

ICSC



第一卷

国际化学品 安全卡手册

欧洲共同体委员会 合编
国际化学品安全署
国家环境保护局组织翻译

INTERNATIONAL CHEMICAL SAFETY CARDS

化学工业出版社

国际化学品安全卡手册

(第一卷)

欧洲共同体委员会
国际化学品安全署
国家环境保护局组织翻译

化学工业出版社
·北京·

(京)新登字 039 号

图书在版编目 (CIP) 数据

国际化学品安全卡手册 (第一卷)/欧洲共同体委员会, 国际化学品安全署合编; 国家环境保护局组织翻译. —北京: 化学工业出版社, 1995

ISBN 7-5025-1493-7

I. 国… I. ①欧…②国…③国… III. 毒物-化学产品-安全技术-手册 IV. TQ086. 5-62

中国版本图书馆 CIP 数据核字 (95) 第 03162 号

出版发行: 化学工业出版社 (北京市朝阳区惠新里 3 号)

社长: 俸培宗 总编辑: 蔡剑秋

经 销: 新华书店北京发行所

印 刷: 北京朝阳区东华印刷厂

装 订: 三河前程装订厂

版 次: 1995 年 5 月第 1 版

印 次: 1995 年 5 月第 1 次印刷

开 本: 787×1092 1/16

印 张: 48

字 数: 1 220 千字

印 数: 1—4 000

定 价: 75.00 元

法 律 声 明

欧洲共同体委员会和国际化学品安全规划署或者代表两个组织执行任务的任何人都不对使用本卡片中的信息负有责任。

国际化学品安全规划署的本项活动是一项科学研究。使用者应当认识到国际化学品安全卡和编者指南中包含了 IPCS 同业审查委员会的集体意见。它们可能未完全反映各国立法中对所述化学品的全部详尽要求。因此，使用者应当核对本卡片符合使用国家的有关详尽要求情况。

序

化学品是人类生产、生活不可缺少的一部分，它维持人类社会的发展，提高农作物的产量，预防和控制各种疾病，改善人民的生活质量。但是，在化学品的生产、储存、运输、销售、使用以及废弃后的处理处置过程中，由于处置不当，事故泄漏，以及误用、滥用造成了对人体健康的危害和严重的环境污染。有毒化学品的安全与控制已成为世界各国普遍关注的重要环境问题之一。1989年联合国环境规划署通过了《关于化学品国际贸易资料交流的伦敦准则》，要求加强对有毒化学品的立法管理和信息交换。1992年联合国环境与发展大会上通过的“21世纪议程”明确提出了进行国际努力，以实现化学品无害化管理的具体任务。

国际化学品安全卡是联合国国际化学品安全规划署（IPCS）和欧洲共同体委员会（CEC）合作组织编写的一套化学品安全信息卡片。卡片扼要地介绍了所述化学品的理化性质、毒性危害、急救/消防措施、储存、泄漏处置以及环境数据等信息，数据具有权威性、科学性和可靠性。对我国从事化学品生产、安全、环境管理、医疗卫生和劳动保护等领域的科技人员、管理干部和生产操作工人都有参考价值。

为了配合国际上对有毒化学品的安全控制行动，执行联合国有关决议，国家环境保护局正在着手制定有毒化学品管理法规，有毒化学品的环境无害化管理已经被列入《中国21世纪议程》之中。随着我国对外开放的扩大，我国化学品生产、进出口、安全与环境管理需要与国际管理体制接轨，因此，国际化学品安全卡手册的翻译出版，无疑将对我国有毒化学品的环境管理起到积极推动作用。

国家环境保护局副局长

王扬祖

1994年12月7日

译 者 的 话

国际化学品安全卡是由联合国环境规划署 (UNEP)、国际劳工组织 (ILO) 和世界卫生组织 (WHO) 三个组织的合作机构国际化学品安全规划署 (IPCS) 和欧洲共同体委员会 (CEC) 合作编辑的一套化学品安全信息卡片。

这套卡片扼要地介绍了 1000 多种常用有毒化学物质的理化性质、基本毒性数据、接触危害、爆炸预防、急救/消防、储存、泄漏处置、包装与标志和环境数据等 16 项基础数据。这些数据是由美国、加拿大、德国、英国、荷兰、西班牙、芬兰、比利时、法国和日本 10 个国家的 16 个著名权威机构的专家提出的，其中包括美国环保局、美国职业安全与卫生研究所、英国工业生物研究学会、日本国立卫生科学研究所和德国药理学和毒理学研究所等，并经国际公认的专家组成的评审委员会进行审查，征求了化学品制造厂商、操作工人的代表和各国毒物控制中心的意见后定稿，因此，数据具有科学性、可靠性。而且，卡片提供的许多化学品的理化和毒性数据都是国际上最新研究结果，反映了国际 90 年代水平。此外，该卡片的原设计宗旨之一就是为缺少技术力量和资源的中、小型企业提供服务，供在车间环境中的操作人员和技术人员使用，因此文字简练、易懂易记、实用性强，特别适用于我国化工企业和石油化工企业车间环境工作的工人以及从事工业卫生、安全、职业病防治、事故预防与反应及环境保护的管理和技术人员使用。

本手册（第一卷）是根据已经出版的 360 余种英文版国际化学品安全卡（第 2 卷～第 6 卷）翻译而成。新 ICSC 卡片仍在由 IPCS 机构继续编辑出版之中，其余卡片将在今后陆续翻译出版。

本手册由国家环境保护局固体废物与有毒化学品管理处和北京化工研究院环保所等单位的有关人员翻译，由孙丽津、李政禹负责具体组织工作。主要参加人员及分工如下：国家环境保护局孙丽津，北京化工研究院环保所李政禹、郭绍敏、刘建新，北京市卫生防疫站张慎志完成翻译，李政禹负责译校和编写使用说明与术语解释。由孙丽津和李政禹完成全书的审查。

在卡片的收集和翻译过程中，得到了世界卫生组织西太平洋地区环境卫生中心的 Paul Guo 博士和国际化学品安全规划署的 B. H. Chen 博士和 M. Gilbert 博士的热心支持与帮助，对此表示衷心地感谢。

1994 年 11 月

卡 片 序 言

国际化学品安全卡项目是国际化学品安全规划署 (International Programme on Chemical Safety, IPCS) 的一项任务。该项目正在由国际化学品安全规划署和欧洲共同体委员会合作完成。

卡片清晰扼要地说明了所述化学物质的主要卫生与安全信息, 不仅是为车间的工人们使用, 而且可供工厂、农业、建筑以及其它工作岗位上感兴趣的人们使用。

包含了卫生与安全信息摘要的卡片初版是由不同的科学机构编制的。这些机构负有收集和核实有关信息的任务。然后, 卡片经过由国际公认的专家组成的委员会进行同业审查, 审查时考虑了制造厂商、工人代表和毒物控制中心提出的建议。

国际化学品安全规划署是三个国际组织, 即联合国环境规划署 (UNEP)、国际劳工组织 (ILO) 和世界卫生组织 (WHO) 合作开展活动的机构。该规划署的主要目标之一是评估化学品对人类健康和环境造成的危害, 并散发评估的结果。

欧洲共同体委员会就业、工业关系与社会事务管理局局长参与了工作并在财务和技术上对国际化学品安全规划署的这项与保护工人健康直接相关、并构成了欧共体职业卫生与安全毒理学计划框架内容的活动做出了贡献。

国际化学品安全卡虽然没有立法状况说明, 但是必须被看成是可供感兴趣的人们, 无论是工人还是有责任向工人们提供信息和指导的业主们使用的信息工具。在这方面, 本卡片对中小型企业可以发挥特殊的作用。

国际化学品安全规划署的本项活动是一项科学研究。卡片的使用者应当认识到, 卡片和编者指南中包含了同业审查委员会的集体意见。它们可能未完全反映各国立法中对所述化学物质的全部详尽要求, 因而, 使用者应当核对本卡片符合使用国家立法有关的详尽要求情况。

国际化学品安全卡片编者指南 (第一卷) 介绍了编制卡片中使用的标准术语以及选择程序和标准。该文件最初是由荷兰工作环境研究所编写的。根据编写这些卡片获得的经验, 1988 年和 1989 年由 16 个参与编写国际化学品安全卡片的机构最后定稿为目前这种形式。参与卡片编写的机构有:

- (1) 加拿大蒙特利尔劳动安全与健康委员会;
- (2) 英国萨里·卡肖尔顿, 英国工业生物研究协会;
- (3) 法国本特努瓦·欧克斯·罗西斯, 原子能公署;
- (4) 加拿大埃特蒙顿, 艾伯塔职业卫生与安全;

- (5) 加拿大健康与福利；
- (6) 芬兰赫尔辛基职业卫生研究所；
- (7) 荷兰阿姆斯特丹，荷兰工作环境研究所；
- (8) 美国华盛顿 D. C.，美国环境保护局；
- (9) 比利时布鲁塞尔卫生与流行病学研究所；
- (10) 联邦德国医药学和毒理学研究所；
- (11) 美国辛辛那提，职业安全与卫生研究所；
- (12) 德国柏林，联邦卫生局；
- (13) 日本东京，国立卫生科学研究所；
- (14) 法国沙特奈·马拉布里，巴黎南方大学毒理学研究实验室；
- (15) 西班牙巴塞罗纳，国立劳动安全与卫生研究所；
- (16) 德国巴特·埃爾斯特卫生与微生物研究所（现在为柏林联邦卫生局的分支机构）。

感谢美国职业安全与卫生研究所利用计算机数据库系统帮助编制原始英文版的编者指南和化学品安全卡。

虽然已尽力编写出准确实用的化学品安全卡，但是项目小组意识到仍然可能有需要改进的地方。因此，项目小组欢迎使用者对卡片提出评论与建议，请将评论意见书面寄给下列任一单位：

Head of Industrial Medicine
and Hygiene Unit
Health and Safety Directorate
Commission of the European
Communities
Batiment Jean Monnet C4/106
L-2920 Luxembourg

The Manager
International Programme on
Chemical Safety
Division of Environmental Health
World Health Organization
Avenue Appia
CH-1211 Geneva 27

只要提到卡片来源并尽可能以评论、文章等方式按上述地址通知项目小组，本出版物中的化学品信息允许进行翻印复制。

内 容 提 要

本书为一套化学品安全信息卡片。卡片介绍了常用有毒化学物质的理化性质、基本毒性数据、接触危害、爆炸预防、急救/消防、储存、溢漏处置、包装与标志和环境数据等16项基础数据。这些数据是由美国等10个国家的16个著名权威机构的专家提出，并经国际公认的专家组成的评审委员会审查，因而，数据具有科学性、权威性、可靠性，反映了90年代的最新研究成果。卡片文字简练、易懂易记、实用性强，特别适用于在化工生产环境工作的工人、管理人员以及从事工业卫生、安全、环保、职业病防治、事故预防的技术人员与管理人员使用。

目 录

卡片使用说明与术语解释.....	1	0035 1-癸硫醇	92
正文(以卡片编号为序):		0036 邻苯二甲酸二丁酯	94
0001 氫	24	0037 1,4-二氯苯	96
0002 1,2-二溴-3-氯丙烷	26	0038 2,4-滴丙酸	98
0003 铬酸铅(VI)	28	0039 二甘醇单乙醚.....	100
0004 甲基异氰酸酯	30	0040 二甘醇单甲醚.....	102
0005 对革快	32	0041 1,4-二噻烷.....	104
0006 一六〇五	34	0042 1-十二烷基硫醇.....	106
0007 光气	36	0043 表氯醇.....	108
0008 四乙基铅	38	0044 乙醇(无水).....	110
0009 乙醛	40	0045 二溴乙烷.....	112
0010 烯丙基氯	42	0046 氟(压缩气体).....	114
0011 苯胺	44	0047 三氟氯甲烷.....	116
0012 三氧化锡	46	0048 二氟二氯甲烷(钢瓶).....	118
0013 砷(粉末)	48	0049 氟二氯甲烷.....	120
0014 温石棉	50	0050 1,2,2-三氟-1,1,2-三氯乙烷 ...	122
0015 苯	52	0051 六氟乙烷.....	124
0016 苄基氯	54	0052 铅(无机).....	126
0017 1,3-丁二烯	56	0053 林丹.....	128
0018 1-丁基硫醇	58	0054 2甲4氟	130
0019 2-甲基-2-丙硫醇	60	0055 2甲4氟丙酸	132
0020 镉(金属粉末)	62	0056 汞.....	134
0021 二氧化碳	64	0057 甲醇.....	136
0022 二硫化碳	66	0058 二氯甲烷.....	138
0023 一氧化碳	68	0059 2-丁氧基乙醇	140
0024 四氯化碳	70	0060 2-乙氧基乙醇	142
0025 1-十六烷硫醇	72	0061 2-甲氧基乙醇	144
0026 4-氯苯胺	74	0062 镍.....	146
0027 氯仿	76	0063 硫酸镍.....	148
0028 2-氟-1-硝基苯	78	0064 羰基镍.....	150
0029 铬(粉末)	80	0065 硝基苯	152
0030 邻甲酚	82	0066 对硝基苯酚.....	154
0031 对甲酚	84	0067 一氧化二氮.....	156
0032 环己硫醇	86	0068 臭氧.....	158
0033 2,4-二氯苯氧乙酸	88	0069 五氟苯酚.....	160
0034 滴滴涕	90	0070 苯酚.....	162

0071	唑啉	164	0112	2-丁醇	244
0072	硒	166	0113	异丁醇	246
0073	苯乙烯	168	0114	叔丁醇	248
0074	二氧化硫	170	0115	缩水甘油丁醚	250
0075	2,4,5-三氯苯氧乙酸	172	0116	氯化镉	252
0076	四氯乙烯	174	0117	一氧化镉	254
0077	铊金属	176	0118	己内酰胺	256
0078	甲苯	178	0119	敌菌丹	258
0079	1,1,1-三氯乙烷	180	0120	克菌丹	260
0080	1,1,2-三氯乙烷	182	0121	西维因	262
0081	三氯乙烯	184	0122	虫螨威	264
0082	氯乙烯	186	0123	陶瓷纤维	266
0083	1,1-二氯乙烯	188	0124	杀虫脒	268
0084	邻二甲苯	190	0125	杀虫脒盐酸盐	270
0085	间二甲苯	192	0126	氟	272
0086	对二甲苯	194	0127	二氧化氟	274
0087	丙酮	196	0128	2-氟乙酰苯	276
0088	乙腈	198	0129	2-氟苯胺	278
0089	乙炔	200	0130	3-氟苯胺	280
0090	丙烯醛	202	0131	4-氟间甲酚	282
0091	丙烯酰胺	204	0132	一氟乙烷	284
0092	丙烯腈	206	0133	氟丁二烯	286
0093	(暂缺)		0134	百菌清	288
0094	涕灭威	208	0135	缩水甘油邻甲苯基醚	290
0095	烯丙醇	210	0136	溴化氟	292
0096	缩水甘油烯丙醚	212	0137	二嗪农	294
0097	灭害威	214	0138	(暂缺)	
0098	虫螨脒	216	0139	麦草畏	296
0099	阿特拉津	218	0140	2,3-二氟苯胺	298
0100	吡丙啶	220	0141	2,4-二氟苯胺	300
0101	亚苄基二氟	222	0142	2,5-二氟苯胺	302
0102	苯甲醛	224	0143	2,6-二氟苯胺	304
0103	苯甲酸	226	0144	3,4-二氟苯胺	306
0104	苯并(a)芘	228	0145	二(2,3-环氧丙基)醚	308
0105	三氟甲苯	230	0146	二甘醇二缩水甘油醚	310
0106	联(二)苯	232	0147	1,1-二甲基胍	312
0107	溴	234	0148	硫酸二甲酯	314
0108	溴仿	236	0149	地乐酚	316
0109	溴甲烷	238	0150	(暂缺)	
0110	1,4-丁二醇二缩水甘油醚	240	0151	2,2-双对羟苯基丙烷二缩水甘 油醚	318
0111	1-丁醇	242			

0152	乙醇胺	320	0193	间苯二酚二缩水甘油醚	402
0153	乙胺	322	0194	矿毛绝缘纤维	404
0154	氩	324	0195	矿渣棉	406
0155	环氧乙烷	326	0196	溴酸钠	408
0156	灭菌丹	328	0197	马钱子碱	410
0157	玻璃棉	330	0198	硫酰氟	412
0158	戊二醛	332	0199	双硫磷	414
0159	2,3-环氧-1-丙醇	334	0200	四甲基铅	416
0160	草甘膦	336	0201	野麦畏	418
0161	菌螨酚	338	0202	草达津	420
0162	六甲基磷酰三胺	340	0203	三乙胺	422
0163	氯化氩	342	0204	三甘醇二缩水甘油醚	424
0164	过氧化氩	344	0205	氟乐灵	426
0165	硫化氩	346	0206	三甲胺	428
0166	对苯二酚	348	0207	钒	430
0167	磷	350	0208	氧化锌	432
0168	羧基铁	352	0209	乙酸酐	434
0169	异佛尔酮	354	0210	乙酰氟	436
0170	异丙苯	356	0211	己二腈	438
0171	缩水甘油异丙醚	358	0212	丙烯除虫菊	440
0172	马拉硫磷	360	0213	右旋-丙烯除虫菊	442
0173	代森锰	362	0214	2-氨基吡啶	444
0174	锰	364	0215	氮氧化铵	446
0175	二氧化锰	366	0216	硝酸铵	448
0176	甲胺磷	368	0217	磷酸氢二铵	450
0177	灭多虫	370	0218	乙酸正戊酯	452
0178	甲胺	372	0219	乙酸仲戊酯	454
0179	甲基乙基(甲)酮	374	0220	五氟化铋	456
0180	甲胍	376	0221	三氟化砷	458
0181	久效磷	378	0222	肿	460
0182	新戊二醇二缩水甘油醚	380	0223	苯甲酸	462
0183	硝酸	382	0224	联苯胺	464
0184	硝酸钾	384	0225	过氧化苯甲酰	466
0185	硝酸钠	386	0226	钹	468
0186	硝化甘油	388	0227	反丙烯除虫菊	470
0187	2-硝基丙烷	390	0228	右旋-反丙烯除虫菊	472
0188	缩水甘油苯基醚	392	0229	右旋反灭虫菊酯	474
0189	磷胺	394	0230	三溴化硼	476
0190	磷酸氟	396	0231	三氟化硼	478
0191	残杀威	398	0232	(暂缺)	
0192	1,2-环氧丙烷	400	0233	乙酰胺	480

0234	水合氯醛	482	0274	氯乙酸	562
0235	氯乙酸	484	0275	甲醛	564
0236	氯乙醇	486	0276	糠醛	566
0237	双氯甲基醚	488	0277	氯烷	568
0238	氯甲基甲基醚	490	0278	六亚甲基二异氰酸酯	570
0239	右旋顺天虫菊酯	492	0279	正己烷	572
0240	铜(粉末)	494	0280	2,5-己二醇	574
0241	巴豆醛(稳定的)	496	0281	胍	576
0242	环己烷	498	0282	溴化氢(钢瓶)	578
0243	环己醇	500	0283	氟化氢	580
0244	放线菌酮	502	0284	硒化(二)氢	582
0245	环己胺	504	0285	异丁醇胺	584
0246	氯氟菊酯	506	0286	异丁基氯	586
0247	溴氟菊酯	508	0287	异丙基氯甲酸酯	588
0248	硅藻土	510	0288	氧化铅(Ⅰ)	590
0249	1,1-二氯乙烷	512	0289	镁(粉末)	592
0250	1,2-二氯乙烷	514	0290	硫酸锰	594
0251	2,3-二氯-1-硝基苯	516	0291	甲烷	596
0252	1,3-二氯-4-硝基苯	518	0292	甲基环己醇(同分异构体混合物)	598
0253	1,3-二氯-2-硝基苯	520			
0254	1,2-二氯-4-硝基苯	522	0293	1-甲基环己醇	600
0255	1,3-二氯-5-硝基苯	524	0294	2-甲基环己醇	602
0256	丁锡锡	526	0295	3-甲基环己醇	604
0257	1,2-二乙氧基乙醇	528	0296	4-甲基环己醇	606
0258	邻苯二甲酸二乙酯	530	0297	甲基二氯硅烷	608
0259	N,N-二甲基乙酰胺	532	0298	4,4'-二苯甲烷二异氰酸酯	610
0260	二甲胺	534	0299	甲硫醇	612
0261	邻苯二甲酸二甲酯	536	0300	甲基丙烯酸甲酯单体,经阻聚的	614
0262	对苯二甲酸二甲酯(固体)	538			
0263	1,2-二苯胍	540	0301	甲基三氯硅烷	616
0264	过氧化十二(烷)酰	542	0302	吗啉	618
0265	十二烷基苯	544	0303	环烷酸铜	620
0266	乙烷(液化气体)	546	0304	环烷酸铝	622
0267	丙烯酸乙酯	548	0305	新戊基乙二醇	624
0268	乙苯	550	0306	2-硝基苯胺	626
0269	1,2-乙二胺	552	0307	3-硝基苯胺	628
0270	1,2-亚乙基二醇	554	0308	4-硝基苯胺	630
0271	二(2-乙基己基)邻苯二甲酸酯	556	0309	壬基酚	632
			0310	八甲基环四硅氧烷	634
0272	甲基丙烯酸乙酯	558	0311	全氟甲硫醇	636
0273	杀灭菊酯	560	0312	氟菊酯	638

0313	右旋苯醚菊酯.....	640	0340	1,3-二氨基-2-甲苯	694
0314	氨基甲酸乙酯.....	642	0341	邻甲苯胺.....	696
0315	邻苯二甲酸酐.....	644	0342	间甲苯胺.....	698
0316	苦味酸.....	646	0343	对甲苯胺.....	700
0317	吡啶.....	648	0344	1,3,5-三氯(代)苯.....	702
0318	聚二甲基硅氧烷.....	650	0345	1,2,4-苯三酸酐.....	704
0319	丙烷(液化气体).....	652	0346	戊酸.....	706
0320	丙腈.....	654	0347	乙烯基乙酸酯(单体).....	708
0321	丙二醇.....	656	0348	福美锌.....	710
0322	2-甲基吡丙啶.....	658	0349	七水硫酸锌.....	712
0323	吡啶.....	660	0350	代森锌.....	714
0324	天虫菊.....	662	0351	氧化铝.....	716
0325	若丹明 WT(染料).....	664	0352	戊二醛(50%溶液).....	718
0326	砷酸钠.....	666	0353	环戊烷.....	720
0327	硫酸马钱子碱.....	668	0354	二溴甲烷.....	722
0328	氨基磺酸.....	670	0355	(二)乙醚.....	724
0329	滑石(不含纤维).....	672	0356	乙酸异戊酯.....	726
0330	对苯二酸.....	674	0357	氢氧化钾.....	728
0331	对苯二甲酰氯.....	676	0358	松香.....	730
0332	1,1,2,2-四氯乙烷.....	678	0359	无水偏硅酸钠.....	732
0333	四乙基硅酸酯.....	680	0360	氢氧化钠.....	734
0334	似虫菊.....	682	0361	干洗溶剂汽油.....	736
0335	右旋似虫菊.....	684	0362	硫酸.....	738
0336	硫酸亚铊.....	686	附录一: 中文名称索引.....	740	
0337	钽.....	688	附录二: 英文名称索引.....	745	
0338	二氧化钛.....	690	附录三: 危险货物包装标志.....	750	
0339	2,4-甲苯二异氰酸酯.....	692			

卡片使用说明与术语解释

化学品安全卡共设有化学品编号、名称、化学式、分子量、危害/接触类型、急性危害/症状、预防、急救/消防、溢漏处置、储存、包装与标志、重要数据、物理性质、环境数据、注解和附加资料 16 个项目。现根据国际化学品安全卡编者指南等资料将各项目内容和有关术语解释如下：

1. 编号

(1) ICSC 编号：ICSC 编号指国际化学品安全卡的顺序号，ICSC 是 International Chemical Safety Card 的英文缩写。

(2) CAS 号：CAS 号是美国化学文摘社登记号。CAS 是美国化学文摘社 (Chemical Abstract Service) 的英文缩写。登记号由三部分数字组成，各部分之间用短线联结。该号是用来判定检索有多个名称的化学物质信息的重要工具。

(3) RTECS 号：RTECS 号是美国职业安全与卫生研究所规定的化学物质毒性作用登记号，RTECS 是化学物质毒性作用登记 (Registry of Toxic Effects of Chemical Substances) 的英文缩写。该号可用来查找一种化学物质的毒理学数据。

(4) UN 编号：UN 编号是联合国危险货物运输专家委员会对危险物质制定的编号。该编号登录在联合国《关于危险货物运输的建议书》(Recommendations on the Transport of Dangerous Goods) 中。UN 是联合国 (United Nations) 的英文缩写。

(5) EC 编号：EC 编号是欧洲经济共同体的《欧洲现有商业化学物质名录》(European Inventory of Existing Commercial Chemical Substances, EINECS) 中对该物质的登录号。EC 是欧洲共同体 (European Community) 的英文缩写。

2. 化学品名称

(1) 中文名称：化学品的中文名称包括通用名、IUPAC 化学名和其它名称。在卡片上一般通用名在前，化学名和其它名称在后。在无通用名时，将根据国际纯化学和应用化学联合会 (IUPAC) 规则命名的化学名放在前面。中文名称基本上依据中国化学会推荐使用的《无机化学命名原则》和《有机化学命名原则》(1980) 翻译的。

(2) 英文名称：化学品的英文名称包括通用名 (Common Name)、化学名 (IUPAC Name) 和其它名称。在卡片上通用名在前 (英文全部大写)，IUPAC 化学名和其它名称在后。在无通用名时，将根据国际纯化学和应用化学联合会 (IUPAC) 规则命名的化学名放在前面。

化学品名称后面的下列术语的含义是：

【钢瓶】表示在常压下该物质贮存在钢瓶中。

【液化的】表示该物质在常压下是贮存在杜瓦瓶 (Dewar vessel) 中的一种液化气体。

【该化的，冷却的】表示如果一种物质是不稳定的气体，在加压下 (部分) 该化，并且在连续冷却下贮存，以避免分解。

【粉末】通常仅用于金属粉末。

3. 化学式

化学式是用元素符号表示的化学物质分子组成的式子，包括分子式、结构式等。分子式是表示单质或化合物的一个分子中各元素原子的确切数目的式子。结构式为表示物质分子中原子排列顺序和结合方式的式子。卡片中化学式主要为化学结构式，一部分物质同时列出了其分子式。

4. 分子量

分子量指单质或化合物分子的相对质量，一种物质的分子量为构成该物质的元素的原子量的总和。

5. 危害/接触类型 (Types of hazard/exposure)

危害类型指发生火灾 (Fire)、爆炸 (Explosion) 时，可能造成的危险。接触类型指通过呼吸系统吸入 (Inhalation)、经皮肤 (Skin)、眼睛 (Eyes) 吸收和摄食 (Ingestion) 途径进入人体内。

6. 急性危害/症状 (Acute hazards/symptoms)

(1) 火灾

【极易燃】

指闪点 $<0^{\circ}\text{C}$ 和初沸点 $\leq 35^{\circ}\text{C}$ 的液体和液化易燃气体。

【高度易燃】

指闪点 $<21^{\circ}\text{C}$ ，但不是极易燃的物质，也适用于在空气中自身易燃的固体或者与火源短暂接触后，可能容易着火并在移去火源后继续燃烧的物质。

【易燃的】

指 $21^{\circ}\text{C} \leq \text{闪点} \leq 55^{\circ}\text{C}$ 的液体和固体，以及移去火源后继续燃烧，但不容易着火的固体。

【可燃的】

指闪点 $>55^{\circ}\text{C}$ 的液体和固体，以及在通常空气中虽然难于引燃，但如果移至高型下能支持燃烧（通常认为是可燃）的固体。

【在特定条件下是可燃的】

指虽无闪点，但在升高温度情况下形成可燃蒸气/空气混合物的液体，常常给出爆炸极限。此外，还指只有遇到高能量火源时，才能燃烧的固体物质。

【不可燃】

指不能（或只有在极端情况下）被氧化的物质。

【不可燃，但可增进其它物质燃烧】

指容易放出氧气，但不可燃的物质，如高氯酸盐、过氧化物和其它氧化剂。

【爆炸的】

爆炸性物质在由火花或摩擦引燃时，能够猛烈分解造成局部温度升高，触发快速链索反应。虽然这种分解常伴随有着火现象，但该反应与易燃蒸气/空气混合物爆体燃烧相比，不需要外来的氧气源。爆炸性物质也可以是易燃的。“爆炸”一词用于如果触发爆炸的最低引燃能量超过一定标准时或确定已知该物质是爆炸物时。

(2) 爆炸

【蒸气/空气混合物有爆炸性】

本术语适用于易燃气体和闪点 $<21^{\circ}\text{C}$ 的液体。在环境温度下气体/液体释放形成的气体/蒸气/空气混合物有巨大爆炸危险。

【高于…… $^{\circ}\text{C}$ ，可能形成爆炸性蒸气/空气混合物】

本术语指闪点在 $21\sim 100^{\circ}\text{C}$ 之间的物质，具体闪点值将说明。

【微细分散的颗粒物在空气中形成爆炸性混合物】

本术语适用于可能发生粉尘爆炸的场合，可燃液体的烟雾通常也是爆炸的。

(3) 吸入接触

卡片上尽可能按增加接触时发生的顺序列举出症状，个人的敏感性和/或其它因素可能会影响症状表现的顺序。

(4) 皮肤接触

当一种物质可能被皮肤吸收时，必须考虑是否会造成急性危害。皮肤吸收危害的程度取决于：

- 皮肤的渗透性；
- 接触时间的长短；
- 物质的浓度；
- 物质的性质；
- 使用溶剂的性质。

吸收可能在没有明显症状下发生！

(5) 眼睛接触

一种物质的蒸气可能被眼睛吸收后造成急性危害，其它不吸收的物质可能对眼睛发生作用，并出现一种或几种症状。

(6) 摄食接触

虽然没有人故意食入或饮用化学品，但是由于不能排除可能性，或者需要指明一种物质的危险性时，这种吸收途径的症状就被列出。与此相连，粘附在皮肤（手）或衣服上的固体或液体同样被认为是特别危险的。

7. 预防 (Prevention)

预防指防止或限制有毒（害）化学物质进入人体内的技术和保健措施。

(1) 火灾预防

【禁止明火、禁止火花和禁止吸烟】

本术语适用于闪点 $\leq 55^{\circ}\text{C}$ 的可燃物质和在通常空气中容易燃着的固体。

【禁止明火】

本术语适用于所有可燃物质。“明火”还包括温度高于该物质自燃温度的表面。

【禁止与易燃物质接触】

本条警告适用于强氧化剂，包括有机过氧化物。

【禁止与……接触】

本术语适用于能与所述物质发生很剧烈反应（有着火或爆炸风险）的物质。

(2) 爆炸预防

【密闭系统，通风，防爆电器与照明】

本术语适用于闪点低于 21°C 的液体和易燃气体。建议了必须采取的标准安全措施，以便

防止气体（蒸气）和空气的爆炸混合物的形成与点燃。防爆电器与照明指适合在有气体爆炸风险的空间和区域使用的电器设备和照明。

【高于……℃，密闭系统，通风和防爆电器】

本术语适用于 $21^{\circ}\text{C} \leq \text{闪点} < 55^{\circ}\text{C}$ 的所有液体。

【高于……℃，密闭系统，通风】

本术语适用于 $55^{\circ}\text{C} < \text{闪点} < 100^{\circ}\text{C}$ 的所有液体。液体闪点 $\geq 100^{\circ}\text{C}$ 时，对高于闪点温度存在的爆炸危险不需要特别注意。

【如果为液体，防止静电荷累积（例如通过接地）】

本术语适用于由于流动、摩擦或其它作用，能够产生静电的可燃液体（包括液化气体）（电导 $< 10^4 \text{pS/m}$ ）。在储运这些物质时，所有设备都必须接地。

【不要使用压缩空气填充、卸料或转运】

本术语适用于高度易燃液体，以便防止易燃蒸气/空气混合物和烟雾的形成和扩散。利用泵、重力或惰性压缩气体来输送这些液体。

【使用减少火花的手工具】

可燃蒸气/空气混合物可以被很少能量引起的火花点燃，取决于物质的性质。如果这种手工具的能量低于平常手工具产生火花的能量，本术语则适用。

【不要受摩擦或冲击】

本术语适用于受冲击或摩擦可能发生爆炸性分解的物质。

【防止粉尘沉积，密闭系统，防止粉尘爆炸电器与照明】

本术语适用于空气中微细分散的粉末有爆炸性的场合，有时需要安装专用设备来防止粉尘爆炸。

【防止静电荷累积（如通过接地）】

粉尘爆炸的危险可以通过采取防止静电产生和累积的适当措施来减少，可向专家咨询。

(3) 吸入预防

预防有害物质吸入很大程度上取决于物质的使用情况，包括物理状态和形式，因而，只给出了一般性建议。

【通风（如果不是粉末）】

本术语适用于在正常操作条件下，吸入物质的蒸气不超过职业接触限值时通常不会带来严重风险的液体或固体。括弧中的“如果不是粉末”，是用以说明该物质如果为粉末时能够被通风系统产生的空气流驱散。为了防止吸入粉末物质，因而在这种情况下，不应当使用通风。

【局部排气或呼吸保护】

本术语适用于通常以粉末或晶体形式储运的固体物质，即使晶体颗粒粒大时，仍有一定量晶体颗粒由于摩擦而成为粉末。这种情况下，局部排气应当首先被看成是一种吸入保护措施。虽然有局部排气设施，空气中该物质的有害浓度仍会产生，人们应当戴呼吸保护器，如：

—新鲜空气帽罩或面罩；

—带有吸收过滤芯子或滤毒罐的过滤呼吸器；

—必要时将颗粒粉尘呼吸器与吸收过滤芯子组合在一起。

呼吸保护器的选择应当向安全官员或职业卫生官员咨询。各种呼吸器的选择原则是：

—选用适当的设备；

—操作说明清晰明确；

—经常检查使用是否恰当；

—过滤器：遵守使用保证期，限定的吸收能力，环境空气中氧含量 $>18\%$ 。

【通风，局部排气或呼吸保护】

对在正常条件下会超过阈限值的液体和气体，必须采取其中一种措施。当使用密闭设备时，可以适当使用通风，其它情况必须使用局部排气或呼吸保护。

注：粉尘呼吸器不适用于处理气溶胶和雾化液体（如油漆喷涂）。

【密闭系统和通风】

本术语适用于蒸气或粉尘危险性大，只能采取完全密闭系统的场合。由于可能发生少量泄漏，通风是必要的。当处理这种物质时（如内部运输），容器应当是高质量的并经防漏处理。

(4) 皮肤预防

【防护手套】

一般储运化学品时需要戴防护手套。只有短间接触几种生理上无害的物质时可以不戴手套。用力接触有些物质可能造成皮肤机械损伤（擦伤、割伤）时，建议使用皮革制或毛纺织的劳保手套。为了防止伤害皮肤和/或经皮肤吸收，应使用防渗透的橡胶或塑料制手套。由于对有些化学品尚不能提供适当保护的手套材料，因而必须在有效防护的设备（密闭）中处理这些化学品。手套材料的选择应当向安全官员咨询。

【隔冷/热手套】

在储运冷物质（压缩液化气体或液体，沸点低于 0°C ）或者热物质（熔融硫磺）时，建议使用这种手套。如果该物质可以穿透或损害皮肤，则必须找到一种能有效抵御该物质的橡胶或塑料的复合材料。

【防护服】

应当努力调节劳动条件，以便可以穿着普通工作服，即带有适当手套和靴子的工作外衣。但实际上这并不总是可能的。当接触一种会透过普通工作服造成严重后果的物质时，推荐使用防护服。防护服适用于下列物质：

- 会造成皮肤烧伤的液体，如强氧化剂和高浓度强酸和强碱；
- 通过皮肤吸收有危险的物质；
- 可能引起过敏的物质。

安全官员应当决定哪些工作条件需要穿防护服以及防护服的种类。

(5) 眼睛预防

使用的眼睛防护用品的种类依接触的物质和劳动条件而定，有时需要一种以上保护措施。在工业生产中，隐形眼镜通常对眼睛无保护作用，因而，眼睛保护建议对是否戴隐形眼镜者都是一样的。隐形眼镜还能够造成额外风险，最好戴有校正透镜的安全护目镜。

【安全护目镜】

用来防护在偶然接触（除机械危险以外）时对眼睛和皮肤造成的轻微损害。最好使用带有边屏的护目镜。应当注意护目镜材料对处置物质有抵抗能力。

【护目镜】

用于可能对眼睛构成危险，以及偶然接触时对表面皮肤仅有轻微危害的液体和固体物质（包括微细粉末）。

【面罩】

用于对眼睛和皮肤有危险的液体或非粉尘的面体物质。

【或眼睛保护结合呼吸保护】

本办法是对上述眼睛保护方法的替代办法，根据劳动条件，适用于那些对眼睛有害以及

有下列情况的物质：

- 吸入有害蒸气浓度有巨大风险；
- 必须避免吸入的微细分散粉尘；
- 必须绝对不能与皮肤相接触的物质。

这种组合可能包括：

- 新鲜空气防护帽；
- 带有新鲜空气供应或适当过滤器的完整呼吸器；
- 新鲜空气面罩（仅用于某些固体）。

(6) 摄食预防

【工作时不得进食、饮水或吸烟】

建议人们在工作时不要进食、饮水或吸烟。虽然这是一条通用规则，在卡片中提出表示额外的告诫。

鉴于处置有毒粉末或粘稠有毒液体时，食物有被污染的巨大危险，本条警告特别适用于上述物质，而且强烈建议人们在食堂就餐、饮水或吸烟以前要洗手。

8. 急救/消防 (First aid/fire fighting)

急救指对化学物质中毒人员的急救处理办法；消防指发生化学物质火灾和爆炸时，应使用的灭火剂和灭火办法。

(1) 火灾扑灭

卡片上灭火剂的选用以及说明是根据各种火情条件及灭火剂的有效性确定的，供无经验的非专业人员在扑灭小型火灾时使用。对于中型或大型火情必须由专家决定如何应付现场的实际情况。由于受特定环境的影响，如火灾大小和类型、可燃物质的化学性质和物理性质等因素，在使用灭火剂时，还应根据火情，注意具体灭火剂的使用说明和适用范围。

【切断气源，如不可能并对周围环境无危险，让火自行燃烧完全】

本术语适用于易燃气体。灭火的最好办法是切断气源，如果不可能，在“有控制的方式”下，让火焰自行烧尽比扑灭它要好得多。未切断气源情况下灭火会导致生成爆炸性气体/空气混合物，在火焰复燃时可能发生爆炸。卡片上按照使用的优先顺序列举了一种或几种灭火剂。

【大量水】

水的灭火作用主要是蒸发的冷却作用，形成蒸汽以隔绝氧气。有时需要使用大量水。

【水喷射】

以这种方式能更有效地将水喷洒在燃烧的物质上，从而增进冷却和封闭作用。

【水成膜泡沫】

指一种与水混合时产生泡沫或密封膜的液体。

【泡沫】

指物理生成的泡沫，它的作用包括阻止火焰与燃烧液体之间的热量传递，从而抑制蒸发。

【抗醇泡沫】

醇类、酮类和酯类能够“分解”许多种泡沫，造成灭火作用下降。已经研制出的特殊泡沫对这种分解有抵抗作用。

【干粉】

主要指碳酸氢盐或磷酸铵粉末，其灭火功能包括阻止火焰燃烧的链索反应，这些干粉也

称为“干化学品”。

【哈隆】

哈隆为氟、氯和/或溴与烃类，如甲烷/乙烷的化合物，更具体地指二氟氯溴甲烷和三氟溴甲烷。它们的灭火作用是根据负催化作用。由于环境上的原因（消耗大气中臭氧层），哈隆仅能用于特殊场合。因而，卡片上通常不推荐使用哈隆灭火剂，除非对使用其它灭火剂无效的物质。

【二氧化碳】

二氧化碳的灭火作用是隔绝开氧气。严格地讲，这种物质仅适用于扑灭隐蔽场所初起的小型火灾，这实际上意味着仅用于室内。

【特殊粉末】

这些灭火剂适用于金属起火和特殊场合。

【周围环境着火时……】

本术语仅适用于不燃物质。当这类物质处于火灾中时，由于会与这些不燃物质发生危险的反应，因而不希望使用某些灭火剂。在这种情况下，用本术语发出警告。

(2) 爆炸灭火

【着火时喷水保持……冷却】

钢瓶、贮罐和料桶由于附近着火而受到热辐射，必须加以冷却以防止压力增大或局部过热而喷出或破裂。

【着火时喷水保持……冷却，但禁止与水直接接触】

本术语适用于与水接触引起危险反应的物质。

【扑灭隐蔽场所外部的火焰】

本术语表示由于该物质不稳定等原因，有可能发生爆炸。

(3) 吸入急救

【新鲜空气，休息】

本术语适用于吸入物质已经引起抱怨或症状的所有场合。

【半直立位】

本术语对于吸入刺激性或腐蚀性物质已经导致气促或会引起肺水肿的物质是重要的。这种体位对病人常常是最舒适的。

【必要时进行人工呼吸】

本术语适用于病人已经完全或几乎完全停止呼吸的严重场合。对于急性呼吸困难有窒息危险的情况，也应进行人工呼吸。人工呼吸常指口对口地使病人恢复正常呼吸（用手绢盖在病人的嘴上）。

在卡片中建议进行人工呼吸的许多场合，明显的第一选择是供氧，但是这种方式被有意省去。如果进行的不当，输氧有时对病人弊大于利。因而输氧只能由经过专门培训的急救医护人员或医生进行。利用现场可提供的氧气呼吸仪进行恢复呼吸更为有效，但现场抢救只能由合格的医护人员进行。

【并给予医疗护理】

本术语指：①通过观察和根据病人状况采取辅助措施治疗病人；②如果容易得到医护官员或医生的帮助，病人应当交医护人员照管，并提供一份化学品安全卡片，进一步行动是医疗专家的责任；③如果在生产现场或现场附近不能提供医疗护理，将病人送往医院，并提供一份化学品安全卡片。

(4) 皮肤急救

【脱掉污染的衣服】

通常应尽快脱掉污染的衣服和鞋子，以避免它们与皮肤的进一步接触。但是，最好在脱掉污染的衣服的同时，开始冲洗或淋浴。

【用大量水冲洗，不要脱去衣服】

在烧伤或冻伤时，不要脱掉衣服，因为水疱的破裂会增加感染的危险。显然，污染的衣服与皮肤必须用大量水冲洗。

【先用大量水冲洗，然后脱去污染的衣服并再次冲洗】

当皮肤和衣服被强氧化剂或强还原剂严重污染时，衣服能够着火。这时最好先用水冲洗或淋浴，然后再脱去污染的衣服。

【冲洗，然后用水和肥皂洗皮肤】

【用大量水冲洗或淋浴】

第一条术语指积极彻底洗涤皮肤；第二条指仅被动地用水洗涤皮肤。

【用……去除或中和该物质；不要用水】

本术语用于用水洗涤会使情况变得更糟的场合。注明使用的溶剂。

(5) 眼睛急救

【首先用大量水冲洗几分钟（如可能易行，摘除隐形眼镜），然后就医】

连续用水冲洗至少十分钟。由于有害物质能停留在隐形眼镜下，因而除非眼镜已粘附在眼睛上时，应当摘除隐形眼镜，否则可能造成额外损害。冲洗后，患者应在有人陪同下送医院就医。

(6) 摄食急救

【漱口】

当喉咙和嘴可能受化学物质的作用时，漱口特别重要。

【用水冲服活性炭浆】

有些有机物可以被活性炭吸附。在一杯水中至少放入三汤匙活性炭。但是，切勿给不清醒的病人饮用。

【催吐（仅对清醒病人）】

劝阻将催吐作为一种急救措施是因为有抽出胃中食物的危险。最好将病人送医院，由医生决定抽空病人胃中食物的必要性和方法。因而，本术语只适用于特殊场合。

【不要催吐】

虽然通常建议不要采用催吐措施，但当遇到腐蚀性或碱性物质时，有必要再次给出这条警告。因为如果食入了上述物质，呕吐会对粘膜等造成额外危害。

9. 溢漏处置 (Spillage disposal)

化学品安全卡仅限于处理中、小规模溢漏，对于大规模溢漏必须通知专家，并采取撤离或消防措施。对于极危险的物质，任何溢漏对化学工人都是足够危险的，应当请求专家帮助。在这些化学品溢漏时，必须穿戴个人防护用品并且有次序地撤离现场。

对于危险性大的物质，事先制定出处理溢漏的应急计划是非常重要的；而且，一种物质的危险性越大，这种处理溢漏的应急计划越为重要。控制溢漏造成影响的措施有：

一使用收集溢漏液的设施；

一使用适合于吸收污染物的砂子或吸收材料；

- 采取措施封闭溢漏的料桶；
- 采取措施冲净溢漏的物质（只要允许）；
- 通风。

就此，下列物品应当随时提供：

- 个人防护用品（护目镜、面罩、专用防护服、围裙、靴子、手套、呼吸保护器等）；
- 收集容器（密闭式）；
- 中和剂；
- 砂子或适用的吸收材料。

在各种关于化学品安全的手册中详尽介绍了处置程序。当使用化学品进行清洗时，应当注意废物的最终处置。

卡片中介绍的溢漏处置措施是用来保护处理这些溢漏物的人员和防止环境污染的。就环境污染而言，应当做出修改，以使本卡片中的指令与各国有关收集残渣的焚烧处理或其它处置方法的法规要求相一致。

【撤离危险区域……】【向专家咨询】

本术语适用于会引起着火或对周围的人员造成健康危害的高度危险物质。必须及早向专家咨询。

【通风】

溢漏常常造成有害甚至危险的气体/蒸气浓度。通风是去除泄漏气体的唯一方法，但是有时候，通风可能会增加以下危险：

- 粉末物质由于通风而扩散；

—局部通风可能造成液体泄漏物的快速蒸发，如果没有足够的新鲜空气补充，蒸气浓度将增大；

- 高于爆炸上限的浓度将降低，使大气中浓度处于爆炸极限之内。

通风应当谨慎使用，在有固体粉末出现时，不要使用。

【将溢漏液收集在有益……容器中】

作为一项规则，溢漏液应当收集在密闭容器中，但是，如果由于某种原因（如污染），该液体会猛烈聚合或分解，容器就只能加盖，以便释放出可能使容器破裂的任何压力。

【小心中和溢漏液体……】

在中和（中等）强酸或碱时，会释放出大量热量，因而，中和时每次应当加少量中和剂并防止溅出。

【用……砂子或惰性吸收剂吸收残液并转移到安全场所】

本术语适用于高度易燃性（闪点 $<21^{\circ}\text{C}$ ）或者对健康有危险的或可能引起严重环境污染的不容许排入下水道的液体。安全场所指无爆炸危险和人员不会接触到该物质或不会造成环境污染的地方。

【不要冲入下水道】

本术语是对实际上不溶于水，会在下水道中引起爆炸危险的极易燃液体的额外警告。

【将溢漏物清扫进……容器中】

通过润湿，努力防止粉末扬起尘埃，使用规定的防尘面具。

【小心收集残余物】

本术语适用于必须防止该物质扩散的场合。

【不要用锯末或其它可燃吸收剂吸收】

本术语适用于能够引起自身发热和引燃可燃吸收剂的物质。

【切勿直接向液体上喷水】

本术语适用于温度很低的液体以及与水发生剧烈反应的液体（加水大大增加蒸发速率）。

【（额外个人防护）】

溢漏物质常常是在危险的现场环境下处置。直接与溢漏物接触常需要采取额外的个人防护措施。良好的安全管理要求应事先采取防护措施。安全部门应当具体规定在发生容器漏损时，需要采取哪些个人防护措施。卡片上的建议是用来帮助有关人员起草适用的指导准则的。如果该准则尚未制定，则这些建议可以在发生紧急情况时参照使用。

【（额外个人防护：自给式呼吸器）】

本建议用于有毒气体或固体产生的蒸气可能达到有害浓度时的额外保护。

【额外个人防护：适用于惰性颗粒物的 P1 过滤呼吸器】

【额外个人防护：适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器】

【额外个人防护：适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器】

推荐的额外个人防护设备用于在空气中扩散时如果被吸入是有害的物质。过滤器网眼应当根据颗粒物的毒性选定。颗粒物过滤呼吸器只有在空气中含有最低 18% 的氧气，并且无有害气体和蒸气时才是有效的，它们仅应当用于佩带人员需要较高移动性的场合。

【额外个人防护：适用于有毒蒸气和有害粉尘的 A/P2 过滤呼吸器】

本术语适用于可能形成有害粉尘的气溶胶并且产生有害蒸气的固体物质。

【额外个人防护：全套防护服包括自给式呼吸器】

当气体、蒸气或烟雾可能对呼吸道和未损皮肤造成伤害时，推荐使用这种个人防护措施。应当向安全官员咨询细节。

10. 储存 (Storage)

本部分介绍了储存的通则，各国法规要求可能与这些通则有所不同。应当给予优先考虑，特别是国家立法更严格时。

【防火】

本规定条件适用于易燃物质和钢瓶中的易燃气体，同时也适用于与水和水蒸汽接触会放出可燃气体的固体以及任何时刻都应储存在防火条件下的固体。防火内容包括：

- 储存设施的建筑结构（防火等级）和位置（相对于其它建筑物）；
- 为了限制扩散，将储存液体收容的可能性；
- 在建筑物内将反应性物质相互隔开的仓室；
- 对电器、加热和污水设施的特别要求；
- 向敞开大气的适当通风；
- 提供足够的灭火器材；
- 储存规章：如对装料、卸料和储运的要求；
- 禁止吸烟和其它警告标志；
- 储存物料的适当包装。

这些项目在各国官方法规中常常有详尽规定，另外，可参考防火的专门手册。

【如果在室内，防火】

防火要求适用于储存在室内的气体钢瓶，即使气体是不可燃的。

【采取措施盛装灭火产生的废水】

用水灭火时，废水将被燃烧物质及其燃烧产物所污染。对于高生态毒性的物质，应当采取贮存措施，以防止废水流入下水道和/或周围地表水体中。

【与……分开存放】

本术语适用于如果能够与上述物质发生猛烈反应的情况。在第12部分列出了物质的反应性资料。

【保持冷却】

本术语适用于钢瓶、高挥发性液体和受热时可能发生分解、聚合或生成过氧化物的物质。通常可以储存在25℃以下。

【干燥】

本术语适用于吸水的物质以及可能与水和/或潮湿空气发生反应的物质。还适用于瓶装和桶装液体，以强调需要保持容器密封良好。

【储存在阴暗处】

本术语适用于在光线作用下可能发生反应、聚合或生成过氧化物的物质。

【沿地面通风】

本术语适用于可能形成滞留在地板附近的浓密蒸气/空气混合物的物质。

【保存在惰性气体下】

本术语适用于与空气接触时容易发生反应或聚合的物质。氮气或稀有气体通常适合作为惰性气体。如果使用烟气或二氧化碳，必须首先向专家咨询。

【稳定后储存】

本术语适用于在储存中可能与大气中氧发生猛烈反应或者生成危险化合物，如过氧化物的物质。应当由专家来选择适当的阻聚剂或稳定剂。当对是否已经加过阻聚剂有疑问时，需要请专家帮助。专家还应当检查是否稳定剂改变该物质的毒理学性质，必要时调整预防措施。

11. 包装与标志 (Packaging & labelling)

目前国际上使用的分类标志系统有联合国危险货物分类标志系统和欧共体危险物质分类标志系统。联合国分类标志系统已被国际上广为采用，欧共体分类标志系统在欧共体成员国普遍采用，同时也适用于向欧共体国家出口的化学危险物质。

【气密】

本术语适用于与空气接触会造成危险的物质。

【不易破碎包装，将易碎包装放在不易破碎的密闭容器中】

本术语适用于极危险的物质。用不易破碎包装给易碎包装更大的保护，此外破碎时用密闭容器收容。

【欧共体危险符号：R术语和S术语】

在欧共体国家中化学危险品包装上必须标示出对人类最重要的危险符号 (dangerous symbols) 以及使用中危险性的指标说明 (indications of danger)。符号应以黑体字印刷在橙红色背景上，各种符号的含义如下：

E 符号：爆炸品 (Explosive)；

O 符号：氧化剂 (oxidizing)；

F 符号：高度易燃品 (Highly flammable)；

F+ 符号：极易燃品 (Extremely flammable)；

T 符号：有毒品 (Toxic)；

T+符号：极毒品 (very toxic)；

C符号：腐蚀品 (Corrosive)；

Xi符号：刺激性物品 (Irritant)；

Xn符号：有害品 (Harmful)；

N符号：环境危险物品 (Dangerous for environment)。

欧共体危险物质包装标志见附录三。

R术语表示化学物质使用中产生的特别风险的性质 (the nature of special risks)。S术语表示安全预防措施建议 (the recommended safety precautions)。R术语和S术语由一个字母 (R或S) 和一串数字组成，字母后面的数字表示具体类型，字母与数字之间的“-”连字符号表示对特别风险 (R) 或安全预防措施建议 (S) 的单独说明。字母与数字之间的“/”斜杠符号表示以一句话对特别风险 (R) 或安全预防措施建议作综合说明。

卡片中出现的部分R、S术语的含义如下：

R7 可能引起火灾；

R10 易燃的；

R11 高度易燃的；

R12 极易燃；

R20 吸入有害；

R22 吞食入有害；

R23 吸入有害；

R25 吞食入有害；

R26 吸入极毒；

R33 有蓄积作用危险；

R34 引起灼伤；

R35 引起严重灼伤；

R36 刺激眼睛；

R37 刺激呼吸系统；

R38 刺激皮肤；

R40 可能有不可逆作用的风险；

R41 对眼睛有严重损害风险；

R43 皮肤接触可能引起过敏；

R45 可能致癌；

R48 长期接触有严重损害健康的危险；

R20/21 吸入和与皮肤接触时有害；

R20/22 吸入和食入时有害；

R20/21/22 吸入和与皮肤接触及食入时有害；

R21/22 与皮肤接触和食入时有害；

R23/24 吸入和与皮肤接触时有毒；

R23/25 吸入和食入时有毒；

R23/24/25 吸入、与皮肤接触和食入时有毒；

R24/25 与皮肤接触和食入时有毒；

R26/27 吸入和与皮肤接触时极毒；

- R26/28 吸入和食入时极毒；
- R26/27/28 吸入、与皮肤接触和食入时极毒；
- R36/37 刺激眼睛和呼吸系统；
- R36/38 刺激眼睛和皮肤；
- R36/37/38 刺激眼睛、呼吸系统和皮肤；
- S2 避免儿童接触；
- S7 保存在密闭容器中；
- S9 保持容器在通风良好的场所；
- S13 远离食品、饮料和动物饲料保存；
- S14 远离（制造厂商指定的不相容物质）保存；
- S16 远离火源，禁止吸烟；
- S22 不要吸入粉尘；
- S23 不要吸入气体/烟雾/蒸汽/喷雾（用制造厂商指定的适当言词表达）；
- S24 避免皮肤接触；
- S25 避免眼睛接触；
- S27 立即脱掉全部污染的衣服；
- S28 皮肤接触后，立即用大量……（制造厂商指定）冲洗；
- S29 不要排入下水道；
- S33 对静电采取预防措施；
- S36 穿戴适当的防护服；
- S38 通风不良时，佩带适当的呼吸器；
- S39 戴眼睛/面孔保护装置；
- S43 着火时使用（指明具体的消防设备种类，如果用水增加危险，注明“禁止用水”）；
- S45 发生事故时或感觉不适时，立即求医（可能时在标志上说明）；
- S46 食入时，立即求医并在这种容器或标志上表示出；
- S52 建议不在表面积大的区域内部使用；
- S53 避免接触，使用前获得特别指示说明；
- S1/2 上锁保管并避免儿童触及；
- S7/9 保持容器密闭，置于通风良好的场所；
- S20/21 使用时，不得进食、饮水或吸烟；
- S24/25 避免皮肤和眼睛接触；
- S36/37 穿戴适当的防护服和手套；
- S36/39 穿戴适当的防护服和眼睛/面保护；

【联合国危险性类别】【联合国次要风险等级】【联合国包装级别】

联合国化学危险物品共分九类：

第1类：爆炸品

- 1.1 具有大规模爆炸性物质和物品；
- 1.2 具有喷射性，但无大规模爆炸性物质和物品；
- 1.3 具有着火危险性且爆炸危险性小或者喷射危险性小或两者兼之，但无大规模爆炸性的物质和物品；
- 1.4 不产生重大危害的物质和物品；

1.5 具有大规模爆炸性，但极不敏感的物品；

第2类：气体：永久性气体，液化气体，在加压或深冷条件下溶解性气体

2.1 易燃气体；

2.2 不燃气体；

2.3 有毒气体；

第3类：易燃液体

3.1 低闪点液体（闪点 $<18^{\circ}\text{C}$ ）；

3.2 中闪点液体（ $18^{\circ}\text{C}<\text{闪点}<23^{\circ}\text{C}$ ）；

3.3 高闪点液体（ $23^{\circ}\text{C}=\text{闪点}<61^{\circ}\text{C}$ ）；

第4类：易燃固体

4.1 易燃固体（爆炸品除外，容易被外源引燃）；

4.2 易自燃物质；

4.3 遇水放出易燃气体物质；

第5类：氧化剂和有机过氧化物

5.1 氧化剂；

5.2 有机过氧化物；

第6类：有毒品和感染性物品

6.1 有毒品；

6.2 感染性物品；

第7类：放射性物品

第8类：腐蚀性物品

与活动物组织接触，通过化学作用将造成严重损害的物质或者发生泄漏时会严重损坏甚至毁坏其它货物或运输工具的物品；

第9类：杂类危险物品

根据联合国《关于危险货物运输的建议书》和国际海事组织《国际海运危险货物规则》等规定，除第1类（爆炸品）、第2类（压缩气体和液化气体）、第5.2类（有机过氧化物）、第6.2类（感染性物品）和第7类（放射性物品）有专门规定之外，其余各类物质的包装分别按危险性分为三级。危险性大的包装级别为Ⅰ级，中等危险的包装级别为Ⅱ级，危险性较小的级别为Ⅲ级。每个级别的划分都有相应的判定标准。如易燃液体和有毒品的判定标准如下：

易燃液体包装级别分级标准

包装级别	闪点（闭杯）（ $^{\circ}\text{C}$ ）	最初沸点（ $^{\circ}\text{C}$ ）
Ⅰ	—	≤ 35
Ⅱ	< 23	> 35
Ⅲ	$\geq 23, \leq 60.5$	> 35

有毒品包装级别分级标准

包装级别	口服毒性 LD50 (mg/kg)	皮肤接触毒性 LD50 (mg/kg)	吸入粉尘或烟雾毒性 LC50 (mg/L)
I	≤5	≤40	≤0.5
II	>5~50	>40~200	>0.5~2
III	固体 >50~200 液体 >50~500	>200~1000	>2~10

* 催泪性气态物质，即使其毒性数据与 III 级包装数值相当，但应包括在 II 级包装之中。

此外，在各类化学危险品的包装和容器上还必须贴附有指定的危险性警告标志。联合国危险货物包装标志见附录三。

为了便于识别比较，附录三同时收录了中国危险货物包装标志 (GB 190—90)。

12. 重要数据 (Important data)

重要数据中列出了化学品的物理状态外观、物理危险性、化学危险性以及对人体健康危害作用数据。

(1) 物理状态，外观 (Physical state, Appearance)

是对化学品在常温常压下的颜色、气味、存在状态、潮解性和挥发性等性质的直接描述。

【气体】【液体】【固体】:

根据在大气压力 (101.3KPa) 下的沸点和熔点，将物质划分如下:

形 态	沸 点 (°C)	熔 点 (°C)
气 体	<15	<15
气体或液体	15~30	<15
液 体	≥30	<15
液体或固体	≥30	15~30
固 体	≥30	≥30

压缩气体：临界温度 < -10°C；

压缩液化气体：临界温度 ≥ -10°C；

(2) 物理危险性 (Physical danger)

介绍了化学物质与空气混合物的燃烧爆炸危险性。

【气体/蒸气比空气重，可能沿地面流动，可能造成远处着火】

此术语针对气体蒸气密度或蒸气/空气混合物相对密度大于 1.1，且闪点低于 21°C 的物质。当这种气体释放出来时，将沿地面流动，甚至到离排放源相当远的地方，并形成爆炸性混合物。

【气体/蒸气与空气充分混合，容易形成爆炸性混合物】

本术语适用于气体蒸气密度或蒸气/空气混合物的密度在 0.9~1.1 之间，闪点 < 21°C 的物质。虽然这种气体与较重的蒸气相比危险性小，但仍有可能爆炸。

【该气体比空气轻】

该术语是指蒸气相对密度 ≤ 0.9 的可燃气体,当这些气体释放出来时,累积在建筑物的上层空间,因此,排气设施必须安装在高处。

【由于流动、搅动等,可能产生静电】

电导性小于 10^4pS/m 的液体用泵吸、搅拌、过滤等时,可能产生静电。当该液体中含有液体、气体或固体颗粒物(混合物、悬浮液)时,这种情况更容易发生。设备如泵、桶、管道等带电荷,当向地上排料时,可能产生火花,造成易燃蒸气/空气混合物的爆炸。补救办法是将这类设备接地。

【以粉末或颗粒形状与空气混合,可能发生粉尘爆炸】

本术语适用于有粉末或微细颗粒物(直径小于0.5毫米)的可燃物质。当与空气充分混合时,该物质可能经引燃发生爆燃,即使有点潮湿时。在封闭空间中,爆燃可能转变为爆炸,爆炸可能很猛烈。

【如果干燥,由于涡动、气动传输和灌注等能产生静电】

这种情况下,迫切需要采取特别预防措施。应当向专家咨询。

(3) 化学危险性 (Chemical danger)

【该物质可能(容易)生成爆炸性过氧化物】

本术语适用于醚类。贮存时能生成过氧化物,蒸发或加热后的残渣可能自燃爆炸。有时过氧化物发生聚合。过氧化物通常用硫酸亚铁中和或让该液体通过装有活性氧化铝的塔柱。

【该物质聚合有着火和爆炸危险】

聚合是一种物质的分子结合生成大分子的化学反应。聚合反应通常放出热量,可能导致压力累积或引起火灾和/或爆炸。

【加热可能引起猛烈燃烧或爆炸】

该警告适用于自身受热或局部受热发生反应并且即使没有空气供应时能继续反应的物质。这将导致熊熊燃烧,在封闭空间内可能导致猛烈爆炸。

【燃烧时,生成……】

几乎所有有机物的燃烧都会生成含一氧化碳的有毒气体。如果一氧化碳构成燃烧产物的主要成分时,则卡片中会提到一氧化碳。

【可能降低空气中氧含量】

在封闭空间内与空气接触时,该物质可能极易消耗氧的含量。

【该物质是……酸/碱】

酸和碱是相互反应的物质。强酸和强碱通常对皮肤和眼睛有烧伤或腐蚀作用。通常人们了解酸的这种性质,而碱至少对眼睛是特别危险的。强酸和碱常与其它物质剧烈反应并浸蚀许多金属。中强酸和碱虽危险性小,但也不应不小心处理。

4. 职业接触限值 (Occupational exposure limits)

职业接触限值通常指为了保护作业人员而规定的车间空气中有害物质含量不应超过的接触水平。有些国家依据美国政府工业卫生学家会议每年公布的阈限值,而另一些国家则根据前苏联官方公布的最高容许浓度值制定自己国家的限值。卡片中列出的均为编制卡片国家的职业接触限值。在没有制定限值时,由世界卫生组织的编辑委员会选取一个数值。这可以是美国政府工业卫生学家会议的数值或者是前苏联的数值(后面注明来源及提出年份)。

如果职业接触限值未制定,则注明。未制定并不意味着该物质无害,在上万种工业上广泛使用的化学物质中,已制定职业接触限值的大约只有800种。由于卡片上的接触限值可能

过时，因而，应当使用本国最新的官方职业接触限值。

其中：阈值（Threshold limit value）指美国政府工业卫生学家会议（ACGIH）推荐的接触限值。该值定期修订，公布。它又分为以下三种：

①时间加权平均阈值（Threshold limit value—time weighted average, TLV-TWA）：指正常8小时工作日或40小时工作周的时间加权平均浓度，在此浓度下，反复接触对几乎所有的工人都不致产生不良作用。单位为ppm或 mg/m^3 ，如果只标明 mg/m^3 ，则这适用于该物质的气溶胶。

②短期接触限值（Threshold limit value—short term exposure limit）：指每次接触时间不超过15分钟，每天不得超过4次，且前后两次接触至少间隔60分钟的时间加权平均接触限值。在此浓度下人能短时间连续接触而不致引起：a) 刺激作用；b) 慢性的或不可逆的组织病理改变；c) 麻醉强度达到足以增加意外伤害的危险，自救能力减退或工作效率明显降低。

③阈限上限值（TLV-ceiling value）：车间空气中，在8小时工作日内，任何一次测定均不得超过的潜在有毒物质的最高浓度。

最高容许浓度（Maximum allowable concentration, MAC）：前苏联采用的一种职业接触限值，指车间工作区内空气中化学物质的最高容许浓度。在此浓度下，工人每天工作8小时或每周工作不超过41小时不致发生急性和慢性职业性危害。车间工作区是指从地而到两米高的空间工人经常或瞬时从事作业的区域。单位为 mg/m^3 。

阈值和最高容许浓度后加“经皮”，表示通过皮肤途径可能有助于总摄入，因为该物质可能通过皮肤、粘膜或眼睛吸收。

(5) 接触途径 (Route of exposure)

指化学物质进入人体内引起伤害的途径，主要分为经呼吸道吸入，经皮肤吸收和食入。

【该物质可能……吸收到体内】

吸收到体内的途径是重要的考虑因素。液体和固体可通过食入吸收。但有些物质也可能通过粘膜或完好皮肤吸收。气体、蒸气、烟雾和微细分散的固体物主要通过吸入进入体内。这是工业上最频繁的吸收方式。

【容器漏损时该液体迅速蒸发，造成封闭空间空气中过饱和，有严重窒息风险】

许多气体释放出来时，造成有毒环境气氛；另一些气体虽本身只有微毒或完全无毒，但是在容器漏损时造成空气中过饱和，特别是在封闭空间中，导致氧含量减少造成窒息。空气中氧含量由21%降至18%足以构成危险。

(6) 吸入风险 (Inhalation risk)

表明化学物质通过呼吸道吸入体内的可能性。

【20℃时该物质蒸发，将……达到有害空气浓度】

修饰词为：—不会或很缓慢地

—相当慢地

—相当快地

—迅速地

该术语用来表示吸入液体或固体蒸气的急性风险。修饰词的选择是根据标准状态下蒸发时达到该物质短期接触限值的速率。速度越快，吸入该物质的有害蒸气浓度的危害越大。在强制蒸发时，如在空气中喷洒或扩散该物质时，有害浓度可以迅速达到，即使该物质蒸发速度缓慢。

(7) 短期接触作用 (Effects of short-term exposure)

说明短间接接触该物质可能对人体的局部造成的危害作用。

【该物质刺激/腐蚀眼睛、皮肤和/或呼吸道】

物质的刺激或腐蚀作用取决于对接触点作用的严重程度。刺激指该物质可能引起皮肤明显发炎或眼睛的显著伤害。腐蚀指该物质能够破坏皮肤或呼吸道的细胞组织或者造成眼睛的严重损害。

注：这些术语不涉及粉尘等造成的机械刺激。

【吸入……可能引起肺水肿/哮喘】

气体、蒸气或气溶胶形式的酸、碱和其它腐蚀性物质可能引起肺损伤（如肺水肿）。由于这种反应可能延迟到接触后 24 小时，病人需要完全休息（最好取半斜卧姿势）并且必须在医疗观察之下，即使无明显症状。在出现任何这种表现症状以前，可以考虑给予喷射含地塞米松衍生物或贝可米松衍生物药剂。这种治疗必须一定由医生或医生指定的人进行。对可能引起肺水肿的所有物质，已在注解中注明。呼吸短促有时可能由于不同原因如缺氧或哮喘引起，没有肺水肿发生。

【吞咽液体可能吸入肺中，有化学肺炎的风险】

吞咽有些有机液体可能引起呕吐或窒息。当发生这种情况时，液滴会吸入肺中，有严重后果。对粘度低的有机液体最容易发生这种现象。在这种情况下，本术语适用。

【液体迅速蒸发可能引起冻伤】

除了化学作用之外，一种物质还可能由于其物理作用而引起伤害，特别是液化气体。液化气体可以迅速蒸发，与皮肤和眼睛接触可能吸走热量引起冻伤。

【该物质可能对……发生作用，导致……】

本术语表示哪些器官或系统可能受影响，并可能产生什么后果。

【……需要进行医疗观察】

有些物质在接触与最初症状发作之间有明显的时间间隔，这时，可能需要在医院进行医疗观察，以便必要时及时提供医疗救护。

(8) 长期或反复接触作用 (Effects of long term or repeated exposure)

说明在车间环境中长期或反复接触可能导致的皮肤病变或肺病变。

【该液体使皮肤脱脂】

许多液体虽然对皮肤无直接作用，而且不引起过敏，但是长期或反复接触时，使皮肤脱脂，从而皮肤可能变得粗糙、干燥和发红。

皮肤频繁与脱脂液体接触或用脱脂液清洗后，应当用水和肥皂洗净，然后涂以油膏或乳膏。

【反复或长期高浓度接触/吸入，肺可能受损伤】

肺病变包括慢性支气管炎、哮喘和肺纤维化等。这些症状只有在接触一段时间以后才变得明显。本术语还表示只有在吸入较高浓度该物质时，这些症状才发生。

【形成正铁血红蛋白……】

血液中含有维持氧从肺转送到人体各部位的血红蛋白。有些物质被吸收后，能够将血红蛋白转变为正铁血红蛋白，使血液失去供氧能力。血液中正铁血红蛋白过多会引起内部窒息。有些种族的人中（特别是黑种人），有相当高比例的人的血红蛋白偏离标准值，由于他们血液的敏感性较高，可能更易形成正铁血红蛋白。

【该物质是人体致癌物】

【该物质很可能是人体致癌物】

【该物质可能是人体致癌物】

第一条术语用于根据国际癌症研究机构 (IARC) 的基准有充分证据支持一种物质与人体癌症的因果关系；第二条术语用于证据几乎是充分的；第三条术语用于证据是暗示的。从动物实验研究中得出的致癌性数据对“几乎是充分的”和“暗示的”的分类起到重要作用。一种致癌物质是否可能在人体内引发癌病，很大程度上取决于接触的浓度、持续时间和途径。公司的职业医学和安全管理人员应当懂得在什么条件下所述物质可能使人体致癌以及应采取什么预防措施。显然，被认为很可能或可能引患癌症的储运化学物质的人员应当严格遵守已制定的预防措施规定。

【可能引起可继承的遗传损伤】

【可能引起遗传损伤】

这两句术语用于已知或怀疑该物质是人体致突变物 (能引起基因损害)。前一术语用于有足够证据证明人接触该物质与可继承的遗传损伤之间的因果关系或者有足够证据提供强有力的假定，人接触该物质可能导致发生可继承的遗传损伤。通常是依据：①适当的动物实验研究 (如特定位点实验，遗传易位)；②其它相关资料 (即药物动力学，结合阳性体细胞突变性试验的细胞组织分布研究)。

第二条术语用于虽然该物质在适当致突变实验中呈阳性，但是实验结果未证明可继承遗传损伤。

【可能造成出生缺陷】

该术语用于已知或怀疑该物质是致畸的，即由于怀孕妇女接触该物质，能引起未出生婴儿的缺陷。这种缺陷可以是行为的、功能的和/或结构上的。

【可能造成新生儿发育迟缓】

这是由于孕妇接触这种物质而导致的与产前、产期和产后的发育有关的作用，如生长迟缓和推迟骨化。

13. 物理性质 (Physical properties)

(1) 沸点 (Boiling point)

指在标准大气压 (101.3KPa) 下，无水物质的沸腾温度或沸程。如果不是在 101.3KPa 大气压下得到的数据，则加以注明。

(2) 升华点 (Sublimation point)

一种物质在加热时，未经熔解直接从固相转变为气相的相变温度。

(3) 熔点 (Melting Point)

指物质在标准大气压 (101.3KPa) 下的熔解温度或温度范围。如果物质的熔点和凝固点之间有明显差异，则给出熔点范围。对于含结晶水的物质，则给出表观熔点。熔点是化学物质鉴定的重要指标之一，可以反映出一种物质的纯度，并可推断出该物质在各种环境介质 (水、土壤和空气) 中的分布。

(4) 相对密度 (水=1) (Relative density)

通常指环境温度 (20℃) 下，一种物质的密度与 4℃ 时水的密度的比值，它是表示该物质是漂浮在水面上还是沉下去的重要参数。对于冷凝成液相的气体，给出了液相的密度。对经冷却液化的气体，给出了大气压下液体的密度 (见注解)。对于压缩气体 (永久性气体)，因无液相故无此数值。

(5) 水中溶解度 (Solubility in water)

指在 20℃ 时一种化学物质在水中溶解达到饱和时的浓度，用 g/100ml 表示。水中溶解度是决定化学物质在环境中行为和生物活性的重要参数之一。如果溶解度值不能准确测定，则分别用不溶 (None)、微溶 (Poor)、适度溶解 (Moderate)、溶解 (Good) 和易溶 (Very good) 表示其溶解的程度。其溶解的程度分别为：

不溶：<0.1g/100ml；

微溶：0.1~1g/100ml；

适度溶解：1~10g/100ml；

溶解：10~100g/100ml；

易溶：>100g/100ml；

如果一种物质与水发生反应，则注明“反应”。当一种液体能与水以任何比例相混合，形成一种液相，则用混溶 (Miscible) 表示。对气体给出了分压为 1 个大气压 (101.3KPa) 下的溶解度。

(6) 蒸气压 (Vapour pressure)

饱和蒸气压的简称。指化学物质在一定温度下与其液体或固体相互平衡时的饱和压力。蒸气压仅是温度的函数，在一定温度下，每种物质的饱和蒸气压是一个常数。卡片给出了在加压下，钢瓶中液化气体在相应温度下的蒸气压，固体和液体在 20℃ 温度下的饱和蒸气压。如果给出的是计算值，则用“约为”表示。

(7) 蒸气相对密度 (空气=1) (Relative vapour density, air=1)

指在给定条件下，化学物质的蒸气密度与参比物质 (空气) 密度的比值。当蒸气相对密度值小于 1 时，表示该蒸气比空气轻，能在相对稳定的大气中趋于上升。其值大于 1 时，表示重于空气，能在较低处扩散到相当远的距离。若气体可燃，遇明火可能引起远处着火回燃。

(8) 蒸气/空气混合物的相对密度 (20℃, 空气=1) (Relative density of the vapour/air-mixture at 20℃)

指在与敞口空气相接触的液体和固体上方存在的蒸气与空气混合物相对于周围纯空气的密度。当相对密度值 ≥ 1.1 时，该混合物可能沿地面流动，并可能在低洼处累积。当其数值为 0.9~1.1 时，能与周围空气快速混合。

(9) 闪点 (Flash point)

闪点表示在大气压力 (101.3kPa) 下，一种液体表面上方释放出的可燃蒸气与空气完全混合后，可以被火焰或火花点燃的最低温度。虽然闪点的定义是明确的，但实际上其测定有许多困难。人们发现需要特别说明获得闪点值所使用的测定程序，而且由于杂质的存在，不同作者可能给出不同的闪点值。为了安全起见，卡片选用了权威参考文献中的最低数值，并加上开杯 (Opened cup) 或闭杯 (Closed cup) 表示测定方法。闪点是表明可燃性液体发生爆炸或火灾的危险程度的重要参数。

(10) 自燃温度 (Auto-ignition temperature)

一种物质与空气接触发生起火或引起自身燃烧的最低温度，并且在此温度下无火源 (火焰或火花) 时，物质可继续燃烧。自燃温度不仅取决于物质的化学性质，而且还与物料的大小、形状和性质等因素有关。自燃温度对在可能存在爆炸性蒸气/空气混合物的空间中使用的电器设备的选择是重要的。

(11) 爆炸极限 (Explosive limits)

指一种可燃气体或蒸气和空气的混合物能着火或引燃爆炸的浓度范围。空气中含有可燃气体 (如氢、一氧化碳、甲烷等) 或蒸气 (如乙醇蒸气、苯蒸气) 时，在一定浓度范围内，遇

到火花就会使火焰蔓延而发生爆炸。其最低浓度称为下限，最高浓度称为上限。浓度低于或者高于这一范围，都不会发生爆炸。一般用可燃气体或蒸气在混合物中的体积百分数表示。

(12) 辛醇/水分配系数的对数值 (Octanol/water partition coefficient as Log Pow)

当一种物质溶解在辛醇/水的混合物中时，该物质在辛醇和水中浓度的比值称为分配系数，通常用以 10 为底的对数形式 (Log Pow) 表示。辛醇/水分配系数是用来预计一种物质在土壤中的吸附性、生物吸收、亲脂性储存和生物富集的重要参数。

14. 环境数据 (Environmental data)

本部分说明了化学物质的生态毒性、生物蓄积性及应注意的保护对象。

15. 注解 (Notes)

本部分是对有关项目的补充说明。

【加入少量易燃物质或增加空气中氧含量转变为可燃的】

许多不可燃物质，如氯仿、三氯乙烯在空气中氧含量高于正常值（如在清洗氧气管线时）或者当该物质被一种易燃液体污染时，转变成可燃的，甚至形成爆炸性蒸气/空气混合物。

【该气体使用的管路材料的铜含量必须不超过 63%】

本术语适用于如果与铜含量在 63% 以上的金属接触时，可能形成爆炸性化合物的气体。

【工作接触的任何时刻都不应超过职业接触限值】

有些物质的职业接触限值为上限值，这种情况下使用本术语注明。

【根据接触程度，须作定期医疗检查】

根据情况，可能希望对接触一种化学物质的人员定期进行体检。这种需求必须由医务官员和安全官员商议后决定。

【症状常常经过一段时间以后才变得明显，因而医疗观察是必要的】

有些物质在开始接触到出现最初症状之间有明显时间间隔，这种情况下可能需要进行医疗观察（可能的话，应在医院），以便必要时及时提供医护。

【空气中高浓度引起缺氧，有神志不清或死亡危险】

本术语适用于有很少或无直接有害作用的气体（所谓单纯窒息剂）和有些高蒸气压的液体。当这些物质在工作环境中扩散时，空气中氧浓度可能降低到低于呼吸要求的限值，特别是在封闭、通风不良的工作环境中。

在存在冷冻液化的窒息性气体的环境中工作时，需要特别注意。在发生事故时，液体迅速蒸发造成很危险的情况。在深冷条件下操作时，必须遵循严格的指示、监督、通风、个人防护、监测和抢救程序。

缺氧常导致在没有任何初始症状下突然失去知觉。如果存在这种危险，工作时应当总是佩带自给式呼吸器，过滤呼吸器不能提供任何保护。

【未指明气味与职业接触限值之间的关系】

根据是否存在气味来评价空气质量不可靠并且不鼓励这样做，因此卡片上未指出气味阈值。虽然气味可能对危险气体或蒸气的存在提供警告，但是不应当根据气味来判定已经或尚未达到职业接触限值。

【不要将工作服带回家中】

这条警告仅针对有些极毒物质。污染的工作服会威胁家庭成员的健康。

【用大量水冲洗污染的衣服（有着火危险）】

本术语适用于强氧化剂和强还原剂，因为它们能够烧坏纺织品。

【不要在火焰或热表面附近或焊接时使用】

本术语适用于可燃物质，包括虽不可燃，但在高温下或紫外线辐射下可能释放出光气的物质，特别是有些不可燃的含氯化合物。

【蒸馏前检验过氧化物，如有，使其无害化】

使用硫酸亚铁处理或使其通过装有活性氧化铝的塔柱，都是消除过氧化物的适当方法。

【切勿将水喷洒在该物质上，溶解或稀释时总要缓慢将它加入到水中】

本条警告用于溶解或稀释时放出大量热量的物质。热量能够造成骤然沸腾或形成腐蚀性烟雾。

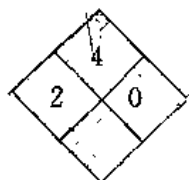
【运输应急卡】

运输应急卡由欧洲化学工业理事会编写，用来具体说明某化学品运输过程中发生事故时，应采取的措施。其前身是荷兰危险货物运输委员会设计的危险货物卡片。应急卡后面的数字为卡片编号。

【美国防火协会法规】

美国防火协会法规中对化学危险物品提出了一套分类制度（704M制）。对每种化学品规定用一个菱形图标来说明该化学品的危险性程度，为消防部门在抢救作业中保护消防人员的生命安全，制定安全作业方案提供现场急需的信息资料，并为工厂的工程师、劳动防护人员提供一种判定危险物品的手段。

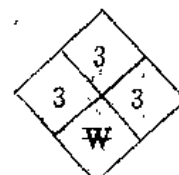
菱形标志分为四个区格（见下图），左部方格表示对人体危害（H），顶部方格表示易燃性（F），右部方格表示反应性（R），下部方格用符号注明特性，如用带一横线的字母 W 表示禁止用水灭火；用三个三角形 ∇ 表示放射性；用 OXY 表示氧化剂。对各种危险性还使用不同的颜色标示，蓝色表示对人体危害；红色表示易燃性；黄色表示反应性；白色表示可能的具体危险性。



一氧化碳



二氧化氮



烷基铝

化学品的危险性程度分为五级，用数字0~4表示，级别越高表示危险性越大。其划分标准如下：

[人体危害]

- 4 一表示只要很短接触，即使立即给予医疗处理也能致死或造成严重残留伤害的物质；
- 3 一表示只要短期接触，即使立即给予医疗处理也能引起严重的暂时或残留健康危害的物质；
- 2 一在强烈或连续接触时，会引起暂时机能丧失或可能的残留伤害，除非立即给予医疗处理的物质；
- 1 一接触时引起轻微刺激，但只有很小的残留伤害，即使不给予治疗的物质；
- 0 一着火条件下接触，对人体的危害低于普通可燃物质的物质。

[易燃性]

- 4 一指在大气压力和正常环境温度下，迅速或完全气化的物质，或者容易在空气中扩散

并容易燃烧的物质；

- 3 --在几乎所有的环境温度下，都能着火的液体和固体；
- 2 --指在发生燃烧以前，必须适当加热或接触相当高环境温度的物质；
- 1 --必须经预热才能燃着的物质；
- 0 --指不燃物质。

[反应性]

- 4 --在常温常压下，本身很容易起爆或爆炸分解或反应的物质；
- 3 --指自身虽能起爆或爆炸分解，但需要强有力的起爆源或者在起爆前，在密闭空间内受热或遇水发生爆炸反应的物质；
- 2 --指本身虽不稳定，容易引起剧烈化学反应，但不会发生爆燃的物质。还包括能与水剧烈反应或可能与水形成潜在爆炸性混合物的物质；
- 1 --指物质本身稳定，但在高温高压下能变成不稳定物质或可能与水发生反应释放出能量，但不剧烈的物质；
- 0 --指物质本身在通常情况下，甚至在接触火焰的条件下是稳定的；并且不与水发生反应的物质。

16. 附加资料 (Additional information)

原为空白，供使用者补充数据。

本说明主要根据下列参考文献编写

- (1) CEC/IPCS, Compiler's Guide for the Preparation of International Chemical Safety Cards, EUR 12561/1 EN, 1990.
- (2) Dutch Association of Safety Experts, etc., Handling Chemical Safely, second edition 1980.
- (3) United Nations, Recommendations on the Transport of Dangerous Goods, Fourth Revised Edition, New York 1986.
- (4) Г. П. Беспамятнов, Предельно допустимые концентрации химических веществ в окружающей среде, Издательство «Химия», 1985.
- (5) Council Directive on the Approximation of Law, Regulations and Administrative Provisions Relating to the Classification, Packaging and Labelling of Dangerous Substances (67/548/EEC), 27 June 1967.


CAS 号: 1333-74-0		中文名称: 氢(液化的,冷却的)	
RTECS 号: MW8900000		英文名称: HYDROGEN(liquefied,cooled)	
UN 编号: 1049		化学式: H ₂	分子量: 2.0
EC 编号: 001-001-00-9			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	极易燃;许多反应可能引起火灾或爆炸	禁止明火,禁止火花,禁止吸烟,禁止与热表面接触	切断气源;如无可能和对周围环境无危险,让其自行燃烧完全(见注解)
爆 炸	气体/空气混合物有爆炸性	密闭系统,通风,防爆电器设备和照明(见注解)	着火时喷水保持钢瓶冷却;扑灭掩蔽场所外部的火
接 触			
#吸入	头晕,呼吸困难,神志不清	密闭系统和通风	新鲜空气,休息,必要时进行人工呼吸,并给予医疗护理
#皮肤	与液氢接触发生冻伤	保温手套,防护服	冻伤时用大量水冲洗,不要脱去衣服,并给予医疗护理
#眼睛		安全护目镜或面罩	
#摄食			
溢漏处置			
储 存	防火;保持冷却。		
包装与标志	气密。 联合国危险性类别: 2 联合国次要风险等装: 3 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色压缩液化气体。</p> <p>物理危险性：该气体与空气充分混合，容易生成爆炸性混合物。该气体较空气轻。</p> <p>化学危险性：加热可能引起猛烈燃烧或爆炸。与空气、氧气及氯激烈反应，引起火灾和爆炸危险。</p> <p>接触途径：可通过吸入和经皮肤吸收到体内。</p> <p>吸入风险：如容器损漏时，液氢迅速蒸发，造成封闭区域的空气中过饱和，有严重窒息危险。</p> <p>短期接触作用：液氢可以造成冻伤。接触能够引起头晕、声音尖锐。接触可能引起窒息。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：-253℃</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：0.07</p> <p>闪点：易燃气体</p> <p>自燃温度：560℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 4~76%(体积)</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>加入少量易燃物质或增加空气中的氧含量强烈地增强可燃性。空气中氢浓度高时，由于缺氧引起失去知觉或死亡的危险。进入该地区之前，要检查氧含量。如果处于中毒浓度时，无气味警告。采用合适的气体检测器测定氢浓度(标准易燃气体检测器不适用)。不要在火焰或热表面附近或焊接时使用。将泄漏钢瓶的渗漏处朝上，防止液态气体逸出。焊接使用之后，关闭阀门；定期地检查管路等，并用肥皂水试漏。上述预防部分叙述的措施适用于生产、钢瓶灌注以及气体储存。</p> <p>火灾/急救/消防：在其它情况下，使用喷水、干粉、二氧化碳灭火剂。</p> <p>爆炸/预防：防止静电荷积累(例如，通过接地)。消除所有电火花源。</p>
<p>附加资料</p>	<p>美国防火协会法规：H3；F4；R1。</p>
<p>ICSC 编号：0001 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氢</p>	

CAS 号: 96-12-8		中文名称: 1,2-二溴-3-氯丙烷; 3-氯-1,2-二溴丙烷; 二溴氯丙烷	
RTECS 号: TX 8750000		英文名称: 1,2-DIBROMO-3-CHLOROPROPANE; 3-Chloro-1,2-dibromopropane; Dibromochloropropane; DBCP	
UN 编号: 2872		化学式: $\text{BrCH}_2\text{BrCH}-\text{CH}_2\text{Cl}$	
EC 编号: 602-021-00-6		分子量: 236.36	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	在 77°C 以上时可生成爆炸性蒸气/空气混合物	77°C 以上时密闭系统通风	着火时喷水保持料桶等冷却
接触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件! 避免一切接触!	一切情况下都要向医生咨询!
# 吸入	辛辣刺鼻, 咳嗽, 恶心, 呼吸短促, 咽喉疼痛, 虚弱	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 但不能口对口, 并予以医疗护理
# 皮肤	刺激; 可能被吸收! 发红	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗然后用水和肥皂洗皮肤, 并予以医疗护理
# 眼睛	刺激, 发红, 疼痛, 视力模糊	安全护目镜, 或眼防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟 (如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	灼热感, 恶心, 咽喉疼痛, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 饮用大量水, 并予以医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 通风, 尽可能将泄漏液收集在可密闭的容器中, 用砂子和惰性吸附剂吸附剩余液并转移至安全场所。如果以固体形式存在, 不要使用干燥清扫; 使用装有高效过滤器的真空吸尘器清扫, 并且不作为其它用途 (见注解)。		
储存	防火, 与强碱及铝或镁等活泼金属分开存放, 保存在阴凉处, 沿地板通风。		
包装与标志	使用不易破碎包装; 将易碎包装放入不易碎的密闭容器中。 联合国危险性类别: 6.1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：纯净时为无色液体，通常为琥珀色至暗棕色，有刺鼻气味。也可能以含 5~34%DBCP 的颗粒形式存在。</p> <p>物理危险性：该蒸气较空气重并可沿地面移动，造成远处着火。</p> <p>化学危险性：当加热至高于沸点时，该物质分解。燃烧时产生有毒烟雾 (HBr, HCl, CO)。在有水存在时，与铝、镁、锡及其合金发生反应。与碱接触反应生成 2-溴烯丙醇。浸蚀某些橡胶和涂料。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸汽、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：在 20℃时该物质蒸发，可迅速达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质对眼、皮肤和呼吸道有腐蚀作用。吸入蒸气可能引起呼吸短促。可能对肺、肝和肾发生作用。接触将引起知觉减弱。作用可能延缓，须做医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对肝和肾发生作用，导致肾功能减弱、退化和肝硬化。该物质可能是人体致癌物。可能损害男性生育力。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：196℃ 蒸气相对密度(空气=1)：8.2 熔点：6.7℃ 闪点：77℃ 相对密度(水=1)：2.1 水中溶解度：20℃时 0.1g/100ml 蒸气压：20℃时 0.1kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.01</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>根据接触程度，须定期进行医疗检查。未指出气味与职业接触限值之间的关系。</p> <p>不要将工作服带回家中。商品名有 BBC12, Fumagon, Fumazone, NCI-COO500, Nernabrom, Nernafume, Nernagon, Nernagone, Nernapaz, Nernafax, Nernaset, Nernaxon, OS 1897, Nernatocide, Nernakox, Nernanax, Nernazon.</p> <p>溢漏处置：(额外个人防护：全套防护服，包括自给式呼吸器)。</p> <p>美国防火协会法规：H2;F1;R1。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0002 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 1,2-二溴-3-氯丙烷</p>	

CAS 号: 7758-97-6		中文名称: 铬酸铅; 铬酸铅(Ⅰ)盐(1:1); 铬黄	
RTECS 号: GB2975000		英文名称: LEAD CHROMATE(VI); Plumbous chromate; Chromic acid, lead(Ⅰ)salt(1:1); Chrome Yellow	
UN 编号:		化学式: $PbCrO_4$	
EC 编号: 082-004-00-2		分子量: 323.2	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃的		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆炸			
接触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件! 避免一切接触! 避免怀孕的妇女接触!	一切情况下都要向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 恶心, 金属 气味	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息
# 皮肤		防护手套	冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红	如果是粉末, 使用安全护目镜, 或眼防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 便秘, 咳嗽, 呕吐, 虚弱, 厌食, 惊厥	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 饮用大量水, 催吐(仅对清醒病人!) 并给予医疗护理
溢漏处置	对致癌性粉尘使用合适的过滤器抽吸溢漏物, 并将其扫入适宜的密闭容器中, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 对有害颗粒使用 P2 式过滤呼吸器)。		
编 存	与强氧化剂分开存放。		
包装与标志	使用不易破碎包装; 将易碎包装放入不易碎的密闭的容器中。 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：黄色或橙黄色粉末。</p> <p>化学危险性：当加热到沸点时该物质分解，产生有毒烟雾(氧化铅)。与强氧化剂、过氧化氢、钠和钾起反应。与铝、二硝基萘、Fe[Fe(CN)₆]发生反应，在高温下与有机化合物反应，引起火灾危险。</p> <p>职业接触限值：阈限值(以 Cr 计)0.05mg/m³(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年)。最高容许浓度(以 Pb 计)0.01mg/m³(前苏联，1988年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入粉尘与气溶胶以及食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：在 20℃时蒸发可忽略不计；然而通过粉末扩散和喷雾时，可迅速达到空中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激呼吸道。高浓度接触能引起铅中毒。作用可能延缓。须做医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎(刺激作用，湿疹)。反复或长期接触粉尘，肺可能受损伤。该物质对肾、肝、血、神经和生殖系统可能有影响。该物质很可能是一种人体致癌物。可能引起人体遗传的损害。可能引起出生缺陷。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点：844℃</p> <p>相对密度(水=1)：6.3</p> <p>水中溶解度：不溶</p> 
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>在文献中未报道分解温度。铬酸铅颜料可能含有相当量水溶性铅化合物。边界营养状态增加了铅中毒的敏感性。在焊接、切削和加热时，铬酸铅(VI)处理过的材料也释放出有毒烟雾(铅和铬化合物)。根据接触程度，须定期进行医疗检查。不要将工作服带回家中。铬酸铅(VI)在自然界以铬铅矿、红铬铅矿形式存在。商品名有：Cologne Yellow, King's Yellow, Leipzig Yellow, Paris Yellow C. I. Pigment Yellow 34, C. I. 77600。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-61G11。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0003 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 铬酸铅(VI)</p>	

CAS 号: 624-83-9 中文名称: 甲基异氰酸酯; 异氰酸基甲烷; 异氰酸甲酯
 RTECS 号: NQ 9450000 英文名称: METHYL ISOCYANATE; Isocyanatomethane; Isocyanic acid, methyl ester; MIC
 UN 编号: 2480
 EC 编号: 615-001-00-7 化学式: CH₃NCO 分子量: 57.1

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	高度易燃; 许多反应可引起火灾或爆炸	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟, 禁止与水、酸、碱、胺类、醇类及氧化剂接触	泡沫、二氧化碳和干砂, 禁止使用含水的灭火剂
爆 炸	蒸气/空气混合物有爆炸性; 在加热或与水或与催化剂接触时, 有着火和爆炸危险	密闭系统, 通风, 防爆电器和照明	着火时喷水保持料桶等冷却, 但不要与水直接接触; 扑灭掩蔽区外部的火焰
接 触		防止产生烟雾! 严格的卫生条件!	一切情况下都要向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 眩晕, 喉炎, 胸痛, 流泪, 呼吸困难, 呼吸短促, 咽喉疼痛, 神志不清, 呕吐	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位; 必要时作人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	腐蚀作用; 可能吸收! 发红, 皮肤烧伤, 疼痛; 与液体接触发生冻伤	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	腐蚀作用, 发红, 疼痛, 视力模糊, 丧失视力	面罩或眼防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟 (如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腐蚀作用, 腹部痉挛, 腹痛, 咽喉痛, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 饮用大量水, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 通风, 将溢出液收集于可密闭的容器中, 用干燥砂土或惰性吸附剂吸收残余物并转移到安全场所, 不得冲入下水道 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储 存	防火, 与所有其它物质分开存放, 保持冷却、干燥。		
包装与标志	特殊材料。 联合国危险性类别: 6.1 联合国次要风险等级: 3 联合国包装级别: I(M) 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观: 无色易挥发液体,有刺激性气味。</p> <p>物理危险性: 蒸气较空气重,并可沿地面移动;可能引起远处着火。蒸气与空气充分混合,易生成爆炸性混合物。</p> <p>化学危险性: 由于加热或在水和催化剂作用下,该物质可能发生聚合。在加热时该物质分解,产生有毒气体(氢化氰、氮氧化物和一氧化碳)。与强氧化剂反应。与水、酸、醇、碱、胺、铁、钢、锌、锡、钢(或这些金属的盐类)发生剧烈反应,引起火灾和爆炸危险。侵蚀某些塑料、橡胶和涂料。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 0.02ppm,0.047mg/m³(经皮)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。最高容许浓度 0.05mg/m³(前苏联,1987年)。</p> <p>接触途径: 可通过吸入,经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 在 20℃时该物质蒸发能迅速达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有腐蚀性。吸入蒸气可能引起肺水肿(见注解)。接触可导致死亡。该作用可被延缓。须做医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。反复或长期吸入接触可能引起哮喘病。该物质对肺可能有作用。</p>												
<p>物理性质</p>	<table border="0"> <tr> <td>沸点: 39℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1): 1.97</td> </tr> <tr> <td>熔点: -45℃</td> <td>闪点: -7℃</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1): 0.96</td> <td>自燃温度: 535℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度: 发生反应</td> <td>爆炸极限: 在空气中 5.3~26%(体积)</td> </tr> <tr> <td>蒸气压: 20℃时 46.4kPa</td> <td></td> </tr> <tr> <td>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1): 20℃时 1.4</td> <td></td> </tr> </table>	沸点: 39℃	蒸气相对密度(空气=1): 1.97	熔点: -45℃	闪点: -7℃	相对密度(水=1): 0.96	自燃温度: 535℃	水中溶解度: 发生反应	爆炸极限: 在空气中 5.3~26%(体积)	蒸气压: 20℃时 46.4kPa		蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1): 20℃时 1.4	
沸点: 39℃	蒸气相对密度(空气=1): 1.97												
熔点: -45℃	闪点: -7℃												
相对密度(水=1): 0.96	自燃温度: 535℃												
水中溶解度: 发生反应	爆炸极限: 在空气中 5.3~26%(体积)												
蒸气压: 20℃时 46.4kPa													
蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1): 20℃时 1.4													
<p>环境数据</p>	<p>强烈建议不要让该化学品进入环境中。</p>												
<p>注解</p>	<p>与水 and/或含水灭火剂发生剧烈反应。根据接触程度,须定期进行医疗检查。几小时过去后肺水肿症状才变得明显,体力劳动使症状加重。因此,休息和医疗检查是重要的。有哮喘症状的人不应再接触该物质。超过接触限值时,气味警告不充分。不要将工作服带回家中。</p> <p>运输应急卡: TEC(R)-624。</p> <p>美国防火协会法规: H2;F3;R3。</p>												
<p>附加资料</p>													
<p>ICSC 编号: 0004 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 甲基异氰酸酯</p>													

CAS 号: 1910-42-5		中文名称: 对草快; 1,1-二甲基-4,4'-联吡啶阳离子二氯化物	
RTECS 号: DW2275000		(对草快二氯化物); 联二-N-甲基吡啶二氯化物	
UN 编号: 2781		英文名称: PARAQUAT; 1,1-Dimethyl-4,4'-bipyridinium	
EC 编号: 613-006-00-9		dichloride (paraquat dichloride); Methyl viologen dichloride	
		化学式: $\text{CH}_3(\text{C}_5\text{H}_4\text{N})_2\text{CH}_3\text{Cl}_2$	分子量: 257.2
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃的	禁止与氧化剂接触	周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆炸			
接触		防止粉尘扩散! 防止产生烟雾! 严格的卫生条件!	一切情况下都要向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 呼吸困难, 气促, 粘膜刺激, 鼻出血	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收! 发红, 皮肤灼烧感, 严重刺激	防护手套, 防护服	脱掉污染衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	刺激, 发红, 疼痛, 可引起严重的损害	如果是粉末, 使用面罩或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟 (如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腐蚀, 腹痛, 腹泻, 气促, 呕吐, 嘴咽溃疡, 呼吸困难, 肺水肿	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 饮用大量水或者膨润土水溶液, 或冲服活性炭浆 (见注解)
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 通风, 尽可能将泄漏液收集于可密闭的容器中, 残液用砂子或惰性吸附剂吸附, 并转移到安全场所, 不得冲入下水道, 将溢漏物扫入可密闭、干燥、清洁容器中, 小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (见注解)。		
储存	封闭保存, 与强氧化剂、强碱分开存放, 保持干燥, 储存在暗处。		
包装与标志	使用不易破碎包装; 将易碎包装放在不易碎的密闭容器中。 联合国危险性类别: 6.1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

重 要 数 据	<p>物理状态 外观：无色，吸湿的，无嗅晶体。对草快二氯化物水溶液为暗红色。</p> <p>化学危险性：当加热到 300℃ 以上和紫外线作用下，该物质分解生成有毒气体（碳和氮氧化物及氯化氢）。与强氧化剂发生反应。与碱发生水解反应。非配制产品对常见金属有腐蚀性。惰性粘土和阴离子表面活性剂可使其失活。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.1mg/m³（可吸入）（美国政府工业卫生学家会议，1989～1990年）。</p> <p>接触途径：可通过吸入气溶胶、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：在 20℃ 时该物质蒸发可忽略不计，但通过喷洒/扩散能较快达到空中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。吸入可能引起肺水肿（见注解）。食入也可能引起肺出血和纤维变性。该物质对肺、肾、肝、心脏和消化道有影响，可能导致肾和肝功能不全，降低肺功能，由于缺氧而呼吸衰竭。高浓度接触可能导致死亡。作用可能延缓。须做医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：重复或长期与皮肤接触可能引起皮炎，指甲脱落。重复或长期接触可呼吸的气溶胶可能损伤肺（见注解）。</p>
物 理 性 质	<p>熔点(分解)：300℃ 蒸气相对密度(空气=1)：6.4～8.9</p> <p>相对密度(水=1)：1.25</p> <p>水中溶解度：20℃ 时 70g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃ 时 <10⁻³Pa</p>
环境数据	该物质对环境可能有害，应对植物予以特别注意。
注 解	<p>对草快是一种离子 (CH₃(C₅H₅N)₂CH₃)⁺⁺，CAS 号 4685-14-7。二甲基硫脏盐 (CAS 号 2074-51-2) 是黄色固体，已经商品化。制剂中的表面活性剂可能增加对眼睛的伤害。根据接触程度，须做定期医疗检查。常常经过几小时后肺水肿症状才变得明显，由于体力劳动会使症状加重。因此，休息和医疗检查是重要的。接触后一周内肺纤维化症状不明显。不要将工作服带回家中。商品名有：Gramoxone, Dextrone X, Esgrani；各种混合物有：Cleansweef, Weedol, Dexuron, Tota-Col, Gramaron, Paracol, Pathclear, Gramonol。</p> <p>食入/急救/消防：催吐（仅对清醒病人！）并给予医疗护理。</p> <p>溢漏处置：（额外个人防护：适于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器）。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-759a。</p> <p>美国防火协会法规：H3；F0；R。</p>
附加资料	
<p>ICSC 编号：0005 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 对草快</p>	

CAS 号: 56-38-2		中文名称: 一六〇五; <i>O,O</i> -二乙基- <i>O</i> -(4-硝基苯基)硫代磷酸酯; 硫代磷酸 <i>O,O</i> -二乙基- <i>O</i> -(4-硝基苯基)酯; 乙基对硫磷; 一六〇五(前苏联)	
RTECS 号: TF4550000		英文名称: PARATHION; <i>O,O</i> -Diethyl- <i>O</i> -(4-nitrophenyl)phosphorothioate; Phosphorothioic acid <i>O,O</i> -diethyl <i>O</i> -(4-nitrophenyl)ester; Ethyl parathion; Thiophos(USSR)	
UN 编号: 3018		化学式: $(C_2H_5O)_2PSOC_6H_4NO_2$ 分子量: 291.27	
EC 编号: 015-034-00-1			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	干粉, 水喷射, 泡沫, 二氧化碳
爆炸			着火时喷水保持料桶等冷却
接触		防止粉尘扩散! 防止烟雾产生! 严格的卫生条件!	一切情况均需向医生咨询!
#吸入	腹泻, 头晕, 头痛, 多涎, 鼻溢, 流泪, 瞳孔缩窄(见注解)	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
#皮肤	可能吸收!	防护手套, 防护服	脱掉污染衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理
#眼睛	刺激; 蒸气将被吸收! 发红疼痛, 视力模糊, 瞳孔缩窄	面罩或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
#摄食	腹部痉挛, 腹泻, 头晕, 头痛, 呼吸困难, 神志不清, 呕吐, 虚弱, 厌食(见吸入)	工作时不得进食, 饮水或吸烟	漱口, 饮用大量水, 催吐(仅对清醒病人)。并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 通风, 尽可能将泄漏液收集于密闭容器中。用砂子或惰性吸附剂吸附残余液, 并转移到安全场所。小心用碱性物质中和残余物(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存	防火, 与强氧化剂分开存放, 保持冷却、干燥。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

CAS 号: 75-44-5		中文名称: 光气; 碳酰氯; 碳酰二氯; 氯甲酰氯(氯羰基氯)(钢瓶)	
RTECS 号: SY5600000		英文名称: PHOSGENE; Carbonyl chloride; Carbonyl dichloride;	
UN 编号: 1076		Chloroformyl chloride(cylinder)	
EC 编号: 006-002-00-8		化学式: COCl ₂	分子量: 98.9
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃烧	禁止明火, 如有湿气存在时, 禁止与氧化剂、氨、金属接触	泡沫、干粉、二氧化碳, 禁止用水, 周围环境着火时, 将所有装有光气的容器移走
爆炸			着火时喷水保持钢瓶冷却, 但禁止与水直接接触
接爆		严格的卫生条件!	一切情况均需向医生咨询!
#吸入	刺鼻, 咳嗽, 呼吸困难, 呼吸短促, 喉爆	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
#皮肤	腐蚀, 发红, 皮肤烧伤, 疼痛, 冻伤时起水疱	保温手套, 防护服	冻伤时, 用大量水冲洗, 不要脱掉衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
#眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	面罩或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
#摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	
溢爆处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 通风, 谨慎地用碳酸氢钠或等量的纯碱与消石灰的混合物中和溢漏液(额外个人防护: 全套防护服, 包括自给式呼吸器)。		
爆存	在建筑物中防火, 与工作区隔离, 与强氧化剂和氨分开存放; 保持冷却、干燥, 沿地面通风。		
包装与标志	联合国危险性类别: 2		联合国次要风险等级: 6.1(8) 关于标志的进一步资料: 参考国家立法

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色气体，无色压缩液化气体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：蒸气较空气重，并可沿地面移动。</p> <p>化学危险性：加热到 300℃ 以上时，该物质分解，生成腐蚀性有毒气体（氯、氯化氢和一氧化碳）。与强氧化剂、氨、胺类、铝和许多其它化合物发生剧烈反应。与水缓慢反应，生成腐蚀性的、刺激性有毒气体。有水存在时，浸蚀许多金属。浸蚀塑料、橡胶和涂料。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.1ppm、0.40mg/m³（美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年）；最高容许浓度 0.5mg/m³（前苏联，1987年）。</p> <p>接触途径：可通过吸入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：容器受损时，空气中该物质能迅速达到有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有腐蚀性。吸入可能引起肺水肿（见注解）。液体快速蒸发可能造成冻伤。高浓度接触可能导致死亡。作用可能延缓。须做医疗检查。</p> <p>长期或反复接触作用：吸入高浓度气体时肺可能受损伤，造成纤维变性和肺气肿。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：8℃ 蒸气相对密度（空气=1）：3.4</p> <p>熔点：-118℃</p> <p>相对密度（水=1）：1.4</p> <p>水中溶解度：发生反应</p> <p>蒸气压：20℃时 161.6kPa</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>强烈建议不要让该化学品进入环境。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>几小时过去后肺水肿症状才变得明显。体力劳动可使症状加重。休息和医疗检查是重要的。应考虑由医生或医生指定的人立即给予适当喷药。当超过接触限值时，气味报警不充分。不要向泄漏的钢瓶喷水（防止钢瓶腐蚀）。将泄漏钢瓶的渗漏处朝上，防止液态气体逸出。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-107。</p> <p>美国防火协会法规：H4；F0；R0。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0007 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 光气</p>	

CAS 号: 78-00-2		中文名称: 四乙基铅; 四乙基烷基铅; TEL	
RTECS 号: TP4550000		英文名称: TETRAETHYL LEAD; Tetraethyl plumbane; Lead	
UN 编号: 1649		tetraethyl; TEL	
EC 编号: 082-002-00-1		化学式: $Pb(C_2H_5)_4$	分子量: 323.45
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	干粉, 水喷射, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	高于 77°C 时可形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 77°C 时密闭系统, 通用, 并使用防爆的电器设备(见注解)	着火时喷水保持料桶等冷却; 扑灭掩蔽场所外部的火焰
接触		防止产生烟雾! 严格的卫生条件! 避免怀孕妇女接触!	各种情况均需向医生咨询!
# 吸入	头晕, 头痛, 神志丧失, 呕吐, 虚弱, 痉挛	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	可被吸收! 发红(进一步参见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂清洗皮肤, 并给予医疗护理(见注解)
# 眼睛	刺激, 疼痛, 视力模糊	面罩或眼防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹泻, 头晕, 头痛, 神志不清, 呕吐, 虚弱, 痉挛	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 饮用大量水, 催吐(仅对清醒病人!) 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 通风, 将溢漏液收集于密闭容器中(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	防火, 与强氧化剂分开存放, 在暗处保存, 沿地面通风。		
包装与标志	使用不易碎包装; 将易碎包装放入密闭的不易碎容器中。 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: I(M) 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

重要数据	<p>物理状态 外观：无色粘稠液体，有特有气味。</p> <p>物理危险性：蒸气较空气重。</p> <p>化学危险性：加热到 110℃ 以上时，该物质在光作用下分解生成很毒气体与烟雾。与强氧化剂、硫酰氯和高锰酸钾发生剧烈反应，引起火灾和爆炸危险。也与无机酸、卤素和脂类发生反应，侵蚀橡胶及某些塑料和涂料。</p> <p>职业接触限值：阈限值(以 Pb 计)0.1mg/m³(经皮)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990 年);最高容许浓度(以 Pb 计)0.005mg/m³(经皮)(前苏联,1987 年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤及食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：在 20℃ 时该物质蒸发，能较迅速达到空气中有害污染物浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼、皮肤和呼吸道。该物质可能对中枢神经系统发生作用，根据接触程度，导致疲倦到痉挛发作。接触高浓度会导致死亡。作用可被延缓。须做医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长时与皮肤接触会引起皮炎。该物质可影响中枢神经系统。可引起人类的遗传损害。</p>		
物理性质	<table border="0" style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 50%;"> 沸点：200℃ 熔点：-136.8℃ 相对密度(水=1)：1.7 水中溶解度：不溶 蒸气压：20℃ 时 0.027kPa 蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃ 时 1.00 </td> <td style="width: 50%;"> 闪点：77℃ 自燃温度：>110℃ 爆炸极限：在空气中 1.8%(体积) </td> </tr> </table>	沸点 ：200℃ 熔点 ：-136.8℃ 相对密度(水=1) ：1.7 水中溶解度 ：不溶 蒸气压 ：20℃ 时 0.027kPa 蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1) ：20℃ 时 1.00	闪点 ：77℃ 自燃温度 ：>110℃ 爆炸极限 ：在空气中 1.8%(体积)
沸点 ：200℃ 熔点 ：-136.8℃ 相对密度(水=1) ：1.7 水中溶解度 ：不溶 蒸气压 ：20℃ 时 0.027kPa 蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1) ：20℃ 时 1.00	闪点 ：77℃ 自燃温度 ：>110℃ 爆炸极限 ：在空气中 1.8%(体积)		
环境数据	<p>强烈地建议不要将该化学品排入环境。</p>		
注解	<p>根据接触程度，须定期进行医疗检查。未指明气味与职业接触限值之间关系。不要将工作服带回家中。用作为汽油防爆震化合物的四乙基铅，还含有二溴乙烯和二氯乙烯杂质。</p> <p>爆炸/预防：防止静电荷累积(例如通过接地)。</p> <p>皮肤/急救/消防：进行急救时，戴防护手套。若能提供，首先用石油产品冲洗。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-157。</p> <p>美国防火协会法规：H3;F2;R3。</p>		
附加资料			
<p>ICSC 编号：0008 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 四乙基铅</p>			

CAS 号: 75-07-0		中文名称: 乙醛	
RTECS 号: AB1925000		英文名称: ACETALDEHYDE; Acetic aldehyde; Ethanal; Ethyl aldehyde	
UN 编号: 1089		分子量: 44.1	
EC 编号: 605-003-00-6		化学式: CH_3CHO	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	极易燃	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟; 禁止与热表面接触	干粉, 抗醇泡沫, 大量水, 二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器和照明, 使用减少火花的手持工具	着火时喷水保持料桶等冷却
接触		严格卫生要求!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 头晕, 头痛, 气促, 神志不清	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半卧式, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用肥皂与水洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 严重深度烧伤	护目镜, 或眼睛防护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 除去隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 灼烧感, 腹泻, 头晕, 头痛, 恶心, 神志不清, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 消灭火源, 尽可能收集溢漏液于密封容器内, 用砂土或惰性吸收剂吸收残余液并移至安全处, 不要用锯末或其它可燃性吸收剂吸收, 喷水除其蒸气(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	防火, 冷却, 置于阴暗处, 只在稳定后储存。		
包装与标志	不易破碎包装; 将易破碎包装放入不易碎的密闭容器内。 E 符号, F 符号, Xi 符号。R: 12-36/37 S: 9-16-29-33 联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: I		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无色液体或气体,有刺激气味。</p> <p>物理危险性: 蒸气重于空气,可沿地面移动;可能造成远处着火。</p> <p>化学危险性: 在碱作用下,该物质可能剧烈聚合,有火灾或爆炸危险。该物质是一种强还原剂,能与氧化剂剧烈反应,有火灾和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 100ppm、180mg/m³(以时间加权平均值计)、150ppm、270mg/m³(短期接触限值)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。</p> <p>接触途径: 可通过吸入其蒸气和经口吸收进入体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时该物质蒸发,迅速达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激皮肤。对消化道和眼睛有腐蚀性。其蒸气对呼吸道有腐蚀性。吸入其蒸气可能引起肺水肿(见注解)。可能对中枢神经系统发生作用,造成抑制。此作用可能延缓。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。反复或长期接触其蒸气可能对肺有影响。该物质可能对中枢神经系统和肝脏发生作用,造成类似慢性酒精中毒。该物质可能是人体致癌物。</p>												
<p>物 理 性 质</p>	<table border="0"> <tr> <td>沸点: 21℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1): 1.5</td> </tr> <tr> <td>熔点: -123℃</td> <td>闪点: -38℃(闭杯)</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1): 0.78</td> <td>自然温度: 185℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度: 混溶</td> <td>爆炸极限: 在空气中 4~57%(体积)</td> </tr> <tr> <td>蒸气压: 20℃时 99.9kPa</td> <td>辛醇/水分配系数的对数值: 0.63</td> </tr> <tr> <td>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1): 20℃时 1.5</td> <td></td> </tr> </table>	沸点: 21℃	蒸气相对密度(空气=1): 1.5	熔点: -123℃	闪点: -38℃(闭杯)	相对密度(水=1): 0.78	自然温度: 185℃	水中溶解度: 混溶	爆炸极限: 在空气中 4~57%(体积)	蒸气压: 20℃时 99.9kPa	辛醇/水分配系数的对数值: 0.63	蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1): 20℃时 1.5	
沸点: 21℃	蒸气相对密度(空气=1): 1.5												
熔点: -123℃	闪点: -38℃(闭杯)												
相对密度(水=1): 0.78	自然温度: 185℃												
水中溶解度: 混溶	爆炸极限: 在空气中 4~57%(体积)												
蒸气压: 20℃时 99.9kPa	辛醇/水分配系数的对数值: 0.63												
蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1): 20℃时 1.5													
<p>环境数据</p>													
<p>注 解</p>	<p>肺水肿症状通常几小时后才明显,体力工作使症状加重,因此休息和医疗观察是必要的。用大量水冲洗污染的衣服(有着火危险)。</p> <p>美国防火协会法规: H2;F4;R3。</p>												
<p>附加资料</p>													
<p>ICSC 编号: 0009 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 乙醛</p>													

CAS 号: 107-05-1		中文名称: 烯丙基氯; 3-氯-1-丙烯; 3-氯丙烯	
RTECS 号: UC7350000		英文名称: ALLYL CHLORIDE; 3-Chloro-1-propene;	
UN 编号: 1100		3-Chloropropylene	
EC 编号: 602-029-00-X		化学式: $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{Cl}$	分子量: 76.5
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器和照明(见注解)	着火时喷水保持料桶等冷却
接触		严格卫生要求!	
#吸入	腹痉挛, 灼烧感, 咳嗽, 头晕, 头痛, 咽痛, 神志不清, 呕吐	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
#皮肤	可能吸收! 发红, 烧伤, 灼烧感, 疼痛, 深度骨痛(接触数小时后)	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂冲洗皮肤, 并给予医疗护理
#眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	面罩或眼睛防护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
#摄食	腹痛, 胸骨后灼烧感, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区, 向专家咨询, 收集漏液于有盖容器中, 用砂土或惰性吸收剂吸收残留液, 并移至安全处(额外个人防护: 整套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	防火; 与强氧化剂, 酸类分开存放; 干燥; 储存于阴暗处。		
包装与标志	气密。不易破碎包装; 将易破碎包装放入不易碎的密闭容器内。 R 符号, T 符号。R: 11-26 S: 16-29-33-43 联合国危险性类别: 3.5 联合国次要风险等级: 6.1 联合国包装级别: 1		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：有刺激性气味的无色液体。遇光变为棕色。</p> <p>物理危险性：蒸气重于空气，可沿地面移动，可能造成远处着火。</p> <p>化学危险性：该物质能形成爆炸性过氧化物。在各种金属，金属氯化物，硫酸和光的作用下可能发生聚合，生成过氧化物，有火灾和爆炸性危险。燃烧时，生成腐蚀性的有毒气体（氯化氢，见 ICSC 卡片 0163 和光气，见 ICSC 卡片 0007）。受热，与湿气接触和在光及空气作用下，能缓慢分解，生成氯化氢（见 ICSC 卡片 0163）。能与强氧化剂和碱土或碱金属及铝、镁或锌激烈反应，有火灾和爆炸危险。浸蚀某些塑料和橡胶。</p> <p>职业接触限值：阈限值 1ppm、3.0mg/m³（以时间加权平均计）、2ppm、6.0mg/m³（以短期接触限值计）（美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年）。最高容许浓度 0.3mg/m³（经皮）（前苏联，19##*年）。</p> <p>接触途径：可通过吸入和经皮肤吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃该物质蒸发迅速达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛，皮肤和呼吸道。吸入其蒸气/气溶胶可能引起肺水肿（见注解）。该物质可能对中枢神经系统，肾和肺发生作用，导致神志不清。该作用可能迟缓（见注解）。</p> <p>长期或反复接触作用：（见注解）。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：45℃</p> <p>熔点：-135℃</p> <p>相对密度（水=1）：0.94</p> <p>水中溶解度：20℃时 0.36g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 29.3kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度（空气=1）：20℃时 1.5</p> <p>蒸气相对密度（空气=1）：2.6</p> <p>闪点：-32℃（闭杯）</p> <p>自燃温度：390℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 2.9~11.2%（体积）</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：-0.24</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>对眼睛作用可能延缓并可能导致失明。极据接触程度，须作定期医疗检查。肺水肿症状通常几小时后才明显，体力劳动使其加重。因此体息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定的入立即进行适当的喷药。超过接触限值时，气味报警不充分。蒸馏前须检验过氧化物，若有将其无害化。</p> <p>爆炸/预防：不要使用压缩气体灌装、卸料或转运。</p> <p>重要极据/长期或反复接触作用：该物质可能对肝、肾和中枢神经系统发生作用，导致四肢麻木和残废。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-61G03</p> <p>美国防火协会法短：H3；F3；R1。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0010 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 烯丙基氯</p>	

* 原文如此。——译者注

CAS 号: 62-53-3		中文名称: 苯胺	
RTECS 号: BW6650000		英文名称: ANILINE; Benzeneamine; Aminobenzene; Phenylamine	
UN 编号: 1547		化学式: C ₆ H ₅ NH ₂	
EC 编号: 612-008-00-7		分子量: 93.1	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃	禁止明火	干粉,水成膜泡沫,泡沫,二氧化碳
爆 炸	70℃以上可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	70℃以上时密闭系统,通风	
接 触		严格卫生要求!	
# 吸入	嘴唇或指甲发青,头晕,头痛,痉挛,极度麻木,心律增加(见注鲜)	通风,局部排气或呼吸防护	新鲜空气,休息,给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收!(另见吸入)	防护手套,防护服	脱去污染的衣服,冲洗,然后用水和肥皂洗皮肤,并给予医疗护理
# 眼睛	发红,疼痛,视力模糊	面罩	首先用大量水冲洗数分钟(若可能易行,摘除隐形眼镜),然后就医
# 摄食	腹痉挛,皮肤发青,腹泻,黄疸(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口,催吐(仅对清醒者),催吐时戴防护手套,并给予医疗护理
溢漏处置	将泄漏液收集在有盖容器中,以砂土或惰性吸收剂吸收残液并移至安全处,不要让该物质进入环境。		
储 存	与强氧化剂分开存放,储存于阴暗处,沿地面通风。		
包装与标志	T 符号。R: 23/24/25-33 S: 28-36/37-44 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: I		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色至棕色油状液体，有特殊气味，遇空气或见光变为棕色。</p> <p>化学危险性：燃烧时生成有毒和腐蚀性气体（一氧化碳，见 ICSC 卡片 0023 和亚硝气体）。加热高于 190℃ 时，该物质发生分解生成有毒和腐蚀性气体（亚硝气体）及易燃蒸气。该物质是一种弱碱。能与强氧化剂激烈反应，导致火灾和爆炸危险。与碱金属和碱土金属发生反应生成可燃性气体（氢气，见 ICSC 卡片 0001）。浸蚀铜及其合金。</p> <p>职业接触限值：阈限值 2ppm、7.6mg/m³（以时间加权平均计）（经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1989~1990 年）。最高容许浓度 0.1mg/m³（经皮）（前苏联，1984 年）。</p> <p>接触途径：可通过吸入和经皮肤及通过吸入其蒸气或气溶胶吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃ 时该物质蒸发，相当缓慢地达到空气中有害浓度，但喷洒时要快得多。</p> <p>短期接触作用：该物质对眼睛有刺激性。可能对血液和中枢神经系统发生作用。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对肝、肾、脾和血液发生作用，导致生成正铁血红蛋白。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：184℃</p> <p>熔点：-6℃</p> <p>相对密度（水=1）：1.02</p> <p>水中溶解度：20℃ 时 3.4g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃ 时 40Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度（空气=1）：20℃ 时 1.0</p> <p>蒸气相对密度（空气=1）：3.2</p> <p>闪点：70℃（闭杯）</p> <p>自然温度：615℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 1.2~11%（体积）</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：0.94</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质对环境可能有害，对鱼类和甲壳类动物应予特别注意。</p>
<p>注解</p>	<p>饮用含酒精饮料会增进有害作用。根据接触程度，须作定期医疗检查。该物质中毒时须作特殊治疗，必须提供有指示说明的适当方法。超过接触极限时，气味警报不充分。</p> <p>吸入/急性危害/症状：呼气短促，神志不清，呕吐。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-61G08。</p> <p>美国防火协会法规：H3；F2；R0。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0011 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 苯胺</p>	

CAS 号: 1309-64-4		中文名称: 三氧化锑; 三氧化二锑; 氧化锑(Ⅱ); 锑白	
RTECS 号: CC5650000		英文名称: ANTIMONY TRIOXIDE; Diantimony trioxide; Antimony(Ⅱ)oxide; Antimony white	
UN 编号: 1549		化学式: Sb_2O_3	
EC 编号: 051-003-00-9		分子量: 291.5	
危害/接编类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃		周围环境着火时, 可使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生要求! 避免孕妇接触!	
# 吸入	咳嗽, 头痛, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛, 水疱	防护手套	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后以肥皂和水冲洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	如为粉末, 使用护目镜或眼睛防护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 咳嗽, 咽喉疼痛, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 用水冲服活性炭浆, 并给予医疗护理
溢漏处置	将泄漏物扫进容器内, 小心收集残留物, 然后转移至安全场所(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
编 存			
包装与标志	R: 20/22 (豁免时不适用) S: 22 (豁免时不适用) 联合国危险性类别: 6.1 (如 $Sb < 0.5\%$ 则免除; 特别规定: 44, 45 和 109)		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：白色晶体粉末，受热时变黄。</p> <p>化学危险性：在一定条件下与氢气反应，生成极毒气体（锑化三氢）。溶于强酸和强碱。</p> <p>职业接触限值：阈限值（以 Sb 计）0.5mg/m³（以时间加权平均计）（美国政府工业卫生学家会议，1989~1990 年）。最高容许浓度（以 Sb 计）1.0mg/m³（上限）（前苏联，1977 年）。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但扩散时能很快达到空气中的颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有刺激性。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。反复或长时间接触该物质的粉尘可能对肺发生作用。该物质可能对肺，肝，肾和生殖系统有作用。可能减弱生育力。可能导致新生儿发育迟缓。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：1550℃</p> <p>熔点：656℃（见注解）</p> <p>相对密度（水=1）：5.2/5.7（见注解）</p> <p>水中溶解度：30℃时 0.0014g/100ml</p> <p>蒸气压：574℃时 130Pa</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质对环境可能有害，对水体应给予特别注意。在对人类极重要的生物链中，具有生物累积作用，尤其是在甲壳类动物中。</p>
<p>注解</p>	<p>熔点是在缺氧下测定的。密度随晶体结构而异。根据接触程度，须作定期医疗检查。此卡片上的建议不适用于三氧化锑的生产。商品名为 Timonox 和 Valentinite。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-6。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0012 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 三氧化锑</p>	

CAS 号: 7440-38-2		中文名称: 砷(粉末)	
RTECS 号: CG0525000		英文名称: ARSENIC(powder)	
UN 编号: 1558		化学式: As(元素)	
EC 编号: 003-001-00-X		原子量: 74.9	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	泡沫,二氧化碳,喷水,干粉
爆 炸	在空气中微细分散的颗粒物形成爆炸性混合物	防止粉尘沉积,密闭系统,防止粉尘爆炸电器和照明	
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生要求! 避免孕妇接触!	
#吸入	胸痛,咳嗽,头痛,虚弱,头晕	局部排气或呼吸防护	新鲜空气,休息,必要时进行人工呼吸,并给予医疗护理
#皮肤	可能吸收! 刺激	防护手套,防护服	脱去污染的衣服,用大量水冲洗皮肤或淋浴
#眼睛	刺激	如为粉末,眼睛保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行,摘除隐形眼镜),然后就医
#摄食	腹泻,恶心,呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口,用水冲服活性炭浆,并给予医疗护理
溢漏处置	将溢出物扫入容器内,小心收集残留物,然后移至安全场所(额外个人防护:带自给式呼吸器的全套防护服)。		
储 存	防火;与强氧化剂,酸和卤素分开存放;保持阴凉。		
包装与标志	R: 23/24 S: 1/2-20/21-28-44 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: I		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：灰色金属晶体。</p> <p>化学危险性：与酸、氧化剂和卤素发生反应。该物质生成有毒烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈限值 ppm*；0.2mg/m³(以时间加权平均计)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。最高容许浓度 0.01mg/m³(前苏联,1988年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入、食入和经皮肤吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计,但能很快达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：对眼睛,皮肤和呼吸道有刺激性。该物质可能对肝、肾和消化道发生作用,引起肝硬化和肾损伤。接触可能导致死亡。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长时间与皮肤接触可能引起皮炎和皮肤损伤。该物质可能对肝和神经系统发生作用。该物质是人体致癌物。可能引起出生缺陷。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>升华点：613℃</p> <p>相对密度(水=1)：5.7</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>根据接触程度须作定期医疗检查。未指明气味与职业接触限值之间的关系。不要把工作服带回家中。此外,还可参考具体砷化物的卡片,如五氧化砷(ICSC卡片 0377),三氯化砷(ICSC卡片 0221),三氧化砷(ICSC卡片 0378),砷化三氢(ICSC0222)。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0013 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 砷(粉末)</p>	

* 原文无数据。——译者注

CAS 号: 12001-29-5		中文名称: 温石棉; 石棉; 白石棉	
RTECS 号: GC2625000		英文名称: CHRYSOTILE; Asbestos; White asbestos	
UN 编号: 2590		化学式: $Mg_3Si_4H_2O_{18}$ $Mg_3(Si_4O_{10})(OH)_2$	
		分子量: 554.2	
危害/接触 类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
型 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 避免任何接触!	
# 吸入		局部排气或呼吸防护	
# 皮肤			
# 眼接触			
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	给予医疗护理
溢漏处置	使用专用真空设备或彻底润湿受影响的区域, 然后将溢漏物扫入容器内, 小心收集残留物并转移至安全场所(额外个人防护; 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
储 存	储存在不漏粉尘的容器内。		
包装与标志	联合国危险性类别: 9 联合国包装级别: II		

重 要 数 据	<p>物理状态 外观：白色纤维状固体。</p> <p>职业接触限值：阈限值 2 纤维/ml(以时间加权平均计)A1(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990 年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计,但能较快达到空气中的颗粒物有害浓度。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长时间接触纤维,肺可能受影响。该物质可能对肺发生作用,导致肺纤维化,肺癌,肉皮瘤。该物质是人体致癌物。作用可能迟缓。</p>
物 理 性 质	<p>相对密度(水=1)：2.6</p>
环 境 数 据	<p>该物质的纤维可能对环境有害,应特别注意空气污染。</p>
注 解	<p>分解温度为 450~700℃。吸烟增进有害作用。根据接触程度,须作定期医疗检查。不要把工作服带回家中。该卡片上的建议也适用于其它类型的石棉。</p>
附 加 资 料	
<p>ICSC 编号：0014 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 温石棉</p>	

CAS 号: 71-43-2		中文名称: 苯; 环己三烯	
RTECS 号: CY1400000		英文名称: BENZENE; Cyclohexatriene; Benzol	
UN 编号: 1114		化学式: C ₆ H ₆	分子量: 78.1
EC 编号: 601 020 00 8			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	高度易燃	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器和照明(见注解)	着火时喷水保持料桶等冷却
接 触		避免任何接触!	
# 吸入	轻微头痛, 昏沉, 头痛, 恶心, 神志不清, 胸闷, 麻痹, 震颤	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收! 皮肤干燥(进一步见吸入)	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛		面罩或眼睛防护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 咽喉痛(进一步见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在密闭容器内, 以砂土或惰性吸收剂吸收残液, 并转移至安全场所(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储 存	防火, 与强氧化剂分开存放。		
包装与标志	F 符号, T 符号。R: 45-11-23/24/25-18 S: 53-16-29-44 联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: II		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：蒸气比空气重，可沿地面流动，可能引起远处着火。由于流动，搅动等能产生静电。</p> <p>化学危险性：燃烧时，生成有毒气体（一氧化碳，见 ICSC 卡片 0023）。与强氧化剂激烈反应，引起火灾和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈限值 10ppm、32mg/m³（以时间加权平均计）A₂，（美国政府工业卫生学家会议，1989~1990 年）。最高容许浓度 5mg/m³（前苏联，1984 年）。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气或气溶胶及皮肤吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发相当快达到有害空气污染浓度，喷洒或扩散时更快。</p> <p>短期接触作用：该物质对皮肤和呼吸道有刺激性。吞咽其液体可能吸入肺部引起化学性肺炎。该物质可能对中枢神经系统有作用。过多超过职业接触限值可能导致神志不清。</p> <p>长期或反复接触作用：该液体使皮肤脱脂。该物质可能对造血器官，肝、肾和免疫系统发生作用。该物质是人体致癌物。可能减弱生殖力。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table border="0" style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>沸点：80℃</p> <p>熔点：6℃</p> <p>相对密度（水=1）：0.9</p> <p>水中溶解度：20℃时 0.15g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 10kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 （空气=1）：20℃时 1.2</p> </td> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>蒸气相对密度（空气=1）：2.7</p> <p>闪点：-11℃（闭杯）</p> <p>自燃温度：约 500℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 1.2~8.0%（体积）</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：2.15</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点：80℃</p> <p>熔点：6℃</p> <p>相对密度（水=1）：0.9</p> <p>水中溶解度：20℃时 0.15g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 10kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 （空气=1）：20℃时 1.2</p>	<p>蒸气相对密度（空气=1）：2.7</p> <p>闪点：-11℃（闭杯）</p> <p>自燃温度：约 500℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 1.2~8.0%（体积）</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：2.15</p>
<p>沸点：80℃</p> <p>熔点：6℃</p> <p>相对密度（水=1）：0.9</p> <p>水中溶解度：20℃时 0.15g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 10kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 （空气=1）：20℃时 1.2</p>	<p>蒸气相对密度（空气=1）：2.7</p> <p>闪点：-11℃（闭杯）</p> <p>自燃温度：约 500℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 1.2~8.0%（体积）</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：2.15</p>		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>饮用含酒精性饮料增强有害作用。根据接触程度，须作定期医疗接查。超过接触限值时，气味报警不充分。</p> <p>爆炸/预防：不要使用压缩空气灌装、卸料或转运。使用减少火花的手持工具。防止静电荷积累（如接地）。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-30G03。</p> <p>美国防火协会法规：H2；F3；R0。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0015 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 苯</p>			

CAS 号: 100-44-7		中文名称: 苄基氯; 2-氯甲苯; (氯甲基)苯	
RTECS 号: XS8925000		英文名称: BENZYL CHLORIDE; alpha-Chlorotoluene;	
UN 编号: 1738		(Chloromethyl)benzene	
EC 编号: 602-037-00-3		化学式: $C_6H_5CH_2Cl$	分子量: 126.6
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	高于 60°C 时可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	60°C 以上时密闭系统, 通风	
接触		避免孕妇接触!	
# 吸入	灼烧感, 迟钝, 头痛, 呼吸困难, 气促, 神志不清(见注解)	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收! 发红, 疼痛	防护手套, 防护服	脱去污染服, 以大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	面罩	先以大量水冲洗数分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹疼, 胸骨内灼烧感, 腹泻, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 用水冲服活性炭浆, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏液收集在有盖容器中, 用砂土或惰性吸收剂吸收残液并移至安全场所(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存	与强氧化剂分开存放, 干燥, 沿地面通风, 稳定后储存。		
包装与标志	Xi 符号。R: 36/37/38 S: 39 联合国危险性类别: 6.1 联合国次要风险等级: 8 联合国包装级别: II		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有刺激气味(短期接触时)。</p> <p>化学危险性：在所有常用金属(除镍和铅外)，和/或空气泡的作用下发生聚合，释放出氯化氢(见 ICSC 卡片 0163)，有火灾和爆炸危险。燃烧时生成有毒和腐蚀性气体(一氧化碳，见 ICSC0023 和氯化氢，见 ICSC 卡片 0163)。能与强氧化剂剧烈反应。缓慢与水反应，生成腐蚀性气体(氯化氢，见 ICSC 卡片 0163)，有水存在时，浸蚀许多金属。</p> <p>职业接触限值：阈限值 1ppm、5.2mg/m³(以时间加权平均计)、(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990 年)。最高容许浓度 0.5mg/m³(经皮)(前苏联，1976 年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入或经皮肤吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发相当快达到有害空气污染浓度，喷洒时更快。</p> <p>短期接触作用：该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有刺激性。吸入其蒸气或气溶胶可能导致肺水肿(见注解)。该物质可能对中枢神经系统发生作用，导致神志不清。过多超过职业接触限值时，可能引起死亡。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤过敏。该物质可能对肝和肾发生作用，导致严重损害。可能造成新生儿发育迟缓。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：179℃</p> <p>熔点：约-43℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.1</p> <p>水中溶解度：25℃时 0.03g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 120Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.0</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：4.4</p> <p>闪点：60℃</p> <p>自燃温度：585℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 1.1~14.0%(体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：2.3</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>根据接触程度，须作定期医疗检查。肺水肿症状通常几小时以后才变得明显，体力工作使症状加重。因此，休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定的人立即进行适当的喷药。超过接触限值时，气味报警不充分。</p> <p>吸入/急性危害/症状：四肢末端颤抖和麻痹。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-80G14。</p> <p>美国防火协会法规：H2;F2;R1。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0016 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 苯基氯</p>	

CAS 号: 106-99-0		中文名称: 1,3-丁二烯; 丁二烯; 丁间二烯; 刺桐烯	
RTECS 号: EI9275000		英文名称: 1,3-BUTADIENE; Divinyl; Erythrene; Vinylethylene; Pyrrolylene	
UN 编号: 1010		化学式: C ₄ H ₆	
EC 编号: 601-013-00-X		分子量: 54.1	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	极易燃	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	切断气源; 如无可能和对周围环境无危险, 让其自行燃烧完全(见注解)
爆炸	气体/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器和照明(见注解)	着火时喷水保持钢瓶冷却; 扑灭隐蔽场所外部的火焰
接触		避免任何接触! 避免孕妇接触!	
#吸入	口, 咽喉和鼻腔干燥; 咳嗽; 昏沉; 视力模糊; 恶心, 神志不清; 呼吸麻痹	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
#皮肤		保温手套	冻伤时用大量水冲洗, 不要脱体衣服, 并给予医疗护理
#眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
#摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 通风, 切勿将水直接喷在液体上(额外个人防护: 带自给式呼吸器的全套防护服)。		
储存	防火, 保持冷却。		
包装与标志	注意: 对钢瓶内的气体, 所述符号和 R 及 S 术语均不适用。 F 符号。R: 13 S: 9-16-33 联合国危险性类别: 2.1 联合国次要风险等级: 3		

重 要 数 据	<p>物理状态 外观：无色压缩液化气体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：该气体比空气重，可沿地面流动，可能造成远处着火。流动、搅动等能产生静电。</p> <p>化学危险性：在特定环境下能生成过氧化物，引起爆炸性聚合。受热可能聚合，有火灾和爆炸危险。在压力下快速加热时发生爆炸分解。能与氧化剂和其它物质发生反应，有火灾和爆炸危险。浸蚀铜及其合金(见注解)，生成冲击敏感的化合物。</p> <p>职业接触限值：阈限值 10ppm、22mg/m³(以时间加权平均计)A2(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年)。最高容许浓度 100mg/m³(经皮)(前苏联1977年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：容器破损时，迅速达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质对眼睛和呼吸道有刺激性。液体迅速挥发可能引起冻伤。该物质可能对中枢神经系统发生作用，导致神志不清。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对骨髓和肝发生作用。该物质很可能是人体致癌物。可能引起人类遗传性损伤。可能减弱雄性生育力(现仅有动物数据)。可能引起出生缺陷。</p>		
物 理 性 质	<table border="0"> <tr> <td data-bbox="363 1151 874 1375"> 沸点：-4℃ 熔点：-109℃ 相对密度(水=1)：0.6 水中溶解度：23℃时 0.05g/100ml 蒸气压：20℃时 245kPa </td> <td data-bbox="890 1151 1406 1375"> 蒸气相对密度(空气=1)：1.9 闪点：可燃气体 自燃温度：414℃ 爆炸极限：在空气中 1.1~16.3%(体积) </td> </tr> </table>	沸点 ：-4℃ 熔点 ：-109℃ 相对密度(水=1) ：0.6 水中溶解度 ：23℃时 0.05g/100ml 蒸气压 ：20℃时 245kPa	蒸气相对密度(空气=1) ：1.9 闪点 ：可燃气体 自燃温度 ：414℃ 爆炸极限 ：在空气中 1.1~16.3%(体积)
沸点 ：-4℃ 熔点 ：-109℃ 相对密度(水=1) ：0.6 水中溶解度 ：23℃时 0.05g/100ml 蒸气压 ：20℃时 245kPa	蒸气相对密度(空气=1) ：1.9 闪点 ：可燃气体 自燃温度 ：414℃ 爆炸极限 ：在空气中 1.1~16.3%(体积)		
环境数据			
注 解	<p>输送该气体的管道材料含铜不得超过 63%。饮用含酒精饮料会加重有害作用。超过接触限值时，气味警报不充分。转动钢瓶，使漏口朝上，防止液态气体逸出。</p> <p>火灾/急救/消防：其它情况下，干粉、二氧化碳灭火。</p> <p>爆炸/预防：若为液态，防止静电积累(如接地)。使用减少火花的手持工具。</p> <p>皮肤/急救/消防：实施急救时，戴防护手套。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-20G11。</p> <p>美国防火协会法规：H2;F4;R2。</p>		
附加资料			
ICSC 编号 ：0017 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 1,3-丁二烯			

CAS 号: 109-79-5		中文名称: 1-丁基硫醇; 正丁基硫醇; 硫代丁基醇	
RTECS 号: EK6300000		英文名称: 1-BUTANETHIOL; <i>n</i> -Butyl mercaptan; Butyl mercaptan; Thiobutylalcohol	
UN 编号: 2347		化学式: C ₄ H ₉ SH	
		分子量: 90.2	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	粉末, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器和照明(见注解)	着火时喷水保持料桶等冷却
接触		严格卫生要求!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	眼灼烧感, 意识模糊, 咳嗽, 头晕, 头痛, 恶心, 气促, 神志不清, 呕吐, 虚弱	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并级予医疗护理
# 皮肤	刺激, 发红(另见吸入)	防护手套, 防护眼	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并级予医疗护理
# 眼睛	发红	护目镜或眼睛防护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	恶心(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 并级予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 尽可能将溢漏液收集于密封容器内, 用砂土或惰性吸收剂吸收剩余液并移至安全处, 不要冲入下水道, 小心收集残液, 不要让其进入环境(额外个人保护: 自给式呼吸器)。		
储存	防火; 与碱金属和酸分开存在。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: I		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色至黄色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：蒸气重于空气，可沿地面流动，可能造成远处着火。</p> <p>化学危险性：燃烧时发生分解，生成极毒气体（二氧化硫，见 ICSC 卡片 0074）。与酸、碱、碱金属和强氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.5ppm、1.8mg/m³（以时间加权平均计）（美国政府工业卫生学家会议，1989~1990 年）。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可迅速达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有刺激性。高于 50ppm 时，可能对中枢神经系统发生作用。接触能导致神志不清。须作医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：与皮肤反复或长时间接触可能引起皮炎。</p>												
<p>物理性质</p>	<table border="0"> <tr> <td>沸点：98℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1)：3.1</td> </tr> <tr> <td>熔点：-116℃</td> <td>闪点：2℃(闭杯)</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1)：0.83</td> <td>自燃温度：低于 225℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：0.06g/100ml</td> <td>爆炸极限：见注解</td> </tr> <tr> <td>蒸气压：20℃时 4.0kPa</td> <td>辛醇/水分配系数的对数值：2.28</td> </tr> <tr> <td>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.2</td> <td></td> </tr> </table>	沸点：98℃	蒸气相对密度(空气=1)：3.1	熔点：-116℃	闪点：2℃(闭杯)	相对密度(水=1)：0.83	自燃温度：低于 225℃	水中溶解度：0.06g/100ml	爆炸极限：见注解	蒸气压：20℃时 4.0kPa	辛醇/水分配系数的对数值：2.28	蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.2	
沸点：98℃	蒸气相对密度(空气=1)：3.1												
熔点：-116℃	闪点：2℃(闭杯)												
相对密度(水=1)：0.83	自燃温度：低于 225℃												
水中溶解度：0.06g/100ml	爆炸极限：见注解												
蒸气压：20℃时 4.0kPa	辛醇/水分配系数的对数值：2.28												
蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.2													
<p>环境数据</p>	<p>该物质对环境可能有害，对水体、环境和蓄水层应给予特别注意。</p>												
<p>注解</p>	<p>标准是根据气味而定，但是少量吸入有作用。爆炸极限未见文献报道。</p> <p>爆炸/预防：不要使用压缩空气灌装、卸料或转运。</p> <p>美国防火协会法规：H2；F3；R0。</p>												
<p>附加资料</p>													
<p>ICSC 编号：0018 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 1-丁基硫醇</p>													

CAS 号: 75-66-1		中文名称: 2-甲基-2-丙硫醇;叔-丁基硫醇	
RTECS 号: TZ7660000		英文名称: 2-METHYL-2-PROPANETHIOL;tert-Butyl mercaptan	
		化学式: $(\text{CH}_3)_3\text{CSH}$	分子量: 90.2
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃	禁止明火,禁止火花,禁止吸烟	粉末,水成膜泡沫,泡沫,二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统,通风,防爆电器和照明;不要使用压缩空气灌装,卸料	着火时喷水保持料桶等冷却
接触		严格卫生要求!	一切情况均向医生咨询!
#吸入		通风,局部排气或呼吸防护	新鲜空气,休息,半直立体位,必要时进行人工呼吸,并给予医疗护理
#皮肤	可能吸收! 发红,有刺激性	防护手套,防护服	脱去污染的衣服,用大量水冲洗皮肤和淋浴,并给予医疗护理
#眼睛	发红	护目镜或眼睛防护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若可能易行,摘除隐形眼镜),然后就医
#摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口,并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域,尽可能将溢漏液收集于密闭容器中,用砂土或惰性吸收剂吸收剩余液,并移至安全处,不要冲入下水道,小心收集残液。不要让该化学品进入环境(额外个人防护:自给式呼吸器)。		
储存	防火;与碱金属,强还原剂,强氧化剂,强酸和强碱分开存放。		
包装与标志			

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：其蒸气重于空气，可沿地面流动，可能造成远处着火。</p> <p>化学危险性：燃烧时发生分解，生成高毒气体(二氧化硫，见 ICSC 卡片 0074)。与强酸、碱、碱金属，强还原剂和强氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入、食入和经皮肤吸收进体内。</p> <p>吸入风险：已经指明 20℃时该物质蒸发达到有害空气污染浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有刺激性。该物质可能对中枢神经系统发生作用。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长时间与皮肤接触可能引起皮炎。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：64℃</p> <p>熔点：0℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.80</p> <p>水中溶解度：微溶</p> <p>蒸气压：20℃时 19.0kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.4</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：3.1</p> <p>闪点：-26℃(闭杯)</p> <p>自燃温度：见注解</p> <p>爆炸极限：见注解</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害，对水体、环境和蓄水层应予特别注意。</p>
<p>注解</p>	<p>自燃温度和爆炸极限均未见文献报道。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0019 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 2-甲基-2-丙硫醇</p>	

CAS 号: 7440-45-9 中文名称: 镉(金属粉末)
 RTECS 号: EU9800000 英文名称: CADMIUM(metal powder)
 UN 编号: 2570 化学式: Cd 原子量: 112.4

危害/编编类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	易燃,可能释放有毒气体	禁止明火,禁止火花,禁止吸烟;禁止与热或酸接触	干砂土,特殊粉末,禁止用其它灭火剂
爆 炸	在空气中微细分散的颗粒物形成爆炸性混合物,有火灾和爆炸危险	防止粉尘沉积;密闭系统,防止粉尘爆炸电器和照明	
接 触		防止粉尘累积! 严格卫生要求!	一切情况均向医生咨询!
#吸入	咳嗽	局部排气或呼吸防护	新鲜空气,休息,半直立体位,必要时进行人工呼吸,并给予医疗护理
#皮肤		防护手套	脱去污染的衣服,冲洗,然后用水和肥皂冲洗皮肤
#眼睛	发红,疼痛	面罩或眼睛防护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行,摘除隐形眼镜),然后就医
#摄食	腹痛,头痛,恶心,呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	休息,并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域,消灭火源,将溢漏物扫入容器内,小心收集残余物,并转移至安全处(额外个人防护:适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
储 存	防火;与强氧化剂和强酸分开存放。		
包装与标志	气密。 联合国危险性类别: 6.1(特别规定: 44 和 109)		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：灰色粉末，暴露至 80℃变脆，接触到潮湿空气，失去光泽。</p> <p>化学危险性：加热可能爆炸。粉末与氧化剂反应，引起火灾和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈限值(以粉末计)0.05mg/m³(以时间加权平均计)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计,但通过扩散可较快达到空气中颗粒物污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质对眼睛有刺激性。对呼吸道有腐蚀性。作用可能迟缓。需作医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长时间接触粉尘颗粒,肺可能受到影响。该物质可能对肾发生作用,引起尿蛋白和肾功能障碍。该物质很可能是人体致癌物。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：765~770℃</p> <p>熔点：321℃</p> <p>相对密度(水=1)：8.6</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>自燃温度：250℃</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>能与灭火剂发生剧烈反应,如水、泡沫、二氧化碳和哈隆(halon)。根据接触程度,需作定期医疗检查。不要把工作服带回家中。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0020 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 镉(金属粉末)</p>	

CAS 号: 124-38-9		中文名称: 二氧化碳; 碳酸酐; 碳氧化物(钢瓶, 液化); 碳酸气	
RTECS 号: FI6400000		英文名称: CARBON DIOXIDE; Carbonic acid gas; Carbonic anhydride; Carbon oxide(cylinder)(liquefied)	
UN 编号: 1013		化学式: CO ₂ 分子量: 44.0	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃		周围环境着火时可使用各种灭火剂
爆 炸	在火焰中加热容器可能爆裂		着火时喷水保持钢瓶冷却
接 触			
# 吸入	头晕, 头痛, 呼吸困难, 神志不清, 肌肉紧张	通风	新鲜空气, 休息, 必要时人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	与液体接触时冻伤	保温手套, 防护服	冻伤时用大量水冲洗, 不要脱掉衣服, 给予医疗护理
# 眼睛	与液体接触发生冻伤(可造成角膜损伤)	护目镜或面罩	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食			
溢漏处置	通风(额外个人保护: 自给式呼吸器)。		
编 存	保持阴凉。		
包装与标志	联合国危险性类别: 2		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色无味压缩液化气体。</p> <p>物理危险性：该气体重于空气，可能累积在低层空间造成缺氧。</p> <p>化学危险性：通过置换，该物质可能减少空气中的氧含量。</p> <p>职业接触限值：阈限值 5000ppm、9000mg/m³（以时间加权平均计）、30000ppm、54200mg/m³（短期接触限值）、（美国政府工业卫生学家会议，1989～1990年）。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：容器损漏时，该液体能迅速蒸发造成空气中二氧化碳的过饱和，在封闭空间中，有严重窒息的危险。</p> <p>短期接触作用：吸入高浓度的该气体造成呼吸急促。液体迅速蒸发可能引起冻伤。接触可能造成神志不清。接触可能导致死亡。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对承受力有影响，引起情绪波动和烦躁不安。反复或长期接触造成呼吸急促，头痛和轻度代谢紧张。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>升华点：-79℃</p> <p>熔点：-57℃</p> <p>水中溶解度：20℃时 88mg/100ml</p> <p>蒸气压：-82℃时 100kPa</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：1.5</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>空气中高浓度引起缺氧，有神志不清或死亡危险。进入工作区前检查氧气含量。转动钢瓶使漏口向上，防止液态气体逸出。</p> <p>眼睛/急救/消防：用干燥的消毒纱布绷带包住眼睛。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0021 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 二氧化碳</p>	

CAS 号: 75-15-0		中文名称: 二硫化碳	
RTECS 号: FF6650000		英文名称: CARBON DISULFIDE	
UN 编号: 1131		化学式: CS ₂	
EC 编号: 006-003-00-3		分子量: 76.0	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃, 爆炸性	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟; 禁止与热表面接触	干粉, 水喷射, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器和照明(见注解)	着火时喷水保持料桶等冷却
接触		严格卫生要求! 避免孕妇接触!	一切情况均向医生咨询!
#吸入	意识模糊, 头晕, 头痛, 恶心, 气促, 神志不清, 虚弱, 幻觉, 谵妄, 麻醉	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
#皮肤	可能吸收! 发红, 疼痛(另见吸入)	防护手套, 防护服	先用大量水冲洗, 然后脱去污染的衣服, 再次冲洗
#眼睛	发红, 疼痛	护目镜、面罩或眼睛防护结合呼吸防护	
#摄食	意识模糊, 头痛, 恶心, 呕吐, 虚弱(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	不饮用任何东西, 给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 尽可能将溢漏液收集于密封容器内, 用砂土或惰性吸收剂吸收残液并移至安全处。不要让该化合物进入环境。不要用锯末或其它可燃性吸收剂吸收(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存	防火, 与强氧化剂分开存放, 保持阴凉, 存放于阴暗处和惰性气体及水中。		
包装与标志	气密。不易破碎包装, 将易碎包装放入不易碎的密闭容器内。 T 符号。R: 12-26 S: 27-29-33-43-45 联合国危险性类别: 3 联合国次要风险等级: 6.1 联合国包装级别: I		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色或淡黄色挥发性液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：其蒸气重于空气，可能引起远处着火。由于流动、搅动等可产生静电。</p> <p>化学危险性：受热可能爆炸。与空气接触该物质可能自燃，生成 SO₂(ICSC 卡片 0074)和 CO₂(ICSC 卡片 0021)。与热表面或明火接触分解生成 SO₂(见 ICSC 卡片 0074)和 CO₂(ICSC 卡片 0021)。与强氧化剂发生激烈反应，有火灾危险。</p> <p>职业接触限值：阈限值 10ppm、31mg/m³(以时间加权平均计)(经皮)(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990 年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入和皮肤吸收进入体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可迅速达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质对皮肤和眼睛有刺激性。吸入其蒸气可能引起气促和肺水肿(见注解)。吞咽其液体可能吸入肺部而引起化学性肺炎。该物质可能对中枢神经系统发生作用，造成极度兴奋，幻觉和偏执狂想。接触可能导致死亡。须作医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：(见注解)。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：46.5℃ 熔点：-110.8℃ 相对密度(水=1)：1.26 水中溶解度：微溶 蒸气压：25℃时 48kPa</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：2.67 闪点：-30℃(闭杯) 自燃温度：100℃ 爆炸极限：在空气中(44℃)1.3~7% (体积) 辛醇/水分配系数的对数值：1.86, 1.93,2.16</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害；对植物应给予特别注意。</p>
<p>注 解</p>	<p>根据接触程度，须作定期医疗检查。肺水肿症状常常数小时以后才明显，体力工作使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。不要将工作服带回家中。</p> <p>爆炸/预防：若为液态，防止静电积累(如接地)。使用减少火花的手持工具。</p> <p>重要数据/长期或反复接触作用：反复或长时间与皮肤接触可能引起皮炎。其液体使皮肤脱脂。反复或长时间接触其蒸气肺可能受影响。该物质可能对中枢神经、末梢神经、内分泌和血管系统发生作用，引起精神病，多神经病，造成动脉硬化和甲状腺功能障碍。可能减弱生育力。可能引起出生缺陷。</p> <p>美国防火协会法规：H3；F3；R0。</p>
<p>附加资料</p>	<p>ICSC 编号：0022 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 二硫化碳</p>

* 原文如此。——译者注

CAS 号: 630-08-0		中文名称: 一氧化碳; 碳氧化物	
RTECS 号: FG3500000		英文名称: CARBON MONOXIDE; Carbon oxide; Carbonic oxide	
UN 编号: 1016		化学式: CO	
EC 编号: 006-001-00-2		分子量: 28.0	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	极易燃	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	切断气源; 如无可能和对周围环境无危险, 让其自行燃烧完全(见注解)
爆炸	气体/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器和照明, 使用减少火花的手持工具	着火时喷水保持钢瓶冷却
接触		避免孕妇接触!	各种情况均向医生咨询!
# 吸入	意识模糊, 头晕, 头痛, 恶心, 神志不清, 虚弱	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤			
# 眼睛			
# 摄食			
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 通风(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存	防火, 与强氧化剂分开存放, 保持冷却, 沿地面和天花板通风。		
包装与标志	F 符号, T 符号。R: 12-23 S: 7-16 联合国危险性类别: 2 联合国次要风险等级: 3 和 6.1		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色无味压缩气体。</p> <p>物理危险性：该气体与空气充分混合，易形成爆炸性混合物。</p> <p>化学危险性：发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值 50ppm、57mg/m³（以时间加权平均计）、400ppm、458mg/m³（短期接触限值）（美国政府工业卫生学家会议，1989~1990 年）。最高容许浓度（蒸气）20mg/m³（前苏联，1988 年）。</p> <p>接触途径：可通过吸入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：容器受损时很快达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质可能对血液氧含量，中枢神经系统和心血管系统发生作用，导致厌食和行为变化。接触可能造成神志不清。接触可能引起死亡。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对行为，反应时间有影响，增加心脏病危险。怀疑会对生殖有影响，如神经病学问题，新生儿体重低，死产增加和先天性心脏病。</p>								
<p>物理性质</p>	<table data-bbox="359 1081 1426 1397"> <tr> <td data-bbox="359 1081 877 1142">沸点：-192℃</td> <td data-bbox="877 1081 1426 1142">蒸气相对密度（空气=1）：0.97</td> </tr> <tr> <td data-bbox="359 1142 877 1187">熔点：-205℃</td> <td data-bbox="877 1142 1426 1187">闪点：（<-191℃）易燃气体</td> </tr> <tr> <td data-bbox="359 1187 877 1232">相对密度（水=1）：</td> <td data-bbox="877 1187 1426 1232">自燃温度：652℃</td> </tr> <tr> <td data-bbox="359 1232 877 1397">水中溶解度：20℃时 2.3ml/100ml</td> <td data-bbox="877 1232 1426 1397">爆炸极限：在空气中 12.5~74.2%（体积）</td> </tr> </table>	沸点：-192℃	蒸气相对密度（空气=1）：0.97	熔点：-205℃	闪点：（<-191℃）易燃气体	相对密度（水=1）：	自燃温度：652℃	水中溶解度：20℃时 2.3ml/100ml	爆炸极限：在空气中 12.5~74.2%（体积）
沸点：-192℃	蒸气相对密度（空气=1）：0.97								
熔点：-205℃	闪点：（<-191℃）易燃气体								
相对密度（水=1）：	自燃温度：652℃								
水中溶解度：20℃时 2.3ml/100ml	爆炸极限：在空气中 12.5~74.2%（体积）								
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害，应特别注意空气污染。</p>								
<p>注解</p>	<p>火灾/急救/消防：其它情况用二氧化碳、干粉和喷水灭火。</p> <p>美国防火协会法规：H2；F4；R0。</p>								
<p>附加资料</p>									
<p>ICSC 编号：0023 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 一氧化碳</p>									

CAS 号: 56-23-5 中文名称: 四氯化碳; 四氯甲烷 RTECS 号: FG4900000 英文名称: CARBON TETRACHLORIDE; Tetrachloromethane; UN 编号: 1846 Tetrachlorocarbon EC 编号: 602-008-00-5 化学式: CCl ₄ 分子量: 153.8			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火 灾	不可燃		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸	与化学活泼金属(钠、钾、镁、钡等)接触, 有火灾和爆炸危险		着火时喷水保持料桶等冷却
接 触		严格卫生要求! 避免青少年和儿童接触!	各种情况均向医生咨询!
# 吸入	头晕, 迟钝, 头痛, 恶心, 神志不清	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收! 发红, 疼痛, 起疱(另见吸入)	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	眼睛保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 腹泻, 头晕, 疲倦, 昏沉, 恶心, 神志不清, 呕吐(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 尽可能将溢漏液收集于密闭容器内, 用砂土或惰性吸收剂吸收残余液, 小心收集残液, 不要让该化学品进入环境(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储 存	与化学活泼金属分开存放, 保持阴凉, 沿地面通风。		
包装与标志	气密。不易破碎包装; 将易碎包装放入不易碎的密闭容器内。 T 符号。R: 26/27 S: 2-38-45 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：其蒸气重于空气。</p> <p>化学危险性：与热表面或明火接触时，该物质发生分解生成有毒气体（氯化氢，见 ICSC 卡片 0163 和氯气，见 ICSC 卡片 0126）。与化学活泼金属（钠、钾、镁、钡等）激烈反应，有火灾和爆炸危险。浸蚀铜、铅和锌。</p> <p>职业接触限值：阈限值 5ppm、31mg/m³（以时间加权平均计）A2（经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1989~1990 年）。</p> <p>接触途径：可通过吸入、皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发，很快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质对眼睛有刺激性。可能对中枢神经系统，肝和肾发生作用。接触可能导致神志不清。作用可能延缓。须作医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长时间与皮肤接触可能引起皮炎。液体使皮肤脱脂。该物质可能对中枢神经系统发生作用（慢性脑病）。该物质可能是人体致癌物（见注解）。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：76℃</p> <p>熔点：-23℃</p> <p>相对密度（水=1）：1.59</p> <p>水中溶解度：20℃时 0.08g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 12.2kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 （空气=1）：20℃时 1.5</p> <p>蒸气相对密度（空气=1）：5.3</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：2.64</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害；对水体和蓄水层应给予特别注意。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>对动物的致癌作用已有足够的证据（国际癌症研究所 2B 级）。美国政府工业卫生学家会议的 A2 符号表示可能人体致癌物）。美国政府工业卫生学家会议的皮肤和最高容许浓度 H 符号表示有可能经皮肤吸收。饮用含酒精饮料会增进有害作用。根据接触程度须作定期医疗检查。超过接触限值时，气味报警不充分。不要在明火或热表面附近或焊接时使用。</p> <p>运精应急卡：TEC(R)-102。</p> <p>美国防火协会法规：H3；F0；R0。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0024 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 四氯化碳</p>	

CAS 号: 2917-26-2		中文名称: 1-十六烷硫醇; 十六烷硫醇; 1-硫羟十六烷	
UN 编号: 1228		英文名称: 1-HEXADECANETHIOL; Hexadecyl mercaptan; 1-Mercaptohexadecane; Cetyl mercaptan	
		化学式: $C_{16}H_{33}SH^*$	分子量: 258.5
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	粉末, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸			各种情况均向医生咨询!
接触			
# 吸入	惊厥, 头晕, 头痛, 恶心, 咽痛, 神志不清, 虚弱	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	刺激, 发红(另见吸入)	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红	护目镜或眼睛防护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	恶心(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 尽可能将溢漏液收集于密闭容器内, 用砂土或惰性吸收剂吸收残余液并移至安全处, 小心收集残液, 不要让该化学品进入环境。		
储存	与还原剂、碱金属和强酸分开存放。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国次要风险等级: 6.1(特别规定: 109 和 167) 联合国包装级别: II		

* 原文为 $C_{16}H_{33}SH$ 。——译者注

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 液体或各种形状的固体,有特殊气味。</p> <p>化学危险性: 燃烧时分解生成高毒气体(二氧化硫,见 ICSC 卡片 0074)。与强酸,氧化剂,还原剂和碱金属发生激烈反应。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。</p> <p>接触途径: 可通过吸入、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时该物质蒸发相当慢地达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用: 对眼睛、皮肤和呼吸道有刺激性。该物质可能对中枢神经系统发生作用。接触能导致知觉减弱。须作医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点: 184℃ (0.93kPa 时)</p> <p>熔点: 18℃</p> <p>相对密度(水=1): 0.84</p> <p>水中溶解度: 不溶</p> <p>蒸气压: 20℃时 10Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1): 20℃时 1.00</p> <p>蒸气相对密度(空气=1): 8.9</p> <p>闪点: 135℃ (闭杯)</p> <p>自然温度: 见注解</p> <p>爆炸极限: 在空气中,见注解</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害,对水环境和蓄水层应给予特别注意。</p>
<p>注 解</p>	<p>自然温度未见文献报道。</p> <p>爆炸极限未见文献报道。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0025 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 1-十六烷硫醇</p>	

CAS 号: 106-47-8		中文名称: 4-氯苯胺; 对氯苯胺; 对氯氨基苯	
RTECS 号: BX 0700000		英文名称: 4-CHLOROANILINE; <i>p</i> -Chloroaniline;	
UN 编号: 2018		<i>p</i> -Chloroaminobenzene	
EC 编号: 612-010-00-8		化学式: $C_6H_4NH_2$	分子量: 127.6
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	喷水, 干粉
爆炸			
接触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	嘴唇或指甲发青, 头晕, 头痛, 气促, 神志不清, 虚弱	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收! 发红 (另见吸入)	防护手套	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂冲洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	护目镜或眼睛防护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 皮肤发青, 恶心 (另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 用水冲服活性炭浆, 并给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入密闭容器内, 仔细收集残余物, 然后移至安全处 (额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
储存	与强氧化剂分开存放, 沿地面通风。		
包装与标志	T 符号。R: 23/24/25-33 S: 28-36/37-44 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无色晶体。</p> <p>化学危险性: 该物质受热高于 160℃ 和燃烧时发生分解,生成有毒和腐蚀性气体(亚硝气,氯化氢,见 ICSC 卡片 0163)。加热超过 300℃ 时可能爆炸性分解。与氧化剂激烈发生反应。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。最高容许浓度 0.3mg/m³(经皮)(前苏联)。</p> <p>接触途径: 可通过吸入其蒸气或气溶胶和经皮肤吸收进体内。</p> <p>吸入风险: 20℃ 时蒸发不会或仅很缓慢达到有害空气污染浓度;形成粉尘时则快得多。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛,皮肤和呼吸道。吸入其粉末粉尘可能导致正铁血红蛋白的形成。过多超过其接触极限时可能引起死亡。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长时间与皮肤接触可引起皮炎。该物质可能对血,肝,肾,脾和骨髓发生作用,导致正铁血红蛋白的形成。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点: 232℃ 熔点: 72.5℃ 相对密度(水=1): 1.4 水中溶解度: (见注解) 蒸气压: 20℃ 时 2Pa 蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1): 20℃ 时 1.00 </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸气相对密度(空气=1): 4.4 闪点: 133℃ 自燃温度: 688℃ 爆炸极限: 在空气中 2.2 ~ ?%(体积) 辛醇/水分配系数的对数值: 1.83 </td> </tr> </table>	沸点: 232℃ 熔点: 72.5℃ 相对密度(水=1): 1.4 水中溶解度: (见注解) 蒸气压: 20℃ 时 2Pa 蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1): 20℃ 时 1.00	蒸气相对密度(空气=1): 4.4 闪点: 133℃ 自燃温度: 688℃ 爆炸极限: 在空气中 2.2 ~ ?%(体积) 辛醇/水分配系数的对数值: 1.83
沸点: 232℃ 熔点: 72.5℃ 相对密度(水=1): 1.4 水中溶解度: (见注解) 蒸气压: 20℃ 时 2Pa 蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1): 20℃ 时 1.00	蒸气相对密度(空气=1): 4.4 闪点: 133℃ 自燃温度: 688℃ 爆炸极限: 在空气中 2.2 ~ ?%(体积) 辛醇/水分配系数的对数值: 1.83		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害;对鸟类应给予特别注意。</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>微溶于冷水,极易溶于热水。在封闭空间内燃烧可能转化为爆炸。饮用含酒精饮料会增加有害作用。根据接触程度,须作定期医疗检查。发生该物质中毒时,必须作特殊处理,必须提供有指示说明的适当方法。</p> <p>运输应急卡: TEC(R)-61G12。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号: 0026 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 4-氟苯胺</p>			

* 原文如此。——译者注

CAS 号: 67-66-3		中文名称: 氯仿;三氯甲烷;甲烷三氯化物	
RTECS 号: FS9100000		英文名称: CHLOROFORM; Trichloromethane; Methane	
UN 编号: 1888		trichloride	
EC 编号: 602-006-00-4		化学式: CHCl ₃	分子量: 119.4
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃(见注解)		周围环境着火时允许使用各种灭火剂
爆炸			着火时喷水保持料桶等冷却
接触			一切情况均向医生咨询!
#吸入	咳嗽,头晕,昏沉,迟钝,头痛,恶心,神志不清,呕吐,迟缓作用症状(见注解)	通风,局部排气或呼吸防护	新鲜空气,休息,半直立体位,必要时进行人工呼吸,并给予医疗护理
#皮肤	发红,疼痛(另见吸入)	防护手套	脱去污染的衣服,用大量水冲洗皮肤或淋浴,并给予医疗护理
#眼睛	发红,疼痛,流泪	眼睛防护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行,摘除隐形眼镜),然后就医
#摄食	腹痛,迟钝,头痛,恶心,呕吐(另见吸入)	工作时不得进食,饮水或吸烟	漱口,不要催吐,休息,并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域,向专家咨询,尽可能将溢漏液收集于密闭容器内,用砂土或惰性吸收剂吸收残余液,小心收集残液。不要让该物质进入环境(额外个人保护:自给式呼吸器)。		
储存	防火,与化学活泼金属,醇类,强氧化剂和强碱分开存放;储存于阴暗处。		
包装与标志	不易破碎包装。将易碎包装放入不易碎密闭容器内。 Xn 符号。R: 20 S: 2-24/25 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无色液体,有特殊气味。</p> <p>物理危险性: 其蒸气重于空气。</p> <p>化学危险性: 与热表面或明火接触时,分解生成有毒气体(光气,见 ICSC 卡片 0007,氯化氢,见 ICSC 卡片 0163,氯气,见 ICSC 卡片 0126)。在空气和光作用下,该物质缓慢分解生成氯化氢,见 ICSC 卡片 0163。与强碱,强氧化剂,化学活泼金属和醇激烈反应,有火灾和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 10ppm、50mg/m³(以时间加权平均计)A2(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990 年)。</p> <p>接触途径: 可通过吸入其蒸气和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时该物质蒸发能迅速达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛,皮肤和呼吸道。可能对中枢神经系统,心血管系统,消化道,肝和肾发生作用。接触可能导致神志不清。作用可能延迟,须作医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长时间与皮肤接触可能引起皮炎。液体使皮肤脱脂。该物质可能是人体致癌物(见注解)。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点: 62℃</p> <p>熔点: -64℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.48</p> <p>水中溶解度: 20℃时 0.8g/100ml</p> <p>蒸气压: 20℃时 21.2kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1): 20℃时 1.7</p> <p>蒸气相对密度(空气=1): 4.12</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值: 1.97</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质可能对环境有害;对水环境和蓄水层应给予特别注意。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>对动物的致癌性已有足够的证据(国际癌症研究所 2B 级)。美国政府工业卫生学家会议的 A2 符号表示可疑的人体致癌物。长时间接触明火或高温将燃烧。加入少量的可燃物质或增加空气中的氧含量会使其转为可燃。饮用含酒精饮料会增强有害作用。根据接触程度,须作定期医疗观察。超过接触限值时,气味警报不充分。不要在火焰、热表面附近或焊接时使用。</p> <p>运输应急卡: TEC(R)-146。</p> <p>美国防火协会法规: H2;F0;R0。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号: 0027 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氯仿</p>	

CAS 号: 88-73-3		中文名称: 2-氯-1-硝基苯; 邻氯硝基苯; 邻硝基氯苯	
RTECS 号: CZ 0875000		英文名称: 2-CHLORO-1-NITROBENZENE; <i>o</i> -Chloro-nitrobenzene; <i>o</i> -Nitro chlorobenzene	
UN 编号: 1578		化学式: $\text{ClC}_6\text{H}_4\text{NO}_2$	
		分子量: 157.6	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的; 许多反应可能引起火灾和爆炸	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸		防止粉尘沉积! 密闭系统, 防止粉尘爆炸电器照明	着火时喷水保持料桶等冷却
接触		防止粉尘扩散! 严格卫生要求!	
# 吸入	轻微头痛, 嘴唇或指甲发青, 头晕, 头痛, 惊厥, 恶心, 气促, 四肢发冷	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收! 发红 (另见吸入)	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂冲洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	护目镜或眼睛防护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟 (如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	皮肤发青 (另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 用水冲服活性炭浆, 催吐 (仅对清醒者) (见注解)
溢漏处置	使之固化, 将溢漏物扫入密闭容器内, 小心收集残余物, 然后移至安全处 (额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存	与可燃和还原性物质分开存放, 沿地面通风。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II		

重 要 数 据	<p>物理状态 外观: 黄绿色晶体, 有特殊气味。</p> <p>物理危险性: 如呈粉尘或颗粒状, 并与空气混合可能发生粉尘爆炸。</p> <p>化学危险性: 受热可能爆炸。该物质受热或燃烧时发生分解, 生成有毒和腐蚀性气体(亚硝气, 氯气, 见 ICSC 卡片 0126, 盐酸)。与还原性物质激烈反应, 有火灾和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。最高容许浓度 1mg/m³(经皮)(前苏联)。</p> <p>接触途径: 可通过吸入其蒸气或气溶胶和经皮肤吸收进机体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时该物质蒸发能迅速达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。吸入其气溶胶可能引起肺水肿(见注解)。可能对血液有影响, 导致正铁血红蛋白的形成(见注解)。接触能对中枢神经系统发生作用。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长时间与皮肤接触可能引起皮炎, 导致皮肤过敏。该物质可能对血液(见短期接触作用), 肝, 肾和脾发生作用。</p>			
	物 理 性 质	<p>沸点: 246℃</p> <p>熔点: 33℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.3</p> <p>水中溶解度: 不溶</p> <p>蒸气压: 20℃时 0.6kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1): 20℃时 1.03</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1): 5.4</p> <p>闪点: 124℃</p> <p>爆炸极限: 见注解</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值: 2.24</p>	
		环 境 数 据	<p>该物质可能对环境有害, 对水体应给予特别注意。在对人类极为重要的食物链中, 发生生物累积作用, 尤其是在鱼体内。</p>	
	注 解	<p>爆炸极限未见文献报道。在封闭空间内燃烧可能引起爆炸。极据接触程度, 须作定期医疗检查。肺水肿症状几小时以后才明显, 体力工作使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定的人立即进行适当喷药。发生该物质中毒时须作特殊处理; 必须提供有指示说明的适当方法。</p> <p>□服/急救/消防: 诱发呕吐时带防护手套, 并给予医疗护理。</p> <p>美国防火协会法规: H3;F1;R1。</p>		
	附 加 资 料			
ICSC 编号: 0028			本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写	2-氯-1-硝基苯

CAS 号: 7440-47-3 RTECS 号: GB4200000		中文名称: 铬(粉末) 英文名称: CHROMIUM; Chrome(powder) 化学式: Cr(金属)		原子量: 52.0
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防	
火 灾	不可燃,但如果是微细粉末则高度易燃	禁止明火,禁止火花,禁止吸烟	周围环境着火时可使用各种灭火剂	
爆 炸	微细分散的颗粒物在空气中形成爆炸性混合物	防止粉尘沉积;封闭系统,防止粉尘爆炸电器与照明		
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生要求!		
# 吸入		局部排气或呼吸防护	新鲜空气,休息,必要时进行人工呼吸,并给予医疗护理	
# 皮肤		防护手套,防护服	脱去污染的衣服,用大量水冲洗皮肤或淋浴,并给予医疗护理	
# 眼睛	刺激作用(如为粉末)	如为粉末,面罩或眼睛防护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行,摘除隐形眼镜),然后就医	
# 摄食	腹泻,恶心,神志不清,呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟。触摸后应洗手	漱口,并给予医疗护理	
溢漏处置	将溢漏粉末扫入容器,小心收集残余物,然后移至安全处(额外个人保护:适用于镜性颗粒物的 P1 过滤呼吸器)。			
储 存	与强氧化剂、强酸分开存放。			
包装与标志				

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：金属粉末。</p> <p>物理危险性：如干燥由于涡流，气动传输和灌注能产生静电。</p> <p>化学危险性：与过氧化氢，强酸和强氧化剂发生激烈反应，引起火灾和爆炸危险(粉末)。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.5mg/m³(以时间加权平均计)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但能较快达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。可能对皮肤、呼吸道和肾发生作用，导致溃疡形成和肾损伤。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长时间接触可能导致皮肤过粒。反复或长时间吸入可能引起哮喘。该物质可能对皮肤，喉和肺发生作用，导致溃疡和炎症。可能造成人体遗传学损伤。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：2642℃</p> <p>熔点：1900℃</p> <p>相对密度(水=1)：7.1</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>其它熔点 1157±20℃。爆炸极限未见文献报道。不要将工作服带回家中。 1857</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0029 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 镉(粉末)</p>	

CAS 号: 95-48-7		中文名称: 邻甲酚	
RTECS 号: GO 6300000		英文名称: o-CRESOL	
UN 编号: 2076		化学式: $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{OH}$	
EC 编号: 604-004-00-9		分子量: 108.1	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	粉末, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	高于 81°C 时, 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 81°C 时密闭系统, 通风	着火时喷水保持料筒等冷却
接触		严格卫生要求!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 头晕, 头痛, 气促, 咽痛, 神志不清, 虚弱, 延缓作用症状 (见注解)	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收! 发红, 严重皮肤烧伤, 灼烧感, 疼痛 (另见吸入)	防护手套, 防护服	先用大量水冲洗, 然后脱去污染的衣服, 并再冲洗, 给予医疗护理 (见注解)
# 眼睛	发红, 疼痛, 严重深度烧伤	面罩或眼睛防护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟 (若可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 腹泻, 呕吐 (另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏液收集于密封容器内, 然后用大量水冲掉 (额外个人保护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	与强酸分开存放, 保持阴凉; 干燥; 沿地面通风。		
包装与标志	T 符号。R: 24/25-34 S: 2-28-44 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色或淡黄色晶体或液体，有特殊气味，遇空气颜色变深。</p> <p>化学危险性：加热时该物质发生分解，生成有毒烟雾。该物质是强还原剂，能与氧化剂激烈反应。与硝酸，氯磺酸和发烟硫酸激烈反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值 5ppm、22mg/m³(以时间加权平均计；经皮)(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990 年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入，经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发相当缓慢地达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：对眼睛、皮肤和呼吸道有腐蚀性。吸入其蒸气可能引起肺水肿(见注解)。可能对中枢神经系统发生作用，导致头痛，头晕，迟钝，神志不清和死亡。作用可能延迟。须作医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。其液体使皮肤脱脂。反复或长期接触蒸气肺可能受影响。该物质可能对肾和肝发生作用，导致肾和肝损伤。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：191℃</p> <p>熔点：31℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.05</p> <p>水中溶解度：20℃时 2.0g/100ml</p> <p>蒸气压：38℃时 13.3kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.00</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：3.72</p> <p>闪点：81℃</p> <p>自燃温度：560~600℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 1.4%(体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：1.34</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>肺水肿症状常常几小时以后才变得明显，体力工作使症状加重。因此，休息和医疗观察是必要的。</p> <p>皮肤/急救/消防：不得以裸手触摸污染的衣服。用聚乙二醇和乙醇的混合物(70：30)除去皮肤上的邻甲酚。</p> <p>美国防火协会法规：H3；F2；R0。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0030 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 邻甲酚</p>	

CAS 号: 106-44-5		中文名称: 对甲酚;4-甲酚	
RTECS 号: GO 6475000		英文名称: <i>p</i> -CRESOL; 4-Methyl phenol	
UN 编号: 2076		化学式: CH ₃ C ₆ H ₄ OH	
EC 编号: 604-004-00-9		分子量: 108.1	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾		禁止明火,禁止火花,禁止吸烟	喷水,粉末,水成膜泡沫,泡沫二氧化碳
爆 炸	高于 80℃ 时可能形成爆炸性的蒸气/空气混合物	高于 80℃ 时密闭系统,通风,防爆电器	
接 触		严格卫生要求!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽,头晕,头痛,气促,咽痛,神志不清,虚弱,延迟作用症状(见注解)	通风,局部排气或呼吸防护	新鲜空气,休息,半直立体位,必要时进行人工呼吸,并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收! 发红,严重皮肤烧伤,疼痛(另见吸入)	防护手套,防护服	先用大量水冲洗,然后脱去污染的衣服,再冲洗,给予医疗护理(见注解)
# 眼睛	发红,疼痛,严重深度烧伤	面罩或眼睛防护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若可能易行,摘除隐形眼镜),然后就医
# 摄食	腹痛,腹泻,呕吐(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	不要催吐,给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏液收集于密封容器内,然后用大量水冲掉(额外个人防护:全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储 存	与强氧化剂、强酸分开存放;保持阴凉、干燥;沿地面通风。		
包装与标志	T 符号。R:24/25-34 S:2-28-44 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：易潮解的无色晶体，有特殊气味，遇空气颜色变深。</p> <p>化学危险性：加热生成有毒烟雾。该物质为强还原剂，与氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值 5ppm、22mg/m³(以时间加权平均计；经皮)(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气，经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发相当缓慢地达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有腐蚀性。吸入其蒸气可能引起肺水肿(见注解)。该物质可能对中枢神经系统发生作用，导致头痛，头晕，迟钝，神志不清和死亡。接触能引起知觉减弱。作用可能延迟。须作医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。反复或长期接触蒸气，肺可能受影响。该物质可能对肝和肾发生作用，造成肝、肾损伤。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table border="0" style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>沸点：202℃</p> <p>熔点：35℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.03</p> <p>水中溶解度：20℃时 5g/100ml</p> <p>蒸气压：53℃时 133Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.00</p> </td> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>蒸气相对密度(空气=1)：3.72</p> <p>闪点：86℃</p> <p>自燃温度：560℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 1.1%*(150℃时,体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：1.21</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点：202℃</p> <p>熔点：35℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.03</p> <p>水中溶解度：20℃时 5g/100ml</p> <p>蒸气压：53℃时 133Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.00</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：3.72</p> <p>闪点：86℃</p> <p>自燃温度：560℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 1.1%*(150℃时,体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：1.21</p>
<p>沸点：202℃</p> <p>熔点：35℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.03</p> <p>水中溶解度：20℃时 5g/100ml</p> <p>蒸气压：53℃时 133Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.00</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：3.72</p> <p>闪点：86℃</p> <p>自燃温度：560℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 1.1%*(150℃时,体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：1.21</p>		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>肺水肿症状常常数小时以后才变得明显，体力工作使症状加重。因此，休息和医疗观察是必要的。</p> <p>皮肤/急救/消防：不得用裸手触摸污染的衣服。用聚乙二醇和乙醇的混合液(70：30)除去皮肤上的对甲酚。</p> <p>美国防火协会法规：H3;F1;R0。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0031 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 对甲酚</p>			

* 原文为 1.1%。——译者注

国际化学品安全卡

环己硫醇

ICSC 编号: 0032

CAS 号: 1569-69-3 中文名称: 环己硫醇; 环己基硫醇
 RTECS 号: GV 7525000 英文名称: CYCLOHEXANETHIOL; Cyclohexyl mercaptan
 UN 编号: 3054 化学式: $C_6H_{11}SH$ 分子量: 116.2

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	粉末, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	高于 43°C 时, 可形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 43°C 时密闭系统, 通风, 防爆电器	着火时喷水保持料桶等冷却
接触			一切情况均向医生咨询!
#吸入	惊厥, 咳嗽, 头晕, 头痛, 恶心, 神志不清, 呕吐, 虚弱	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
#皮肤	发红(另见吸入)	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 给予医疗护理
#眼睛	发红	护目镜眼睛防护或结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
#摄食	恶心(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区, 尽可能将溢漏液收集于密封容器内, 用砂土或惰性吸收剂吸收残余液, 并移至安全处, 小心收集残液。不得让该化学品进入环境(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存	防火; 与还原剂, 碱金属和强氧化剂分开存放。		
包装与标志	气密。不易破碎包装; 将易碎包装放入不易碎密闭容器内。 联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: III		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：有特殊气味的液体。</p> <p>化学危险性：燃烧时该物质发生分解，生成高毒气体(二氧化硫见 ICSC 卡片 0074)与强氧化剂，还原剂和碱金属发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发能迅速达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛，皮肤和呼吸道。该物质可能对中枢神经系统发生作用。接触能引起知觉减弱。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：158℃ 熔点：见注解 相对密度(水=1)：0.98 水中溶解度：不溶 蒸气压：20℃时 1.3kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.04</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：4.0 闪点：43℃(闭杯) 自燃温度：见注解 爆炸极限：见注解</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害，对水环境和蓄水层应给予特别注意。</p>
<p>注 解</p>	<p>熔点，自然温度和爆炸极限未见文献报道。 美国防火协会法规：H;F2;R0。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0032 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 环己硫醇</p>	

CAS 号: 94-75-7		中文名称: 2,4-二氯苯氧乙酸; 2,4-滴	
RTECS 号: AG 6825000		英文名称: 2,4-DICHLOROPHENOXYACETIC ACID; 2,4-D	
UN 编号: 2588		化学式: $C_6H_4Cl_2O_2$ 分子量: 221.0	
EC 编号: 607-039-00-8			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火, 禁止与热表面接触	喷水, 干粉
爆炸			
接触		严格卫生要求! 避免孕妇接触! 避免青少年和儿童接触!	
# 吸入	头痛, 恶心	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	刺激, 发红	护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医。
# 摄食	腹痛, 腹泻, 头痛, 恶心, 神志不清, 呕吐, 虚弱	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 用水冲服活性炭浆, 催吐(仅对清醒者)(见注解)
溢漏处置	将溢漏物扫入容器内, 小心收集残余物, 然后移至安全处。不得让该物质污染环境(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
储存	与食物分开存放, 干燥, 储存于阴暗处。		
包装与标志	Xn 符号。R: 20/21/22 S: 2-13 联合国危险性类别: 6.1(特别规定: 61 和 109) 联合国包装级别: I, II, III(根据包装大小)		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 白色晶体粉末。</p> <p>化学危险性: 加热、燃烧时该物质发生分解,生成有毒和腐蚀性气体(一氧化碳见 ICSC 卡片 0023;氯化氢见 ICSC 卡片 0163)。该物质是一种强酸。与碱金属和胺类反应,生成水溶性盐。有水存在时浸蚀许多金属。阳光下少量分解。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 10mg/m³(以时间加权平均计)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。</p> <p>接触途径: 可通过吸入其气溶胶,经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时蒸发可忽略不计,但储运过程中能较快达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用: 该物质可能是人体致癌物。可能引起出生缺陷。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点: 141℃ 辛醇/水分配系数的对数值: 2.81</p> <p>相对密度(水=1): 1.6</p> <p>水中溶解度: 不溶</p> <p>蒸气压: 20℃时<0.00001Pa</p>
<p>环境毒期</p>	<p>该物质可能对环境有害;对水中生物应给予特别注意。</p>
<p>注 解</p>	<p>商业产品可能含有有机溶剂。根据接触程度,须作定期医疗检查。该卡片仅适用于该物质本身,不适用于制剂。制剂可能比纯物质对环境的危害更大。</p> <p>摄食/急救/消防: 催吐时,戴防护手套,给予医疗护理。如果被有机溶剂稀释,则不要催吐。</p> <p>运输应急卡: TEC(R)-61G52。</p> <p>美国防火协会法规: H2;F0;R1。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0033 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 2,4-二氯苯氧乙酸</p>	

CAS 号: 50-29-3		中文名称: 滴滴涕; 二氯二苯基三氯乙烷; 1,1,1-三氯-2,2-双(对氯苯基)乙烷; 2,2-双(对氯苯基)-1,1,1-三氯乙烷	
RTECS 号: KJ 3325000		英文名称: DDT; Dichlorodiphenyl trichloroethane;	
UN 编号: 2761		1,1,1-Trichloro-2,2-bis(p-chlorophenyl)ethane;	
		2,2-Bis(p-chlorophenyl)-1,1,1-trichloroethane	
		化学式: $C_{14}H_9Cl_5$	分子量: 354.5
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	泡沫, 二氧化碳
爆炸			
接触		防止粉尘扩散!	
# 吸入			新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收!	防护手套	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红	护目镜或眼睛防护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	震颤, 惊厥, 头痛, 恶心, 神志不清, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 饮水, 给予医疗护理, 急救时戴防护手套
溢漏处置	将溢漏物扫入容器内, 小心收集残余物, 然后移至安全处(额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
储存	防火; 与强碱、铁及铝盐分开存放。		
包装与标志	不要储存在铁制容器中。 T 符号。R: 25-40-48 S: 22-36/37-44 联合国危险性类别: 6.1(特别规定: 61 和 69)		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色无味固体。</p> <p>化学危险性：燃烧时，生成有毒气体。与碱性物质，铁和铝盐不相容。</p> <p>职业接触限值：阈限值 1mg/m³(以时间加权平均计)(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年)。最高容许浓度(蒸气和气溶胶)0.1mg/m³(上限；前苏联，1988年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但能迅速达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛和皮肤，接触可能导致神志不清。须作医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。该物质对肝和中枢神经系统发生作用。该物质可能是人体致癌物。有累积作用的危险。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：260℃ 闪点：72~77℃</p> <p>熔点：109℃ 辛醇/水分配系数的对数值：3.98</p> <p>相对密度(水=1)：0.98</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.00</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质可能对环境有害，应对水污染给予特别注意。在对人类极为重要的生物链中，有生物累积作用，特别在水生物中。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>爆炸极限未见文献报道。根据接触程度，须作定期医疗检查。</p> <p>商品名有：Agritan, Gesapan, Gesarex, Gesarol, Guesapon 和 Neocid.</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0034 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 滴滴涕</p>	

CAS 号: 143-10-2		中文名称: 1-癸硫醇; 癸基硫醇	
UN 编号: 1228		英文名称: 1-DECANETHIOL; Decyl mercaptan	
		化学式: $C_{10}H_{21}SH$	分子量: 174.3
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	粉末, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	火灾和爆炸危险性未知		
接 触			一切情况均向医生咨询!
#吸入	惊厥, 意识模糊, 头痛, 恶心, 虚弱, 神志不清	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
#皮肤	发红(另见吸入)	防护手套, 防护服。	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴。并给予医疗护理
#眼睛	发红	护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
#摄食	恶心(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水并给予医疗护理。
溢漏处置	撤离危险区, 尽可能收集溢漏液于密闭容器中, 用砂土或惰性吸收剂吸收残液, 并移至安全处, 小心收集残液(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储 存	与强氧化剂、强碱分开存放。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国次要风险等级: 6.1(特别规定: 109 和 167) 联合国包装级别: II		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无色液体,有特殊气味。</p> <p>化学危险性: 燃烧时该物质发生分解,生成高毒气体(二氧化硫见 ICSC 卡片 0074),与强氧化剂和强碱发生反应。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。</p> <p>接触途径: 可通过吸入、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险: 未能指明该物质 20℃时蒸发达到有害空气浓度的速率。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。可能对中枢神经系统发生作用。接触可能导致神志不清,需进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点: 241℃</p> <p>熔点: -26℃</p> <p>相对密度(水=1): 0.84</p> <p>水中溶解度: 不溶</p> <p>蒸气压: 20℃时<10Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1): 20℃时 1.00</p> <p>蒸气相对密度(空气=1): 6.0</p> <p>闪点: 见注解</p> <p>自燃温度: 见注解</p> <p>爆炸极限: 见注解</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害,对水环境和蓄水层应给予特别注意。</p>
<p>注 解</p>	<p>闪点,自燃温度和爆炸极限均未见文献报道。该物质对人体健康作用数据不充分,因此,必须竭力进行护理。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0035 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 1-癸硫醇</p>	

CAS 号: 84-74-2 RTECS 号: TI 0875000.				中文名称: 邻苯二甲酸二丁酯; 1,2-苯二羧酸二丁酯; 正丁基邻苯二甲酸酯 英文名称: DIBUTYL PHTHALATE; 1,2-Benzenedicarboxylic acid, dibutyl ester; <i>n</i> -Butyl phthalate 化学式: $C_6H_4(COOC_4H_9)_2$ 分子量: 278.3			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防				
火 灾	可燃的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	粉末, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳				
爆 炸							
接 触							
# 吸入	咳嗽, 头晕, 昏沉, 头痛, 咽喉痛	通风	新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理				
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理				
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊, 流泪	护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医				
# 摄食	腹痛, 头晕, 恶心(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 并给予医疗护理				
溢漏处置	将溢漏液收集于密闭容器内, 用大量水冲掉溢出液, 用硬石、砂土或惰性吸收剂吸收残液, 并移至安全处。						
储 存	防火。						
包装与标志							

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色至淡黄色粘稠液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：流动、搅动等会产生静电。</p> <p>化学危险性：燃烧时，该物质发生分解生成有毒烟雾与气体(酞酐，见 ICSC 卡片 0315；1-丁醇见 ICSC 卡片 0111；1-丁烯见 ICSC 卡片 0397；一氧化碳见 ICSC 卡片 0023)。</p> <p>职业接触限值：阈限值 5mg/m³(以时间加权平均计)(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990 年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发不能或仅相当缓慢达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。可能对中枢神经系统发生作用。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质已引起动物的畸形繁殖和致畸作用。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：340℃ 熔点：-35℃ 相对密度(水=1)：1.05 水中溶解度：25℃时 0.001g/100ml 蒸气压：20℃时 < 0.001kPa 蒸气/空气混合物的相对密度，20℃ (空气=1)：1.00</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：9.58 闪点：157℃(闭杯) 自燃温度：402℃ 爆炸极限：在空气中 0.5(235℃时)~ 约 2.5%(体积) 辛醇/水分配系数的对数值：4.72</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>超过接触限值时，气味报警不充分。 美国防火协会法规：H0；F1；R0。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0036 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 邻苯二甲酸二丁酯</p>	

CAS 号: 106-46-7		中文名称: 1,4-二氯苯; 对二氯苯	
RTECS 号: CZ 455000		英文名称: 1,4-DICHLOROBENZENE; <i>para</i> -Dichlorobenzene;	
UN 编号: 1592		PDCB	
EC 编号: 602-035-00-2		化学式: C ₆ H ₄ Cl ₂	分子量: 147
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	泡沫, 干粉, 二氧化碳
爆 炸	超过 66℃ 时可形成爆炸性蒸气/空气混合物		
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	头痛, 呼吸困难, 恶心, 流鼻涕, 眼睛肿胀	通风(非粉末时)	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	烧灼感或轻微刺激	防护手套	脱去污染的衣服, 冲洗, 再用肥皂和水冲洗皮肤; 若刺激持续, 则给予医疗护理
# 眼睛	疼痛, 轻度刺激	护目镜或面罩; 装运此物质时, 不能带隐形眼镜	先用大量水冲洗数分钟(若可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	烧灼感, 腹泻, 恶心, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	饮水, 不要催吐, 并给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器内, 小心收集残余物, 然后移至安全处(额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
储 存	防火, 与强氧化剂分开存放, 保存于通风良好处。		
包装与标志	Xn 符号。R: 22 S: 2, 24/25 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III		

<p style="text-align: center;">重 要 橡 据</p>	<p>物理状态 外观：无色至白色晶体，有刺激芳香气味。</p> <p>物理危险性：其蒸气重于空气。</p> <p>化学危险性：燃烧时生成有毒气体（一氧化碳，见 ICSC 卡片 0023，光气见 ICSC 卡片 0007，氯化氢见 ICSC 卡片 0163）。与强氧化剂和强还原剂反应，有着火和爆炸危险。浸蚀某些塑料，橡胶和橡料。</p> <p>职业接触限值：阈限值 75ppm、450mg/m³（以时间加权平均计）、110ppm、675mg/m³（短期接触限值）（美国政府工业卫生学家会议，1989~1990 年）。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发不能或很缓慢达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：蒸气刺激眼睛，皮肤和呼吸途。该物质可能对肝和胃发生作用，引起功能性障碍和损伤。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对肝、肾和肺发生作用，形成正铁血红蛋白，使皮肤变色。该物质可能是入体致癌物。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table border="0" style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>沸点：174℃</p> <p>熔点：53℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.2</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：20℃时 50Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.01</p> </td> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>闪点：66℃(闭杯)</p> <p>自燃温度：413℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 2.5~16%(体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：3.37</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点：174℃</p> <p>熔点：53℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.2</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：20℃时 50Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.01</p>	<p>闪点：66℃(闭杯)</p> <p>自燃温度：413℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 2.5~16%(体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：3.37</p>
<p>沸点：174℃</p> <p>熔点：53℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.2</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：20℃时 50Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.01</p>	<p>闪点：66℃(闭杯)</p> <p>自燃温度：413℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 2.5~16%(体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：3.37</p>		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害，对水污染和水生生物应给予特别注意。</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>根据接触程度，须作定期医疗检查。商品名有：Dichloricide, para-Zene, paramoth, Paradow 和 Santachlor.</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0037 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 1,4-二氯苯</p>			

CAS 号: 120-36-5 中文名称: 2,4-滴丙酸; 2(2,4-二氯苯氧基)丙酸
 RTECS 号: UF 1050000 英文名称: DICHLORPROP; 2(2,4-Dichlorophenoxy)propionic
 UN 编号: 2588 acid; 2,4-DP; Cornox RD
 EC 编号: 607-045-00-0 化学式: $C_9H_5Cl_2O_3$ 分子量: 235.1

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火, 禁止与热表面接触	喷水, 干粉
爆炸			
接触		严格卫生要求! 避免孕妇接触! 避免青少年和儿童接触!	
#吸入	头痛, 恶心	局部通风或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
#皮肤	发红	防护手套	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
#眼睛	刺激, 发红	护目镜	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行, 接除隐形眼镜), 然后就医
#摄食	腹痛, 腹泻, 头痛, 恶心, 神志不清, 呕吐, 虚弱	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 用水冲服活性炭浆, 催吐(仅对清醒者)(见注解)
溢漏处置	将溢漏物扫入塑料容器内, 小心收集残余物, 然后移至安全处。不要让该化学品进入环境(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
储存	与食品分开存放, 干燥。		
包装与标志	Xn 符号。R: 21/22-38/41 S: 36/37 联合国危险性类别: 6.1(特别规定: 61 和 109) 联合国包装级别: I, II, III(根据包装大小)		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色至淡黄色晶体。</p> <p>化学危险性：加热、燃烧和与热表面接触时，该物质发生分解。水溶液是一种弱酸。有水存在时浸蚀许多金属。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶，经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但是装运能迅速达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能是人体致癌物。可引起出生缺陷。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点：117~118℃</p> <p>水中溶解度：20℃时 0.35g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 0.0001Pa</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质可能对环境有害；对植物应给予特别注意。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>商业制品可能含有机溶剂。根据接触程度，须作定期医疗检查。该卡片只适用于物质本身，不适用于制剂。制剂可能比纯物质对环境危害更大。</p> <p>吸入/急救/消防：催吐时戴防护手套，并给予医疗护理。如果该产品被有机溶剂稀释，则不要催吐。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0038 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 2,4-滴丙酸</p>	

CAS 号: 111-90-0		中文名称: 二甘醇单乙醚; 2-(2-乙氧基乙氧基)乙醇	
RTECS 号: KK 8750000		英文名称: DIETHYLENE GLYCOL, MONOETHYL ETHER; 2-(2-Ethoxyethoxy)ethanol	
		化学式: $C_6H_{14}O_3$	分子量: 134.2
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆 炸	高于 96°C 时可能形成爆炸性的蒸气/空气混合物	高于 96°C 时密闭系统, 通风	着火时喷水保持料桶等冷却
接 触		避免青少年和儿童接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入		通风	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红, 粗糙	防护手套	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	刺激	护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集于密闭容器内, 用大量水冲掉残余物。		
储 存	沿地面通风。		
包装与标志			

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色吸湿性液体。</p> <p>化学危险性：燃烧时生成有毒气体。与强氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>短期接触作用：吞咽该液体可能吸入肺部引起化学性肺炎。</p> <p>长期或反复接触作用：该液体使皮肤脱脂。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点：202℃；196℃ 相对密度(水=1)：1.03；0.99 水中溶解度：混溶 蒸气压：25℃时 19Pa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.00 </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸气相对密度(空气=1)：4.6 闪点：96℃(开杯) 自然温度：204℃ 辛醇/水分配系数的对数值：-0.79/-0.93 </td> </tr> </table>	沸点：202℃；196℃ 相对密度(水=1)：1.03；0.99 水中溶解度：混溶 蒸气压：25℃时 19Pa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.00	蒸气相对密度(空气=1)：4.6 闪点：96℃(开杯) 自然温度：204℃ 辛醇/水分配系数的对数值：-0.79/-0.93
沸点：202℃；196℃ 相对密度(水=1)：1.03；0.99 水中溶解度：混溶 蒸气压：25℃时 19Pa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.00	蒸气相对密度(空气=1)：4.6 闪点：96℃(开杯) 自然温度：204℃ 辛醇/水分配系数的对数值：-0.79/-0.93		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>本卡片上的建议也适用于二甘醇单甲醚，见 ICSC 卡片 0040。商品名为 Poly-Solv DE、Dowanal DE、Dioxitol 和 Carbitol。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-30G37。</p> <p>美国防火协会法规：H1；F1；R0。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0039 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 二甘醇单乙醚</p>			

CAS 号: 111-77-3		中文名称: 二甘醇单甲醚; 2-(2-甲氧基乙氧基)乙醇	
RTECS 号: KL 6125000		英文名称: DIETHYLENE GLYCOL MONOMETHYL ETHER; 2-(2-Methoxyethoxy)ethanol	
		化学式: $C_5H_{12}O_3$	分子量: 120.2
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆 炸	高于 93°C 可能形成爆炸性的蒸气/空气混合物	高于 93°C 时密闭系统, 通风	着火时喷水保持料桶等冷却
接 触		避免青少年和儿童接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入		通风	新鲜空气, 休息
# 皮触	发红, 粗糙	防护手套	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并予以医疗护理
# 眼睛	刺激	护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 休息, 并予以医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集于密闭容器内, 用大量水冲掉残液。		
储 存	沿地面通风。		
包装与标志			

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体。</p> <p>化学危险性：燃烧时生成有毒气体。与强氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入和食入吸收进入体内。</p> <p>短期接触作用：吞咽该液体可能吸入肺部，引起化学性肺炎的风险。接触可能造成疲劳和昏沉。</p> <p>长期或反复接触作用：该液体使皮肤脱脂。可能对中枢神经系统，血液和肾发生作用，导致疲劳和贫血。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：194℃；193℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.02</p> <p>水中溶解度：混溶</p> <p>蒸气压：20℃时 35Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.001</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：4.1</p> <p>闪点：93℃(开杯)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：-1.14/-0.93</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>本卡片上的建议也适用于二甘醇单乙醚，见 ICSC 卡片 0039。商品名为 Poly-Solv DM, Dowanal DM 和 Methyl carbitol。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-30G37。</p> <p>美国防火协会法规：H1；F1；R0。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0040 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 二甘醇单甲醚</p>	

CAS 号: 123-91-1		中文名称: 1,4-二噁烷; 1,4-二亚乙基二氧化物	
RTECS 号: JG 8225000		英文名称: 1,4-DIOXANE; 1,4-Diethylenedioxiide	
UN 编号: 1165		化学式: C ₄ H ₈ O ₂	
EC 编号: 603-024-00-5		分子量: 88.1	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟; 禁止与强氧化剂和热表面接触	干粉, 抗醇泡沫, 大量水, 二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性。与催化性物质接触时有火灾和爆炸危险	密闭系统, 通风, 防爆电器和照明(见注解)	着火时喷水保持料桶等冷却
接触		严格卫生要求!	
# 吸入	腹痛, 头晕, 昏沉, 头痛, 恶心, 咽喉疼痛, 神志不清, 呕吐	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收! 发红	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛, 充血	面罩	先用大量水冲洗数分钟(若可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 恶心, 咽痛, 神志不清, 虚弱, 失调(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集于密闭容器内, 用大量水冲掉残液(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存	防火; 与强氧化剂和强酸分开存放; 干燥; 储存于阴暗处; 稳定后储存。		
包装与标志	气密。F 符号, Xn 符号。R: 36/37-40 S: 16-36/37 联合国危险性类别: 3.1 联合国包装级别: II		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：蒸气能与空气充分混合，易形成爆炸性混合物。流动，搅动等能产生静电。</p> <p>化学危险性：该物质能生成爆炸性过氧化物。与强氧化剂和浓强酸发生猛烈反应。与某些催化剂反应猛烈(如 210℃ 上，与阮内镍)。浸蚀许多塑料。</p> <p>职业接触限值：阈限值 25ppm、90mg/m³(以时间加权平均计；经皮)(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990 年)。最高容许浓度 10mg/m³(经皮)(前苏联 1984 年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气和经皮肤吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃ 时该物质蒸发能相当快达到有害空气污染浓度；喷洒时则更快。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。吞咽可能吸入肺部，引起化学性肺炎。该物质可能对中枢神经系统，肝和肾发生作用。高浓度的蒸气可能造成神志不清。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。该物质可能对脑、肝和肾发生作用，可能造成严重损伤。该物质可能是人体致癌物。</p>												
<p>物理性质</p>	<table border="0"> <tr> <td>沸点：101℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1)：3.0</td> </tr> <tr> <td>熔点：12℃</td> <td>闪点：12℃</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1)：1.03</td> <td>自燃温度：180℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：混溶</td> <td>爆炸极限：在空气中 2~22.5%(体积)</td> </tr> <tr> <td>蒸气压：20℃ 时 4.1kPa</td> <td>辛醇/水分配系数的对数值：-0.42</td> </tr> <tr> <td>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃ 时 1.08</td> <td></td> </tr> </table>	沸点：101℃	蒸气相对密度(空气=1)：3.0	熔点：12℃	闪点：12℃	相对密度(水=1)：1.03	自燃温度：180℃	水中溶解度：混溶	爆炸极限：在空气中 2~22.5%(体积)	蒸气压：20℃ 时 4.1kPa	辛醇/水分配系数的对数值：-0.42	蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃ 时 1.08	
沸点：101℃	蒸气相对密度(空气=1)：3.0												
熔点：12℃	闪点：12℃												
相对密度(水=1)：1.03	自燃温度：180℃												
水中溶解度：混溶	爆炸极限：在空气中 2~22.5%(体积)												
蒸气压：20℃ 时 4.1kPa	辛醇/水分配系数的对数值：-0.42												
蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃ 时 1.08													
<p>环境数据</p>													
<p>注解</p>	<p>与水(15%)形成在 88℃ 沸腾的恒沸物。饮用含酒精饮料会加重有害作用。根据接触程度，须作定期医疗检查。超过接触限值时，气味报警不充分。蒸馏前检验过氧化物含量；若有，使其无害化。</p> <p>爆炸/预防：不要用压缩空气灌装、卸料或转运。使用减少火花的手工具。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-30G22。</p> <p>美国防火协会法规：H2；F3；R1。</p>												
<p>附加资料</p>													
<p>ICSC 编号：0041 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 1.4-二噁烷</p>													

CAS 号: 112-55-0		中文名称: 1-十二烷基硫醇; 十二烷基硫醇; 月桂基硫醇	
RTECS 号: JR 3155000		英文名称: 1-DODECANETHIOL; Dodecyl mercaptan; Lauryl mercaptan	
UN 编号: 1228		化学式: $C_{12}H_{25}SH$ 分子量: 202.4	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	高于 82℃ 时可形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 82℃ 时密闭系统, 通风	
接 触			一切情况均向医生咨询!
# 吸入	意识模糊, 咳嗽, 头晕, 头痛, 恶心, 气促, 咽痛, 神志不清, 虚弱, 发绀	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红(另见吸入)	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 迟钝, 头痛, 恶心, 神志不清	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水, 给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 尽可能将溢漏液收集于密闭容器内, 用砂土或惰性吸收剂吸收残液, 并移至安全处, 小心收集残液。不要让该物质进入环境(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储 存	与碱金属和强氧化剂分开存放。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国次要风险等级: 6.1(特别规定: 109 和 167) 联合国包装级别: II		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观: 无色至淡黄色液体,有特殊气味。</p> <p>化学危险性: 该物质燃烧时发生分解,生成高毒性气体(二氧化硫,见 ICSC 卡片 0074)。与强氧化剂和碱金属发生激烈反应。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。</p> <p>接触途径: 可通过吸入其蒸气和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时该物质蒸发能相当快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。可能对中枢神经系统发生作用。接触可引起抽搐,神志不清和死亡。须作医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎,造成皮肤过敏。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点: 227~248℃</p> <p>熔点: -45℃; -7℃</p> <p>相对密度(水=1): 0.85</p> <p>水中溶解度: 不溶</p> <p>蒸气压: 25℃时 0.33kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1): 20℃时 1.02</p> <p>蒸气相对密度(空气=1): 7.0</p> <p>闪点: 82℃(开杯)</p> <p>自燃温度: 230℃</p> <p>爆炸极限: 见注解</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害;应对水环境和蓄水层给予特别注意。</p>
<p>注解</p>	<p>爆炸极限 未见文献报道。哮喘症状常常几小时以后才变得明显,体力工作使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。有哮喘症状的任何人绝不可再与此物质接触。</p> <p>美国防火协会法规: H2;F1;R0。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0042 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 1-十二烷基硫醇</p>	

CAS 号: 106-89-8		中文名称: 表氯醇; 1-氯-2,3-环氧丙烷; 氯甲基环氧乙烷	
RTECS 号: TX 4900000		英文名称: EPICHLOROHYDRIN; 1-Chloro-2,3-epoxy propane;	
UN 编号: 2023		Chloro methyloxirane	
EC 编号: 603-026-00-6		化学式: C_3H_5ClO	分子量: 92.5
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	粉末, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	高于 21°C 可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 21°C 时密闭系统, 通风和防爆电器	着火时喷水保持料桶等冷却
接触		避免任何接触!	
# 吸入	咳嗽, 头痛, 呼吸困难, 气促, 咽痛, 神志不清, 呕吐	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红, 粗糙, 严重皮肤烧伤, 灼烧感, 疼痛	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	面罩或眼睛防护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 烧灼感, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 收集溢漏液于密闭容器内, 用砂土或惰性吸收剂吸收残液并转至安全处。不要让该化学品进入环境(额外个人保护: 自给式呼吸器)。		
储存	防火; 与强氧化剂、酸、碱、金属粉末和许多其它物质分开存放; 保持阴凉。		
包装与标志	不易碎包装; 将易碎包装放入密闭的不易碎容器内。 T 符号。R: 45-10-23/24/25-34-43 S: 53-9-44 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II		

重 要 数 据	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：加热或在强酸或强碱作用下，该物质发生聚合。燃烧时生成有毒和腐蚀性气体（氯气，见 ICSC 卡片 0126 和氯化氢，见 ICSC 卡片 0163）。遇水缓慢分解。与氧化剂，金属粉末，醇，酚，胺（尤其是苯胺）和有机酸发生激烈反应。引起火灾和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈限值 2ppm、7.6mg/m³（以时间加权平均计；经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1989~1990 年）。最高容许浓度 1mg/m³（前苏联，1986 年）。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气和经皮肤吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃ 时该物质蒸发能相当快达到有害空气污染浓度，喷洒时则更快。</p> <p>短期接触作用：该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有腐蚀性。吸入其蒸气或烟雾可能引起肺水肿（见注解）。可能对中枢神经系统发生作用。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长时间与皮肤接触可能引起皮炎和皮肤过敏。反复或长时间吸入可能造成哮喘。该物质可能对肝、肾、肾上腺和生殖系统发生作用。该物质很可能是人体致癌物。可能引起人体遗传基因损伤。可能短暂性损伤男性生育力。</p>	
	物理性质	<p>沸点：116℃</p> <p>熔点：（见注解）</p> <p>相对密度（水=1）：1.2</p> <p>水中溶解度：10℃ 时 6g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃ 时 1.7kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度（空气=1）：20℃ 时 1.05</p> <p>蒸气相对密度（空气=1）：3.2</p> <p>闪点：21℃</p> <p>自燃温度：385℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 2.3~34.4%（体积）</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：0.26</p>
	环境数据	该物质可能对环境有害，对哺乳动物应给予特别注意。
	注解	<p>根据接触程度，须作定期医疗检查。肺水肿症状常常几小时以后才明显，体力工作使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定者进行适当喷药。超过接触限值时，气味警报不充分。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-61G08。</p> <p>美国防火协会法规：H3；F2；R2。</p>
附加资料		
<p>ICSC 编号：0043 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 表氯醇</p>		

CAS 号: 64-17-5		中文名称: 乙醇(无水); 乙醇	
RTECS 号: KQ 6300000		英文名称: ETHANOL (ANHYDROUS); Ethyl alcohol	
UN 编号: 1170		化学式: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$	分子量: 46.1
EC 编号: 603-002-00-5			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟; 禁止接触氧化剂	干粉, 抗醇泡沫, 大量水, 二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物具有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器和照明	着火时喷水保持料桶等冷却
接触			
#吸入	咳嗽, 头晕, 迟钝, 头痛	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
#皮肤	发红	防护手套	用水洗
#眼睛	发红, 疼痛	护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
#摄食	头晕, 迟钝, 头痛	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 并给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏液收集于密闭容器内, 用大量水冲掉残液。		
储存	防火; 与可燃和还原性物质及强氧化剂分开存放。		
包装与标志	F 符号。R: 11 S: 7-16 联合国危险性类别: 3 (特别规定: 102 和 144)		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：蒸气与空气充分混合，易形成爆炸性混合物。</p> <p>化学危险性：与强氧化剂发生强烈反应，引起火灾和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈限值 1000ppm、1880mg/m³(以时间加权平均计)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气和食入吸收进机体内。</p> <p>吸入风险：20℃时，该物质蒸发较缓慢地达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。其蒸气也刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对中枢神经系统发生作用，引起头痛，头晕，呕吐，嗜睡和神志不清。</p> <p>长期或反复接触作用：液体使皮肤脱脂。该物质可能对中枢神经系统、肝和血液，造成损害性失眠，行动迟缓，肝功能障碍和贫血。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点：78.5℃ 熔点：-117℃ 相对密度(水=1)：0.79 水中溶解度：混溶 蒸气压：20℃时 5.33kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)，20℃时 1.03 </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸气相对密度(空气=1)：1.6 闪点：19℃ 自燃温度：371~427℃ 爆炸极限：在空气中 3.3~19%(体积) 辛醇/水分配系数的对数值：0.32 </td> </tr> </table>	沸点： 78.5℃ 熔点： -117℃ 相对密度(水=1)： 0.79 水中溶解度： 混溶 蒸气压： 20℃时 5.33kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)，20℃时 1.03	蒸气相对密度(空气=1)： 1.6 闪点： 19℃ 自燃温度： 371~427℃ 爆炸极限： 在空气中 3.3~19%(体积) 辛醇/水分配系数的对数值： 0.32
沸点： 78.5℃ 熔点： -117℃ 相对密度(水=1)： 0.79 水中溶解度： 混溶 蒸气压： 20℃时 5.33kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)，20℃时 1.03	蒸气相对密度(空气=1)： 1.6 闪点： 19℃ 自燃温度： 371~427℃ 爆炸极限： 在空气中 3.3~19%(体积) 辛醇/水分配系数的对数值： 0.32		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>美国防火协会法规：H0；F3；R0。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0044 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 乙醇(无水)</p>			

CAS 号: 106-93-4		中文名称: 二溴乙烷; 1,2-二溴乙烷	
RTECS 号: KH 9275000		英文名称: ETHYLENE DIBROMIDE; 1,2-Dibromoethane; EDB	
UN 编号: 1605		化学式: $C_2H_4Br_2$ 分子量: 187.9	
EC 编号: 602-010-00-6			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	在特定条件下可燃		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸	与粉末状金属接触时, 有火灾和爆炸危险		
接 触		避免任何接触! 避免孕妇接触!	一切情况均向医生咨询!
#吸入	心脏衰竭, 腹痛, 灼烧感, 咳嗽, 气促, 咽痛, 神志不清, 呕吐(见注解)	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 并给予医疗护理
#皮肤	可能吸收! 发红, 疼痛, 起泡	防护手套, 防护眼	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理
#眼睛	发红, 疼痛	面罩或眼睛防护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
#摄食	腹部痉挛, 意识模糊, 腹泻, 头痛(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要诱发呕吐, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集于密闭容器内, 以干燥砂土或惰性吸收剂吸收残液并移至安全处。不要让该物进入环境(额外个人保护: 自给式呼吸器)。		
储 存	与强氧化剂、强酸和粉末状金属分开存放; 阴暗; 沿地面通风。		
包装与标志	T 符号。R: 45-23/24/25-36/37/38 S: 53-44 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：流动，搅动等能产生静电。</p> <p>化学危险性：与热表面或明火接触，该物质发生分解生成有毒和腐蚀性气体（一氧化碳，见 ICSC 卡片 0023 和溴化氢见 ICSC 卡片 0282）。遇光或受潮湿会缓慢分解，生成腐蚀性的溴化氢（见 ICSC0282）。与铝粉或镁粉，碱土金属和碱金属，强碱，强氧化剂激烈反应，引起火灾和爆炸危险。浸蚀脂肪和某些塑料。</p> <p>职业接触限值：阈限值* A2(经皮)(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年)。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气和经皮肤吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发能迅速达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。吸入其蒸气可能引起肺水肿（见注解）。该物质可能对中枢神经系统发生作用，引起死亡。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长时间与皮肤接触可能引起皮炎。该物质可能对肝、肾、肺和脾发生作用。<u>该物质很可能是人体致癌物。可能引起人体遗传损伤。可能减弱生育力。可能引起生育缺陷。</u></p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> <p>沸点：131℃</p> <p>熔点：10℃</p> <p>相对密度(水=1)：2.2</p> <p>水中溶解度：0.4g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 1.4kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.08</p> </td> <td style="width: 50%; border: none;"> <p>蒸气相对密度(空气=1)：6.5</p> <p>闪点：490℃</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：1.93</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点：131℃</p> <p>熔点：10℃</p> <p>相对密度(水=1)：2.2</p> <p>水中溶解度：0.4g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 1.4kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.08</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：6.5</p> <p>闪点：490℃</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：1.93</p>
<p>沸点：131℃</p> <p>熔点：10℃</p> <p>相对密度(水=1)：2.2</p> <p>水中溶解度：0.4g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 1.4kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.08</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：6.5</p> <p>闪点：490℃</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：1.93</p>		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害；对哺乳动物和鸟类应给予特别注意。</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>加入少量可燃物质或增加空气中氧含量，则变为可燃。根据接触程度，须作定期医疗检查。肺水肿症状常常数小时以后才明显，体力工作使症状加重。因此，休息和医疗观察是必要的。超过接触限值时，气味警报不充分。不要在火焰，或热源附近，或焊接时使用。</p> <p>吸入/急性危害/症状：迟缓作用症状。</p> <p>✓ 运输应急卡：TEC(R)-61G06B。</p> <p>✓ 美国防火协会法规：H3；F0；R0。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0045 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 二溴乙烷</p>			

* 原文无数据。——译者注

CAS 号: 7782-41-4		中文名称: 氟(压缩气体)	
RTECS 号: LM 6475000		英文名称: FLUORINE(compressed gas)	
UN 编号: 1045		化学式: F ₂	分子量: 38.0
EC 编号: 009-001-00-0			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃,但增进其它物质燃烧	禁止与水或可燃性物质接触	干粉,水成膜泡沫,泡沫,二氧化碳,禁止用水
爆炸	与所有可燃性物质接触都有着火和爆炸危险	禁止与可燃物质接触	着火时,喷水保持钢瓶等冷却,但不得直接与水接触
接触		严格卫生要求! 避免任何接触!	一切情况均向医生咨询!救护人员应穿戴适当防护器具
#吸入	腐蚀性,咳嗽,气促,咽痛,窒息	通风,局部排气或呼吸防护	新鲜空气,休息,半直立位,必要时进行人工呼吸,并给予医疗护理
#皮肤	腐蚀性,发红,严重皮肤烧伤.与液体接触:冻伤	保温手套,防护服	先用大量水冲洗,然后脱去污染的衣服,再冲洗,并给予医疗护理;不得摩擦皮肤
#眼睛	发红,严重深度烧伤	面罩或眼睛防护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若可能易行,摘除隐形眼镜),然后就医
#摄食			
溢漏处置	撤离危险区域,向专家咨询,通风,该物质不得与水接触。让气体扩散。绝不可直接向液体喷水(额外个人防护:全套防护服,包括自给式呼吸器)。		
储存	防火;与可燃和还原性物质分开存放;保持阴凉;干燥;沿地面通风。		
包装与标志	特殊绝热钢瓶。 T+符号。R: 7126-35 S: 719-36-45 联合国危险性类别: 2 联合国次要风险等级: 5.1		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色或淡黄至绿色压缩气体或液体，有刺激气味。</p> <p>物理危险性：该气体重于空气；可能引起远处着火。</p> <p>化学危险性：该物质能形成爆炸性过氧化物，是一种强氧化剂，与可燃和还原性物质激烈反应。与水发生激烈反应，生成氟化氢(见 ICSC 卡片 0283)，过氧化氢(见 ICSC 卡片 0164)，臭氧(见 ICSC 卡片 0068)，氧气和氟氧化物，有火灾和爆炸危险。与硫酸(见 ICSC 卡片 0362)反应生成氟化氢(见 ICSC 卡片 0283)。与所有可氧化的有机物反应。浸蚀金属氢氧化物。潮湿时浸蚀铜。</p> <p>职业接触限值：阈限值 1ppm、1.6mg/m³(以时间加权平均计)、2ppm3.1mg/m³(短期接触限值)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：容器受损时在空气中迅速达到有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有腐蚀性。吸入可能引起肺水肿(见注解)。其液体可能造成冻伤。接触可能导致死亡。作用可能延缓。须作医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长时间与皮肤接触可能引起皮炎。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：-188℃ 蒸气相对密度(空气=1)：1.7</p> <p>熔点：-219℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.55</p> <p>水中溶解度：反应</p> <p>蒸气压：20℃时>100kPa</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>肺水肿症状常常几小时以后才明显，体力工作使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。转动泄漏钢瓶使漏口朝上，以防止液态气体逸出。</p> <p>美国防火协会法规：H4;F0;R3。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0046 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氟(压缩气体)</p>	

CAS 号: 75-69-4		中文名称: 三氯氟甲烷; 一氟三氯甲烷(钢瓶)	
RTECS 号: PB6125000		英文名称: TRICHLOROFLUOROMETHANE; Trichloromonofluoromethane (cylinder)	
		化学式: CCl_3F	分子量: 137.4
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃的		周围环境着火时允许使用各种灭火剂
爆炸			着火时喷水保持钢瓶冷却
接触			
#吸入	意识模糊, 昏沉, 耳鸣, 心律不齐	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工吸呼, 并给予医疗护理
#皮肤	(见吸入); 与液体接触: 冻伤	保温手套	冻伤: 先用大量水冲洗, 不要脱去衣服, 给予医疗护理
#眼睛		护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
#摄食			
溢漏处置	通风(尤其在蒸气可能聚集的低层空间), 尽可能将溢漏液收集于密闭容器内, 用砂土或惰性吸收剂吸收残液并移至安全处(额外个人保护: 自给式呼吸器)。		
储存	防火, 与碱土金属和各种金属粉末分开存放, 保持阴凉。		
包装与标志	气密。特殊绝热钢瓶。		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据 期</p>	<p>物理状态 外观：无色，几乎无味的气体或高度挥发性液体。</p> <p>物理危险性：气体重于空气(如为蒸气)，并可能在室内低层空间内累积，引起缺氧。</p> <p>化学危险性：与热表面或明火接触时，该物质分解生成极毒气体(氯化氢，ICSC 卡片 0163；光气 ICSC 卡片 0007；氯气 ICSC 卡片 0126；氟化氢 ICSC 卡片 0283)。遇水缓慢分解。与碱土金属和各种金属粉末激烈反应。浸蚀镁及其合金。</p> <p>职业接触限值：阈限值 1000ppm、5620mg/m³(上限)(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气吸收进体内。</p> <p>吸入风险：容器受损时，在空气中将迅速达到有害浓度。密封受损时，其液体迅速蒸发，导致空气过饱和，在封闭区域内，有严重窒息的危险。20℃时该物质蒸发，迅速达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激呼吸道。其液体可能造成冻伤。高浓度时可能对中枢神经系统发生作用，导致知觉减弱。接触可能引起心律不齐，支气管收缩或窒息(见注解)。接触可能导致死亡。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长时间与皮肤接触可能引起皮炎。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table border="0" style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>沸点：24℃</p> <p>熔点：-111℃</p> <p>相对密度(水=1)：-1.49</p> <p>水中溶解度：20℃时 0.1g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 89.0kPa</p> </td> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)；20℃时 4.4</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：4.7</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：2.53</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点：24℃</p> <p>熔点：-111℃</p> <p>相对密度(水=1)：-1.49</p> <p>水中溶解度：20℃时 0.1g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 89.0kPa</p>	<p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)；20℃时 4.4</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：4.7</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：2.53</p>
<p>沸点：24℃</p> <p>熔点：-111℃</p> <p>相对密度(水=1)：-1.49</p> <p>水中溶解度：20℃时 0.1g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 89.0kPa</p>	<p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)；20℃时 4.4</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：4.7</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：2.53</p>		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害，对大气和水环境或蓄水层应给予特别注意。</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>医生注意：肾上腺素禁用。空气中高浓度造成缺氧，有神志不清和死亡危险。超过接触限值气味报警不充分。不要在火焰，或热源附近或焊接时使用。转动泄漏钢瓶使漏口朝上，防止液态气体逸出。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0047 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 三氯氟甲烷</p>			

CAS 号: 75-71-8		中文名称: 二氟二氯甲烷(钢瓶)	
RTECS 号: PA8200000		英文名称: DICHLORODIFLUOROMETHANE(cylinder)	
UN 编号: 1028		化学式: CCl_2F_2 分子量: 120.9	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃		周围环境着火时允许使用各种灭火剂
爆 炸			着火时喷水保持钢瓶冷却
接 触			
# 吸入	意识模糊, 头晕, 昏沉, 神志不清, 耳鸣, 心律不齐	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	与液体接触: 冻伤(另见吸入)	保温手套	冻伤: 以大量水冲洗, 不要脱去衣服, 给予医疗护理
# 眼睛		护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 量食			
溢漏处置	通风(尤其在蒸气可能聚集的低层空间)(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储 存	防火; 与铝粉, 镁, 锌, 碱土金属分开存放; 保持阴凉, 沿地面通风。		
包装与标志	特殊绝热钢瓶。 联合国危险性类别: 2		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观: 无色压缩液化气体,几乎无味。</p> <p>物理危险性: 该气体重于空气,可能聚集在室内低层空间而引起缺氧。</p> <p>化学危险性: 与热表面或明火接触时,该物质分解生成极毒气体(氯化氢,ICSC卡片 0163;光气,ICSC卡片 0007;氯气,ICSC卡片 0126;氟化氢,ICSC卡片 0283)。遇水缓慢分解。与粉末状铝,镁,锌,碱土金属激烈反应,有火灾和爆炸危险。浸蚀镁及其合金。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 1000ppm、4950mg/m³(以时间加权平均计)。(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。</p> <p>接触途径: 可通过吸入其蒸气吸收进体内。</p> <p>吸入风险: 容器受损时,在空气中能迅速达到有害浓度。容器受损时,可导致封闭区域内氧含量减少,引起窒息。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激呼吸道、液体可能造成冻伤。很高浓度时,该物质可能对中枢神经系统发生作用,导致知觉减弱。接触可能造成心律不齐和窒息(见注解)。接触可能引起死亡。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点: -30℃</p> <p>熔点: -158℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.5(见注解)</p> <p>水中溶解度: 20℃时 0.03g/100ml</p> <p>蒸气压: 20℃时 568kPa</p> <p>蒸气相对密度(空气=1): 4.2</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值: 2.16</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害;对大气应给予特别注意。</p>
<p>注解</p>	<p>医生注意: 肾上腺素禁用。空气中高浓度引起缺氧,有神志不清和死亡危险。进工作区域之前检验氧含量。超过接触限值时,气味警戒不充分。不要在火焰和热源附近或焊接时值用。转动泄漏钢瓶值漏口朝上,防止液态气体逸出。</p> <p>运输应急卡: TEC(R)-217。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0048 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 二值二氟甲烷(钢瓶)</p>	

CAS 号: 75-45-6		中文名称: 氯二氟甲烷; 二氟一氯甲烷(钢瓶)	
RTECS 号: PA6390000		英文名称: CHLORODIFLUOROMETHANE;	
UN 编号: 1018		Monochlorodifluoromethane (cylinder)	
		化学式: CHClF_2	分子量: 86.5
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃		周围环境着火时允许使用所有灭火剂
爆炸			着火时喷水保持钢瓶冷却
接触			
# 吸入	意识模糊, 昏沉, 神志不清, 耳鸣, 心律不齐	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	(见吸入); 与液体接触: 冻伤	保温手套	冻伤: 用大量水冲洗, 不要脱去衣服, 给予医疗护理
# 眼睛		护目镜	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食			
溢漏处置	通风(特别是在蒸气可能聚集的低层空间), 不要让其进入环境(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存	与铝粉和锌分开存放, 保持阴凉, 沿地面通风。		
包装与标志	特殊绝热钢瓶。 联合国危险性类别: 2		

重 要 数 据	<p>物理状态 外观：无色压缩液体气体，几乎无气味。</p> <p>物理危险性： 气体比空气重，并可在室内低层空间聚集，引起缺氧。</p> <p>化学危险性： 与热表面或火焰接触该物质分解生成极毒气体（氯化氢，ICSC 卡片 0163；光气，ICSC 卡片 0007；氯气，ICSC 卡片 0126；氟化氢，ICSC 卡片 0283）。遇水很缓慢分解。与铝粉和锌剧烈反应，引起火灾和爆炸危险。浸蚀镁、锌及其合金。</p> <p>职业接触限值： 阈限值 1000ppm、3540mg/m³（以时间加权平均计）（美国政府工业卫生学家会议，1989~1990 年）。</p> <p>接触途径： 可通过吸入其蒸气吸收进体内。</p> <p>吸入风险： 容器受损时，该气体可降低封闭区内空气中的氧含量，引起窒息。</p> <p>短期接触作用： 该物质刺激吸呼吸道。液体可能引起冻伤。高浓度时可能对中枢神经系统发生作用，导致知觉减弱。接触可能引起心律不齐和窒息（见注解）。接触可能导致死亡。</p>
物 理 性 质	<p>沸点： -41℃</p> <p>熔点： -146℃</p> <p>相对密度（水=1）： 1.21</p> <p>水中溶解度： 25℃时 0.3g/100ml</p> <p>蒸气压： 20℃时 908kPa</p> <p>蒸气相对密度（空气=1）： 3.0</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值： 1.08</p>
环境数据	该物质可能对环境有害；对大气应给予特别注意。
注 解	医生注意： 肾上腺素禁用。空气中高浓度引起缺氧，有神志不清和死亡危险。当超过接触限值时，气味报警不充分。不要在火焰或热源附近或焊接时使用。转动泄漏钢瓶，值漏口向上，防止液态气体逸出。
附加资料	
<p>ICSC 编号：0049 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氯二氟甲烷</p>	

CAS 号: 76-13-1		中文名称: 1,2,2-三氟-1,1,2-三氯乙烷; 三氟三氯乙烷	
RTECS 号: KJ4000000		英文名称: 1,1,2-TRICHLORO-1,2,2-TRIFLUOROETHANE; Trichlorotrifluoroethane	
		化学式: $\text{Cl}_2\text{FCClCF}_2$	分子量: 187.4
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃		周围环境着火时, 允许使用所有灭火剂
爆 炸			着火时喷水保持料桶等冷却
接 触			
# 吸入	意识模糊, 昏沉, 神志不清, 心律不齐	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛		护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集于密闭容器内, 用砂土或惰性吸收剂吸收剩余物, 并转移至安全处, 小心收集残液, 然后移至安全处(额外个人保护: 自给式呼吸器)。		
储 存	防火, 与镁合金(72%)和化学活性金属分开存放。		
包装与标志			

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色，几乎无气味的液体。</p> <p>物理危险性：蒸气比空气重，可能聚集在室内低层空间，引起缺氧。</p> <p>化学危险性：与热表面或火焰接触，该物质分解生成极毒气体（碳酰氟；氯化氢，ICSC 卡片 0163；光气，ICSC 卡片 0007；氯气，ICSC 卡片 0126；氟化氢，ICSC 卡片 0283）。与镁合金(>2%)接触时该物质分解。与化学活性金属（微细的钠和钾，铝粉等）剧烈反应，引起火灾和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈限值 1000ppm、7670mg/m³（以时间加权平均计）、1250ppm、9590mg/m³（短期接触限值）（美国政府工业卫生学家会议，1989~1990 年）。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶或蒸气吸收进体内。</p> <p>吸入风险：容器受损时，其液体迅速蒸发，在封闭区域内的空气中造成过饱和，有窒息的严重危险。20℃时该物质蒸发能相当快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、呼吸道，使皮肤脱脂。液体可能引起冻伤。极高浓度时，可能对中枢神经系统发生作用，导致知觉降低。接触可能引起心律不齐和窒息（见注解），接触可能导致死亡。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长时间与皮肤接触可能引起皮炎。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> <p>沸点：48℃</p> <p>熔点：-36℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.56</p> <p>水中溶解度：20℃时 0.02g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 36kPa</p> </td> <td style="width: 50%; border: none;"> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)；20℃时 3.0</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：6.5</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：3.30</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点：48℃</p> <p>熔点：-36℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.56</p> <p>水中溶解度：20℃时 0.02g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 36kPa</p>	<p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)；20℃时 3.0</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：6.5</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：3.30</p>
<p>沸点：48℃</p> <p>熔点：-36℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.56</p> <p>水中溶解度：20℃时 0.02g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 36kPa</p>	<p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)；20℃时 3.0</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：6.5</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：3.30</p>		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害，对水环境和蓄水层应给予特别注意。</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>医生注意：禁用肾上腺素。空气中高浓度造成缺氧，有神志不清或死亡危险。当超过接触限值时，气味报警不充分。不要在火焰或热表面附近或焊接时使用。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0050 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 1,2,2-三氟-1,1,2-三氯乙烷</p>			

CAS 号: 67-72-1		中文名称: 六氯乙烷; 全氯乙烷; 六氯化碳	
RTECS 号: KI4025000		英文名称: HEXACHLOROETHANE; Perchloroethane; Carbonhexachloride	
		化学式: Cl_3CCl_3	分子量: 236.7
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃	禁止明火	周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咳嗽, 头晕, 头痛, 呼吸困难, 神志不清, 肺炎	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收! 发红	防护手套	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 充水	护目镜	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医。
# 摄食	腹痛, 头晕, 头痛, 恶心(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 并给予医疗护理
溢漏处置	将溢出物扫入容器内, 小心收集残余物, 并转移至安全处(额外个人防护: 适用于有机蒸气和有害粉尘的 A/P2 过滤吸呼器)。		
储 存	与金属粉末分开存放, 沿地面通风。		
包装与标志			

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色晶体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：加热至 300℃ 以上或燃烧时，该物质分解生成腐蚀性气体（氯化氢，见 ICSC 卡片 0163）。与锌和铅粉剧烈反应；温度在 150℃ 以上发生爆炸反应。有水存在时，浸蚀许多金属，包括钢。</p> <p>职业接触限值：阈限值 1ppm、9.7mg/m³（以时间加权平均计）（美国政府工业卫生学家会议，1989~1990 年）。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气或气溶胶和经皮肤吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃ 时该物质蒸发相当快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质可能对中枢神经系统发生作用，导致知觉减弱。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长时间与皮肤接触可能引起皮炎。该物质可能对中枢神经系统发生作用，并可造成肝、肾的严重损伤。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>升华点：185℃</p> <p>相对密度（水=1）：2.1</p> <p>水中溶解度：22℃ 时 0.005g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃ 时 60Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度（空气=1）：20℃ 时 1.0</p> <p>蒸气相对密度（空气=1）：8.2</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：-3.9</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害，对鱼类应给予特别注意。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>超过接触限值时，气味报警不充分。不要在火焰或热表面附近或焊接时使用。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0051 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 六氯乙烷</p>	

CAS 号: 7439-92-1		中文名称: 铅(无机); 铅金属	
RTECS 号: OF 7525000		英文名称: LEAD(INORGANIC); Lead metal; Plumbum	
EC 编号: 082-001-00-6		化学式: Pb	原子量: 207.2
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃		
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生要求!	
#吸入	头痛、恶心、腹部 痉挛	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医 疗护理
#皮肤			
#眼睛			
#摄食	头痛、恶心、咽喉 痛, 腹部痉挛	工作时不得进食、饮水或 吸烟	漱口, 催吐(仅对清醒者!), 并给予医疗护理
溢漏处置	将溢出物扫入容器内, 小心收集残余物(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
储 存			
包装与标志	Xn 符号。R: 20/22-33 S: 13-20/21		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：蓝白色或银灰色各种形状的固体。</p> <p>化学危险性：加热时该物质分解生成有毒烟雾。该物质是一种强氧化剂。</p> <p>职业接触限值：阈限值 ppm[*]、0.15mg/m³(以时间加权平均计)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。最高容许浓度(以气溶胶计)0.007mg/m³、0.01mg/m³(上限)(前苏联,1988年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃蒸发可忽略不计,但能很快达到空气中悬浮颗粒物有害浓度。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对神经系统和肾脏发生作用。该物质可能导致贫血和急性腹痛。可能损伤生育力。可能引起新生儿发育迟缓。有蓄积作用危险。作用可能延缓。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：1740℃</p> <p>熔点：327℃</p> <p>相对密度(水=1)：11.3</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：25℃时<0.1Pa</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害,应特别注意空气污染。在对人类重要的食物链中,发生生物累积作用,尤其在贝壳类中。</p>
<p>注 解</p>	<p>爆炸极限未见文献报道。根据接触程度,需作定期医疗检查。不要将工作服带回家中,也可参考具体铅化合物的卡片,如铬酸铅(ICSC卡片0003),氧化铅(II)(ICSC卡片0288)。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0052 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 铅(无机)</p>	

* 原文无数据。——译者注

CAS 号: 58-89-9		中文名称: 林丹; γ -1,2,3,4,5,6-六氯环己烷	
RTECS 号: GV4900000		英文名称: LINDANE; γ -1,2,3,4,5,6-Hexachloro-	
UN 编号: 2761		cyclohexane; HCH	
EC 编号: 602-043-00-6		化学式: $C_6H_6Cl_6$	分子量: 290.8
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃		周围环境着火时,允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生要求!	一切情况均向医生咨询!
#吸入	腹泻,头晕,头痛, 恶心,呕吐,震颤,抽搐	局部排气或呼吸防护	新鲜空气,休息,必要时进行人工呼吸,并给予医疗护理
#皮肤	可能吸收,发红, 轻度刺激	防护手套	脱去污染的衣服,冲洗,然后用水和肥皂洗皮肤,并给予医疗护理
#眼睛	烧伤	如为粉末,安全护目镜或眼睛防护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行,摘除隐形眼镜),然后就医
#摄食	腹泻,头晕,头痛, 恶心,呕吐(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟。触摸后,彻底洗手	漱口,饮水,并给予医疗护理
溢漏处置	将溢出物扫入容器内,小心收集残余物,然后移至安全处(额外个人防护:整套防护服;适用于有害颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
储 存			
包装与标志	T 符号。R: 23/24/25-36/38 S: 2-13-44 联合国危险性类别: 6.1(特别规定: 6.1 和 109) 联合国包装级别: III		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：白色晶体粉末。</p> <p>化学危险性：接触热表面或火焰时，该物质生成有毒烟雾（光气，见 ICSC 卡片 0007；氯化氢，见 ICSC 卡片 0163；一氧化碳，见 ICSC 卡片 0023）。对碱类敏感。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.5mg/m³（以时间加权平均计；经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1989~1990 年）。最高容许浓度（以气溶胶和蒸气计）0.05mg/m³（上限）（前苏联，1988 年）。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发能迅速达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛，皮肤和呼吸道，可能对中枢神经系统发生作用。接触可能导致死亡。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。可能抑制造血系统。该物质可能是人体致癌物。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：323℃ 熔点：113℃ 相对密度（水=1）：1.85 水中溶解度：不溶 蒸气压：20℃时 0.013Pa 蒸气/空气混合物的相对密度（空气=1）：20℃时 1.00</p> <p style="text-align: right;">辛醇/水分配系数的对数值：3.72； 3.61</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害，对水污染和水生生物应给予特别注意。在对人类重要的食物链中，发生生物累积作用，特别是在鱼、贝壳类和哺乳动物中。</p>
<p>注解</p>	<p>商业制剂中使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。根据接触程度，需作定期医疗检查。未能指明气味与职业接触限值之间的关系。不要将工作服带回家中。商品名有：Gammexane, Tri-6, Lindafor, Lindatox 和 γ-BHC。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0053 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 林丹</p>	

CAS 号: 94-74-6		中文名称: 2 甲 4 氯; 4-氯-2-甲基苯氧乙酸	
RTECS 号: AJ1575000		英文名称: MCPA; 4-Chloro-2-methylphenoxyacetic acid	
UN 编号: 2588		化学式: $C_9H_9ClO_2$	分子量: 200.6
EC 编号: 607-051-00-3			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火, 禁止与热表面接触	喷水, 干粉
爆 炸			
接 触		严格卫生要求! 避免孕妇接触! 避免青少年和儿童接触!	
# 吸入	头痛, 恶心	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗防理
# 皮肤	发红	防护手套	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	刺激, 发红	如为粉末, 安全护目镜或眼睛防护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 腹泻, 恶心, 神志不清, 呕吐, 虚弱	工作时不得进食、饮水或吸烟	用水冲服活性炭浆, 催吐(仅对清醒者!)(见注鲜)
溢漏处置	将溢出物扫入容器内, 小心收集残余物, 然后移至安全处, 不要让该化学品进入环境(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
储 存	与食物分开存放, 干燥。		
包装与标志	Xn 符号。R: 20/21/22 S: 2/13 联合国危险性类别: 6.1(特别规定: 61 和 109) 联合国包装级别: I, II, III(根据包装大小)		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：白色至黄色粉末。</p> <p>化学危险性：燃烧和加热至 180℃ 以上时，该物质分解生成有毒和腐蚀性烟雾（一氧化碳，见 ICSC 卡片 0023；氯化氢，见 ICSC 卡片 0163）。该物质为一种弱酸。与碱金属和胺反应，生成水溶性盐类。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定，最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶和经皮肤及食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃ 时，蒸发可忽略不计；但储运时能较快达到空气中的颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛，皮肤和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能是人体致癌物，可能引起出生缺陷。</p>
<p>物理性质</p>	<p>熔点：120℃</p> <p>相对密度（水=1）：1.56</p> <p>水中溶解度：20~25℃ 时 < 0.1g/100ml</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害；对水生生物应给予特别注意。</p>
<p>注解</p>	<p>商业产品可能含有机溶剂。根据接触程度，须作定期医疗检查。本卡片只适用于该物质本身，不适用于其制剂。制剂比该物质本身可能对环境的危害更大。</p> <p>摄食/急救/消防：催吐和医疗护理时戴防护手套。若被有机溶剂稀释，则不要催吐。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-61G52。</p> <p>美国防火协会法规：H1；F0；R1。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0054 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 2 甲 4 氯</p>	

CAS 号: 93-65-2		中文名称: 2 甲 4 氯丙酸; 2-[(4-氯-邻-甲基)氧基]丙酸	
RTECS 号: UE9750000		英文名称: MECOPROP; 2-((4-Chloro- <i>o</i> -tolyl)oxy)propionic acid; MCPP	
UN 编号: 2588		化学式: C ₁₀ H ₁₁ ClO ₃	
EC 编号: 607-049-00-2		分子量: 214.7	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火, 禁止与热表面接触	喷水, 干粉
爆 炸			
接 触		严格卫生要求! 避免孕妇接触! 避免青少年和儿童接触!	
# 吸入	头痛, 恶心	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	刺激, 发红	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 腹泻, 头痛, 恶心, 神志不清, 呕吐, 虚弱	工作时不得进食、饮水或吸烟	用水冲服活性炭浆, 催吐(仅对清醒者)(见注解)
溢漏处置	将溢漏物扫入塑料容器中, 小心收集残余物, 然后转移至安全处。不得让该化学品进入环境(额外个人保护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
储 存	与食物分开存放, 干燥		
包装与标志	Xn 符号。R: 20/21/22 S: 2-13 联合国危险性类别: 6.1(特别规定: 61 和 109) 联合国包装级别: I, II, III(根据包装大小)		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 黄棕色晶体。</p> <p>化学危险性: 加热和燃烧时该物质分解生成腐蚀性和有害化合物(氯化氢, 见 ICSC 卡片 0163; 一氧化碳, 见 ICSC 卡片 0023)。水溶液是一种弱酸, 有水存在下, 浸蚀许多金属。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径: 可通过吸入其气溶胶、经皮肤及食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时蒸发可忽略不计; 但储运时能较快达到空气中的颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛, 皮肤和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用: 该物质可能是人体致癌物。可能造成出生缺陷。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点: 94~95℃</p> <p>水中溶解度: 20℃时 0.06g/100ml</p> <p>蒸气压: 20℃时 0.00001Pa</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害; 对植物应给予特别注意。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>分解温度未见文献报道。商业产品可能含有机溶剂。根据接触程度, 须作定期医疗检查。本卡片仅适用物质本身, 不适用于其制剂。制剂比该物质本身对环境的危害性可能更大。</p> <p>吸入/急救/消防: 体息, 催吐时戴防护手套, 并给予医疗护理, 若用有机溶剂稀释, 则不得催吐。</p> <p>运输应急卡: TEC(R)-61G52。</p> <p>美国防火协会法规: H2; F0; R1。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0055 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 2 甲 4 氯丙酸</p>	

CAS 号: 7439-97-6		中文名称: 汞; 水银	
RTECS 号: OV4550000		英文名称: MERCURY; Quicksilver; Liquid silver;	
UN 编号: 2809		Hydrargyrum	
EC 编号: 080-001-00-0		化学式: Hg	原子量: 200.6
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 但可增进有些物质的燃烧	禁止与易燃物质接触	周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆炸			
接触		防止生成烟雾! 避免孕妇接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	肺部刺激, 咳嗽, 腹泻, 呕吐	通风	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收!	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用肥皂和水洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	刺激	面罩或眼睛防护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	无直接症状	工作时不得进食、饮水或吸烟	大量饮水, 催吐, 不要休息(donot rest), 给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 尽可能将溢漏液收集于密闭容器内, 用砂土或惰性吸收剂吸收残液, 并移至安全处(额外个人防护: 自给式呼吸装置)。		
储存	防火; 与叠氮化物、乙炔和氨分开存放、容器应有水层覆盖以防止蒸发。		
包装与标志	T 符号。R: 23-33 S: 7-44 联合国危险性类别: 8(特别规定: 123) 联合国包装级别: III 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无气味银色液体。</p> <p>化学危险性：与乙炔、氯和氨剧烈反应。浸蚀铜及其合金。与乙炔和氨气不相容。加热时形成有毒蒸气。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.05mg/m³(以时间加权平均计；经皮)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。最高容许浓度(以蒸气计)0.005mg/m³、0.001mg/m³(经皮；前苏联,1989年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤及食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计,但可较快达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激皮肤和眼睛。吸入其蒸气可能引起肺水肿(见注解)。该物质可能对中枢神经系统发生作用。作用可能延缓。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对心血管系统,神经系统和肾脏发生作用,可能造成出生缺陷,特别是脑损伤。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：357℃</p> <p>熔点：-39℃</p> <p>相对密度(水=1)：13.5</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：25℃时 2.7Pa</p>
<p>环境 数 期</p>	<p>该物质可能对环境有害,应对水污染和水生生物给予特别注意。在对人类重要的食物链中,出现生物累积作用,特别是在供猎食的鸟类、鱼、食鱼鸟类和哺乳动物中。</p>
<p>注 解</p>	<p>根据接触程度,需作定期医疗检查,不要将工作服带回家中。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0056 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 汞</p>	

CAS 号: 67-56-1 中文名称: 甲醇
 RTECS 号: PC1400000 英文名称: METHANOL; Methyl carbinol; Carbinol
 UN 编号: 1230 化学式: CH₃OH 分子量: 32.0
 EC 编号: 603-001-00-X

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃, 燃烧时无明火, 有爆炸性	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟; 禁止与氧化剂接触	干粉, 抗醇泡沫, 大量水, 二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器和照明, 使用减少火花的手工具	发生火灾时, 喷水保持料桶等冷却
接触		避免青少年和儿童接触!	
# 吸入	呼吸道灼烧感, 头晕, 头痛, 恶心, 神志不清	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收! 发红	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜或眼睛防护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	头晕, 头痛, 气促, 神志不清, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	催吐(仅对清醒者), 催吐时带防护手套, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 将溢漏液收集于密闭容器内, 用大量水冲掉溢出液, 以水喷淋消除蒸气(额外个人防护: 包括自给式呼吸器的全套防护服)。		
储存	防火; 与强氧化剂分开存放, 保持阴凉。		
包装与标志	F 符号, T 符号。R: 11-23/25 S: 2-7-16-24 联合国危险性类别: 3 联合国次要风险等级: 6.1 联合国包装级别: II		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无色液体,有特殊气味。</p> <p>物理危险性: 蒸气与空气充分混合,易形成爆炸性混合物。</p> <p>化学危险性: 加热时分解生成一氧化碳(见 ICSC 卡片 0023)和甲醛(见 ICSC 卡片 0275)。与氧化剂剧烈反应,引起火灾和爆炸危险。浸蚀铅和铝。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 200ppm、262mg/m³(以时间加权平均计;经皮)、250ppm、328mg/m³(短期接触限值;经皮)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。</p> <p>接触途径: 可通过吸入、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时该物质蒸发能相当快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质对眼睛,皮肤和呼吸道有腐蚀性。可能对中枢神经系统发生作用,导致头痛,恶心,呕吐和头晕。接触可引起失明,可能导致神志不清,其作用可能延迟,需进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长时间与皮肤接触可能引起皮炎,液体使皮肤脱脂。该物质可能对中枢神经系统发生作用,造成持久性或复发性头痛和视力损伤。</p>												
<p>物 理 性 质</p>	<table border="0"> <tr> <td>沸点: 65℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1): 1.1</td> </tr> <tr> <td>熔点: -95℃</td> <td>闪点: 12℃(闭杯)</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1): 0.79</td> <td>自燃温度: 385℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度: 混溶</td> <td>爆炸极限: 在空气中 6~35.6%(体积)</td> </tr> <tr> <td>蒸气压: 20℃时 12.3kPa</td> <td>辛醇/水分配系数的对数值: -0.82/ -0.66</td> </tr> <tr> <td>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1): 20℃时 1.01</td> <td></td> </tr> </table>	沸点: 65℃	蒸气相对密度(空气=1): 1.1	熔点: -95℃	闪点: 12℃(闭杯)	相对密度(水=1): 0.79	自燃温度: 385℃	水中溶解度: 混溶	爆炸极限: 在空气中 6~35.6%(体积)	蒸气压: 20℃时 12.3kPa	辛醇/水分配系数的对数值: -0.82/ -0.66	蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1): 20℃时 1.01	
沸点: 65℃	蒸气相对密度(空气=1): 1.1												
熔点: -95℃	闪点: 12℃(闭杯)												
相对密度(水=1): 0.79	自燃温度: 385℃												
水中溶解度: 混溶	爆炸极限: 在空气中 6~35.6%(体积)												
蒸气压: 20℃时 12.3kPa	辛醇/水分配系数的对数值: -0.82/ -0.66												
蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1): 20℃时 1.01													
<p>环境数据</p>													
<p>注 解</p>	<p>根据接触程度,须作定期医疗检查。</p> <p>美国防火协会法规: H2;F3;R1。</p>												
<p>附加资料</p>													
<p>ICSC 编号: 0057 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 甲醇</p>													

CAS 号: 75-09-2		中文名称: 二氯甲烷	
RTECS 号: PA8050000		英文名称: METHYLENE CHLORIDE; Dichloromethane; Methane dichloride; DCM	
UN 编号: 1593		化学式: CH ₂ Cl ₂	
EC 编号: 602-004-00-3		分子量: 84.9	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	在特定条件下可燃		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆炸			着火时喷水保持料桶等冷却
接触		避免一切接触!	
# 吸入	头晕, 昏沉, 头痛, 恶心, 神志不清, 虚弱	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	干燥, 发红, 灼烧感, 刺激	防护手套, 防护服	脱去污染服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛, 角膜短暂烧伤	安全护目镜或眼睛防护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 头晕, 昏沉, 头痛, 恶心, 神志不清, 虚弱		大量饮水
溢漏处置	通风, 尽可能将溢漏液收集于密闭容器内, 用砂土或惰性吸收剂吸收残液, 并移至安全处, 不要冲入下水道, 不要让该化学品进入环境(额外个人防护: 自给式呼吸装置)。		
储存	与轻金属分开存放, 保持阴凉, 沿地面通风。		
包装与标志	不易碎包装; 将易碎包装放入不易碎密闭容器内。 Xn 符号。R: 20 S: 24 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：蒸气重于空气。流动，搅动等能产生静电。</p> <p>化学危险性：与热表面或火焰接触时，该物质分解生成有毒和腐蚀性气体（光气，见 ICSC 卡片 0007；氯化氢，见 ICSC 卡片 0163）。与轻金属如镁和铝，强碱和硝酸反应激烈，有火灾和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈值 50ppm、174mg/m³（以时间加权平均计）A2（美国政府工业卫生学家会议，1989~1990 年）。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发迅速达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛和皮肤，吞咽液体可能吸入肺部引起化学性肺炎。可形成碳氧血红蛋白。接触可引起知觉减弱。过多超过职业接触限值时，可能造成死亡。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。该物质可能对中枢神经系统和肝发生作用，导致疲乏，恶心，头痛，肝肿大。该物质可能是人体致癌物。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table border="0" style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>沸点：40℃</p> <p>熔点：-95℃</p> <p>相对密度（水=1）：1.3</p> <p>水中溶解度：20℃时 1.3g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 47.4kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 （空气=1）：20℃时 1.9</p> </td> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>蒸气相对密度（空气=1）：2.9</p> <p>自然温度：640℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 12~25%（体积）</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：1.25</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点：40℃</p> <p>熔点：-95℃</p> <p>相对密度（水=1）：1.3</p> <p>水中溶解度：20℃时 1.3g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 47.4kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 （空气=1）：20℃时 1.9</p>	<p>蒸气相对密度（空气=1）：2.9</p> <p>自然温度：640℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 12~25%（体积）</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：1.25</p>
<p>沸点：40℃</p> <p>熔点：-95℃</p> <p>相对密度（水=1）：1.3</p> <p>水中溶解度：20℃时 1.3g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 47.4kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 （空气=1）：20℃时 1.9</p>	<p>蒸气相对密度（空气=1）：2.9</p> <p>自然温度：640℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 12~25%（体积）</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：1.25</p>		
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质可能对环境有害；应特别注意对水生生物的作用。在对人类重要的食物链中，出现生物累积作用。</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>吸烟对血液中一氧化碳的形成有附加作用。难以点燃的可燃蒸气/空气混合物，在一定条件下可能发生燃烧。加入少量的易燃物或增加空气中氧含量强烈增加可燃性。饮用含酒精饮料增加有害作用。根据接触程度，需作定期医疗检查。超过接触限值时，气味报警不充分。不要在火焰或热源附近，或焊接时使用。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-61G07。</p> <p>美国防火协会法规：H2；F0；R1。</p>		
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>			
<p>ICSC 编号：0058 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 二氯甲烷</p>			

CAS 号: 111-76-2		中文名称: 2-丁氧基乙醇; 乙二醇单丁醚; 二丁基乙二醇醚	
RTECS 号: KJ8575000		英文名称: 2-BUTOXYETHANOL; Ethylene glycol monobutyl ether; Monobutyl glycol ether	
UN 编号: 2369		化学式: $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ 分子量: 118.2	
EC 编号: 603-014-00-0			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟。禁止与氧化剂接触	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆炸	61℃以上时可形成爆炸性的蒸气/空气混合物	61℃以上时密闭系统, 通风	
接触			所有情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 昏沉, 头痛, 恶心, 咽喉痛, 虚弱	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收! (另见吸入)	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	视力模糊	安全护目镜或面罩	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 腹泻, 头晕, 头痛, 恶心, 呕吐(另见吸入) *	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水并给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集于密闭非金属容器中, 用大量水冲掉残液, 小心收集残余物。		
储存	与强氧化剂分开存放。		
包装与标志	气密。特殊材料。 Xn 符号。R: 20/21/22-37 S: 24/25 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：能形成爆炸性过氧化物。燃烧时，该物质分解，生成有毒气体。与强氧化剂反应，有火灾和爆炸危险，与轻金属发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值 25ppm、121mg/m³(以时间加权平均值计；经皮)(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃该物质蒸发缓慢地达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。接触可能造成中枢神经系统抑制，及肝和肾损伤。需作医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：液体使皮肤脱脂。该物质可能对造血系统发生作用，造成血液异常，脾可能发生病变。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：171℃ 熔点：-75℃ 相对密度(水=1)：0.90 水中溶解度：混溶 蒸气压：20℃时 0.10kPa 蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)；20℃时 1.00</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：4.1 闪点：61℃(闭杯) 自燃温度：283℃ 爆炸极限：空气中 1.1~12.7 体积% 辛醇/水分配系数的对数值：0.830</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害，应对水环境和蓄水层给予特别注意。</p>
<p>注解</p>	<p>根据接触程度，需作定期医疗检查。蒸馏前，检验过氧化物的含量，如存在使其无害化。由于可能生成爆炸性过氧化物，故应保存在阴暗处。阈限值(皮肤)表示可能经皮肤吸收。</p> <p>美国防火协会法规：H2；F2；R0。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0059 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 2-丁氧基乙醇</p>	

CAS 号: 110-80-5		中文名称: 2-乙氧基乙醇; 乙二醇单乙醚; 一乙基乙二醇醚	
RTECS 号: KK 8050000		英文名称: 2-ETHOXYETHANOL; Ethylene glycol monoethyl ether; Monoethyl glycol ether	
UN 编号: 1171		化学式: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$	
EC 编号: 603-012-00-X		分子量: 90.1	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟; 禁止与强氧化剂接触	粉末, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆炸	44°C 以上时可形成爆炸性的蒸气/空气混合物	44°C 以上时密闭系统, 通风和防爆电器	着火时喷水保持料桶等冷却
接触		避免孕妇接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 昏沉, 头痛, 气促, 咽痛, 虚弱	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收! (另见吸入)	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	视力模糊	安全护目镜或面罩	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 昏沉, 恶心, 呕吐(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 并给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集于密闭容器中, 用大量水冲掉残余物, 小心收集残余物(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存	防火, 与强氧化剂分开存放。		
包装与标志	气密。 Xi 符号。R: 10-36 S: 24 联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: III		

CAS 号: 109-86-4		中文名称: 2-甲氧基乙醇; 乙二醇一甲醚; 一甲基乙二醇醚	
RTECS 号: KL 5775000		英文名称: 2-METHOXYETHANOL; Ethylene glycol monomethyl ether; Monomethyl glycol ether	
UN 编号: 1188		化学式: $\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$	
EC 编号: 603-001-00-4		分子量: 76.1	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟, 禁止与强氧化剂接触	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆炸	39°C 以上时可形成爆炸性蒸气/空气混合物	39°C 以上时密闭系统, 通风, 防爆电器	着火时喷水保持料桶等冷却
接触		避免孕妇接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	意识模糊, 头晕, 头痛, 恶心, 神志不清, 呕吐, 虚弱	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收! (另见吸入)	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	视力模糊, 角膜浑浊	安全护目镜或面罩	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 灼烧感, 意识模糊, 头晕, 头痛, 恶心, 神志不清(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 并给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集于密闭容器中, 用大量水冲掉残余物(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存	防火, 与强氧化剂分开存放。		
包装与标志	气密。 Xn 符号。R: 10-20/21/22-37 S: 24/25 联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: III		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：该物质能形成爆炸性过氧化物。燃烧和与强碱接触时生成有毒气体。与强氧化剂反应，有火灾和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈限值 5ppm、16mg/m³(以时间加权平均值计)(经皮)(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，相当快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛和呼吸道。可能对中枢神经系统、肝和肾发生作用。接触能造成知觉减弱。需进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：液体使皮肤脱脂。该物质可能对造血系统发生作用，造成血液异常。可能损伤雄性生育力。可能引起出生缺陷，特别是在结构和行为方面，可能引起新生儿发育迟缓。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：125℃</p> <p>熔点：-85℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.96</p> <p>水中溶解度：混溶</p> <p>蒸气压：20℃时 0.83kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.01</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：2.6</p> <p>闪点：39℃(闭杯)</p> <p>自燃温度：285℃</p> <p>爆炸极限：空气中 1.6~14%(体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：-0.503</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害；应对水环境和蓄水层给予特别注意。</p>
<p>注 解</p>	<p>根据接触程度，需作定期医疗检查。超过接触限值时，气味报警不充分。蒸馏前，检验过氧化物；如有使之无害化。由于可能形成爆炸性过氧化物，故应保存在阴暗处。阈限值(皮肤)表示可能经皮肤吸收。</p> <p>美国防火协会法规：H2；F2；R0。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0061 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 2-甲氧基乙醇</p>	

CAS 号: 7440-02-0		中文名称: 镍; 镍粉; 阮内镍(粉末)	
RTECS 号: QR 5950000		英文名称: NICKEL; Nickel powder; Raney nickel (powder)	
UN 编号: 1378		化学式: Ni	分子量: 58.7
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	易燃, 阮内镍在空气中自燃; 可能释放出有毒气体	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟, 禁止与热或酸接触	干砂土, 特殊粉末, 禁用灭火剂
爆 炸	在空气中微细分散的颗粒物形成爆炸性混合物, 有火灾和爆炸危险	防止粉尘沉积; 密闭系统, 防止粉尘爆炸电器和照明	
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生要求!	
# 吸入	咳嗽	局部排气和呼吸防护	新鲜空气, 休息
# 皮肤	过敏者起皮炎	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂冲洗皮肤
# 眼睛	发红	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食			
溢漏处置	不要冲入下水道, 将溢出物扫入容器中, 小心收集残余物, 然后转移至安全处(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
储 存	与酸类分开存放。		
包装与标志	联合国危险性类别: 4.2(特别规定: 2) 联合国包装级别: II		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：银白色金属粉末。</p> <p>化学危险性：该物质是一种强还原剂，与氧化剂发生反应。与氧剧烈反应，有火灾和爆炸危险。与酸剧烈反应，生成氢气(见 ICSC 卡片 0001)。</p> <p>职业接触限值：阈限值 1mg/m³(以时间加权平均值计)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990 年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入粉尘和食入吸收到人体内。</p> <p>吸入风险：20℃该物质蒸发可忽略不计,但通过扩散能较快达到空中颗粒物污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺数眼睛。可能对皮肤发生作用,导致皮肤过敏和皮炎,以及肺过敏。</p> <p>长期或反复接触作用：重复或长期与皮肤接触可能引起皮炎和皮肤过敏(慢性湿疹)。重复或长期吸入可能引起哮喘。该物质可能对结膜有作用,引起结膜炎。该物质可能是人体致癌物。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：2900℃</p> <p>熔点：1455℃</p> <p>相对密度(水=1)：8.9</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>美国防火协会法规：H1;F3;R3。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0062 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 镍</p>	

CAS 号: 7786-81-4		中文名称: 硫酸镍	
RTECS 号: QR 9350000		英文名称: NICKEL SULFATE; Nickelous sulfate	
		化学式: NiSO ₄	分子量: 154.8
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不易燃,但着火可产生刺激性或有毒气体		周围环境着火时,允许使用各种灭火剂
爆 炸			发生火灾时喷水保持料桶等冷却
接 触		严格卫生要求!	
# 吸入	咳嗽	通风,局部排气或呼吸防护	新鲜空气,休息,给予医疗护理
# 皮肤	发红,过敏者起皮炎	防护手套,防护服	脱去污染的衣服,冲洗,然后用水和肥皂洗皮肤,再以大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行,摘除隐形眼镜),然后就医
# 摄食	腹痛,腹泻,恶心,呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口,诱发呕吐(仅对清醒者),并给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器内,小心中和残余物,然后转移至安全处(额外个人防护:适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
储 存			
包装与标志			

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观: 无气味黄绿色晶体。</p> <p>化学危险性: 加热时该物质分解生成硫氧化物和一氧化镍。水溶液是一种弱酸。与强酸发生反应。</p> <p>职业接触限值: 阈限值(以 Ni 计)0.1mg/m³(以时间加权平均值计)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。</p> <p>接触途径: 可通过吸入其气溶胶和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时蒸发可忽略不计,但干颗粒物或气溶胶的扩散能较快达到空中颗粒物污染浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。可能对胃肠道和中枢神经系统发生作用,导致腹泻,呕吐和体温降低。</p> <p>长期或反复接触作用: 重复或长期与皮肤接触可能引起皮炎和皮肤过敏,反复或长期吸入可能引起哮喘。该物质可能是人体致癌物。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点: 低于沸点在 848℃分解</p> <p>熔点(分解): 840℃</p> <p>相对密度(水=1): 3.68</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>根据接触程度,须作定期医疗检查,本卡片上的建议亦适用于含水化合物 NiSO₄·6H₂O 和 NiSO₄·7H₂O。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0063 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 硫酸镍</p>	

CAS 号: 13463-39-3		中文名称: 羰基镍; 四羰基镍	
RTECS 号: QR 6300000		英文名称: NICKEL CARBONYL; Nickel tetracarbonyl	
UN 编号: 1259		化学式: Ni(CO) ₄	
EC 编号: 028-001-00 1		分子量: 170.7	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃; 爆炸性; 许多反应可引起火灾或爆炸(见注解)	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟, 禁止接触氧化剂; 禁止与热表面接触(如: 蒸气管道)	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性, 有火灾和爆炸危险, 在阳光直射下液体和蒸气产生火花	密闭系统, 通风, 防爆电器和照明	发生火灾时喷水保持料桶等冷却, 但不得直接与水接触
接触		严格卫生要求! 避免所有接触! 避免孕妇接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	皮肤发青, 咳嗽, 头晕, 头痛, 恶心, 气促, 神志不清, 呕吐	局部排气或呼吸防护, 密闭系统和通风	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收! 发红, 疼痛(另见吸入)	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用肥皂和水冲洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	面罩或眼睛防护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	皮肤发青, 头痛, 恶心, 气促, 神志不清, 呕吐(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 诱发呕吐(仅对清醒者), 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 关闭所有火源, 用水喷洒驱散蒸气, 尽可能将溢漏液收集于密闭容器内, 用砂土或惰性吸附剂吸收残余液并转移至安全处, 不得冲入下水道(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	防火, 与强氧化剂分开存放, 保持阴凉, 以惰性气体保护。		
包装与标志	F 符号, T 符号。R: 11-26-40 S: 9-23-45 联合国危险性类别: 6.1 联合国次要风险等级: 3 联合国包装级别: 1		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观: 淡黄色油状液体,有特殊气味。</p> <p>化学危险性: 在特定环境下,加热可能发生爆炸。与钾或钾/钠合金生成冲击敏感的化合物。燃烧时生成有毒和腐蚀性气体(亚硝酸气,一氧化碳见 ICSC 卡片 0023)。与强氧化剂和还原剂激烈反应,有引起火灾和爆炸危险。浸蚀许多塑料和金属如锡和锌。与许多不同的有机或无机化合物如氧化剂,氧化铝,氢氧化钾,苯胺,甘油,五氯化磷和硝酸等反应生成爆炸性(热不稳定)物质或混合物。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 1ppm、5.0mg/m³(以时间加权平均值计;经皮)(美国政府工业卫生学家会议,1988~1989年)。最高容许浓度 3.0mg/m³(前苏联,1984年)。</p> <p>接触途径: 可通过吸入其蒸气和经皮肤吸收进体内。</p> <p>吸入风险: 20℃该物质蒸发缓慢达到有害空气污染浓度。但扩散时,则快得多。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛。可能对血液和中枢神经系统发生作用导致正铁血红蛋白的形成。接触可能造成知觉减弱。</p> <p>长期或反复接触作用: 重复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。该物质可能对血液,肝,中枢神经系统和脾发生作用。可能损伤雄性生育力。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点: 211℃ 熔点: 6℃ 相对密度(水=1): 1.2 水中溶解度: 0.2g/100ml 蒸气压: 20℃时 20Pa 蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1): 20℃时 1.00</p> <p>蒸气相对密度(空气=1): 4.2 闪点: 88℃(闭杯) 自燃温度: 480℃ 爆炸极限: 空气中 1.8~40%(体积) 辛醇/水分配系数的对数值: 1.86</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>在密闭空间中燃烧可能转为爆燃。饮用含酒精饮料加重有害作用。根据接触程度,须作定期医疗检查。中毒时,须作特殊处理;必须提供有指示说明的适当方法。因为有爆炸危险,蒸馏时不得蒸干。</p> <p>运输应急卡: TEC(R)-30G20。</p> <p>美国防火协会法规: H3;F2;R0。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0064 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 蒺基镍</p>	

CAS 号: 98-95-3		中文名称: 硝基苯	
RTECS 号: DA 6475000		英文名称: NITROBENZENE; Nitrobenzol	
UN 编号: 1662		化学式: C ₆ H ₅ NO ₂	
EC 编号: 609-003-00-7		分子量: 123.1	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	88℃ 以上时可形成爆炸性的蒸气/空气混合物有火灾和爆炸危险	88℃ 以上时, 密闭系统, 通风	
接触		严格卫生要求!	
# 吸入	抽搐, 嘴唇或指甲发青, 皮肤发青, 腹泻, 头痛, 轻度头昏, 气促, 肢体发冷	通风, 局部排气或呼吸防护	
# 皮肤	可能吸收! (另见吸入)	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红	面罩或眼睛防护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	皮肤发青, 腹泻 (另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 诱发呕吐(仅对清醒病人!)休息, 诱发呕吐时戴防护手套, 并给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集于密闭容器中, 用砂土或惰形吸附剂吸收残余液, 并转移至安全处, 小心收集残余物, 禁止用锯末或其它可燃性吸附剂吸收。		
储存	与可燃性和还原性物质, 强氧化剂, 强酸分开存放; 沿地面通风。		
包装与标志	T 符号。R: 26/27/28-33 S: 28-36/37-45 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：淡黄色油状液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：在特定条件下，加热可能发生爆炸。与钾或钾/钠合金生成冲击敏感的化合物。燃烧时生成有毒和腐蚀性气体（亚硝酸气，一氧化碳见 ICSC 卡片 0023）。与强氧化剂和还原剂激烈反应，有引起火灾和爆炸危险。浸蚀许多塑料和金属如锡和锌。与许多不同的有机或无机化合物如氧化剂，氯化铝，氢氧化钾，苯胺，甘油，五氯化磷和硝酸等反应生成爆炸性（热不稳定性）物质或混合物。</p> <p>职业接触限值：阈限值 1ppm、5.0mg/m³（以时间加权平均值计）（美国政府工业卫生学家会议，1988~1989 年）。最高容许浓度 3.0mg/m³（前苏联，1984 年）。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气和经皮肤吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发缓慢达到有害空气污染浓度，但扩散时，则快得多。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛。可能对血液和中枢神经系统发生作用，导致正铁血红蛋白的形成。接触可能造成知觉减弱。</p> <p>长期或反复接触作用：重复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。该物质可能对血液，肝，中枢神经系统和脾发生作用。可能损伤雄性生育力。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：211℃ 熔点：6℃ 相对密度（水=1）：1.2 水中溶解度：0.2g/100ml 蒸气压：20℃时 20Pa 蒸气/空气混合物的相对密度（空气=1）：20℃时 1.00</p> <p>蒸气相对密度（空气=1）：4.2 闪点：88℃（闭杯） 爆炸极限：空气中 1.8~40（体积%） 辛醇/水分配系数的对数值：1.86</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>在封闭空间中燃烧可能转为爆燃。饮用含酒精饮料加重有害作用。根据接触程度，须作定期医疗检查。中毒时，须作特殊处理，必须提供有指示说明的适当方法。因为有爆炸危险，蒸馏时不得蒸干。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-30G20。 美国防火协会法规：H3；F2；R0。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0065 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 硝基苯</p>	

CAS 号: 100-02-7		中文名称: 对硝基苯酚; 4-硝基苯酚; 4-羟基硝基苯	
RTECS 号: SM 2275000		英文名称: <i>p</i> -NITROPHENOL; 4-Nitrophenol; 4-Hydroxynitrobenzene	
UN 编号: 1663		化学式: $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{NO}_2$	
EC 编号: 609-015-00-2		分子量: 139.1	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火, 禁止与还原物质或可燃物质接触	喷水, 干粉
爆炸	微细分散的颗粒物在空气中形成爆炸性混合物	防止粉尘沉积; 密闭系统, 防止粉尘爆炸电器和照明(见注解)	发生火灾时喷水保持料桶等冷却
接触		防止粉尘扩散! 严格卫生要求!	
# 吸入	不安, 皮肤发青, 头痛, 发热, 恶心, 气促, 虚弱, 出汗	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收! 发红, 结痂(另见吸入)	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	面罩或眼睛防护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医。
# 摄食	口和咽喉灼烧感, 腹痛, 头晕, 神志不清, 呕吐(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 并给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入密闭容器中, 小心收集残余物, 然后转移至安全处, 不得用锯末或其它可燃吸收剂吸收。不要让该化学品进入环境(额外个人防护: 适用于有机蒸气和有害粉尘的 A/P2 过滤呼吸器)。		
储存	与可燃和还原性物质分开存放。		
包装与标志	Xn 符号。R: 20/21/22-33 S: 28 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无色至淡黄色晶体,有特殊气味,见光转为棕色。</p> <p>物理危险性: 如以粉末或颗粒状与空气混合可能发生粉尘爆炸。如干燥,由于涡动,气动传输,倾倒等会产生静电。加热由于迅速分解可能发生爆炸。</p> <p>化学危险性: 加热或燃烧时,该物质分解生成有毒气体(亚硝气,一氧化碳见 ICSC卡片 0023),引起火灾和爆炸危险。该物质是一种强氧化剂,与可燃和还原性物质反应。浸蚀许多金属。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径: 可通过吸入其蒸气或气溶胶和经皮肤吸收进体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时蒸发,不能或极其缓慢达到有害空气污染浓度。但是粉尘扩散时,则快得多。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺数眼睛和皮肤。其气溶胶刺激呼吸道。该物质可能对中枢神经系统,血液和肾脏发生作用,引起正铁血红蛋白的形成。</p> <p>长期或反复接触作用: 该物质可能对中枢神经系统,肝,肾和血液发生作用,导致正铁血红蛋白的形成,可能有累积作用。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点: (分解)279℃</p> <p>熔点: 113℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.48</p> <p>水中溶解度: 25℃时 1.6g/100ml</p> <p>蒸气压: 49℃时 0.13kPa;20℃时 10Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1): 20℃时 1.00</p> <p>蒸气相对密度(空气=1): 4.8</p> <p>闪点: 见注解</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值: 1.91</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害;应对鱼类给予特别注意。</p>
<p>注 解</p>	<p>在封闭空间燃烧可能转为爆燃。在温热环境或体温升高时,或饮用含酒精饮料可增强其有害作用。根据接触程度,需作定期医疗检查。中毒时,须作特殊处理。必须提供有指示说明的适当方法。</p> <p>爆炸/预防: 防止静电累积(例如,接地)。</p> <p>运输应急卡: TEC(R)-61G12。</p> <p>美国防火协会法规: H3;F1;R0。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0066 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 对硝基苯酚</p>	

CAS 号: 10024-97-2		中文名称: 一氧化二氮; 氧化亚氮; 笑气(钢瓶)	
UN 编号: 1070		英文名称: NITROUS OXIDE; Laughing gas; Dinitrogen monoxide (cylinder)	
		化学式: N ₂ O	分子量: 44.0*
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃但可增进其它物质的燃烧。许多反应可能引起火灾或爆炸; 火灾可能产生其它有毒气体	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	干粉, 二氧化碳, 喷水
爆炸	气体/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器和照明	发生火灾时喷水保持钢瓶冷却
接触			
# 吸入	昏沉, 头痛, 气促, 神志不清	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
# 皮肤	接触液体发生冻伤!	保温手套	冻伤: 用大量水冲洗, 不要脱去衣服, 不得摩擦皮肤
# 眼睛	严重深度烧伤	安全护目镜或眼睛防护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 通风, 切勿直接将水喷在液体上(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存	防火, 保持冷却, 沿地面通风。		
包装与标志	特殊绝热钢瓶。 联合国危险性类别: 2		

* 原文为 40。——译者注

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色压缩液化气体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：气体比空气重，可能在室内层低空间聚集，引起缺氧。</p> <p>化学危险性：加热至 650℃发生分解，生成亚硝蒸气，引起火灾和爆炸危险。与亚硫酸酐(SO₂)，无定形硼，磷醚，铝，胂，苯基锂，碳化钨剧烈反应，有火灾和爆炸危险。与氨，一氧化碳，氢气，硫化氢和其它燃料形成爆炸性混合物。</p> <p>职业接触限值：阈限值 50ppm、90mg/m³(以时间加权平均值计)(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990 年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：容器受损时，由于降低封闭区域内空气中的氧含量，该气体能造成窒息。</p> <p>短期接触作用：吸入气体可能引起气促。液体可能引起冻伤。该物质可能对中枢神经系统发生作用，导致头痛，嗜睡，兴奋和神志不清。</p> <p>长期或反复接触作用：与皮肤反复或长期接触，该物质可能对骨髓发生作用导致恶性贫血。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点： -88.5℃</p> <p>熔点： -90.8℃</p> <p>相对密度(水=1)： 2.0</p> <p>水中溶解度： 25℃时 36.7ml/100ml</p> <p>蒸气压： 20℃时 51.5kPa</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)： 1.53</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0067 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 一氧化二氮</p>	

CAS 号: 10028-15-6		中文名称: 臭氧(钢瓶)	
RTECS 号: RS 8225000		英文名称: OZONE(cylinder)	
		化学式: O ₃	分子量: 48.0
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃,但可增进其它物质燃烧;许多反应可能引起火灾或爆炸。	禁止明火,禁止火花,禁止吸烟;禁止与可燃物质接触	周围环境着火时可使用各种灭火剂
爆 炸	受热或与易燃物质(醇烯类,醚类)接触,有火灾和爆炸的危险	密闭系统,通风,防爆电器和照明	着火时喷水保持钢瓶冷却
接 触		严格卫生要求!	
# 吸入	咳嗽,头痛,气促,咽痛	通风,局部排气或呼吸防护	新鲜空气,休息,半直立体位,必要时进行人工呼吸,并给予医疗护理
# 皮肤	接触液体: 冻伤	保温手套	冻伤: 用大量水冲洗,不要脱去衣服,并给予医疗护理
# 眼睛	发红;冻伤;发红,疼痛,失明	面罩和眼睛防护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行,摘除隐形眼镜),然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	
溢漏处置	撤离危险区域,通风,切勿将水直接喷射在液体上。不要让该化学品进入环境(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储 存	若保存在室内,防火,与所有其它物质分开存放,保持阴凉,沿地面通风。		
包装与标志	特殊绝热钢瓶。		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观: 加压下溶于哈隆的无色或蓝色气体,有刺激气味。</p> <p>物理危险性: 该气体重于空气。</p> <p>化学危险性: 与醇烯类能形成爆炸性过氧化物。加热可能引起剧烈的燃烧或爆炸。受热时,该物质分解生成氧气,引起火灾和爆炸危险。该物质为强氧化剂,与可燃物质和还原性物质剧烈反应。与醇烯类,芳香烃,醚和橡胶反应。侵蚀金和铂以外的金属。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 0.1ppm、0.2mg/m³(上限)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。</p> <p>接触途径: 可通过吸入吸收进体内。</p> <p>吸入风险: 容器受损时,在空气中迅速达到有害浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激呼吸道和眼睛。吸入气体可能引起肺水肿(见注解)。液体可能引起冻伤。该物质可能对中枢神经系统发生作用,导致头痛,损害警觉和行为。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长时间接触该气体,肺可能受到影响。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点: -112℃</p> <p>熔点: -193℃</p> <p>水中溶解度: 0℃时 49ml/100ml</p> <p>蒸气压: -12℃时 5500kPa</p> <p>蒸气相对密度(空气=1): 1.6</p>
<p>环境依据</p>	<p>该物质可能对环境有害;应对植被给予重视。</p>
<p>注解</p>	<p>在封闭空间内燃烧可能转为爆燃。肺水肿症状常常数小时以后才明显,体力劳动使症状加重。因此,体息和医疗观察是必要的。用大量的水冲洗污染的衣服(着火危险),蒸馏前检验过氧化物;若有应使其无害化。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0068 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 臭氧</p>	

CAS 号: 87-86-5		中文名称: 五氯苯酚	
RTECS 号: SM 6300000		英文名称: PENTACHLOROPHENOL	
UN 编号: 2020		化学式: C ₆ Cl ₅ OH	分子量: 266.4
EC 编号: 604-002-00-8			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	着火时允许使用各种灭火剂
爆炸			
接触		防止粉尘扩散! 严格卫生要求!	一切情况均向医生咨询!
#吸入	出汗, 咳嗽, 头晕, 瞌睡, 头痛, 呼吸困难, 咽痛, 喷嚏, 口渴, 发热	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 降温, 并给予医疗护理
#皮肤	可能吸收! 发红, 皮肤烧伤, 灼烧感 (另见吸入)	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用肥皂和水冲洗皮肤, 并给予医疗护理
#眼睛	发红, 疼痛, 失明	安全护目镜或面罩	先用大量水冲洗数分钟 (如可能易行, 接除隐形眼镜), 然后就医
#摄食	腹部痉挛, 咳嗽, 腹泻, 恶心, 气促, 神志不清, 呕吐, 虚弱 (另见吸入)	工作时间不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水, 诱发呕吐 (仅对清醒者)
溢漏处置	撤离危险区域, 将溢漏物扫入密闭容器内, 小心收集残余物并移至安全处 (额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
编 存	采取措施盛装灭火产生的污水, 与强氧化剂分开存放, 保存在通风良好的室内。		
包装与标志	T 符号。R: 23/24/25 S: 28-36/39-44-52 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III		

CAS 号: 108-95-2 中文名称: 苯酚; 石炭酸; 羟基苯
 RTECS 号: SJ 3325000 英文名称: PHENOL; Carboic acid; Benzenol; Hydroxybenzene
 UN 编号: 1671 化学式: C₆H₅OH 分子量: 94.1
 EC 编号: 604-001-00-2

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	泡沫, 二氧化碳, 喷水, 干粉
爆 炸	79℃以上时可形成爆炸性蒸气/空气混合物	79℃以上时密闭系统, 通风	
接 触		防止产生烟雾!	一切情况均向医生咨询!
#吸入	鼻和咽灼烧感, 咳嗽, 头晕, 头痛, 恶心, 气促, 呕吐	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
#皮肤	可能吸收! 严重皮肤烧伤, 休克, 虚脱, 昏迷, 抽搐, 局部麻木(见注解)	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴; 除去或用聚乙二醇中和污染物(见注解)
#眼睛	失明, 烧伤, 结膜肿胀, 角膜模糊	面罩或眼睛防护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
#摄食	震颤或抽搐, 腹痛, 皮肤发青, 灼烧感, 虚弱(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水, 不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	撤出危险区域, 向专家咨询, 尽可能将溢漏液收集在密闭容器中, 用砂土或惰性吸附剂吸收残余物, 并移至安全处(额外个人防护: 全套防护服; 适用于有机蒸气和有害粉尘的 A/P2 过滤呼吸器)。		
储 存	防火, 与强氧化剂分开存放, 置于暗处。		
包装与标志	T 符号。R: 24/25-34 S: 2-28-44 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装类别: II		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无色至淡粉红色或黄色晶体,有特殊气味。</p> <p>物理危险性: 蒸气比空气重。</p> <p>化学危险性: 加热至 78℃ 以上可能发生爆炸。燃烧时生成一氧化碳(见 ICSC 卡片 0023)。水溶液为一种弱酸。与强氧化剂反应,引起火灾和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 5ppm、19mg/m³(以时间加权平均值计;经皮)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990 年)。最高容许浓度(以蒸气计)0.3mg/m³(上限;前苏联,1988 年)。</p> <p>接触途径: 可通过吸入、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险: 20℃ 时该物质蒸发相当慢地达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用: 对眼睛、皮肤、呼吸道有腐蚀性。吸入其蒸气可能引起气促(肺水肿见注解)。该物质可能对中枢神经系统,肝和肾发生作用。接触可能造成死亡。需进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎或皮肤和尿液颜色变深。该物质可能对肝和肾发生作用。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table border="0" style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>沸点: 182℃</p> <p>熔点: 41℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.1</p> <p>水中溶解度: 7g/100ml</p> <p>蒸气压: 20℃ 时 40Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1): 20℃ 时 3.2</p> </td> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>闪点: 79℃(闭杯)</p> <p>自燃温度: 715℃</p> <p>爆炸极限: 空气中 3.0~10%(体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值: 1.46</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点: 182℃</p> <p>熔点: 41℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.1</p> <p>水中溶解度: 7g/100ml</p> <p>蒸气压: 20℃ 时 40Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1): 20℃ 时 3.2</p>	<p>闪点: 79℃(闭杯)</p> <p>自燃温度: 715℃</p> <p>爆炸极限: 空气中 3.0~10%(体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值: 1.46</p>
<p>沸点: 182℃</p> <p>熔点: 41℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.1</p> <p>水中溶解度: 7g/100ml</p> <p>蒸气压: 20℃ 时 40Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1): 20℃ 时 3.2</p>	<p>闪点: 79℃(闭杯)</p> <p>自燃温度: 715℃</p> <p>爆炸极限: 空气中 3.0~10%(体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值: 1.46</p>		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害,应对水生生物给予特别注意。</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>肺水肿症状常常数小时以后才明显,体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是重要的。</p> <p>皮肤/急性危害/症状: 注意: 对皮肤无刺激作用表明皮肤已经吸收。</p> <p>皮肤/急救/消防: 不得用水,给予医疗护理。急救时,戴防护手套。</p> <p>美国防火协会法规: H3;F2;R0。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号: 0070 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 苯酚</p>			

CAS 号: 91-22-5		中文名称: 喹啉; 苯并(b)吡啶	
RTECS 号: VA 9275000		英文名称: QUINOLINE; Chinoline; Benzo(b)pyridine; Leucoline	
UN 编号: 2656		化学式: C ₉ H ₇ N 分子量: 129.2	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	高于 103℃ 时可形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 103℃ 时密闭系统, 通风	
救 触			
# 吸入	咳嗽, 头晕, 迟钝, 气促, 神志不清, 呼吸窘迫, 衰竭	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位式, 给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收! 发红 (另见吸入)	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	面罩	先以大量水冲洗数分钟 (若可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	虚脱, 发热, 脉律不齐, 腹痛, 头晕, 迟钝, 恶心, 呕吐, 呼吸麻痹	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 并给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集于密闭容器中, 用砂土或惰性吸附剂吸附残液, 并移至安全处。		
储 存	与强氧化剂分开存放, 干燥, 置于阴暗处, 沿地面通风。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III		

国际化学品安全卡

ICSC 编号: 0072

CAS 号: 7782-49-2

中文名称: 硒

RTECS 号: VS 7700000

英文名称: SELENIUM

UN 编号: 2658

化学式: Se

分子量: 78.96

EC 编号: 034-001-00-2

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃,但与水或潮湿空气接触生成可燃气体,具有爆炸性(见注解)	禁止明火,禁止火花,禁止吸烟,禁止与可燃物质和氧化剂接触	泡沫,干粉,二氧化碳;消防人员应穿戴全套防护服和自给式呼吸器(见注解)
爆 炸	与氧化剂接触,有火灾和爆炸的危险	禁止与氧化剂接触	选用适合于周围火灾情况的灭火介质,禁止与水接触
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	刺激鼻,咳嗽,头晕,头痛,呼吸困难,恶心,咽痛,呕吐,虚弱(见注解)	通风,局部排气或呼吸防护	新鲜空气,休息,半直立体位式,并给予医疗护理
# 皮肤	发红,皮肤烧伤,疼痛,变色	防护手套,防护服	以大量水冲洗皮肤或淋浴,给予医疗护理。脱除并隔离污染的衣服
# 眼睛	发红,疼痛,视力模糊	安全护目镜,眼睛防护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若可能易行,接除隐形眼镜),然后就医
# 摄食	金属气味,腹泻,头晕,恶心,呕吐,发冷,发热,蒜味口臭(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口,诱发呕吐(仅对清醒者),给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域,通风,不得冲入下水道。将溢漏物扫入容器内,小心收集残余物,然后移至安全处(额外个人防护:适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
储 存	防火,与强氧化剂和强酸分开存放,保持阴凉,干燥。		
包装与标志	气密。 T 符号。R: 23/25-33 S: 20/21-28-44 联合国危触性类别: 6.1 联合国包装级别: III		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：灰色晶体或红色晶体粉末。长时间后变黑。</p> <p>化学危险性：加热可能引起猛烈燃烧或爆炸。加热时该物质分解生成二氧化硒。50℃时与水反应，生成氢气(见 ICSC 卡片 0001)和硒酸。与氧化剂激烈反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.2mg/m³(以时间加权平均值计)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。最高容许浓度 2mg/m³(非晶体)(前苏联,1985年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其烟尘,在一定程度上经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计,但通过扩散能较快达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：吸入烟尘可能引起肺水肿(见注解)。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎和皮肤过敏。该物质可能对呼吸道,肠胃道,皮肤和外皮发生作用,造成恶心,呕吐,咳嗽,皮肤变色,指甲脱落和蒜味口臭。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：685℃</p> <p>熔点：221℃</p> <p>相对密度(水=1)：4.8</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：356℃时 1.3kPa</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>肺水肿症状常常数小时以后才明显,体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是必要的。不要将工作服带回家。</p> <p>火灾/急性危害/症状：在氧气氛中许多反应可能引起火灾和爆炸。</p> <p>火灾/急救/消防：禁止使用水和卤代灭火剂。</p> <p>吸入/急性危害/症状：蒜味口臭,肺水肿。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0072 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 硒</p>	

CAS 号: 100-42-5		中文名称: 苯乙烯; 乙烯基苯	
RTECS 号: WL 3675000		英文名称: STYRENE; Vinylbenzene; Phenylethylene; Ethenylbenzene	
UN 编号: 2055		zене	
EC 编号: 601-026-00-0		化学式: $C_6H_5CH=CH_2$	分子量: 104.2
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	高于 31°C 时可形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 31°C 时密闭系统, 通风和防爆电器	着火时喷水保持料桶等冷却
接 触		严格卫生要求! 避免孕妇接触!	
# 吸入	头晕, 昏沉, 头痛, 恶心, 神志不清, 虚弱	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气、休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套	
# 眼睛	发红, 疼痛, 结膜炎	安全护目镜或面罩	先以大量水冲洗数分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄入	腹痛, 头晕, 昏沉, 头痛, 恶心, 神志不清, 虚弱		漱口
溢漏处置	通风, 尽可能将溢漏液收集在密闭容器中, 用砂土或惰性吸收剂吸收残液, 并移至安全处。不要冲入下水道, 不要让该物质进入环境(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储 存	防火, 与强氧化剂分开存放; 保持阴凉, 置于暗处, 稳定后储存。		
包装与标志	Ri 符号: R: 10-36/37 S: 23/38-46 联合国危险性类别: 3 联合国包装类别: III		

<p>重 要 数 期</p>	<p>物理状态 外观：无色至黄色油状液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：在特定条件下能生成过氧化物，发生爆炸性聚合，在光的作用下，受热能发生聚合，有火灾或爆炸危险，易与强氧化剂反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值 50ppm、213mg/m³(以时间加权平均值计)、100ppm、425mg/m³(以短期接触限值计)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。最高容许浓度 5mg/m³(前苏联,1978年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤及食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃该物质蒸发，相当慢达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛，皮肤和呼吸道。吞咽液体可能导致吸入肺部，引起化学性肺炎。接触可能造成知觉减弱。接触可能导致恶心，疲乏和呈醉状。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。可能对肺和中枢神经系统发生作用，导致昏沉和头晕。该物质可能是人体致癌物。可能引起人体遗传性生育损伤。可能引起出生缺陷。</p>										
<p>物 理 性 质</p>	<table border="0"> <tr> <td>沸点：145℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1)：3.6</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1)：0.9</td> <td>闪点：31℃(闭杯)</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：25℃时 0.03g/100ml</td> <td>自燃温度：490℃</td> </tr> <tr> <td>蒸气压：20℃时 670Pa</td> <td>爆炸极限：在空气中 1.1~6.1%(体 积)</td> </tr> <tr> <td>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.02</td> <td>辛醇/水分配系数的对数值：3.2</td> </tr> </table>	沸点：145℃	蒸气相对密度(空气=1)：3.6	相对密度(水=1)：0.9	闪点：31℃(闭杯)	水中溶解度：25℃时 0.03g/100ml	自燃温度：490℃	蒸气压：20℃时 670Pa	爆炸极限：在空气中 1.1~6.1%(体 积)	蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.02	辛醇/水分配系数的对数值：3.2
沸点：145℃	蒸气相对密度(空气=1)：3.6										
相对密度(水=1)：0.9	闪点：31℃(闭杯)										
水中溶解度：25℃时 0.03g/100ml	自燃温度：490℃										
蒸气压：20℃时 670Pa	爆炸极限：在空气中 1.1~6.1%(体 积)										
蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.02	辛醇/水分配系数的对数值：3.2										
<p>环境数据</p>											
<p>注 解</p>	<p>工业级苯乙烯食阻聚剂。根据接触程度，须做定期医疗检查。不要在火焰或热表面附近或焊接时使用。蒸馏前检验过氧化物，如有，应使之无害化。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-30G37。</p> <p>美国防火协会法规：H2；F3；R2。</p>										
<p>附加资料</p>											
<p>ICSC 编号：0073 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 苯乙烯</p>											

CAS 号: 7446-09-5		中文名称: 二氧化硫; 氧化亚硫; 亚硫酸酐; 硫氧化物(钢瓶; 液化的)	
RTECS 号: WS 4550000		英文名称: SULFUR DIOXIDE; Sulfurous oxide; Sulfurous anhydride; Sulfur oxide(cylinder; liquefied)	
UN 编号: 1079		化学式: SO ₂	
EC 编号: 016-011-00-9		分子量: 64.1	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃; 加热使压力升高有爆裂危险		周围环境着火时允许使用各种灭火剂
爆炸			着火时, 喷水保持料桶等冷却, 但不得直接与水接触(见注解)
接触		严格卫生要求!	
# 吸入	刺激呼吸道, 咳嗽, 窒息, 喷嚏	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	与液体接触: 冻伤	保温手套	如冻伤: 用大量水冲洗, 不要脱掉衣服
# 眼睛	刺激, 烧伤	安全护目镜, 面罩, 或与眼睛防护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食			
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 通风, 切勿直接将水喷在液体上(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存	若在室内, 防火; 与氨, 丙烯醛, 金属, 金属氧化物, 卤素和卤间化合物分开存放; 沿地面通风。		
包装与标志	T 符号。R: 23-36/37 S: 7/9-44 联合国危险性类别: 2 联合国次要风险等级: 6.1		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色气体或压缩液化气体，有刺激和特殊气味。</p> <p>物理危险性：该气体较空气重。</p> <p>化学危险性：与氨，丙烯醛激烈反应。与水或蒸气反应生成有毒和腐蚀性烟雾。浸蚀铝。与卤素，卤间化合物，金属和金属氧化物不相容。</p> <p>职业接触限值：阈限值 2ppm、5.2mg/m³(以时间加权平均值计)、5ppm、13mg/m³(以短期接触限值计)(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年)。最高容许浓度(蒸气 10.0mg/m³(上限；前苏联，1988年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：容器受损时，能迅速达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛和呼吸道。吸入可能造成气促(肺水肿，见注解)。液体迅速蒸发可能引起冻伤。该物质可能对呼吸系统和眼睛发生作用，导致肺和眼睛损伤。接触可能导致死亡。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触该气体，肺可能受影响。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点： -10℃ 蒸气相对密度(空气=1)： 2.2</p> <p>熔点： -73℃</p> <p>相对密度(水=1)： -10℃时 1.4 (液体)</p> <p>水中溶解度： 25℃时 8.5ml/100ml</p> <p>蒸气压： 20℃时 330kPa</p>
<p style="text-align: center;">环 境 激 据</p>	<p>该物质可能对环境有害；应对空气污染和植被给予特别注意。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>根据接触程度，须作定期医疗检查。肺水肿症状常常几小时以后才明显，体力劳动使症状加重。因此，体息和医疗观察是必要的。超过接触限值时，气味报警不充分。转动泄漏钢瓶使漏口朝上，防止液态气体逸出。</p> <p>爆炸/急救/消防：着火时，喷水保持钢瓶冷却，但不得直接与水接触。扑灭掩蔽场所外部的火焰。</p> <p>美国防火协会法规： H2;F0;R0。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0074 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 二氧化硫</p>	

CAS 号: 93-76-5		中文名称: 2,4,5-三氯苯氧乙酸; 2,4,5-涕	
RTECS 号: AJ 8400000		英文名称: 2,4,5-TRICHLOROPHENOXYACETIC ACID;	
UN 编号: 2588		2,4,5-T	
EC 编号: 607-041-00-9		化学式: $C_6H_3Cl_3O_2$	分子量: 255.5
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火, 禁止与热表面接触	喷水, 干粉
爆 炸			
接 触		严格卫生要求! 避免孕妇接触! 避免青少年和儿童接触	
# 吸入	头痛, 恶心	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	刺激, 发红	安全护目镜	先以大量水冲洗数分钟(如可能易行, 接除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 腹泻, 头痛, 恶心, 神志不清, 呕吐, 虚弱	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 用水冲服活性炭浆, 诱发呕吐(仅对清醒者)(见注解)
溢漏处置	将溢漏物扫入容器内, 小心收集残余物, 然后移至安全处。不要让该物质进入环境(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
储 存	与食物分开存放, 干燥。		
包装与标志	Xn 符号。R: 20/21/22-40 S: 2-13 联合国危险性类别: 6.1(特别规定 61 和 109) 联合国包装级别: I、II、III(根据包装大小)		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观: 白色晶体粉末。</p> <p>化学危险性: 加热和燃烧时该物质分解生成有毒和腐蚀性气体(一氧化碳见 ICSC 卡片 0023, 氯化氢见 ICSC 卡片 0163)。水溶液为一种弱酸。与碱金属和胺类反应, 生成水溶性盐。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 10mg/m³(以时间加权平均值计)(美国政府工业卫生学家会议, 1989~1990 年)。</p> <p>接触途径: 可通过吸入其气溶胶、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险: 20℃蒸发可忽略不计, 但能迅速达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺数眼睛、皮肤和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用: 该物质可能是人体致癌物。可能引起出生缺陷。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点: 153~158℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.80</p> <p>水中溶解度: 不溶</p> <p>蒸气压: 25℃时 << 1Pa</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害, 应对水生生物给予特别注意。</p>
<p>注解</p>	<p>分解温度未见文献报道。商品可能含有可能引起特征健康作用(氯痤疮, 肝病变)的二噁英。根据接触程度, 须作定期医疗检查。本卡片仅适用于该物质本身, 不适用于制剂。制剂对环境的危害可能比该物质更大。</p> <p>吸入/急救/消防: 诱发呕吐时, 戴防护手套, 并给予医疗护理。若被有机溶剂稀释, 则不得诱发呕吐。</p> <p>运输应急卡: TEC(R)-61G52。</p> <p>美国防火协会法规: H2; F0; R1。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0075 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 2,4,5-三氯苯氧乙酸</p>	

CAS 号: 127-18-4		中文名称: 四氯乙烯; 1,1,2,2-四氯乙烯; 全氯乙烯	
RTECS 号: KX3850000		英文名称: TETRACHLOROETHYLENE; 1,1,2,2-Tetrachloroethylene; Perchloroethylene; Tetrachloroethene.	
UN 编号: 1897		化学式: $\text{Cl}_2\text{C}=\text{CCl}_2$	
EC 编号: 602-028-00-4		分子量: 165.8	
危害/接编类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 编			
# 吸入	头晕, 昏沉, 头痛, 恶心, 神志不清, 虚弱失调	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸并给予医疗护理
# 皮肤	干燥, 刺激	防护手套, 防护服	脱去污染的衣报, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜或面罩	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 头晕, 昏沉, 头痛, 恶心, 神志不清, 虚弱		漱口
溢漏处置	通风, 尽可能将溢漏液收集于密闭容器内, 用砂土或惰性吸附剂吸附残液, 并移至安全处(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
编 存	与轻金属如铝和锌分开存放, 置于阴暗处, 沿地面通风。		
包装与标志	Xn 符号。R: 40 S: 23-36/37 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III		

重 要 数 据	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：其蒸气重于空气。</p> <p>化学危险性：与热表面或火焰接触，该物质分解生成有毒和腐蚀性气体（光气见 ICSC 卡片 0007 和氯化氢见 ICSC 卡片 0163）。加热至 150℃ 以上和在紫外线辐射下，该物质分解生成有毒和腐蚀性气体（光气见 ICSC 卡片 0007，氯化氢见 ICSC 卡片 0163）。如未特别稳定化，与轻金属反应（如铝和锌）。</p> <p>职业接触限值：阈限值 50ppm、339mg/m³（以时间加权平均值计）、200ppm、1368mg/m³（以短期接触限值计）（美国政府工业卫生学家会议，1989~1990 年）。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃ 该物质蒸发相当缓慢达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛。吞咽液体可能吸入肺部，引起化学性肺炎。该物质可能对中枢神经系统发生作用，导致轻微头痛，头晕和疲劳。过多超过职业接触限值时，能引起知觉减退，可能导致死亡。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。该物质可能对中枢神经系统和肝发生作用，导致头痛和精神不能集中及肝功能损伤。该物质可能是人体致癌物。</p>	
	物 理 性 质	<p>沸点：121℃</p> <p>熔点：-22℃</p> <p>相对密度（水=1）：1.6</p> <p>水中溶解度：20℃ 时 0.15g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃ 时 1.9kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度（空气=1）：20℃ 时 1.09</p> <p>蒸气相对密度（空气=1）：5.8</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：2.6</p>
	环 境 数 据	
	注 解	<p>饮用含酒精饮料加重有害作用。根据接触程度，须做定期医疗检查。超过接触限值时，气味警报不充分。不要在有火焰、热表面附近或焊接时使用。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-61G06C。</p> <p>美国防火协会法规：H2；F0；R1。</p>
附 加 资 料		
<p>ICSC 编号：0076 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 四氯乙烯</p>		

CAS 号: 7440-28-0		中文名称: 铊金属, 铊	
RTECS 号: XG3425000		英文名称: THALLIUM METAL; Ramor; Thallium	
UN 编号: 1707		化学式: TL	
EC 编号: 081-001-00-3		分子量: 204.4	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的; 与火或火焰接触时有爆炸性	禁止明火	泡沫, 二氧化碳, 喷水, 干粉
爆炸	微细分散颗粒物在空气中形成爆炸性混合物	防止粉尘沉积; 密闭系统, 防止粉尘爆炸电器和照明	着火时喷水保持料桶冷却, 但不得与水直接接触
接触		防止粉尘扩散! 严格卫生要求! 避免孕妇接触!	一切情况均向医生咨询
#吸入	恶心, 呕吐, 脱发, 腹绞痛, 胸腿疼痛, 神经质, 易发怒	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸并给予医疗护理
#皮肤	可能吸收(另见吸入)	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤并给予医疗护理
#眼睛	可能吸收	安全护目镜, 或眼睛防护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
#摄食	腹痛, 便秘, 腹泻, 头痛, 恶心, 呕吐, 失明(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟。接触后洗手	漱口, 用水冲服活性炭浆并给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器内, 小心收集残余物, 然后移至安全处(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	防火; 与强氧化剂, 强酸, 氟气和氧气分开存放。置于凡士林油下; 干燥。		
包装与标志	不易破碎包装; 将易碎包装放入不易碎的密闭容器内。 T 符号。R: 26/28-33 S: 2-13-28-45 联合国危险性类别: 6.1(特别规定 43 和 109) 联合国包装级别: I		

CAS 号: 108-88-3		中文名称: 甲苯; 甲基苯	
RTECS 号: XS5250000		英文名称: TOLUENE; Methylbenzene; Toluol	
UN 编号: 1294		分子式: $C_6H_5CH_3$	
EC 编号: 601-021-00-3		分子量: 92.1	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃	禁止火花, 禁止吸烟	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器和照明(见注解)	着火时喷水保持料桶等冷却
接触			
# 吸入	头晕, 昏沉, 头痛, 恶心, 神志不清, 虚弱	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	干燥	防护手套	脱去污染的衣报, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛		安全护目镜或面罩	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 爆食	腹痛, 昏沉, 头痛, 恶心, 神志不清, 虚弱		大量饮水, 不要诱发呕吐, 休息并给予医疗护理
溢漏处置	大量溢漏时, 因有爆炸危险, 撤离危险区域, 通风。收集溢漏液于密闭容器中, 用砂土或惰性吸附剂吸附残液, 并移至安全处, 不得冲入下水道(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
爆存	防火, 与强氧化剂分开存放。		
包装与标志	F 符号, Xn 符号。R: 11-20 S: 16-29-33 联合国危险性类别: 3 联合国包装类别: I		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：蒸气与空气充分混合，易形成爆炸性混合物。如干燥，涡动，气动传输和倾注等能产生静电。</p> <p>职业接触限值：阈限值 100ppm, 375mg/m³ (以时间加权平均值计)、150ppm、565mg/m³ (以短期接触限值计) (美国政府工业卫生学家会议, 1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发相当快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：高浓度时刺激眼睛和呼吸道。吞咽该体可能吸入肺部，引起化学性肺炎。该物质可能对中枢神经系统发生作用，造成意识模糊，疲劳及恶心。接触可能导致知觉减弱和心律不齐。接触可能引起死亡。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。该物质可能对中枢神经系统和心脏发生作用，导致心律不齐，头痛，疲劳和虚弱。</p>	
<p>物理性质</p>	<p>沸点：18℃</p> <p>熔点：-95℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.9</p> <p>水中溶解度：25℃时 0.05g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 2.9kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.05</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：3.2</p> <p>闪点：4℃(闭杯)</p> <p>自燃温度：536℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 1.3~7.1%(体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：2.69</p>
<p>环境数据</p>		
<p>注解</p>	<p>饮用含酒精饮料加重有害作用。根据接触程度须做定期医疗检查。</p> <p>期炸/预防：防止静电累积(如接地)。不得使用压缩空气进行灌装，卸料或转运。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-30G37。</p> <p>美国防火协会法规：H2;F3;R0。</p>	
<p>附加资料</p>		
<p>ICSC 编号：0078 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 甲苯</p>		

CAS 号: 71-55-6 中文名称: 1,1,1-三氯乙烷; 甲基氯仿; 甲基三氯甲烷			
RTECS 号: KJ2975000 英文名称: 1,1,1-TRICHLOROETHANE; Methylchloroform;			
UN 编号: 2831 Methyltrichloromethane			
EC 编号: 602-013-00-2 化学式: $C_2H_3Cl_3/CH_3CCl_3$ 分子量: 133.4			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	特定条件下可燃	禁止明火	泡沫, 干粉, 二氧化碳
爆炸	在火焰高温下容器可能爆炸		着火时喷水保持料桶等冷却
接触			
# 吸入	头晕, 头痛, 恶心, 神志不清, 疲劳	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	刺激, 烧伤, 疼痛, 起疱	防护手套	脱去污染的衣报, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	刺激	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	灼烧感, 腹泻, 恶心, 呕吐(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集于密闭容器中, 用砂土或惰性吸附剂吸收残液, 并转移至安全处, 然后用大量水冲洗掉(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存	与强氧化剂, 强碱, 铝, 钠, 钾, 镁, 锌, 丙酮, 硝酸盐和氧分开存放; 置于阴暗处; 沿地面通风。		
包装与标志	Xn 符号。R: 20/22 S: 2-25 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: I		

3

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：蒸气重于空气。</p> <p>化学危险性：燃烧时生成氯化氢（见 ICSC 卡片 0163），光气（见 ICSC 卡片 0007）和其它有毒气体。在紫外光照射下发生分解。与铝及其合金，钠，丙酮，硝酸盐和氧激烈反应。与水缓慢反应，引起腐蚀危险。与强氧化剂，镁，锌和强碱不相容。</p> <p>职业接触限值：阈限值 350ppm、1910mg/m³（以时间加权平均值计）、450ppm、2460mg/m³（以短期接触限值计）（美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年）。最高容许浓度（蒸气）20.0mg/m³（前苏联，1988年）。</p> <p>接触途径：可通过吸入和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发相当快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激皮肤和眼睛，蒸气刺激眼睛和呼吸道。吸入蒸气可能引起气促。该物质可能对神经系统，肝和肾有作用。高浓度有麻醉性。接触可能导致神志不清。接触可能导致死亡。接触可能导致呼吸抑制。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。其液体使皮肤脱脂。该物质可能对肝和肾发生作用，导致肝和肾损伤。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：74℃</p> <p>熔点：-30℃</p> <p>相对密度（水=1）：1.3</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：20℃时 13.3kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度（空气=1）：20℃时 4.6</p> <p>闪点：无（见注解）</p> <p>自燃温度：537℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 7~16%（体积）</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：2.49</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害，对地面水应给予特别注意。</p>
<p>注 解</p>	<p>难于点燃的可燃性蒸气/空气混合物在一定条件下可能燃烧。饮用含酒精饮料加重有害作用。根据接触程度，须作定期医疗检查。超过接触限值时，气味报警不充分。Chlorothene NU, Chlorothene VG 和 Solvent III 为商品名。</p> <p>美国防火协会法规：H2;F1;R0。</p>
<p>附加资料</p>	<p></p>
<p>ICSC 编号：0079 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 1,1,1-三氯乙烷</p>	

CAS 号: 79-00-5		中文名称: 1,1,2-三氯乙烷; β -三氯乙烷	
RTECS 号: KJ2975000		英文名称: 1,1,2-TRICHLOROETHANE; Vinyl trichloride; <i>beta</i> -Trichloroethane	
EC 编号: 602-014-00-8		化学式: $C_2H_3Cl_3/Cl_2CHCH_2Cl$	分子量: 133.4
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	在特定条件下可燃	禁止明火	泡沫, 干粉, 二氧化碳
爆 炸	在火焰加热下容器可能爆炸		着火时喷水保持料桶等冷却
接 触			
# 吸入	蒸气刺激呼吸道, 头晕, 头痛, 运动失调, 血压低, 心律不齐(见注解)	通风, 局部排气或吸呼吸护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸或心肺复苏, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收! 刺激	防护服	脱去污染的衣报, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理(见注解)
# 眼睛	刺激	安全护目镜, 面罩或眼睛防护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水, 不得诱发呕吐, 给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 尽可能将溢漏液收集于密闭容器内, 用砂土或惰性吸附剂吸收残液, 并移至安全处(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储 存	与强酸, 强碱和碱金属分开存放, 沿地面通风。		
包装与标志	Xn 符号。R: 20/21/22 S: 9		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：蒸气重于空气。</p> <p>化学危险性：与热表面或火焰接触时，该物质分解生成氯化氢(见 ICSC 卡片 0163)，光气(见 ICSC 卡片 0007)和其它有毒气体。与钠，钾，镁和铝激烈反应。与强碱和强氧化剂不相容。</p> <p>职业接触限值：阈限值 10ppm、55mg/m³(以时间加权平均值计)(经皮)(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990 年)。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤和食入吸收进体内。蒸气能被吸收！</p> <p>吸入风险：20℃该物质蒸发，能相当快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：蒸气刺激眼睛，皮肤和呼吸道。该物质可能对中枢神经系统，肝和肾发生作用。高浓度有麻醉性。</p> <p>长期或反复接触作用：液体使皮肤脱脂。该物质尚不能列为人体致癌物。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table border="0" style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>沸点：114℃</p> <p>熔点：-35℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.4</p> <p>水中溶解度：20℃时 0.45g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 2.5kPa</p> </td> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 4.6</p> <p>爆炸极限：在空气中 6~15.5%(体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：2.17</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点：114℃</p> <p>熔点：-35℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.4</p> <p>水中溶解度：20℃时 0.45g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 2.5kPa</p>	<p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 4.6</p> <p>爆炸极限：在空气中 6~15.5%(体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：2.17</p>
<p>沸点：114℃</p> <p>熔点：-35℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.4</p> <p>水中溶解度：20℃时 0.45g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 2.5kPa</p>	<p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 4.6</p> <p>爆炸极限：在空气中 6~15.5%(体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：2.17</p>		
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质可能对环境有害，应对地下水给予特别注意。</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>在特定条件下难于着火的可燃性蒸气/空气混合物可能燃烧。饮用含酒精饮料加重有害作用。气味与职业接触限值间的关系尚不明确。</p> <p>吸入/急性危害/症状：麻醉，可能昏迷。</p> <p>皮肤/急救/消防：急救时戴防护手套。</p>		
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>			
<p>ICSC 编号：0080 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 1,1,2-三氯乙烷</p>			

CAS 号: 79-01-6 中文名称: 三氯乙烯; 1,1,2-三氯乙烯 RTECS 号: KX4550000 英文名称: TRICHLOROETHYLENE; 1,1,2-Trichloroethylene; UN 编号: 1710 Ethylene trichloride Trichloroethene EC 编号: 602-027-00-9 化学式: $\text{ClCH}=\text{CCl}_2$ 分子量: 131.4			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	特定条件下可燃		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆炸			着火时喷水保持料桶等冷却
接触			
#吸入	头晕, 昏沉, 头痛, 恶心, 神志不清, 虚弱	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
#皮肤	干燥, 刺激	防护手套	脱去污染的衣报, 冲洗, 并用水和肥皂洗皮肤
#眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜或面罩	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
#摄食	腹痛, 头晕, 昏沉, 头痛, 恶心, 神志不清, 虚弱		漱口
溢漏处置	通风, 尽可能将溢漏液收集于密闭容器内, 用砂土或惰性吸附剂吸收残液, 并转移至安全处(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存	与轻金属(如铝和锌)和强碱分开存放; 置于阴暗处; 沿地面通风。		
包装与标志	Xn 符号。R: 40 S: 23-36/37 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: I		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：蒸气比空气重。流动，搅动等能产生静电。</p> <p>化学危险性：与热表面或火焰接触时，该物质分解生成有毒和腐蚀性气体（光气见 ICSC 卡片 0007 和氯化氢见 ICSC 卡片 0163）。遇光和与强碱接触，该物质分解生成氯乙烯，增加了火灾危险。未经特别稳定，与轻金属（如铝、锌）反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值 50ppm、269mg/m³（以时间加权平均值计）、20ppm、1070mg/m³（以短期接触限值计）（美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年）。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，能相当快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：刺激皮肤和眼睛，吞咽液体可能吸入肺部，引起化学性肺炎。该物质可能对中枢神经系统发生作用，引起轻度头昏、头晕、疲劳。过多超过接触限值时，可能引起知觉减退和死亡。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。该物质可能对中枢神经系统发生作用，导致头痛和精力分散，可能引起可继承的遗传损伤。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点：87℃ 熔点：-73℃ 相对密度（水=1）：1.5 水中溶解度：20℃时 0.1g/100ml 蒸气压：20℃时 7.8kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 （空气=1）：20℃时 1.3 </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸气相对密度（空气=1）：4.5 自燃温度：410℃ 爆炸极限：在空气中 8~10.5%（体积） 辛醇/水分配系数的对数值：2.4 </td> </tr> </table>	沸点 ：87℃ 熔点 ：-73℃ 相对密度 （水=1）：1.5 水中溶解度 ：20℃时 0.1g/100ml 蒸气压 ：20℃时 7.8kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 （空气=1）：20℃时 1.3	蒸气相对密度 （空气=1）：4.5 自燃温度 ：410℃ 爆炸极限 ：在空气中 8~10.5%（体积） 辛醇/水分配系数的对数值 ：2.4
沸点 ：87℃ 熔点 ：-73℃ 相对密度 （水=1）：1.5 水中溶解度 ：20℃时 0.1g/100ml 蒸气压 ：20℃时 7.8kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 （空气=1）：20℃时 1.3	蒸气相对密度 （空气=1）：4.5 自燃温度 ：410℃ 爆炸极限 ：在空气中 8~10.5%（体积） 辛醇/水分配系数的对数值 ：2.4		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>在一定条件下难于着火的可燃蒸气/空气混合物可能燃烧。加入少量可燃物质或增加空气中氧含量则转为可燃。饮用含酒精饮料加重有害作用。根据接触程度，须作定期医疗检查。超过接触限值时，气味报警不充分。不要在火焰或热表面附近，或焊接时使用。工业品可能含有少量致癌性的表氯醇（见 ICSC 卡片 0043）作为稳定剂。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-61G06C。 美国防火协会法规：H2；F1；R0。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0081 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 三氯乙烯</p>			

CAS 号: 75-01-4 中文名称: 氯乙烯(钢瓶) RTECS 号: KU9625000 英文名称: VINYL CHLORIDE; Chloroethene; Chloroethylene UN 编号: 1086 (cylinder) EC 编号: 602-023-00-7 化学式: $H_2C=CHCl$ 分子量: 62.5			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	极易燃	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	切断气源, 如不可能和对周围无危险, 让其自行燃烧完全(见注解)
爆炸	气体/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器和照明, 使用减少火花的手工具	着火时喷水保持钢瓶冷却
接触		避免任何接触!	
# 吸入	头晕、昏沉、头痛、恶心、神志不清	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	与液体接触: 冻伤	防护手套, 防护服	冻伤: 用大量水冲洗, 不要脱掉衣报
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜或眼睛防护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食			
溢漏处置	大量溢出时撤离危险区域, 向专家咨询, 通风(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	防火, 保持阴凉, 置于暗处。		
包装与标志	特殊绝热钢瓶。 F 符号, T 符号。R: 45-13 S: 53-9-16-44 联合国危险性类别: 2 联合国次要风险等级: 3		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色压缩液化气体。</p> <p>物理危险性：该气体比空气重，可沿地面移流；可能引起远处着火。流动、搅动等能产生静电。</p> <p>化学危险性：在特定环境下生成过氧化物，引起爆炸性聚合。在空气，光和热作用下，或有催化剂时该物质容易聚合。燃烧时，分解产生有毒和腐蚀性气体（光气见 ICSC 卡片 0077 和氯化氢见 ICSC 卡片 0163）。</p> <p>职业接触限值：阈限值 5ppm、13mg/m³（以时间加权平均值计）A1（美国政府工业卫生学家会议，1989~1990 年）。</p> <p>接触途径：可通过吸入和经皮肤吸收进体内。</p> <p>吸入风险：容器受损时，在空气中迅速达到有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛。其液体可能造成冻伤。接触可导致知觉减退。须作医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对肝、血管和结缔组织发生作用。该物质是人体致癌物，可能造成人体可继承遗传损伤。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table border="0" style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>沸点：-13℃</p> <p>熔点：-154℃</p> <p>相对密度（水=1）：0.9</p> <p>水中溶解度：25℃时 0.1g/100ml</p> <p>蒸气压：25℃时 346kPa</p> </td> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>蒸气相对密度（空气=1）：2.2</p> <p>闪点：可燃气体</p> <p>自燃温度：472℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 4~29%（体积）</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：1.38</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点：-13℃</p> <p>熔点：-154℃</p> <p>相对密度（水=1）：0.9</p> <p>水中溶解度：25℃时 0.1g/100ml</p> <p>蒸气压：25℃时 346kPa</p>	<p>蒸气相对密度（空气=1）：2.2</p> <p>闪点：可燃气体</p> <p>自燃温度：472℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 4~29%（体积）</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：1.38</p>
<p>沸点：-13℃</p> <p>熔点：-154℃</p> <p>相对密度（水=1）：0.9</p> <p>水中溶解度：25℃时 0.1g/100ml</p> <p>蒸气压：25℃时 346kPa</p>	<p>蒸气相对密度（空气=1）：2.2</p> <p>闪点：可燃气体</p> <p>自燃温度：472℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 4~29%（体积）</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：1.38</p>		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>可能含有阻聚剂（如酚）。根据接触程度，须做定期医疗检查。超过接触限值时，气味报警不充分。不要在火焰或热表面附近，或焊接时使用。转动泄漏钢瓶使漏口朝上，防止液态气体逸出。</p> <p>火灾/急救/消防：其它情况下，用于粉，二氧化碳灭火。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-20G13。</p> <p>美国防火协会法规：H2；F4；R1。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0082 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氯乙烯</p>			

CAS 号: 75-35-4		中文名称: 1,1-二氯乙烯; 亚乙烯基二氯	
RTECS 号: KV9275000		英文名称: VINYLIDENE CHLORIDE; 1,1-Dichloroethene;	
UN 编号: 1303		1,1-Dichloroethylene; VDC	
EC 编号: 602-025-00-8		化学式: $H_2C=CCl_2$	分子量: 97
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	极易燃	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器和照明, 使用减少火花的手工具	着火时喷水保持料桶等冷却
接触		严格卫生要求!	
# 吸入	头晕, 昏沉, 头痛, 恶心, 神志不清	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮肤	发红, 烧伤	防护手套, 防护服	脱去污染的衣报, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜或眼睛防护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	头痛, 恶心, 气促, 咽痛	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口
溢漏处置	大量溢出时撤离危险区域, 向专家咨询, 尽可能将溢漏液收集于密闭容器中, 用砂土或惰性吸附剂吸附残液, 并移至安全处(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存	防火, 保持阴凉, 置于暗处。		
包装与标志	F 符号, Xn 符号。R: 12-20-40 S: 7-16-29 联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: 1		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无色液体,有特殊气味。</p> <p>物理危险性: 蒸气较空气重,可沿地面流动,可能引起远处着火。</p> <p>化学危险性: 该物质能容易形成爆炸性过氧化物。在氧或其它催化剂(如阳光,空气,铝,铜,热)作用下能聚合,引起火灾和爆炸危险。加热或与明火接触可能发生爆炸。燃烧时分解生成腐蚀性和有毒气体(氯化氢见 ICSC 卡片 0163,光气见 ICSC 卡片 0007)。与氧化剂激烈反应。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 5ppm、20mg/m³(以时间加权平均值计)、20ppm、79mg/m³(以短期接触限值计)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。最高容许浓度 50mg/m³(上限,前苏联,1977年)。</p> <p>接触途径: 可通过吸入、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险: 20℃该物质蒸发,能迅速达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛和皮肤。吞咽液体可能吸入肺部,引起化学肺炎。接触可能造成知觉减退。须做医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。该物质可能对肝和肾发生作用。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点: 32℃ 熔点: -122℃ 相对密度(水=1): 1.2 水中溶解度: 25℃时 0.02g/100ml 蒸气压: 20℃时 66.5kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1): 20℃时 2.5</p> <p>蒸气相对密度(空气=1): 3.3 闪点: -28℃(闭杯) 自燃温度: 513℃ 爆炸极限: 在空气中 7.3~16%(体积)</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>含有阻聚剂(如甲氧苯酚)。根据接触程度,须作定期医疗检查。超过接触限值时,气味报警不充分。不要在火焰或热表面附近,或焊接时使用。</p> <p>运输应急卡: TEC(R)-30G34。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0083 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 1,1-二氯乙烯</p>	

CAS 号: 95-47-6		中文名称: 邻二甲苯; 1,2-二甲苯	
RTECS 号: ZE2450000		英文名称: <i>ortho</i> -XYLENE; 1,2-Dimethylbenzene	
UN 编号: 1307		化学式: $C_6H_4(CH_3)_2$; C_8H_{10} 分子量: 106.2	
EC 编号: 601-022-00-9			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	高度易燃	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器和照明(见注解)	着火时喷水保持料桶等冷却
接 触		避免青少年和儿童接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	意识模糊, 昏沉, 头痛, 麻醉, 神志不清	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理
# 皮肤	干燥, 粗糙	防护手套	脱去污染的衣报, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	刺激, 畏光	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集于密闭容器中, 用砂土或惰性吸收剂吸收残液, 并移至安全处。		
储 存	防火。		
包装与标志	F 符号, Xn 符号。R: 11-20/21-38 S: 16-25-29。 联合漏危险性类别: 3 联合国包装级别: I / II		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：蒸气与空气充分混合，易形成爆炸性混合物。流动，搅动等能产生静电。</p> <p>职业接触限值：阈限值 100ppm、434mg/m³(以时间加权平均值计)、150ppm、651mg/m³(以短期接触限值计)(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，相当缓慢达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：蒸气刺激咽喉和眼睛。吞咽液体可能吸入肺部，引起化学性肺炎。接触可能导致头痛，疲劳和意识模糊。接触可能造成神志不清。接触可能引起死亡。</p> <p>长期或反复接触作用：液体使皮肤脱脂。吸入高浓度蒸气可能对肺有影响。该物质可能对中枢神经系统发生作用，导致头痛，失眠和易怒。</p>	
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：144℃</p> <p>相对密度(水=1)：20℃时 0.9</p> <p>水中溶解度：25℃时 0.028/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 650Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.02</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：3.7</p> <p>闪点：17℃(闭杯)；31；32℃</p> <p>自燃温度：460~465℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 1.0~6%(体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：2.8</p>
<p>环境数据</p>		
<p>注 解</p>	<p>饮用含酒精饮料加重有害作用。根据接触程度，须作定期医疗检查。本卡片上的建议也适用于间二甲苯(见 ICSC 卡片 0085)和对二甲苯(见 ICSC 卡片 0086)。商品名为 <i>o</i>-Xylol。</p> <p>爆炸/预防：若为液态，防止静电累积(如接地)。不要使用压缩空气进行灌装，卸料或转移。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-30G35。</p> <p>美国防火协会法规：H2；F3；R0。</p>	
<p>附加资料</p>		
<p>ICSC 编号：0084 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 邻二甲苯</p>		

CAS 号: 108-38-3		中文名称: 间二甲苯; 1,3-二甲苯	
RTECS 号: ZE2275000		英文名称: <i>meta</i> -XYLENE; 1,3-Dimethylbenzene	
UN 编号: 1307		化学式: $C_6H_4(CH_3)_2$; C_8H_{10} 分子量: 106.2	
EC 编号: 601-022-00-9			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	高于 25℃ 时形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 25℃ 时密闭系统, 通风, 防爆电器(见注解)	着火时喷水保持料桶等冷却
接触		避免青少年和儿童接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	意识模糊, 昏沉, 头痛, 麻醉, 神志不清	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	干燥, 粗糙	防护手套	脱去污染的衣报, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	刺激, 畏光	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集于密闭容器内, 用砂土或惰性吸收剂吸收残液, 并移至安全处。		
储存	防火。		
包装与标志	Xn 符号。R: 10-20/21 38 S: 25 联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: I / II		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：蒸气与空气充分混合，易形成爆炸性混合物。流动，搅动等能产生静电。</p> <p>职业接触限值：阈限值 100ppm、434mg/m³(以时间加权平均值计)、150ppm、651mg/m³(以短期接触限值计)(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，相当缓慢达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激咽喉和眼睛。吞咽液体可吸入肺部，引起化学性肺炎。接触可能导致头痛，疲劳和意识模糊。接触可能造成神志不清。接触可能导致死亡。</p> <p>长期或反复接触作用：液体使皮肤脱脂。吸入高浓度蒸气，可能对肺有影响。该物质可能对中枢神经系统发生作用，导致头痛，失眠和易怒。</p>										
<p>物理性质</p>	<table border="0"> <tr> <td>沸点：139℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1)：3.7</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1)：20℃时 0.9</td> <td>闪点：25℃(闭杯)；29℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：25℃时 0.02g/100ml</td> <td>自燃温度：530℃</td> </tr> <tr> <td>蒸气压：20℃时 820Pa</td> <td>爆炸极限：在空气中 1.1~7%(体积)</td> </tr> <tr> <td>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.02</td> <td>辛醇/水分配系数的对数值：3.2</td> </tr> </table>	沸点：139℃	蒸气相对密度(空气=1)：3.7	相对密度(水=1)：20℃时 0.9	闪点：25℃(闭杯)；29℃	水中溶解度：25℃时 0.02g/100ml	自燃温度：530℃	蒸气压：20℃时 820Pa	爆炸极限：在空气中 1.1~7%(体积)	蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.02	辛醇/水分配系数的对数值：3.2
沸点：139℃	蒸气相对密度(空气=1)：3.7										
相对密度(水=1)：20℃时 0.9	闪点：25℃(闭杯)；29℃										
水中溶解度：25℃时 0.02g/100ml	自燃温度：530℃										
蒸气压：20℃时 820Pa	爆炸极限：在空气中 1.1~7%(体积)										
蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.02	辛醇/水分配系数的对数值：3.2										
<p>环境数据</p>											
<p>注解</p>	<p>饮用含酒精饮料加重有害作用。根据接触程度，须做定期医疗检查。本卡片上的建议也适用于邻二甲苯(见 ICSC 卡片 0084)和对二甲苯(见 ICSC 卡片 0086)。商品名为 <i>m</i>-Xylol。</p> <p>爆炸/预防：如为液态，防止静电累积(如接地)。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-30G35。</p> <p>美国防火协会法规：H3；F3；R0。</p>										
<p>附加资料</p>											
<p>ICSC 编号：0085 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 间二甲苯</p>											

CAS 号: 106-42-3		中文名称: 对二甲苯, 1,4-二甲苯	
RTECS 号: ZE2625000		英文名称: <i>para</i> -XYLENE; 1,4-Dimethylbenzene	
UN 编号: 1307		化学式: C ₈ H ₁₀ 分子量: 106.2	
EC 编号: 601-022-00-9			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	高于 25℃ 时可形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 25℃ 时密闭系统, 通风, 防爆电器(见注解)	着火时喷水保持料桶等冷却
接触		避免青少年和儿童接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	意识模糊, 昏沉, 头痛, 麻醉, 神志不清	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	干燥, 粗糙	防护手套	脱去污染的衣报, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 给予医疗护理
# 眼睛	刺激, 畏光	安全护目镜	先以大量水冲洗数分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 休息, 给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收禁在密闭容器内, 用砂土或惰性吸收剂吸收残液, 并移至安全处。		
编 存	防火。		
包装与标志	Xn 符号。R: 10-20/21-38 S: 25 联食国危险性类别: 3 联合国包装级别: I		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：蒸气与空气充分混合，易形成爆炸性混合物。流动、搅动等能产生静电。</p> <p>职业接触限值：阈限值 100ppm、434mg/m³(以时间加权平均值计)、150ppm、651mg/m³(以短期接触限值计)(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>短期接触作用：蒸气刺激咽喉和眼睛，吞咽液体可能吸入肺部，引起化学性肺炎。接触可能造成头痛，疲劳和意识模糊。接触可能导致神志不清。接触可能引起死亡。</p> <p>长期或反复接触作用：液体使皮肤脱脂。吸入高浓度蒸气可能对肺有影响。该物质可能对中枢神经系统发生作用导致头痛，失眠，易怒。</p>	
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：138℃</p> <p>相对密度(水=1)：20℃时 0.9</p> <p>水中溶解度：25℃时 0.02g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 870Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.02</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：3.7</p> <p>闪点：25℃;27℃</p> <p>自燃温度：525~530℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 1.1~9%(体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：3.15</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>饮用含酒精饮料加重有害作用。根据接触程度，须做定期医疗检查。本卡片上的建议也适用于间二甲苯(见 ICSC 卡片 0085)和邻二甲苯(见 ICSC 卡片 0084)商品名为 <i>p</i>-Xylol。</p> <p>爆炸/预防：如为液态，防止静电累积(如接地)。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-30G35。</p> <p>美国防火协会法规：H2;F3;R0。</p>	
<p style="text-align: center;">附加资料</p>		
<p>ICSC 编号：0086 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 对二甲苯</p>		

CAS 号: 67-64-1		中文名称: 丙酮; 2-丙酮; 二甲基酮; 羰基-2-丙烷	
RTECS 号: AL3150000		英文名称: ACETONE; 2-Propanone; Dimethyl ketone;	
UN 编号: 1090		Oxo-2-propane	
EC 编号: 606-001-00-8		化学式: CH_3COCH_3	分子量: 58.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃		干粉, 耐醇泡沫, 大量水, 二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性, 与强氧化剂反应有火灾和爆炸风险	密闭系统, 通风, 防爆电器设备和照明	着火时喷水保持料桶等冷却
接触			
# 吸入	流涎, 意识模糊, 咳嗽, 头晕, 嗜睡, 头痛, 头红, 咽喉痛, 神志不清	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套	脱掉污染的衣报, 用大量水冲洗皮肤或者淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊, 角膜可能损伤	安全护目镜, 面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如方便, 取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	恶心, 呕吐(另见吸入)		漱口; 不要催吐, 并给予医疗护理
溢漏处置	将溢出液收集于可密闭容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸收残液并转移到安全场所, 然后用大量水冲洗(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存	防火, 与强氧化剂分开存放。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3.1 联合国包装级别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色吸水液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：蒸气较空气重并可沿地面移动，可能造成远处着火。</p> <p>化学危险性：该物质与强氧化剂接触可能生成爆炸性过氧化物。浸蚀许多塑料。</p> <p>职业接触限值：阈限值 750ppm、1780mg/m³(美国政府工业卫生学家会议，1986年)。最高容许浓度 200mg/m³(前苏联，1984年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入和经皮肤吸收到体内。</p> <p>吸入风险：在 20℃时该物质蒸发，可较快达到有害空气污染浓度，但扩散很快。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛。蒸气刺激眼睛和呼吸道。该物质可能对中枢神经系统、肝、肾、胃发生作用。接触到烟雾可导致神志不清。</p> <p>长期或反复接触作用：与皮肤重复或长时接触可能引起皮炎。液体使皮肤脱脂。该物质可能对中枢神经系统和血细胞发生作用。</p>		
<p>物理性质</p>	<table border="0"> <tr> <td> 沸点：56.2℃ 熔点：-95.3℃ 相对密度(水=1)：0.8 水中溶解度：混溶 蒸气压：20℃时 24.7kPa 蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.2 </td> <td> 蒸气相对密度(空气=1)：2.0 闪点：-18℃ 自燃温度：538℃ 爆炸极限：在空气中 25℃时 2.15～13%(体积) 辛醇/水分配系数的对数值：-0.24 </td> </tr> </table>	沸点 ：56.2℃ 熔点 ：-95.3℃ 相对密度(水=1) ：0.8 水中溶解度 ：混溶 蒸气压 ：20℃时 24.7kPa 蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1) ：20℃时 1.2	蒸气相对密度(空气=1) ：2.0 闪点 ：-18℃ 自燃温度 ：538℃ 爆炸极限 ：在空气中 25℃时 2.15～13%(体积) 辛醇/水分配系数的对数值 ：-0.24
沸点 ：56.2℃ 熔点 ：-95.3℃ 相对密度(水=1) ：0.8 水中溶解度 ：混溶 蒸气压 ：20℃时 24.7kPa 蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1) ：20℃时 1.2	蒸气相对密度(空气=1) ：2.0 闪点 ：-18℃ 自燃温度 ：538℃ 爆炸极限 ：在空气中 25℃时 2.15～13%(体积) 辛醇/水分配系数的对数值 ：-0.24		
<p>环境数据</p>			
<p>注解</p>	<p>使用含酒精的饮料增加有害效应。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-30G22。</p> <p>美国防火协会法规：H1;F3;R0。</p>		
<p>附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0087 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 丙酮</p>			

CAS 号: 75-05-8

中文名称: 乙腈; 甲基氰; 乙烷腈; 甲烷氰

RTECS 号: AL7700000

英文名称: ACETONITRILE; Methyl cyanide; Ethanenitrile;
Cyanomethane

UN 编号: 1648

Cyanomethane

EC 编号: 608-001-3

化学式: CH_3CN

分子量: 41.05

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	高度易燃	禁止明火, 禁止火花和禁止吸烟	干粉, 耐醇泡沫, 大量水, 二氧化碳
爆 炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器设备和照明(见注解)	着火时喷水保持料桶等冷却
接 触		严格的卫生条件!	一切情况下都要向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 头晕, 头痛, 呼吸困难, 咽喉痛, 虚弱, 延缓作用症状(见注解)	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息(见注解), 并给予医疗护理
# 皮肤	可被吸收! 发红, 粗糙(进一步见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣报, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	消化道有灼热感, 头晕, 头痛, 呼吸困难, 恶心, 虚弱	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口(见注解), 催吐(仅对清醒病人!), 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 尽可能将溢漏液收集在可密闭的容器中。用干砂或惰性吸附剂吸附残液并转移到安全场所。不得冲入下水道! 不允许该化学物质进入环境(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储 存	防火, 与碱、酸和氧化剂分开存放; 保持冷却, 干燥, 在暗处保存, 在通风良好的房屋内保存, 经稳定化处理后才可单独贮藏。		
包装与标志	气密。使用不易碎包装; 将易碎包装放入密闭的不易碎容器中。 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: 1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：蒸气与空气充分混合，容易生成爆炸性混合物。</p> <p>化学危险性：加热时，该物质可聚合。在酸作用下具有着火或爆炸危险。当加热温度高于 120℃ 时，该物质分解生成氰羟酸(极毒气体)。与氧化剂和碱反应。侵蚀许多种塑料。遇水慢速分解。</p> <p>职业接触限值：阈限值 40ppm、70mg/m³(经皮)(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990 年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气和经皮肤吸收到体内。</p> <p>吸入风险：容器受损时可迅速达到有害空气污染浓度。在 20℃ 时该物质蒸发能较快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。可能引起对细胞呼吸(抑制)的作用，导致重要器官功能缺陷。接触过多超过职业接触限值时，可能导致死亡。作用可能延缓。须做医疗观察。</p>										
<p>物理性质</p>	<table border="0"> <tr> <td>沸点：82℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1)：1.4</td> </tr> <tr> <td>熔点：-48℃</td> <td>闪点：2℃(闭杯)</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1)：0.79</td> <td>自然温度：524℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：混溶</td> <td>爆炸极限：在空气中 4.4~16%</td> </tr> <tr> <td>蒸气压：20℃ 时 9.7kPa</td> <td>辛醇/水分配系数的对数值：-0.34</td> </tr> </table>	沸点：82℃	蒸气相对密度(空气=1)：1.4	熔点：-48℃	闪点：2℃(闭杯)	相对密度(水=1)：0.79	自然温度：524℃	水中溶解度：混溶	爆炸极限：在空气中 4.4~16%	蒸气压：20℃ 时 9.7kPa	辛醇/水分配系数的对数值：-0.34
沸点：82℃	蒸气相对密度(空气=1)：1.4										
熔点：-48℃	闪点：2℃(闭杯)										
相对密度(水=1)：0.79	自然温度：524℃										
水中溶解度：混溶	爆炸极限：在空气中 4.4~16%										
蒸气压：20℃ 时 9.7kPa	辛醇/水分配系数的对数值：-0.34										
<p>环境数据</p>											
<p>注解</p>	<p>几小时之后，急性中毒症状才变得明显。在发生该物质中毒时需采取必要的治疗措施。必须提供有指示说明的适当处理方法。超过接触限值时，气味警告不充分。不要将工作服带回家中。</p> <p>爆炸/预防：不要使用压缩空气装料、卸料或转运。</p> <p>美国防火协会法规：H2;F3;R1。</p>										
<p>附加资料</p>											
<p>ICSC 编号：0088 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 乙腈</p>											

CAS 号: 74-86-2		中文名称: 乙炔; 乙炔(钢瓶)	
RTECS 号: AO9600000		英文名称: ACETYLENE; Ethine; Ethyne(cylinder)	
UN 编号: 1001		化学式: C_2H_2	分子量: 26.0
EC 编号: 601-015-00-0			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃	禁止明火, 禁止火花, 并禁止吸烟	切断供料; 如无可能和对周围环境无危险, 让其自行烧光(见注解)
爆炸	气体/空气混合物有爆炸性, 由于加热钢瓶会引起火灾和爆炸危险	密闭系统, 通风, 防爆电器和照明(见注解)	着火时喷水保持钢瓶冷却
接触			
#吸入	头晕, 迟钝, 神志不清	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并予以医疗护理
#皮肤	皮肤烧伤(进一步见吸入), 与液体接触发生冻伤	保温手套	冻伤时用大量水冲洗, 不要脱去衣报
#眼睛	严重深度烧伤	安全护目镜, 或面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
#摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 通风(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
编 存	防火, 与氧化剂、铜、银、汞或它们的盐(类)分开存放, 保持冷却, 沿地面和天花板通风。		
包装与标志	特殊隔热钢瓶, 带有多孔填充料并以丙酮为溶剂, 特殊连接件。 联合国危险性类别: 2 联合国次要风险等级: 3 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：在压力下溶于丙酮的无色气体，具有特殊气味。</p> <p>物理危险性：与空气充分混合，容易生成爆炸性混合物。由于流动、搅动可产生静电电荷。</p> <p>化学危险性：加热时该物质可能聚合。当加热并提高压力时，该物质爆炸分解。该物质是强还原剂，在光的作用下，与氧化剂、氟或氯猛烈反应，造成火灾和爆炸危险。与铜、银和汞及它们的盐类反应，生成冲击敏感的化合物(乙炔化物)。</p> <p>职业接触限值：阈限值：未制定。美国政府工业卫生学家会议认为乙炔是一种窒息剂。</p> <p>接触途径：可通过吸入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：容器受损时，由于降低有限区域内空气中氧含量，该气体可能引起窒息。</p> <p>短期接触作用：液体快速蒸发可能引起冻伤。该物质可能对神经系统发生作用。杂质(磷化氢)可引起头痛和头晕。接触高浓度可能导致神志不清。须做医疗观察。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点(在 101.3kPa 压力下)：-85℃ 闪点：易燃气体</p> <p>熔点：-81℃ 自然温度：299℃</p> <p>水中溶解度：20℃时 1.66g/100ml 爆炸极限：在空气中 1.5~82%(体积)</p> <p>蒸气压：20℃时 4460kPa</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质对环境可能有害。对水体要给予特别注意。</p>
<p>注解</p>	<p>输送该气体的管道材料中铜含量必须不超过 63%。在 15℃时，铜瓶压力不得填充到高于 1.7kPa。在空气中高浓度乙炔会引起缺氧，导致神志不清或死亡的危险。进入这种区域之前要检验氧含量。焊接使用后，要关闭阀门。定期检查管道等，并用肥皂水测试泄漏。上述预防措施可用于生产、钢瓶灌充和气体贮存。</p> <p>火灾/急救/消防：在其它情况下，用干粉、二氧化碳灭火剂灭火。</p> <p>爆炸/预防：防止静电荷累积(例如通过接地)。使用减少火花的手工工具。使用火焰消除器防止从燃烧喷嘴向钢瓶回火。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-20G25。</p> <p>美国防火协会法规：H1;F4;R3。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0089 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 乙炔</p>	

CAS 号: 107-02-8 中文名称: 丙烯醛; 2-丙烯醛; 2-丙烯-1-醛			
RTECS 号: AS1050000 英文名称: ACROLEIN; 2-Propenal; acrylic aldehyde; 2-Propen-			
UN 编号: 1092 1-al			
EC 编号: 605-008-00-3 化学式: $\text{CH}_2=\text{CHCHO}$ 分子量: 56.06			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	高度易燃	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟; 禁止与强碱或强酸接触	大量水, 泡沫, 耐醇泡沫, 干粉, 二氧化碳
爆 炸	蒸气/空气混合物具有爆炸性; 与碱或酸混合时具有火灾和爆炸危险	密闭系统, 通风, 防爆电器和照明; 使用减少火花的手工工具	着火时喷水保持料桶等冷却; 扑灭掩蔽场所外部的火情
接 触		严格的卫生条件!	一切情况下都要向医生咨询!
# 吸入	流泪, 呼吸困难, 气短, 咽喉痛, 延缓作用症状(见注解)	密闭系统和通风	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红, 严重皮肤烧伤, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊, 永久性失明, 严重深度烧伤	安全护目镜或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 腹泻, 恶心, 咽喉痛, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 将溢出液收集于有盖的容器中, 用沙子或惰性吸附剂吸收残液并转移到安全场所。禁止冲入下水道(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储 存	防火, 只有经稳定化后贮藏。		
包装与标志	使用不易碎包装; 将易碎包装放入密闭的不易碎容器中。 联合国危险性类别: 3* 联合国次要风险等级: 6.1** 联合国包装级别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

* 原文为 6.1。——译者注

** 原文为 3。——译者注

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：黄色至无色液体，具有刺激性气味。</p> <p>物理危险性：蒸气较空气重，可沿地面移动，造成远处着火。</p> <p>化学危险性：在特殊的情况下，该物质能生成过氧化物，促使爆聚。加热时，可生成有毒烟雾。该物质是一种强还原剂，与氧化剂猛烈反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.1ppm、0.23mg/m³(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年)。阈限值(短期接触限值)0.3ppm、0.69mg/m³(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入蒸气、吸入气溶胶及食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：在 20℃时该物质蒸发，可迅速达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质对眼、皮肤和呼吸道有很大腐蚀性。吸入该物质可能引起肺水肿(见注解)。该作用可延缓。需进行医疗观察。超过职业接触限值会导致死亡。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：52.5℃</p> <p>熔点：-88℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.8389</p> <p>水中溶解度：20℃时 40g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 29.3kPa</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：1.94</p> <p>闪点：-26℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 2.8~31%(体积)</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>在密闭空间内燃烧可出现爆燃。经过数小时后，肺水肿症状通常才变得明显，并且因体力劳动使症状加重。因此，体息和医学观察是重要的。应考虑由医生或医生指定的人进行适当的喷洗处理。当超过接触限值时气味警告是不充分的。在进行蒸馏以前，需检验过氧化物；如可能有则将其无害化。</p> <p>美国防火协会法规：H；F3；R。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0090 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 丙烯醛</p>	

CAS 号: 79-06-1		中文名称: 丙烯酰胺; 2-丙烯酰胺	
RTECS 号: AS3325000		英文名称: ACRYLAMIDE; 2-Propene amide; Acrylic amide	
UN 编号: 2074		化学式: $H_2C=CHCONH_2$ 分子量: 71.1	
EC 编号: 616-003-00-0			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	易燃	禁止明火	水喷射, 干粉
爆 炸	扩散于空气中的微细颗粒物能生成爆炸性混合物	防止粉尘沉积; 密闭系统, 防尘防爆电器与照明	
接 触		防止粉尘扩散! 避免一切接触!	一切情况下都要向医生咨询!
#吸入	意识模糊, 咳嗽, 头晕, 嗜睡, 幻觉, 呼吸困难, 咽喉痛, 虚弱, 震颤(见注解)	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
#皮肤	可能被吸收! 发红, 疼痛, 脱皮, 结疤(进一步见吸入)	防护手套, 防护服	脱去污染的衣报, 冲洗, 然用用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理
#眼睛	发红, 疼痛	面罩或眼防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
#摄食	腹痛, 虚弱, 震颤	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 给受害者大量饮水, 并给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物质扫入容器中, 小心收集残留物, 然后移至安全场所(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储 存	保持冷却, 保存在阴暗处, 在惰性气体中稳定后保存。		
包装与标志	特殊材料, 不锈钢。 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色晶体粉末。</p> <p>化学危险性：由于加热或在紫外线作用下该物质可能聚合，有着火或爆炸危险。燃烧时生成有毒气体和蒸气(氨、一氧化碳、氢)。加热时该物质分解生成有毒气体(一氧化二氮,氨)。与氧化剂发生猛烈反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.03mg/m³(经皮)(美国政府工业卫生学家会议, 1988~1989年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入蒸气和气溶胶及经食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：在 20℃时,蒸发可忽略不计,但很快能达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激皮肤。气溶胶刺激呼吸道。该物质可对中枢神经系统和肝发生作用,导致疲劳、记忆困难、头晕。过多超过职业接触限值可能造成意识降低。作用可能延缓。须做医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对末梢及中枢神经系统发生作用,导致手和脚麻木,肌肉虚弱,头晕,疲劳,幻觉。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> <p>低于沸点在 175℃时分解</p> <p>熔点：85℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.122</p> <p>水中溶解度：30℃时 216g/100ml</p> <p>蒸气压：25℃时 120Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.0</p> </td> <td style="width: 50%; border: none;"> <p>蒸气相对密度(空气=1)：2.5</p> <p>闪点：138℃(开、闭杯)</p> <p>自燃温度：424℃</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：-0.67</p> </td> </tr> </table>	<p>低于沸点在 175℃时分解</p> <p>熔点：85℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.122</p> <p>水中溶解度：30℃时 216g/100ml</p> <p>蒸气压：25℃时 120Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.0</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：2.5</p> <p>闪点：138℃(开、闭杯)</p> <p>自燃温度：424℃</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：-0.67</p>
<p>低于沸点在 175℃时分解</p> <p>熔点：85℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.122</p> <p>水中溶解度：30℃时 216g/100ml</p> <p>蒸气压：25℃时 120Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.0</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：2.5</p> <p>闪点：138℃(开、闭杯)</p> <p>自燃温度：424℃</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：-0.67</p>		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>患有中枢神经系统疾病的人不允许使用该物质。饮用含酒精饮料可增强其有害作用。根据接触程度,需定期进行医疗检查。接触数周后,反射及其它感觉减弱,肌肉消瘦症状才变得明显。不要将工作服带回家中。</p> <p>吸入/急性危害/症状：延缓作用症状。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号: 0091 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 丙烯酰胺</p>			

CAS 号: 107-13-1		中文名称: 丙烯腈; 氰乙烯; 2-丙烯腈; 乙烯基腈	
RTECS 号: AT 5250000		英文名称: ACRYLONITRILE; Cyanoethylene; 2-propenenitrile;	
UN 编号: 1093		Vinyl cyanide	
EC 编号: 608-003-00-4		化学式: $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CN}$	分子量: 53.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	极易燃	禁止明火, 禁止火花和禁止吸烟, 禁止与强氧化剂和碱接触	使用干粉, 水喷雾, 泡沫, 二氧化碳灭火剂
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性, 在聚合时有着火和爆炸危险	密闭系统, 通风, 防爆电器设备和照明	着火时喷水保持料桶等冷却
接触		避免一切接触!	一切情况下都要向医生咨询!
# 吸入	腹泻, 头晕, 头痛, 疲劳, 恶心, 呕吐, 虚弱, 震颤及动作不协调	通风、局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
# 皮肤	可以被吸收! 类似二级水疱的皮肤烧伤(见吸入)	防护手套, 防护服	首先用大量水冲洗, 然后脱掉污染的工作服并再次冲洗(见注解)
# 眼睛	蒸气会被吸收! 发红, 疼痛, 视力模糊, 催泪	面罩或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(若方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 头痛, 恶心, 气短, 呕吐, 虚弱(见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 用水冲服活性炭浆, 催吐(仅对清醒病人!)(见注解)
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 通风, 将溢出液收集于有盖的容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸收残液并转移到安全场所, 不得冲入下水道, 小心收集残余物, 不要让该化学品进入环境(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	防火, 与强氧化剂分开存放; 置于阴暗处, 沿地面通风。		
包装与标志	使用不易碎包装; 将易碎包装放入密闭的不易碎容器中。 联合国危险性类别: 3 联合国次要风险等级: 6.1 联合国包装级别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

重 要 数 据	<p>物理状态 外观：无色或淡黄色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：该气体较空气重，可沿地面移动，造成远处着火。</p> <p>化学危险性：加热时在光、碱和过氧化物作用下，该物质发生聚合。加热可引起猛烈的燃烧或爆炸。该物质分解生成有毒烟雾（碳和氮的氧化物，氰化氢）。该物质是一种强还原剂并且与氧化剂剧烈反应。与碱剧烈反应，引起火灾和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈限值 2ppm、4.5mg/m³(经皮)(美国政府工业卫生学家会议，1988~1989年)。最高容许浓度 0.5mg/m³。</p> <p>接触途径：可通过吸入蒸气、经皮肤和眼睛以及食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：在 20℃时该物质蒸发，可迅速达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：流泪。该物质刺激皮肤和眼睛。蒸气刺激呼吸道、皮肤和眼睛。吸入蒸气可能对中枢神经系统发生作用。该物质可能对肝发生作用，导致黄疸病。过多超过职业接触限值接触可能引起死亡。作用可能延缓。须做医疗检查。</p> <p>长期或反复接触作用：重复或长期接触可能引起皮肤过敏。该物质可能对中枢神经系统和肝发生作用。该物质可能是人体致癌物。可能引起人类遗传损伤。</p>			
	物 理 性 质	<p>沸点：77℃</p> <p>熔点：-83.5℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.83</p> <p>水中溶解度：20℃时 7g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 11.0kPa</p>	<p>闪点：-1.1℃</p> <p>自燃温度：481℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 3.0~17%(体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：-0.92</p>	
		环境数据	该物质对环境可能有害；应对鱼类给予特别注意	
		注 解	<p>根据接触程度，需定期进行医疗检查。该物质中毒时，需采取必要的沿疗措施，必须提供有指示说明的适当处理方法。超过接触限值时气味警告是不充分的。不要将工作服带回家中。用大量水冲洗污染(着火危险)的衣服。商品名为 Acritet 和 Acrylon。</p> <p>皮肤/急救/消防：用大量水或淋浴冲洗皮肤，并给予医疗护理。</p> <p>摄食/急救/消防：催吐时，需戴防护手套，并给予医疗护理。</p> <p>美国防火协会法规：H4；F3；R4。</p>	
			附加资料	
ICSC 编号：0092		本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写	丙烯腈	

CAS 号: 116-06-3 中文名称: 涕灭威; 2-甲基-2-(甲硫基)丙醛-O-甲基氨基甲酰基肟; 2-甲基-2-(甲硫基)丙醛-O-[(甲胺基)羰基]肟
 RTECS 号: UE 2275000
 UN 编号: 2757 英文名称: ALDICARB; 2-Methyl-2-(methylthio)propionaldehyde-O-methylcarbamoyloxime; 2-Methyl-2-(methylthio)propanal-O-[(methylamino)carbonyl]oxime
 EC 编号: 006-017-00-X
 化学式: $\text{CH}_3\text{SC}(\text{CH}_3)_2\text{—CH=NOCONHCH}_3$ 分子量: 190.3

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	易燃	禁止有明火	水喷射, 干粉灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 严格的卫生条件! 避免青少年和儿童接触!	一切情况都要向医生咨询!
# 吸入	(见摄食)	通风(如果无粉末), 局部排气, 或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 并给予医疗护理(见注解)
# 皮肤	可被吸收(见摄食)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理(见注解)
# 眼睛	视力微弱损伤	面罩或眼防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	针尖状瞳孔, 出汗, 多涎, 腹部痉挛, 腹泻, 恶心, 气促, 呕吐, 虚弱, 肌肉抽搐	工作时不得进食、饮水或吸烟	用水冲服活性炭浆, 催吐(仅对清醒病人!), 休息(见注解)
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 小心收集残余物然后转移到安全场所。不要让该化学品进入环境(额外个人防护: 对有毒颗粒使用 P3 式过滤呼吸器)。		
储 存	采取措施盛装灭火产生的废水。与强碱和氧化剂分开存放; 干燥, 沿地面通风。		
包装与标志	联合危险类别: 6.1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

CAS 号: 107-18-6		中文名称: 烯丙醇; 蒜醇; 乙烯基甲醇; 丙烯基醇; 2-丙烯-1-醇	
RTECS 号: BA5075000		英文名称: ALLYL ALCOHOL; Vinyl carbinol; Propenyl alcohol;	
UN 编号: 1098		2-Propen-1-ol	
EC 编号: 603-015-00-6		化学式: $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{OH}$	分子量: 58.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃的	禁止明火, 禁止火花和禁止吸烟	干粉, 耐醇泡沫, 大量水, 二氧化碳
爆炸	高于 21°C 时可生成爆炸性的蒸气/空气混合物	高于 21°C 时密闭系统, 通风和防爆电器设备	着火时喷水保持料桶等冷却
接触		严格的卫生条件!	
# 吸入	头痛, 恶心, 呕吐	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 若需要进行人工呼吸
# 皮肤	可能吸收! 发红, 疼痛, 可有延缓作用, 局部肌肉痉挛, 水疱	防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	疼痛, 视力模糊	面罩	首先用大量水冲洗几分钟 (如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	神志不清	工作期间不得进食、饮水或吸烟	漱口, 并给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将泄漏液收集于金属容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸附残液并转移到安全场所, 不要让该物质进入环境。		
储存	防火, 与强氧化剂分开存放。		
包装与标志	使用不易碎包装; 将易碎包装放入密闭的不易碎容器中。 联合国危险性类别: 6.1 联合国次要风险等级: 3 联合国包装级别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体。</p> <p>化学危险性：燃烧时，生成有毒气体（一氧化碳）。</p> <p>职业接触限值：阈限值 2ppm、5mg/m³（经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1988~1989年）。阈限值（短期接触限值）4ppm、10mg/m³（经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1988~1989年）。</p> <p>接触途径：可通过吸入蒸气和经皮肤吸收到体内。</p> <p>吸入风险：在 20℃时该物质蒸发，可迅速达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：流泪。该物质刺激眼睛和皮肤。蒸气刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对肝和肾发生作用，导致肝损伤，肾炎。</p>	
<p>物理性质</p>	<p>沸点：97℃</p> <p>相对密度（水=1）：0.9</p> <p>水中溶解度：可易混合的</p> <p>蒸气压：20℃时 2500Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度（空气=1）：20℃时 1.03</p>	<p>蒸气相对密度（空气=1）：2.0</p> <p>闪点：21℃（闭杯）</p> <p>自燃温度：378℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 18.0~2.5%（体积）</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：0.17</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害；对植物要给予特别注意。</p>	
<p>注解</p>	<p>根据接触程度，需要定期进行医疗检查。超过接触限值时，气味警告不充分。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-61G。</p> <p>美国防火协会法规：H3；F3；R0。</p>	
<p>附加资料</p>		
<p>ICSC 编号：0095 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 烯丙醇</p>		

CAS 号: 106-92-3

中文名称: 缩水甘油烯丙醚; [(2-丙烯基氧基)甲基]环氧乙烷; 烯丙基-2,3-环氧丙基醚; 1-(烯丙氧基)-2,3-环氧丙烷

RTECS 号: RR 0875000

UN 编号: 2219

EC 编号: 603-038-00-1

英文名称: ALLYL GLYCIDYL ETHER; [(2-Propenyloxy)methyl]oxirane; Allyl-2,3-epoxypropyl ether; 1-(Allyloxy)-2,3-epoxypropane

化学式: $C_6H_{10}O_2$

分子量: 114.2

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	干粉, 形成液膜泡沫, 二氧化碳
爆炸	48℃以上时可生成爆炸性的蒸气/空气混合物	48℃以上时密闭系统, 通风, 和防爆电器设备	着火时喷水保持料桶等冷却
接触			
# 吸入	瞌睡, 迟钝, 头痛, 恶心, 气促, 呕吐	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸并给予医疗护理
# 皮肤	可被吸收! 发红, 疼痛, 起水疱	防护手套, 防护服	脱掉污染衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理
# 脱睛	发红, 疼痛, 视力模糊	安全护目镜, 面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	瞌睡, 迟钝, 头痛, 恶心, 呕吐	工作时不得进食、饮水, 或吸烟	漱口, 饮用大量水, 并给予医疗护理
溢漏处置	通风, 尽可能将泄漏液收集到可密闭容器中。用大量水冲掉残余物(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
编 存	防火; 与强氧化剂, 强碱、强酸分开存放, 保持阴凉。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: III	联合国次要风险等级: 6.1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法	

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：该物质大概能生成爆炸性过氧化物。该物质可容易聚合。燃烧时，分解生成有毒气体。与强氧化剂、酸和碱发生剧烈反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值 5ppm、23mg/m³(时间加权平均值)(经皮)10ppm、47mg/m³(短期接触限值；经皮)(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：在 20℃时，该物质蒸发，可迅速达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质对眼睛、皮肤和呼吸道具有腐蚀性。吸入蒸气可能引起肺水肿(见注解)。急性接触可能引起中枢神经系统抑制。接触会引起知觉减弱。需进行医疗检查。</p> <p>长期或反复接触作用：重复或长期与皮肤接触可能引起皮炎，皮肤过敏。可能引起人类遗传损害。可能损害男性生育力。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table border="0" style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>沸点：154℃</p> <p>熔点：-100℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.97</p> <p>水中溶解度：14g/100ml</p> <p>蒸气压：25℃0.63kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.02</p> </td> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>蒸气相对密度(空气=1)：3.9</p> <p>闪点：48℃(开杯)</p> <p>自燃温度：见注解</p> <p>爆炸极限：见注解</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点：154℃</p> <p>熔点：-100℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.97</p> <p>水中溶解度：14g/100ml</p> <p>蒸气压：25℃0.63kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.02</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：3.9</p> <p>闪点：48℃(开杯)</p> <p>自燃温度：见注解</p> <p>爆炸极限：见注解</p>
<p>沸点：154℃</p> <p>熔点：-100℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.97</p> <p>水中溶解度：14g/100ml</p> <p>蒸气压：25℃0.63kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.02</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：3.9</p> <p>闪点：48℃(开杯)</p> <p>自燃温度：见注解</p> <p>爆炸极限：见注解</p>		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>文献中未报道自燃温度和接触限值。饮用含酒精饮料加重有害作用。根据接触程度，须定期进行医疗检查。几小时过去后，肺水肿症状才变得明显，体力劳动使症状加重，因此休息和医学观察是必要的。当超过接触限值时，气味警告不充分。进行蒸馏前，要检验过氧化物；若有，将其无害化。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0096 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 缩水甘油烯丙醚</p>			

CAS 号: 2032-59-9		中文名称: 灭害威; 4-二甲基氨基-间-甲苯基-N-甲基氨基甲酸酯	
RTECS 号: FC 0175000		英文名称: AMINOCARB; 4-Dimethylamino- <i>m</i> -tolyl-N-methylcarbamate	
UN 编号: 2757		化学式: $C_{11}H_{16}N_2O_2$	
EC 编号: 006-018-00-5		分子量: 208.3	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	喷水, 干粉
爆炸			
接触		防止粉尘扩散! 严格的卫生条件! 避免各种接触! 避免青少年和儿童接触!	一切情况都要向医生咨询!
# 吸入	(见摄食)	通风(如果无粉末), 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 给予医疗护理
# 皮触	可被吸收! (另见吸入)	防护手套, 防护服	脱排污染的衣脱, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理(见注解)
# 眼睛		如是粉末, 使用面罩或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜)然后就医
# 摄食	针尖状瞳孔, 出汗, 多涎, 腹部痉挛, 腹泻, 恶心, 气促, 呕吐, 虚弱无力, 肌肉颤搐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 用水冲服活性炭浆, 催吐(仅对清醒病人!) 休息(见注解)
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 小心地收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让这些化学品进入环境(额外个人防护: 适用于对有毒颗粒物的 P3 式过滤呼吸器)。		
储存	采取措施盛装灭火产生的废水。与强碱和强氧化剂分开存放; 沿地面通风。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 白色晶体粉末。</p> <p>化学危险性: 与强碱接触时该物质分解。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径: 可通过吸入其气溶胶、经皮肤和摄食吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 在 20℃ 时蒸发可忽略不计, 但通过喷洒或扩散, 可迅速达到空气中颗粒物有害污染浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质可能对神经系统发生作用。</p> <p>长期或反复接触作用: 该物质可能对神经系统、肝、心脏发生作用。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点: 93℃</p> <p>水中溶解度: 20℃ 时 0.09g/100ml</p> <p>蒸气压: 20℃ 时 0.0023Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1): 20℃ 时 1</p> <p>蒸气相对密度 (空气=1): 7.18</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值: 1.73</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质对环境可能有害; 对哺乳动物、鸟类、昆虫、土壤和水中生物应予以特别注意。</p>
<p>注 解</p>	<p>若该农药是以含烃类溶剂制剂形式存在, 则不能催吐。根据接触程度, 须定期进行医疗检查。在发生该物质中毒时, 需采取必要的治疗措施。必须提供有指示说明的适当处理方法。该物质对人体健康作用数据不充分, 因此, 必须竭力进行护理。用于商业制剂的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。不要将工作服带回家中。商品名有 Bayer 44,646, Metacil, Matacil。若该农药是用一种有机溶剂配制的, 也可参考该溶剂的国际化学品安全卡。</p> <p>食入/急救/消防: 催吐时须戴防护手套, 并给予医疗护理。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0097 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 灭害威</p>	

CAS 号: 33089-61-1		中文名称: 虫螨脒; N-双(2,4-二甲苯基亚氨基甲基)甲胺; 双甲脒	
RTECS 号: ZF0480000		英文名称: AMITRAZ; N-Methylbis(2,4-xilyliminomethyl) amine; Triazid; Azoform	
		化学式: $C_{19}H_{23}N_3$	分子量: 293.4
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	喷水, 干粉
爆 炸			
接 触			
# 吸入			
# 皮肤	可能吸收! (进一步见摄食)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛			首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	心脏搏动减慢, 低血压, 镇静作用, 体温降低(见注解)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 催吐(仅对清醒病人!), 并给予医疗护理(见注解)
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 小心收集残余物, 然后转移至安全场所。不要让该化学品进入环境。		
储 存	采取措施盛装灭火产生的废水, 沿地面通风。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：白色，无色晶体。</p> <p>化学危险性：在加热和燃烧时，该物质发生分解生成刺激性及有毒气体（氯化氢、氮氧化物）。</p> <p>职业接触限值：阈限值 5mg/m³（美国政府工业卫生学家会议，1989~1990 年）。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：该物质在 20℃ 时蒸发，不能或很缓慢地达到有害空气污染浓度，但喷洒或扩散时要快得多。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛，可能对中枢神经系统发生作用。</p> <p>长期或反复接触作用：长期或重复与皮肤接触可能引起皮炎、皮肤过敏。该物质可能对肺、肝发生作用。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：（低于沸点时分解） 熔点：173~177℃ 相对密度（水=1）：1.19 水中溶解度：25℃ 时 0.007g/100ml 蒸气压：20℃ 时 0.00004Pa 蒸气/空气混合物的相对密度（空气=1）：20℃ 时 1</p> <p>蒸气相对密度（空气=1）：7.4 辛醇/水分配系数的对数值：2.63</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质对环境可能有害。对蔬菜、土壤和水中生物应予以特别注意。</p>
<p>注解</p>	<p>文献中未给出分解温度。该物质对人体健康效应的数据不充分，因此，必须竭力进行护理。商品名为 Gesaprim, Primatol, Aatrex, Atred, Vectal, Actinite, Akticon, Argezin, Atazinax, Atrafaf, Atratol, Candex, Cekuzin, chromozin, Crisatrina, Crisazine, Cyazin, Fenamin, Fenamin, Fenatrol, Griffex, Hungazin, Inakor, Oleogesaprim, Pitezin, Radazin, Strazine, Weedex, Wonuk, Zeapos 和 Zeazine.</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0099 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 阿特拉津</p>	

CAS 号: 151-56-4 中文名称: 吡丙啶; 氮丙啶; 1-氮杂环丙烷
 RTECS 号: KX5075000 英文名称: ETHYLENEIMINE; Aziridine; Azacyclopropane
 UN 编号: 1185 化学式: CH₂NHCH₂ 分子量: 43.1
 EC 编号: 613-001-00-1

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃	禁止明火, 禁止火花和禁止吸烟, 禁止与酸接触	干粉, 抗醇泡沫, 大量水, 禁用二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器设备和照明(见注解)	着火时喷水保持料桶等冷却, 但禁止与水直接接触; 扑灭掩蔽场所外部的火焰
接触		严格的卫生条件!	一切情况下都要向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 头晕, 头痛, 呼吸困难, 恶心, 喉痛, 呕吐	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理。
# 皮肤	可被吸收, 皮肤灼烧感, 水疱	防护服	冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 用大量水冲洗皮肤或淋浴。并给予医疗护理
# 眼睛	严重深度烧伤	面罩或眼睛防护与呼吸防护相结合	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 尽可能将泄漏液收集于可密闭的容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸附残余液并转移到安全场所(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存	防火, 与酸分开存放, 干燥, 只有稳定后才能储存。		
包装与标志	使用不易碎包装; 将易碎包装放置在密闭的不易碎容器内。 联合国危险性类别: 6.1 联合国次要风险等级: 3 联合国包装级别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有刺激气味。</p> <p>物理危险性：蒸气较空气重，可沿地面移动，可能引起远处着火。</p> <p>化学危险性：该物质在酸性溶液、酸和氧化物物质作用下，可以聚合，发生火灾或爆炸危险。燃烧时，生成有毒和腐蚀性烟雾（二氧化氮）。该物质是一种中等强碱。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.5ppm、1mg/m³（经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年）。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气和经皮肤吸收到体内。</p> <p>吸入风险：在 20℃时该物质蒸发，可迅速达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：流泪。该物质刺激皮肤和眼睛。蒸气刺激眼睛、皮肤和呼吸道。吸入蒸气可能引起肺水肿（见注解）。吞咽该种液体可能吸入肺中，有引起化学性肺炎的危险。接触过多超过职业接触限值会引起刺激作用，可能导致神志不清。作用可能延缓。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长时接触可能引起皮肤过敏。可能引起人类遗传损伤。</p>										
<p>物 理 性 质</p>	<table border="0"> <tr> <td>沸点：57℃</td> <td>蒸气相对密度（空气=1）：1.5</td> </tr> <tr> <td>相对密度（水=1）：0.8</td> <td>闪点：-11.1℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：混溶</td> <td>自燃温度：323℃</td> </tr> <tr> <td>蒸气压：20℃时 22.7kPa</td> <td>爆炸极限：在空气中 3.3~54.8%（体 积）</td> </tr> <tr> <td>蒸气/空气混合物的相对密度 （空气=1）：20℃时 1.11</td> <td></td> </tr> </table>	沸点：57℃	蒸气相对密度（空气=1）：1.5	相对密度（水=1）：0.8	闪点：-11.1℃	水中溶解度：混溶	自燃温度：323℃	蒸气压：20℃时 22.7kPa	爆炸极限：在空气中 3.3~54.8%（体 积）	蒸气/空气混合物的相对密度 （空气=1）：20℃时 1.11	
沸点：57℃	蒸气相对密度（空气=1）：1.5										
相对密度（水=1）：0.8	闪点：-11.1℃										
水中溶解度：混溶	自燃温度：323℃										
蒸气压：20℃时 22.7kPa	爆炸极限：在空气中 3.3~54.8%（体 积）										
蒸气/空气混合物的相对密度 （空气=1）：20℃时 1.11											
<p>环境数据</p>											
<p>注 解</p>	<p>根据接触程度，需定期进行医疗检查。通常经过几小时后肺水肿症状才明显，体力劳动使症状加重。因此，休息和医疗观察是重要的。当超过接触限值时，气味报警不充分。</p> <p>爆炸/预防：不要使用压缩空气灌装卸料或转运。使用减少火花的手持工具。</p>										
<p>附加资料</p>											
<p>ICSC 编号：0100 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 吡丙烷</p>											

CAS 号: 98-87-3		中文名称: 亚苄基二氯; 二氯甲基苯; α, α -二氯甲苯	
RTECS 号: CZ 5075000		英文名称: BENZAL CHLORIDE; Dichloromethyl benzene;	
UN 编号: 1886		Benzylidene chloride; α, α -Dichlorotoluene	
EC 编号: 602-058-00-8		化学式: $C_6H_5CHCl_2$	分子量: 161.0
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火, 禁止火花, 并禁止吸烟; 禁止与热表面接触	喷水, 泡沫, 干粉, 二氧化碳
爆炸			
接触			一切情况下都要向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 呼吸困难, 喉痛	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红; 皮肤烧伤, 疼痛	防护手套, 防护眼	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼便), 然后就医
# 摄食	腹痛, 消化道灼热感, 喉痛, 呕吐		漱口, 不得饮用任何东西, 并给予医疗护理
溢漏处置	将溢出液收集于可密闭的容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸附残液并转移至安全场所(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存			
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有刺激气味。</p> <p>化学危险性：与热表面或火焰接触，该物质分解生成有毒光气烟雾。</p> <p>接触途径：可通过吸入或食入吸收到体内。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。吸入蒸气可能引起肺水肿（见注解）。该物质可能对神经系统发生作用，导致肌肉兴奋性。接触可能导致神志不清。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table border="0" style="width: 100%;"> <tr> <td style="vertical-align: top;"> <p>沸点：205℃</p> <p>熔点：-17℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.3</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：在 20℃时 0.04kPa</p> </td> <td style="vertical-align: top;"> <p>蒸气相对密度(空气=1)：5.6</p> <p>闪点：不明</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点：205℃</p> <p>熔点：-17℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.3</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：在 20℃时 0.04kPa</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：5.6</p> <p>闪点：不明</p>
<p>沸点：205℃</p> <p>熔点：-17℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.3</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：在 20℃时 0.04kPa</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：5.6</p> <p>闪点：不明</p>		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>常常经过几小时后肺水肿症状才变得明显，体力劳动可使症状加重。因此，休息和医疗检查是重要的。应考虑由医生或医生指定人员立即给予适当喷雾。不要在明火或热表面附近，或焊接时使用。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0101 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 亚苄基二氯</p>			

CAS 号: 100-57-7		中文名称: 苯甲醛; 人工杏仁油; 安息香醛	
RTECS 号: CU 4375000		英文名称: BENZALDEHYDE; Artificial almond oil; Benzoic	
UN 编号: 1990		aldehyde	
EC 编号: 605-012-00-5		化学式: C_6H_5CHO	分子量: 106.13
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	在特定条件下易燃	禁止明火, 禁止火花, 禁止与热表面接触	泡沫, 喷水, 干粉
爆炸	64°C 以上时可能生成爆炸性蒸气/空气混合物	64°C 以上时密闭系统, 通风; 不得使用压缩空气灌装、泄料或转运(见注解)	着火时喷水保持料桶等冷却
接触		防止产生烟雾!	
# 吸入	呼吸无力, 呼吸短促, 眼睛和鼻粘膜有灼烧感; 意识模糊, 咳嗽, 头晕(见注解)	呼吸防护	新鲜空气, 休息, 如需要进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收! 发红, 敏感作用下降, 接触性皮炎	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	灼烧感, 意识模糊, 头晕, 倦睡, 头痛, 呼吸短促, 神志不清, 呕吐, 惊厥	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口; 禁止催吐, 休息, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 将溢出液收集在可密闭的容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸收残液并转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有机蒸气和有害粉尘的 A/P2 过滤呼吸器)。		
储存	防火, 与强氧化剂、铁、空气、碱、表面积大的物质分开存放; 保持冷却, 干燥, 保存在暗处。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色至褐色粘稠液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：在特定条件下，该物质可生成爆炸性过氧化物。加热可能发生猛烈燃烧或爆炸。与空气和热或吸附表面接触，该物质可能自燃。与氧化剂反应有着火和爆炸危险。在高温下与空气反应有爆炸性。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未给出在 20℃ 时该物质蒸发达到有害空气污染浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。蒸气刺激眼睛、皮肤和呼吸道。吞咽液体可能吸入肺中，有化学性肺炎的危险。接触可能造成知觉减弱。可能导致呼吸麻痹，须进行医疗检查。</p> <p>长期或反复接触作用：重复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。该液体使皮肤脱脂。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：179℃ 熔点：-56℃ 相对密度(水=1)：1.05 水中溶解度：20℃ 时 0.33g/100ml 蒸气压：30℃ 时 150Pa 蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃ 时 1.00</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：3.65 闪点：64℃ 自燃温度：190℃ 爆炸极限：在空气中 1.4~8.5% (体积) 辛醇/水分配系数的对数值：1.48</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有危害性；应对水体给予特别注意。</p>
<p>注解</p>	<p>分解温度未见文献报道。在封闭空间燃烧可转化为爆炸。气味和职业接触限值之间关系未确定。立即脱下污染的工作服(有自燃危险。不要在火焰或热表面附近，或焊接时使用)。</p> <p>爆炸/预防：防止静电荷累积(例如，通过接地)。</p> <p>吸入/急性危害/症状：头痛，痛性痉挛，喉痛，神志不清。</p> <p>美国防火协会法规：H2;F2;R0。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0102 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 苯甲醛</p>	

CAS 号: 65-85-0		中文名称: 苯甲酸; 安息香酸; 苯羧酸	
RTECS 号: DG0875000		英文名称: BENZOIC ACID; Benzenecarboxylic acid; Phenyl carboxylic acid	
		化学式: C_6H_5COOH	分子量: 122.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	在空气中, 细微扩散颗粒物可形成爆炸性混合物	防止粉尘沉积; 密闭系统; 粉尘防爆电器设备和照明	
接触		防止粉尘扩散!	
# 吸入		局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 如需要进行人工呼吸
# 皮肤	发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 恶心, 呕吐	工作期间, 禁止进食、饮水或吸烟	漱口, 催吐(只限清醒病人!), 并给予医疗护理
触漏处置	将溢漏物扫入塑料衬里的容器内, 用大量水将残余物冲掉。		
触存			
包触与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色晶体。</p> <p>物理危险性：如以粉末或颗粒形式与空气混合可能发生粉尘爆炸。</p> <p>化学危险性：加热到 370℃ 以上时，该物质分解生成苯、二氧化碳、少量的苯酚和一氧化碳。水溶液是一种弱酸。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气或气溶胶吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指明在 20℃ 时，该物质蒸发，达到有害空气污染浓度的速度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激皮肤。气溶胶刺激眼睛和呼吸道。吸入粉末或粉尘可能引起哮喘反应(见注解)。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤过敏和哮喘。</p>												
<p>物 理 性 质</p>	<table border="0"> <tr> <td>沸点：249℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1)：4.2</td> </tr> <tr> <td>熔点：122℃</td> <td>闪点：121(闭杯)</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1)：1.3</td> <td>自燃温度：573℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：20℃时 0.29g/100ml</td> <td>辛醇/水分配系数的对数值：1.87</td> </tr> <tr> <td>蒸气压：96℃时 133Pa</td> <td></td> </tr> <tr> <td>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.01</td> <td></td> </tr> </table>	沸点：249℃	蒸气相对密度(空气=1)：4.2	熔点：122℃	闪点：121(闭杯)	相对密度(水=1)：1.3	自燃温度：573℃	水中溶解度：20℃时 0.29g/100ml	辛醇/水分配系数的对数值：1.87	蒸气压：96℃时 133Pa		蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.01	
沸点：249℃	蒸气相对密度(空气=1)：4.2												
熔点：122℃	闪点：121(闭杯)												
相对密度(水=1)：1.3	自燃温度：573℃												
水中溶解度：20℃时 0.29g/100ml	辛醇/水分配系数的对数值：1.87												
蒸气压：96℃时 133Pa													
蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.01													
<p>环境数据</p>													
<p>注 解</p>	<p>常常经过几小时后哮喘症状才变得明显，体力劳动会使症状加重。因此，休息和医学观察是重要的。出现哮喘症状的任何人都不应再次接触该物质。美国防火协会法规；H1；F1；R0。</p>												
<p>附加资料</p>													
<p>ICSC 编号：0103 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 苯甲酸</p>													

<p>CAS 号: 50-32-8 RTECS 号: DJ 3675000 EC 编号: 601-032-00-3</p>		<p>中文名称: 苯并(a)芘; 3,4-苯并芘 英文名称: BENZO (a) PYRENE; Benz (a) pyrene; 3, 4-Benzopyrene 化学式: C₂₀H₁₂ 分子量: 252.3</p>	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	喷水, 干粉
爆 炸			
接 触		严格的卫生条件! 避免一切接触! 避免孕妇接触	在一切条件下都要向医生咨询!
# 吸入	(见注解)	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 如需要, 则进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收!	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	(见注解)	安全护目镜或眼睛防护 结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜); 然后就医
# 摄食	(见注解)	工作时, 不得进食、饮水或吸烟	
溢漏处置	撤离危险区域, 将溢漏物清扫收集到密闭容器中, 小心收集残余物, 然后移至安全场所(额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
储 存	与硝基衍生物和强氧化剂分开存放。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

6

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：淡黄色晶体；粉末。</p> <p>化学危险性：在加热时，生成有毒蒸气。与硝基衍生物和强氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值 A2(可疑人体致癌物)(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：见注解。</p> <p>短期接触作用：见注解。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质很可能是人体致癌物。可能引起人类遗传损害。可能引起出生缺陷。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：在 1.3KPa 时 310~312℃</p> <p>熔点：179℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.4</p> <p>水中溶解度：不溶(<0.1g/100ml)</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：见注解</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：8.7</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：6.04</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>文献中未见报道蒸气/空气混合物的相对密度。该物质的急性或短期作用数据不充分。根据接触程度，须做定期医疗检查。禁止将工作服带回家中。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0104. 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 苯并(α)芘</p>	

CAS 号: 98-07-7		中文名称: 三氯甲苯; 三氯化苺; α, α, α -三氯甲(基)苯; 苯基三氯甲烷; 苯基一氯仿	
RTECS 号:		英文名称: BENZOTRICHLORIDE; α, α, α -Trichlorotoluene;	
UN 编号: 2226		Trichlorophenylmethane; Phenylchloroform	
EC 编号: 602-038-00-9		化学式: $C_6H_5-CCl_3$ 分子量: 195.48	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	在特定条件下可燃	禁止明火, 禁止与热表面接触	喷水, 干粉, 二氧化碳, 干砂
爆炸	蒸气和空气混合物有爆炸性, 有着火和爆炸危险	防止静电荷积累(例如, 通过接地)	着火时喷水保持钢瓶冷却, 但是禁止直接与水接触
接触		避免一切接触!	一切情况下均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 呼吸短促, 喉痛, 神志不清; 延缓作用症状(见注解)	密闭系统和通风	新鲜空气, 休息, 半直立位, 如需要进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛(另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊, 视力减退	安全护目镜, 面罩或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时, 不得进食、饮水和吸烟	漱口, 饮水, 禁止催吐, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询通风, 用砂子或惰性吸附剂吸收残液并移至安全场所, 不要冲入下水道。		
储存	干燥。		
包装与标志	联合国危险性类别: 8 联合国包装级别: II 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色至黄色至褐色发烟液体，有刺激性气味。</p> <p>化学危险性：加热可能引起剧烈燃烧或爆炸。当加热、燃烧与水接触时该物质分解，在光和水作用下，产生有毒和腐蚀性气体苯甲酸和氯化氢。与水反应引起腐蚀性危害。与空气接触放出有毒和腐蚀性气体。在有水存在时浸蚀许多金属。</p> <p>吸入风险：在 20℃ 时该物质蒸发，能较快达到有害污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。蒸气刺激眼睛、皮肤和呼吸道。吸入气溶胶、蒸气可能引起肺水肿（见注解）。吞咽液体可能吸入肺中，有引起化学性肺炎的危险。接触可能造成意识降低。接触可能导致死亡。作用可能延缓。需做医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能是人体致癌物。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> <p>沸点：118KPa 时 221℃</p> <p>熔点：-5℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.38</p> <p>水中溶解度：20℃ 时 0.018/100ml (发生反应分解)</p> <p>蒸气压：20℃ 时 20Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃ 时 1.0</p> </td> <td style="width: 50%; border: none;"> <p>蒸气相对密度(空气=1)：6.77</p> <p>闪点：108℃</p> <p>自燃温度：445℃</p> <p>爆炸极限：160℃，在空气中 2.1~6.5%(体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：2.92</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点：118KPa 时 221℃</p> <p>熔点：-5℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.38</p> <p>水中溶解度：20℃ 时 0.018/100ml (发生反应分解)</p> <p>蒸气压：20℃ 时 20Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃ 时 1.0</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：6.77</p> <p>闪点：108℃</p> <p>自燃温度：445℃</p> <p>爆炸极限：160℃，在空气中 2.1~6.5%(体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：2.92</p>
<p>沸点：118KPa 时 221℃</p> <p>熔点：-5℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.38</p> <p>水中溶解度：20℃ 时 0.018/100ml (发生反应分解)</p> <p>蒸气压：20℃ 时 20Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃ 时 1.0</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：6.77</p> <p>闪点：108℃</p> <p>自燃温度：445℃</p> <p>爆炸极限：160℃，在空气中 2.1~6.5%(体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：2.92</p>		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质对环境可能有害；应对水体给予特别注意。</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>在文献中未见报道分解温度。饮用酒精含饮料会增强有害作用。肺水肿症状常常经过几小时后才变得明显，体力劳动会使症状加重。因此体息和医学观察是重要的。应考虑由医生或医生指定人员立即给予适当喷药。该物质中毒时，需采取必要的治疗措施；必须提供有指示说明的适当处理方法。</p> <p>美国防火协会法规：H2；F1；R0。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0105 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 三氯甲苯</p>			

CAS 号: 92-52-4		中文名称: 联(二)苯; 1,1'-联苯; 苯基苯	
RTECS 号: DU 8050000		英文名称: BIPHENYL; 1,1'-Biphenyl; Phenylbenzene	
		化学式: $C_6H_5-C_6H_5$	分子量: 154.21
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止有明火	喷水, 干粉
爆炸	在空气中微细分散颗粒物形成爆炸性混合物	防止粉尘沉积; 密闭系统, 粉尘防爆电器设备和照明	着火时喷水保持料桶等冷却
接触		防止粉尘扩散! 严格的卫生条件!	
# 吸入	头痛, 恶心, 呕吐, 虚弱; 延缓作用症状 (见注鲜)	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	如是粉末则使用安全护目镜或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟 (如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	消化道刺激	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 催吐 (只限清醒病人!), 并给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 仔细收集残余物, 然后移至安全场所 (额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 式过滤呼吸器)。		
储存	与强氧化剂分开存放; 保持冷却, 储存在通风良好的房屋内。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色，“叶子”状。</p> <p>物理危险性：如果以粉末或粒状形状与空气混合，可能发生粉尘爆炸。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.2ppm、1.5mg/m³(美国政府工业卫生家会议,1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入该物质蒸气、气溶胶，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：在 20℃时蒸发可忽略不计，但是通过粉尘扩散可以迅速达到空气中颗粒物污染的浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和消化道。接触量大大超过职业接触限值时，可能导致肝功能失调，作用可能延缓。需作医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：重复或长期接触可能引起皮肤过敏。该物质可能对中枢神经系统和肝脏发生作用，导致肝脏和神经功能失调。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：255℃ 熔点：69~71℃ 相对密度(水=1)：1.04 水中溶解度：不溶 蒸气压：70℃时 0.13kPa (20℃时 3.5Pa)</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：5.31 闪点：113℃ 自燃温度：540℃ 辛醇/水分配系数的对数值：3.9</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>根据接触程度，需作定期医疗检查。不要把工作服带回家中。</p> <p>爆炸/预防：防止静电荷累积(例如，通过接地)。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0106 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 联(二)苯</p>	

CAS 号: 7726-95-6		中文名称: 溴	
RTECS 号: EF 9100000		英文名称: BROMINE	
UN 编号: 1744		化学式: Br ₂	
EC 编号: 035-001-00-5		分子量: 159.8	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃,但可增强其它物质燃烧;许多反应可能引起火灾和爆炸(见注解)	禁止与易燃物质接触;禁止与铝、纸、锯末或碎布接触	周围环境着火时允许使用各种灭火剂
爆炸			着火时喷水保持料桶等冷却
接触		避免一切接触!	一切情况下都要向医生咨询!
# 吸入	咳嗽,呼吸短促,喉痛,肺水肿(见注解)	通风,局部排气或呼吸防护	新鲜空气,休息,半直立体位,并给予医疗护理
# 皮肤	发红,严重皮肤烧伤,疼痛	防护手套,防护服	脱掉污染的衣服,用大量水冲洗皮肤或淋浴,并给予医疗护理
# 眼睛	发红,疼痛,视力模糊,严重深度烧伤	安全护目镜或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜),然后就医
# 摄食	腹痛,消化道灼热感,喉痛呕吐	工作期间不得进食、饮水或吸烟	漱口,禁止催吐,不得饮用任何东西,并给予医疗护理;立即送医院
溢漏处置	撤离危险区域,向专家咨询,尽可能收集泄漏液于可密闭的容器中,用砂子或惰性吸附剂吸附残余液体并转移至安全场所。不要冲入下水道。不得用锯末或其它可燃吸附剂吸附,切勿直接将水喷射到液体上。用细水雾喷射消除蒸气(见注解)。		
储存	与易燃和还原性物质、强碱分开存放,保持冷却,干燥,沿地面通风。		
包装与标志	使用不易破碎包装,将易碎包装放在不易碎的密闭容器内。 联合国危险性类别: 8 联合国次要风险等级: 6.1 联合国包装级别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观: 发烟微红棕色液体,具有刺激性气味。</p> <p>物理危险性: 蒸气较空气重。</p> <p>化学危险性: 该物质是一种强氧化剂,与易燃和还原性物质发生剧烈反应。水溶液是一种强酸,它与碱激烈反应并具有腐蚀性。与有机物、烃类化合物、合成橡胶、磷和许多金属激烈反应,引起火灾和爆炸危险。与水或水蒸汽反应生成腐蚀性烟雾。浸蚀许多塑料。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 0.1ppm、0.66mg/m³(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)</p> <p>接触途径: 可通过吸入其蒸气和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 在 20℃时该物质蒸发,能迅速达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用: 腐蚀性。该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有强烈腐蚀性。摄食有腐蚀性。吸入蒸气和/或烟雾可能引起肺水肿(见注解)。</p> <p>长期或反复接触作用: 重复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。接触蒸气可能损伤肺。该物质可能对皮肤发生作用,导致皮肤和指甲发黄,面部浮肿,痤疮和水疱</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点: 58.7℃</p> <p>熔点: -7.3℃</p> <p>相对密度(水=1): 3.1</p> <p>水中溶解度: 20℃时 4g/100ml(反应)</p> <p>蒸气压: 20℃时 22.0kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1): 20℃时 2.0</p> <p>蒸气相对密度(空气=1): 5.5</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>肺水肿症状常常经过几小时后才变得明显,体力劳动会使症状加重。因此,医学观察是重要的。超过接触限值时,依靠气味警戒不充分。切勿将水浇在该物质上;当溶解或稀释时,总是将该物质缓慢加入到水中。</p> <p>火灾/急性危害/症状: 加热将引起压力升高,具有爆炸危险。</p> <p>吸入/急救/消防: 工作场所如果不能进行医疗护理,将病人送至医院。</p> <p>溢漏处理: 按照专家的建议,收集污染的水并将其中和(额外个人防护:全套防护服包括自给式呼吸器)。</p> <p>美国防火协会法规: H4;F0;R0。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0107 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 溴</p>	

CAS 号: 75-25-2		中文名称: 溴仿; 三溴甲烷; 甲撑(叉)三溴化物; 亚甲三溴	
RTECS 号: PB5600000		英文名称: BROMOFORM; Tribromomethane; Methylene	
UN 编号: 2515		tribromide	
EC 编号: 602-007-00-X		化学式: CHBr_3	分子量: 252.7
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃		干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳; 周围环境着火时, 可以使用各种灭火剂
爆炸			
接触		严格的卫生条件!	各种情况都要向医生咨询!
# 吸入	脸变红, 流涎, 动作失调, 抽搐; 咳嗽, 头晕, 头痛, 呼吸困难, 恶心(见注解)	通风, 局部排气或者呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位; 如需要, 进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收! 发红, 疼痛(另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 用水和肥皂冲洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	流泪, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	口部灼烧感, 意识模糊(另见吸入)	工作期间不得进食、饮水或吸烟	漱口, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 通风, 尽可能将溢漏液收集于可密闭的容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸收残液并转移到安全场所。不要让该化学品进入环境(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存	采取措施盛装灭火产生的废水, 与强碱、氧化剂和金属分开存放, 置于阴暗处, 沿地面通风。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观: 无色,有特殊气味的液体。与光和空气接触转变成黄色。</p> <p>物理危险性: 该物质蒸气较空气重,并可能累积在低于天花板的空间内造成缺氧。</p> <p>化学危险性: 在燃烧时,该物质分解生成高毒和腐蚀性烟雾(一氧化碳、溴化氢、溴氧化物)。该物质是一种强酸,与碱激烈反应,对许多金属有腐蚀性。与氧化剂激烈反应。与钠、钾、钙、铝粉、锌、镁、强碱、钠钾合金、丙酮和氢氧化钾不能共存。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 0.5ppm、5.2mg/m³(经皮)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。最高容许浓度 5mg/m³(经皮)(前苏联,1983年)。</p> <p>接触途径: 可通过吸入其蒸气和经皮肤吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时该物质蒸发能很迅速达到有害污染浓度。</p> <p>短期接触作用: 流泪。该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有腐蚀性。该物质刺激眼睛和皮肤(刺激兔皮肤)。该物质蒸气刺激呼吸道。该物质蒸气可能对中枢神经系统、肝、肾上腺、肾、心脏和血液循环发生作用。即使高剂量时,肝[细胞]毒素不同于许多卤甲烷。接触蒸气可能导致死亡。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎(见注解)。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点: 149~152℃</p> <p>熔点: 6.9℃</p> <p>相对密度(水=1): 2.9</p> <p>水中溶解度: 20℃时 0.1g/100ml</p> <p>蒸气压: 20℃时 0.67kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1): 20℃时 1.05</p> <p>蒸气相对密度(空气=1): 8.7</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值: 2.3</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>根据接触程度,需定期进行医疗检查。常常经过几小时后肺水肿症状才变得明显,体力劳动会使症状加重。因此,休息和医学观察是重要的。应考虑由医生或医生指定的人员立即给予适当喷药。添加稳定剂或抑制剂可能影响该物质的毒理学性质,向专家咨询。</p> <p>吸入/急性危害/症状: 神志不清,记忆丧失,休克,延缓作用症状。</p> <p>长期或重复接触作用: 该物质可能对中枢神经系统、肝、肾、呼吸道、肺发生作用。可能引起出生缺陷。</p> <p>美国防火协会法规: H2;F0;R1。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0108 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 溴仿</p>	

CAS 号: 74-83-9		中文名称: 溴甲烷; 甲基溴化物(钢瓶)	
RTECS 号: PA 4900000		英文名称: BROMOMETHANE; Methyl bromide(cylinder)	
UN 编号: 1062		化学式: CH ₃ Br	
EC 编号: 602-002-00-3		分子量: 94.95	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	在特定条件下可燃	禁止与铝或纯氧接触	切断气源; 如果无可能和对周围环境无危险, 让其自行燃烧完全(见注解)
爆炸			着火时喷水保持钢瓶冷却
接触		严格的卫生条件!	一切情况下都要向医生咨询!
# 吸入	腹部疼痛, 头晕, 头痛, 痉挛, 幻觉, 情感淡漠, 语音丧失, 运动失调, 呕吐	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	麻刺感, 瘙痒, 可能吸收! 发红, 灼烧感, 疼痛, 起疱(另见吸入); 与液体接触发生冻伤	防护手套, 保温手套, 防护服	冻伤时用大量水冲洗, 不要脱掉衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红、疼痛, 视力模糊, 暂时或永久性视力损伤	安全护目镜, 面罩或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜)然后就医
# 摄食			
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 切勿将水直接喷射到液体上(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存	如放在室内, 应防火; 与强氧化剂、强碱、氧气钢瓶和铝分开存放; 保持冷却, 沿地面通风。		
包装与标志	使用不易破碎包装; 将易碎包装放入不易碎密闭容器中; 特制的绝缘钢瓶。 联合国危险性类别: 2 联合国次要风险等级: 6.1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无色无味压缩液化气体。</p> <p>物理危险性: 该气体较空气重。</p> <p>化学危险性: 该物质在加热和燃烧时分解,生成高毒和刺激性烟气(溴化物、溴、溴氧化物,二氧化碳和一氧化碳)。与氧化剂和强碱发生反应。与氧反应引起火灾危险。在有水情况下浸蚀许多金属。与铝起化学反应,生成烷基铝,引起火灾和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 5ppm、20mg/m³(美国政府工业卫生学家会议,1988~1989年)最高容许浓度 1mg/m³(经皮)(前苏联,1983年)。</p> <p>接触途径: 该物质作为一种蒸气,可通过吸入和经皮肤吸收到人体内。</p> <p>吸入风险: 容器漏损时,可迅速达到空气中有害气体浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。吸入该物质可能引起肺水肿(见注解)。该物质可能对中枢神经系统、肾和肺发生作用,。接触高浓度可能导致死亡。作用可能延缓。</p> <p>长期或反复接触作用: 重复或长期与皮肤接触可能引起皮炎,引起皮肤过敏。该物质对中枢神经系统、肾、心肌、肝、鼻和肺可能发生作用。可能引起遗传损害。可能损害男性生育力。</p>	
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点: 3.6℃</p> <p>熔点: -94℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.7</p> <p>水中溶解度: 20℃时 1.34ml/100ml</p> <p>蒸气压: 20℃时 189kPa</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1): 3.3</p> <p>自燃温度: 537℃</p> <p>爆炸极限: 在空气中 13.5~14.5%(体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值: -1.1</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>根据接触程度需定期进行医疗检查。肺水肿症状常常经过几小时后才变得明显。体力劳动使症状加重。因此,休息和医学观察是重要的。应考虑由医生或医生指定的人员立即给予适当喷药。当过多超过接触限值时,气味警告是不充分的。不要在明火或热表面附近,或焊接时使用。将泄漏钢瓶的渗漏处朝上,防止液态气体逸出。商品名有 Brom-o-gas, Cell-fume, Fumigant-1, Halon1001。</p> <p>火灾/急救/消防: 在其它情况下使用干粉、二氧化碳灭火。周围环境着火时允许使用各种灭火剂。</p> <p>运输应急卡: TEC(R)-111</p> <p>美国防火协会法规: H3;F0;R0。</p>	
<p style="text-align: center;">附加资料</p>		
<p>ICSC 编号: 0109 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 溴甲烷</p>		

CAS 号: 2425-79-8

中文名称: 1,4-丁二醇二缩水甘油醚; 1,4-双(2,3-环氧丙氧基)丁烷; 1,4-丁烷二缩水甘油醚

RTECS 号: EJ 5100000

EC 编号: 603-072-00-7

英文名称: 1,4-BUTANEDIOL DIGLYCIDYL ETHER; 1,4-Bis(2,3-epoxypropoxy) butane; 1,4-Butane diglycidyl ether

化学式: $C_{10}H_{18}O_4$

分子量: 202.3

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃	禁止明火	干粉,水成膜泡沫,泡沫,二氧化碳
爆炸			
接触			
#吸入	咳嗽,呼吸短促	通风	新鲜空气,休息,必要时进行人工呼吸,并给予医疗护理
#皮肤	可能吸收! 发红,皮肤烧伤	防护手套	脱掉污染的衣服,冲洗,然后用水和肥皂洗皮肤,如需要时给予医疗护理
#眼睛	发红,疼痛	面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜),然后就医
#摄食	恶心,呕吐	工作期间不得进食、饮水或吸烟	漱口,饮用大量水;并给予医疗护理
溢漏处置	通风,尽量将泄漏液收集到可密闭的容器中,用大量水冲掉残余物。		
储存	与强氧化剂、强碱、强酸分开存放;干燥。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：吸湿性液体。</p> <p>化学危险性：该物质或许能生成爆炸过氧化物。在燃烧时该物质分解生成有毒气体和蒸气。与强氧化剂、酸和碱发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未报道 20℃时该物质蒸发达到空气中有害浓度的速度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。吸入蒸气可能引起肺水肿（见注解）。吞咽该液体可能吸入到肺中，有引起化学性肺炎的危险。接触可以造成知觉减弱。</p> <p>长期或反复接触作用：重复或长期与皮肤接触可能引起皮炎、皮肤过敏。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：266℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.1</p> <p>水中溶解度：见注解</p> <p>蒸气压：20℃时 1.333kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：见注解</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：7.0</p> <p>闪点：129℃(闭杯)</p> <p>爆炸极限：见注解</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>文献中未报道熔点、蒸气压、水中溶解度、蒸气和空气混合物相对密度、自燃温度和爆炸极限。肺水肿症状通常经过几小时后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此，休息和医学观察是重要的。蒸馏前应检验过氧化物；如有，应使其无害化。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0110 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 1,4-丁二解二缩水甘油醚</p>	

CAS 号: 71-36-3		中文名称: 1-丁醇; 丙基甲醇; 正丁基醇; 正丁醇	
RTECS 号: EO1400000		英文名称: 1-BUTANOL; Propyl carbinol; n-Butyl alcohol;	
UN 编号: 1120		n-Butanol	
EC 编号: 603-004-00-6		化学式: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$	分子量: 74.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃	禁止明火, 禁止火花和禁止吸烟	干粉, 抗醇泡沫, 大量水, 二氧化碳
爆炸	29°C 以上时可能生成爆炸性蒸气和空气混合物	29°C 以上时密闭系统, 通风, 防爆电器设备	着火时喷水保持料桶等冷却
接触			
# 吸入	咳嗽, 头晕, 倦睡, 迟钝, 头痛, 鼻和咽喉发炎, 呼吸短促	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息和给予医疗护理
# 皮肤	使皮肤干燥	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 如果起疱或发红时, 则要给予医疗护理
# 眼睛	视力模糊, 灼烧感, 流泪和畏光, 可能造成角膜损伤	安全护目镜或面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 腹泻, 倦睡, 恶心, 神志不清, 呕吐	工作期间不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不得催吐, 并给予医疗护理
溢漏处置	将溢出液收液在可密闭的容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸附残液, 并转移到安全场所(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存	防火, 与强氧化剂、有机过氧化物分开存放。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: II 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，具有特殊气味。</p> <p>化学危险性：与强氧化剂和铝发生反应，生成易燃气体(氢，见 ICSC 卡片 0001)。与三氧化铬发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值 50ppm(上限)、150mg/m³(上限)(经皮)(美国工业卫生学家会议，1988~1989 年)。最高容许浓度 10mg/m³(上限)(前苏联，1977 年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可较快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质蒸气刺激眼睛和呼吸道。可能对中枢神经系统发生作用，导致中毒。接触高浓度会引起意识降低。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。该液体使皮肤脱脂，引起皮肤干裂。</p>												
<p>物 理 性 质</p>	<table border="0"> <tr> <td>沸点：17℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1)：2.6</td> </tr> <tr> <td>熔点：-90℃</td> <td>闪点：29℃</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1)：0.8</td> <td>自燃温度：365℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：20℃时 7.7g/100ml</td> <td>爆炸极限：在空气中 1.4~11.2%(体 积)</td> </tr> <tr> <td>蒸气压：20℃时约 0.6kPa</td> <td>辛醇/水分配系数的对数值：0.88</td> </tr> <tr> <td>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.01</td> <td></td> </tr> </table>	沸点：17℃	蒸气相对密度(空气=1)：2.6	熔点：-90℃	闪点：29℃	相对密度(水=1)：0.8	自燃温度：365℃	水中溶解度：20℃时 7.7g/100ml	爆炸极限：在空气中 1.4~11.2%(体 积)	蒸气压：20℃时约 0.6kPa	辛醇/水分配系数的对数值：0.88	蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.01	
沸点：17℃	蒸气相对密度(空气=1)：2.6												
熔点：-90℃	闪点：29℃												
相对密度(水=1)：0.8	自燃温度：365℃												
水中溶解度：20℃时 7.7g/100ml	爆炸极限：在空气中 1.4~11.2%(体 积)												
蒸气压：20℃时约 0.6kPa	辛醇/水分配系数的对数值：0.88												
蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.01													
<p>环境极据</p>													
<p>注 解</p>	<p>气味和职业接触极限之间关系未确定。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-30G35</p> <p>美国防火协会法规：H1；F3；R0。</p>												
<p>附加资料</p>													
<p>ICSC 编号：0111 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 I-丁醇</p>													

CAS 号: 78-92-2		中文名称: 2-丁醇; 仲丁醇; 甲基乙基甲醇	
RTECS 号: EO1750000		英文名称: 2-BUTANOL; <i>sec</i> -Butyl alcohol; <i>sec</i> -Butanol;	
UN 编号: 1120		Methyl ethyl carbinol	
EC 编号: 603-004-00-6		化学式: $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_2\text{CH}_3$	分子量: 74.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃的	禁止明火、火花和吸烟	干粉, 抗醇泡沫, 大量水, 二氧化碳
爆炸	高于 24°C 时可生成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 24°C 时密闭系统通风和防爆电器设备	着火时喷水保持料桶等冷却
接触			
# 吸入	咳嗽, 头晕, 倦睡, 迟钝, 头痛, 鼻和喉部发炎, 呼吸短促	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
# 皮肤	皮肤干燥, 发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	安全护目镜或面罩	首先用大量水冲洗几分钟 (如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 腹泻, 倦睡, 恶心, 神志不清, 呕吐	工作期间禁止进食、饮水或吸烟	漱口, 禁止催吐, 并给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏液收集在密闭容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸附残液并转移到安全场所。		
储存	防火, 与强氧化剂、有机过氧化物分开存放, 保持冷却。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: II 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，具有特殊气味。</p> <p>化学危险性：该物质可形成爆炸性过氧化物。与三氧化铬及氧化剂反应，引起火灾危险。浸蚀某些塑料、橡胶和涂料。</p> <p>职业接触限值：阈限值 100ppm、305gm/m³（美国政府工业卫生学家会议，1988~1989年）。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：在 20℃时该物质蒸发，可较快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质蒸气刺激眼睛和呼吸道。该物质可能对中枢神经系统发生作用，导致中毒。接触高浓度会引起知觉减弱。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。该液体使皮肤脱脂，引起皮肤干裂。</p>	
<p>物理性质</p>	<p>沸点：99℃</p> <p>熔点：-115℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.8</p> <p>水中溶解度：20℃时 15.4g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时约 1.7kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.03</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：2.6</p> <p>闪点：21℃</p> <p>自然温度：406℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 1.7~9.8%(体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数该：0.61</p>
<p>环境数据</p>		
<p>注解</p>	<p>运输应急卡：TEC(R)-30G35。</p> <p>美国防火协会法规：H1；F3；R0。</p>	
<p>附加资料</p>		
<p>ICSC 编号：0112 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 2-丁解</p>		

CAS 号: 78-83-1		中文名称: 异丁醇; 2-甲基-1-丙醇; 异丙基甲醇	
RTECS 号: NP9625000		英文名称: ISOBUTYL ALCOHOL; 2-Methyl-1-propanol; Iso-	
UN 编号: 1212		propyl carbinol; Isobutanol	
EC 编号: 603-004-00-6		化学式: $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{OH}$	分子量: 74.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	干粉, 抗醇泡沫, 大量水, 二氧化碳
爆炸	27°C 以上时可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	27°C 以上时密闭系统, 通风, 和防爆电器设备	着火时喷水保持料桶等冷却
接触			
# 吸入	咳嗽, 头晕, 倦睡, 迟钝, 头痛, 呼吸短促, 喉痛	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 并予以医疗护理
# 皮肤	皮肤干燥, 发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 腹泻, 倦睡, 迟钝, 恶心, 神志不清, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	催吐 (仅对清醒病人!) 并予以医疗护理
溢漏处置	将溢漏液收集在可密闭的容器中, 用砂子和惰性吸附剂吸附残液并转移到安全场所。		
储存	防火。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装类别: III 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：与氧化剂和铝反应，生成易燃气体（氢气）。浸蚀许多塑料。与三氧化铬接触燃烧。</p> <p>职业接触限值：阈限值 50ppm、150mg/m³（美国政府工业卫生学家会议，1988～1989年）。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，缓慢达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质蒸气刺激眼睛和呼吸道。可能对中枢神经系统发生作用，导致中毒。接触高浓度会引起知觉减弱。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。该液体使皮肤脱脂，导致皮肤干裂。</p>	
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：107℃ 熔点：-108℃ 相对密度（水=1）：0.8 水中溶解度：20℃时 8.7g/100ml 蒸气压：20℃时大约 1.2kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 （空气=1）：20℃时 1.02</p>	<p>蒸气相对密度（空气=1）：2.6 闪点：27℃ 自燃温度：441℃ 爆炸极限：在空气中 1.7～10.9%（体 积） 辛醇/水分配系数的对数值：0.65/ 0.83</p>
<p>环境数据</p>		
<p>注 解</p>	<p>运输应急卡：TEC(R)-30G35， 美国防火协会法规：H2；F3；R0。</p>	
<p>附加资料</p>		
<p>ICSC 编号：0113 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 异丁醇</p>		

CAS 号: 75-65-0		中文名称: 叔丁醇; 2-甲基-2-丙醇; 三甲基甲醇	
RTECS 号: ED1925000		英文名称: <i>tert</i> -BUTANOL; <i>tert</i> -Butyl alcohol; 2-Methyl-2-	
UN 编号: 1120		propanol; Trimethyl carbinol	
EC 编号: 603-005-00-1		化学式: (CH ₃) ₃ COH	分子量: 74.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	高度易燃	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	干粉, 抗醇泡沫, 大量水, 二氧化碳
爆 炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器设备和照明(见注解)	着火时喷水保持料桶等冷却
接 触			
#吸入	咳嗽, 头晕, 倦睡, 迟钝, 头痛, 呼吸短促, 喉痛, 可引起眼睛发炎	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 并给予医疗护理
#皮肤	干燥, 发红	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用水和肥皂洗皮肤, 然后给予医疗护理
#眼禁	发红, 疼痛, 视力模糊	安全护目镜或面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
#摄食	腹痛, 腹泻, 倦睡, 恶心, 神志不清, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	催吐(仅对清醒病人), 然后给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏液收集到可密闭的容器中, 用大量水冲净残余物(禁外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储 存	防火, 与强氧化剂或碱金属分开存放。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体或晶体粉末，具有特殊气味。</p> <p>物理危险性：蒸气较空气重，并可沿地面移动，可能造成远处着火。蒸气与空气混合，易形成爆炸性混合物。</p> <p>化学危险性：该物质能形成爆炸性过氧化物。该物质与无机强酸接触后分解，生成易燃异丁烯气体。与强氧化剂和碱金属激烈反应。浸蚀塑料、橡胶和涂料。</p> <p>职业接触限值：阈限值 100ppm、300mg/m³（美国工业卫生学家会议，1988～1989年）。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时，该物质蒸发，可较快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质蒸气刺激眼睛和呼吸道。可能对中枢神经系统发生作用，导致中毒。接触高浓度会引起知觉减弱。</p> <p>长期或反复接触作用：重复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。该液体使皮肤脱脂，引起皮肤干裂。</p>												
<p>物 理 性 质</p>	<table border="0"> <tr> <td>沸点：82℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1)：2.6</td> </tr> <tr> <td>熔点：26℃</td> <td>闪点：11℃</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1)：0.8</td> <td>自燃温度：478℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：很好</td> <td>爆炸极限：在空气中 2.4～8.0%(体 积)</td> </tr> <tr> <td>蒸气压：20℃时 4.1kPa</td> <td>辛醇/水分配系数的对数值：0.37</td> </tr> <tr> <td>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.08</td> <td></td> </tr> </table>	沸点：82℃	蒸气相对密度(空气=1)：2.6	熔点：26℃	闪点：11℃	相对密度(水=1)：0.8	自燃温度：478℃	水中溶解度：很好	爆炸极限：在空气中 2.4～8.0%(体 积)	蒸气压：20℃时 4.1kPa	辛醇/水分配系数的对数值：0.37	蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.08	
沸点：82℃	蒸气相对密度(空气=1)：2.6												
熔点：26℃	闪点：11℃												
相对密度(水=1)：0.8	自燃温度：478℃												
水中溶解度：很好	爆炸极限：在空气中 2.4～8.0%(体 积)												
蒸气压：20℃时 4.1kPa	辛醇/水分配系数的对数值：0.37												
蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.08													
<p>环境数据</p>													
<p>注 解</p>	<p>当超过接触限值时，气味警告不充分。</p> <p>爆炸/预防：不要使用压缩空气灌装，卸料或转运。</p> <p>运物应急卡：TEC(R)-30G30。</p> <p>美国防火协会法短：H1;F3;R0。</p>												
<p>附加资料</p>													
<p>ICSC 编号：0114 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 叔丁醇</p>													

CAS 号: 2426-08-6		中文名称: 缩水甘油丁醚; 1-丁氧基-2,3-环氧丙烷; 2,3-环氧丙基醚	
RTECS 号: TX4200000		英文名称: <i>n</i> -BUTYL GLYCIDYL ETHER; BGE; 1-Butoxy-2,3-epoxypropane; 2,3-Epoxypropyl ether	
EC 编号: 603-039-00-7		化学式: C ₇ H ₁₄ O ₂ 分子量: 130.2	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃	禁止明火, 禁止火花和禁止吸烟	干粉, 水成膜泡沫, 二氧化碳
爆炸	54℃以上时可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	54℃以上时密闭系统, 通风和防爆电器设备	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触			
# 吸入	头痛, 焦躁不安, 动作失调, 中枢神经系统抑制, 恶心, 神志不清, 呕吐, 功能失调	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	可被吸收! 发红	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗或淋浴, 必要时给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	面罩	首先用大量水冲洗几分钟(若方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	膜痛, 迟钝, 咽喉疼痛	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 饮用大量水, 并给予医疗护理
溢漏处置	通风, 尽可能将溢漏液收集于可密闭的容器中, 用大量水将剩余物冲掉。		
储存	防火; 与强氧化剂、强碱、强酸分开存放; 保持冷却。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，具有特殊气味。</p> <p>化学危险性：该物质与空气接触可能生成爆炸性过氧化物。遇光和空气时，燃烧时，该物质分解生成有毒气体和蒸气。与强氧化剂、酸和碱发生剧烈反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值 25ppm、135mg/m³(以时间加权平均值计)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入和经皮肤及食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，缓慢达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。接触会引起知觉减弱。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎、皮肤过敏。吸入高浓度蒸气，肺有病变危险。可能损害男性生育力。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：164℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.91</p> <p>水中溶解度：20℃时 2g/100ml</p> <p>蒸气压：25℃时 0.43kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.01</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：4.5</p> <p>闪点：54℃(闭杯)</p> <p>爆炸极限：见注解</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>文献中未报道熔点、自然温度和爆炸极限。蒸馏前，应检验过氧化物；如果有应使其无害化。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0115 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 缩水甘油丁醚</p>	

CAS 号: 10108-64-2		中文名称: 氯化镉; 二氯化镉	
RTECS 号: EVO175000		英文名称: CADMIUM CHLORIDE; Cadmium dichloride	
UN 编号: 2570		化学式: CdCl ₂	分子量: 183.32
EC 编号: 048-0008-00-3			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃		周围环境着火时, 容许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 避免各种接触! 避免青少年和儿童接触!	
# 吸入	咳嗽, 发烧, 呼吸困难, 气促, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜或眼睛防护 结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 消化道灼热感, 腹泻, 恶心, 呕吐, 肾衰竭	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 并给予医疗护理
溢漏处置	不要冲入下水道, 将溢漏物质扫入容器中, 小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让该化学品进入环境(额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
储 存	干燥。		
包装与标志	使用不易破碎包装; 将易碎包装放入不易碎密闭容器中。 联合国危险性类别: 6.1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色吸湿晶体。</p> <p>化学危险性：加热时生成有毒烟雾。水溶液是一种弱酸。</p> <p>职业接触限值：阈限值(以 Cd 计)0.05mg/m³(美国政府工业卫生学家会议, 1989~1990 年)。</p> <p>接触途径：通过吸入其蒸气及食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计,但通过扩散可迅速达到空气中颗粒物有害污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激呼吸道和消化道。吸入气溶胶可能引起肺水肿(见注解)。作用可能延缓,须做医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触气溶胶,肺部可被损伤。该物质可能对肾和骨骼发生作用。该物质很可能是人体致癌物。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：960℃</p> <p>熔点：568℃</p> <p>相对密度(水=1)：4.047</p> <p>水中溶解度：20℃时 140g/100ml</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质对环境有害;对植物和水生生物应给予特别注意。在对人类重要的食物链中发生生物蓄积,特别在植物、鱼类、贝类体内。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>根据接触程度,须做定期医疗检查。肺水肿症状常常经过几小时后才变得明显,体力劳动使症状加重。因此,休息和医学观察是重要的。几小时后支气管炎和肺炎症状才变得明显。不要将工作服带回家中。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0116 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氯化镉</p>	

CAS 号: 1306-19-0		中文名称: 一氧化镉	
RTECS 号: EV1925000		英文名称: CADMIUM MONOXIDE	
UN 编号: 2570		化学式: CdO	分子量: 128.4
EC 编号: 048-002-00-0			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃		周围环境着火时允许使用各种灭火剂
爆炸			
接触		防止粉尘扩散! 避免各种接触! 避免青少年和儿童接触!	
#吸入	咳嗽, 发热, 呼吸困难, 气短, 喉痛	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 并给予医疗护理
#皮肤	发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
#眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜或眼睛防护 结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
#摄食	腹痛, 消化道灼热感, 腹泻, 恶心, 呕吐	工作时不得进食、饮水和吸烟	漱口, 并给予医疗护理
溢漏处置	不要冲入下水道, 将溢漏物扫入容器中, 仔细收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让该化学品进入环境(额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
储存			
包装与标志	不易碎包装; 将易碎包装放入不易碎密闭容器内。 联合国危险性类别: 6.1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法。		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：棕色无定形粉末。</p> <p>化学危险性：加热时，生成有毒烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈限值(按 Cd 计)0.05mg/m³(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990 年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但是通过扩散能迅速达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激呼吸道和消化道。吸入气溶胶或烟雾可能引起肺水肿(见注解)。作用可能延缓。须作医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触气溶胶或烟雾，肺部可能受损伤。该物质可能对肾脏发生作用。该物质很可能是人体致癌物。</p>
<p>物理性质</p>	<p>熔点：1426℃，低于熔点在 900℃时可分解</p> <p>相对密度(水=1)：8.15</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质对环境可能有危害，对植物和水生生物应给予特别注意。在对人类重要的食物链中发生生物蓄积作用，特别是在植物、鱼和贝类中。</p>
<p>注解</p>	<p>根据接触程度，须作定期医疗检查。常常经过几小时后，肺水肿症状才变得明显，体力劳动使症状加重。因此，休息和医学观察是重要的。支气管炎和肺炎症状经过几小时后才变得明显。不要将工作服带回家中。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0117 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 一氧化铜</p>	

CAS 号: 105-60-2

中文名称: 己内酰胺;六氢-2H-吡啶因-2-酮

RTECS 号: CM3675000

英文名称: CAPROLACTAM;Hexahydro-2H-azepin-2-one;
Aminocaprolactam化学式: $C_6H_{11}NO$

分子量: 113.1

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	喷水,干粉
爆炸			
接触		防止粉尘扩散!	
#吸入	易激怒,胃灼热,鼻出血,腹痛,意识模糊,头晕,头痛,呕吐,失去正常触觉	局部排气或呼吸防护	新鲜空气,休息,并给予医疗护理
#皮肤	湿疹	防护手套,防护服	脱掉污染的工作服,用大量水冲洗或淋浴
#眼睛	发红,疼痛	面罩或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜),然后就医
#摄食	腹痛,腹泻,恶心(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口,禁止催吐,并给予医疗护理
溢漏处置	使其固化,将溢漏物质扫入容器中,用大量水冲掉残余物(额外个人防护:适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
储存	与强氧化剂分开存放;干燥,沿地面通风。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：白色，吸湿片状粉末或晶体。</p> <p>化学危险性：在加热、燃烧时，该物质分解生成有毒烟雾（氮氧化物）。与强氧化剂剧烈反应生成有毒烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈限值（以粉尘计）$1\text{mg}/\text{m}^3$（美国政府工业卫生学家会议，1989～1990年）。最高容许浓度 $10\text{mg}/\text{m}^3$。阈限值（以蒸气计）4.3ppm、$20\text{mg}/\text{m}^3$（美国政府工业卫生学家会议，1989～1990年）。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气或粉尘，或食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20°C时蒸发可忽略不计，但是在受热、喷洒或扩散时，能较快达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激皮肤。蒸气刺激眼睛、鼻腔和皮肤。吸入蒸气可能对中枢神经系统发生作用。热的液体可能造成严重皮肤烧伤。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎、皮肤过敏。反复或长期吸入接触可能引起气喘。该物质对中枢神经系统、泌尿生殖道、心血管系统、血、眼睛、肺、肝脏、肾、脾可能发生作用。</p>	
<p>物理性质</p>	<p>沸点：267°C</p> <p>熔点：70°C</p> <p>相对密度（水=1）：1.02</p> <p>水中溶解度：25°C时 $525\text{g}/100\text{ml}$</p> <p>蒸气压：20°C时 0.00001Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度（空气=1）：20°C时 1.0</p>	<p>蒸气相对密度（空气=1）：3.91</p> <p>闪点：110°C</p> <p>自燃温度：375°C</p> <p>触炸极限：在空气中 1.4～8%（体积）</p>
<p>环境数据</p>		
<p>注解</p>		
<p>附加资料</p>		
<p>ICSC 编号：0118 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 己内酰胺</p>		

CAS 号: 2425-06-1		中文名称: 敌菌丹; 1,2,3,6-四氢化-N(1,1,2,2,-四-氯乙基硫代)邻苯二酰胺; N-(1,1,2,2-四氯乙硫基)环己-4-烯-1,2-二甲酰亚胺	
RTECS 号: GW4900000			
UN 编号: 2773			
EC 编号: 613-046-00-7		英文名称: CAPTAFOL; 1,2,3,6-Tetrahydro-N-(1,1,2,2-tetra-chloroethylthio)phthalimide; N-(1,1,2,2-Tetra-chloroethylthio) cyclohex-4-ene-1, 2-dicarbomixide; Difolitan	
		化学式: C ₁₀ H ₉ Cl ₄ NO ₂ S	分子量: 349.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	喷水, 干粉
爆炸			
接触		防止粉尘扩散! 严格的卫生条件! 避免一切接触!	一切情况都要向医生咨询!
#吸入	咽喉疼痛	通风(如果无粉末), 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并予以医疗护理
#皮肤	可能吸收! 发红, 粗糙, 起疱	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并予以医疗护理
#眼睛	发红、疼痛	如果是粉末, 安全护目镜, 或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
#摄食	腹泻, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 并予以医疗护理(见注解)
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 小心收集残物, 然后转移到安全场所。不要让该化学品进入环境(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
储存	采取措施盛装灭火产生的废水, 与强碱分开存放; 沿地面通风。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

CAS 号: 133-06-2

中文名称: 克菌丹; 开普顿; 1,2,3,6-四氢-N-(三氯甲基硫代)-
苯邻二甲酰亚胺; N-(三氯甲硫基)环己-4-烯-1,2-二
甲酰亚胺

RTECS 号: GW0750000

UN 编号: 2773

EC 编号: 613-044-00-6

英文名称: CAPTAN; 1,2,3,6-Tetrahydro-N-(trichloromethyl-
thio) phthalimide; N-(Trichloromethylthio) cyclo-
hex-4-ene-1,2-dicarboximide化学式: $C_9H_8Cl_3NO_2S$

分子量: 300.6

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	喷水, 干粉
爆炸			
接触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件!	
# 吸入	呼吸困难	通风(如无粉末)	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收! 发红	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(若方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹泻, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 用水冲服活性炭浆, 并给予医疗护理(见注解)
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 小心地收集残余物, 然后转移至安全场所。不要让该物质进入环境(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
储存	采取措施盛装灭火产生的废水, 与强碱分开存放, 沿地面通风。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色晶体粉末。</p> <p>化学危险性：在加热、燃烧时，该物质分解，生成刺激性和有毒气体（硫氧化物、氮氧化物）。浸蚀金属。</p> <p>职业接触限值：阈限值 5mg/m³（经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1988～1989年）。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入气溶胶和经皮肤吸收到体内。</p> <p>吸入风险：在 20℃时该物质的蒸发可忽略不计；但是通过喷洒或扩散能迅速达到空中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：流泪。该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用：重复或长期与皮肤接触可能引起皮炎、皮肤过敏。该物质可能对胃肠道、肝、睾丸、肾、肝、脾发生作用。可能引起新生儿发育迟缓。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点：（分解）178℃</p> <p>相对密度（水=1）：1.74</p> <p>水中溶解度：25℃ 0.00033g/100ml</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 （空气=1）：20℃时 1</p> <p>蒸气相对密度（空气=1）：10</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：2.35</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质可能对环境有害，应对鱼类给予特别注意。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>在一项对老鼠的长期研究中，发现在老鼠身上肿瘤明显增加，而这一点在兔子身上未被证实。不要将工作服带回家中。商品名有：Aacaptan, Agrosol S, Agrox 2-way and 3-way, Amercide, Bangton, Bean seed protectant, captaf, captan 50W, Captan-Streptomycin 7.5-0.1, Potato seed piece Protectant, Captex, Ezzo Fungicide 406, Flit 406, Fungus Ban type 11, Glyodex 37-22, Granox PFM, Gustafson Captan 30-DD, Hexacap, isotox Seed Treater 'O' and 'F', Kaptan, Malipur, Merpan, Microcheck 12, Neracid, Orthocide, Orthocide 7.5, 0, 75 & 83, Osocide pillarcap, SR 406, Stavffer Captan, Vancide P-75, 89 & 89RE, vanguard K, Vanguard K, Vanicide, Vondcaptan.</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0120 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 克菌丹</p>	

CAS 号: 63-25-2		中文名称: 西维因; 1-萘基甲基氨基甲酸酯	
RTECS 号: FC 5950000		英文名称: CARBARYL; 1-Naphthyl methylcarbamate;	
UN 编号: 2757		1-Naphthalenyl methylcarbamate	
EC 编号: 006-011-00-7		化学式: $C_{12}H_{11}NO_2$	分子量: 201.23
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	在特定条件下可燃	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆炸			着火时喷水保持料桶等冷却
接触		防止粉尘扩散! 严格的卫生条件!	一切情况下均向医生咨询!
# 吸入	头晕, 惊厥, 呼吸困难, 恶心, 气短, 神志不清, 呕吐(见注解)	通风, 局部排气或者呼吸防护	新鲜空气, 休息, 送医院
# 皮肤	发红	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	安全护目镜或眼睛防护 结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(若方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痛性痉挛, 腹泻, 呼吸困难, 恶心, 气短, 神志不清, 呕吐(见注解)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 催吐(仅对清醒病人!)并予以医疗护理
溢漏处置	不要将其冲入下水道, 将溢漏物扫入密闭容器中, 小心地收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	与强碱分开存放; 保持冷却、干燥, 保存在暗处。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

重 要 数 据	物理状态 外观: 无色晶体。	
	化学危险性: 该物质与碱金属接触发生分解。	
	职业接触限值: 阈限值 5.0mg/m ³ (美国政府工业卫生学家会议, 1988~1989年)。	
	接触途径: 可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。	
	吸入风险: 在 20℃时蒸发可忽略不计;但是喷洒和形成粉尘时,能迅速达到空气中颗粒物有害浓度。	
	短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对神经系统发生作用(通过胆碱酯酶抑制作用),导致痉挛、呼吸衰竭和死亡。过多超过接触限值可能导致神志不清和死亡。作用可能延缓。须做医疗观察。	
	长期或反复接触作用: 反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。该物质可能对胆碱酯酶发生作用,导致血胆碱酯酶显著阻抑。可能有蓄积作用(见急性危害/症状)。	
物 理 性 质	熔点: 142℃ 相对密度(水=1): 1.23 水中溶解度: 在 30℃时 < 0.12g/ 100ml 蒸气压: 25℃ < 0.01Pa	闪点: 见注解 辛醇/水分配系数的对数值: 2.34
环境数据	该物质可能对环境有害;对鱼类和蜜蜂应给予特别注意。	
注 解	文献中未见报道分解温度。该物质是可燃的。但在文献中未报道其闪点。根据接触程度须作定期医疗检查。直到中毒 30 分钟或 1 或 2 小时后,急性中毒症状才变得明显。不要将工作服带回家中。希望定期进行监测(血胆碱酯酶)。 吸入/急性危害/症状: 流涎过多,视力模糊,肌肉痉挛。延缓作用的症状。 摄食/急性危害/症状: 流涎过多,视力模糊,肌肉痉挛。	
附加资料		
ICSC 编号: 0121 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 西维因		

CAS 号: 1563-66-2 中文名称: 虫螨威; 2,3-二氢-2,2-二甲基苯并呋喃-7-基甲基氨基甲酸酯; 2,3-二氢-2,2-二甲基-7-苯并呋喃基-甲基氨基甲酸酯

RTECS 号: FB9450000

UN 编号: 2757

EC 编号: 006-026-00-9 英文名称: CARBOFURAN; 2,3-Dihydro-2,2-dimethylbenzofuran-7-yl methylcarbamate; 2,3-Dihydro-2,2-dimethyl-7-benzofuranyl methylcarbamate

化学式: $C_{12}H_{15}NO_3$ 分子量: 221

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃		周围环境着火时允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 严格的卫生条件!	一切情况下均向医生咨询!
#吸入	见摄食	通风(若不是粉末),局部排气或呼吸防护	新鲜空气,休息,并给予医疗护理(见注解)
#皮肤	可能吸收(另见吸入)	防护手套,防护服	冲洗,然后用水和肥皂洗皮肤,并给予医疗护理(见注解)
#眼睛			首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜),然后就医
#摄食	针尖瞳孔,出汗,多涎,腹部痉挛,腹泻,头痛,恶心,呕吐,虚弱,肌肉抽搐	工作时不得进食、饮水或吸烟	用水冲眼活性炭浆,催吐(仅对清醒病人!)休息(见注解)
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中,小心收集残余物,然后转移至安全场所。不要让该化学品进入环境(额外个人防护:适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
储 存	采取措施盛装灭火产生的废水,与强碱分开存放;沿地面通风。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色晶体。</p> <p>化学危险性：燃烧及与碱接触时，该物质分解产生有毒和刺激性氮氧化物烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.1mg/m³(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年)。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可经皮肤或食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：在 20℃时该物质的蒸发可忽略不计；但是喷洒或扩散时能很快达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质可能对中枢神经和末梢神经系统发生作用。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对中枢神经和末梢神经系统、免疫系统发生作用。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点：153~154℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.18</p> <p>水中溶解度：25℃时 0.07g/100ml</p> <p>蒸气压：33℃时 0.0027Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：7.6</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：2.32</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害；对水中和土壤中生物、蜜蜂、腹足类软体动物和鸟类应给予特别注意。</p>
<p>注 解</p>	<p>文献中未报道分解温度。根据中毒情况采取必要的治疗措施，必须提供有指示说明的适当处理方法。不要将工作服带回家中。商品名有：Furadan, Curater, Yaltox, Pillarfuran, Niagara 10242, OMS 864, Bay 70143。如果该物质以含烃类溶剂制剂形式存在，则不能催吐。</p> <p>吸入/急救/消防：给予医疗护理。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0122 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 虫螨威</p>	

中文名称: 陶瓷纤维;耐火纤维 英文名称: CERAMIC FIBRES;Refractory fibres			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃		周围环境着火时,容许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
#吸入	咽喉疼痛,声音嘶哑,呼吸困难	局部排气或呼吸防护	新鲜空气,休息,并给予医疗护理
#皮肤	发红,发痒	防护手套	
#眼睛	发红,疼痛,发痒	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(若方便取下隐形眼镜),然后就医
#摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中,小心收集残余物,然后转移到安全场所(额外个人防护:适用于有害颗粒物的P2过滤呼吸器)。		
储 存			
包装与标志	关于标志的进一步资料:参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 激 据</p>	<p>物理状态 外观：无色，纤维状固体。</p> <p>职业接触限值： 阈限值 10mg/m³(按时间加权平均值计)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。最高容许浓度 4mg/m³(前苏联,1980年)。</p> <p>接触途径： 可以通过吸入吸收到体内。</p> <p>吸入风险： 20℃时蒸发可忽略不计,但能快速达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用： 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。哮喘可能加重。</p> <p>长期或反复接触作用： 该物质可能是人体致癌物。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点： 1700~2040℃</p> <p>相对密度(水=1)： 2.6~2.7</p> <p>水中溶解度： 不溶</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>陶瓷纤维是一种无定形或部分晶体的矿物纤维,有很高的耐热性。是由高岭土、氧化铝、硅石烧制而成。或者由非氧化材料,如金刚砂,氮化硅,或氮化硼制成。商品名有: Fiberfrax, Fibermax, Fireline Ceramic, Fubex, MAN, Nextel, PKT 和 Saffil。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号: 0123 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 陶瓷纤维</p>	

CAS 号: 6164-98-3		中文名称: 杀虫脒; <i>N'</i> -(4-氯-2-甲基苯基)- <i>N,N</i> -二甲基甲亚胺酰胺; <i>N'</i> -(4-氯- <i>o</i> -甲基苯基)- <i>N,N</i> -二甲基甲脒	
RTECS 号: LQ4375000		英文名称: CHLORDIMEFORM; Chlorphenamidine;	
UN 编号: 2588		<i>N'</i> -(4-Chloro-2-methylphenyl)- <i>N,N</i> -dimethylmethanimidamide; <i>N'</i> -(4-Chloro- <i>o</i> -tolyl)- <i>N,N</i> -dimethylformamidine	
EC 编号: 650-007-00-3		化学式: C ₁₀ H ₁₃ ClN ₂	
		分子量: 196.7	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	喷水, 干粉
爆炸			
接触			一切情况下均向医生咨询!
# 吸入	尿带血, 排尿困难, 遗尿, 嗜睡, 不耐热, 腹痛, 倦睡	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
# 皮肤	皮疹, 可被吸收! (另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛			
# 摄食	(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 用水冲服活性炭浆, 催吐(仅对清醒病人!), 休息(见注解)
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 仔细收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让该物质进入环境(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
储存	采取措施盛装灭火产生的废水, 沿地面通风。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无色晶体,有特殊气味。</p> <p>化学危险性: 加热、燃烧时,该物质分解生成腐蚀性气体(氯化氢,氮氧化物)。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径: 可以通过吸入其蒸气,吸入气溶胶,经皮肤或食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20 时该物质蒸发,不会或很缓慢达到有害空气污染浓度,但是喷洒/扩散时要快得多。</p> <p>短期接触作用: 该物质可能对中枢和末梢神经系统、肾脏、血液和心脏发生作用。</p> <p>长期或反复接触作用: 重复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。该物质可能对中枢和末梢神经系统、肝、肾脏、胆汁、膀胱、心脏、血、脾和肺发生作用,导致血尿和膀胱刺激作用。该物质可能是人体致癌物,可能引起出生缺陷。可能引起新生儿发育迟缓。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点(分解): 见注解</p> <p>熔点: 32℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.1</p> <p>水中溶解度: 20℃时 0.025g/100ml</p> <p>蒸气压: 20℃时 0.048Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1): 20℃时 1</p> <p>蒸气相对密度(空气=1): 6.8</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值: 0.11</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>文献中未报道分解温度。如果该农药以含烃类溶剂的制剂形式存在,则不能催吐。根据接触程度,须做定期检查。商业制剂中使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。商品名有 Bermat, C8514, Car 201 Chlorfenamidine, Ciba 8514, ENT-27335, EP-333, Fundal, Galecron, NSC 190935, RS 141, Schering 36, 268, SN 36268, Spanon。如果该农药用一种有机制剂配制,也可参考该溶剂的国际化学品安全卡片。</p> <p>吸入/急性危害/症状: 呼吸阻止。</p> <p>食入/急救/防火: 催吐时,戴防护手套,并给予医疗护理。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0124 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 杀虫脒</p>	

CAS 号: 19750-95-9		中文名称: 杀虫脒盐酸盐; <i>N'</i> -(4-氯-2-甲基苯基)- <i>N,N</i> -二甲基甲亚胺酰胺盐酸盐; <i>N'</i> -(4-氯-邻-甲苯基)- <i>N,N</i> -二甲基甲脒盐酸盐	
RTECS 号: LQ4550000			
UN 编号: 2588			
EC 编号: 650-009-00-4		英文名称: CHLORDIMEFORM HYDROCHLORIDE; <i>N'</i> -(4-Chloro-2-methylphenyl)- <i>N,N</i> -dimethylmethanimidamide, hydrochloride; <i>N'</i> -(4-Chloro- <i>O</i> -tolyl)- <i>N,N</i> -dimethylformamidine), hydrochloride	
		化学式: $C_{10}H_{13}ClN_2 \cdot HCl$	分子量: 233.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	喷水, 干粉
爆 炸			
接 触		避免孕妇接触! 避免青少年和儿童接触!	一切情况下均向医生咨询!
# 吸入	尿中带血, 排尿困难, 遗尿, 瞌睡, 不耐热, 腹痛, 倦睡(见注解)	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
# 皮肤	皮疹(另见吸入)	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛			
# 摄食	(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 用水冲服活性炭浆, 催吐(仅对清醒病人!) 休息(见注解)
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 小心收集残余物, 然后转移至安全场所。不要让该物质进入环境(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
储 存	采取措施盛装灭火产生的废水, 沿地面通风。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观: 无色晶体,有特殊气味。</p> <p>化学危险性: 加热和燃烧时,该物质分解,生成腐蚀性气体(氯化氢,氮氧化物)。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径: 可通过吸入其蒸气、气溶胶或食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时该物质蒸发,不会或很缓慢达到有害空气污染浓度,但在喷洒/扩散时要快得多。</p> <p>短期接触作用: 该物质可能对中枢和末梢神经系统、肾脏、血液和心脏发生作用。</p> <p>长期或反复接触作用: 重复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。该物质可能对中枢和末梢神经系统、肝脏、肾脏、胆汁、膀胱、心脏、血液、脾和肺发生作用,导致血尿和膀胱刺激。该物质可能是人体致癌物。可能引起出生缺陷。可能引起新生儿发育迟缓。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点(分解): 见注解</p> <p>熔点: 225℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.1</p> <p>水中溶解度: 20℃时可溶</p> <p>蒸气压: 20℃时 0.004Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1): 20℃时 1</p> <p>蒸气相对密度(空气=1): 8.03</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>文献中未报道分解温度。如果该农药是以含烃类溶剂制剂形式存在,则不能催吐。根据接触程度须做定期检查。商业制剂使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。商品名有: Bermat, C 8514, Car 201, Chlorfenamidine, Ciba 8514, ENT-27335, EP-333, Fundal, Galecron, NSC 190935, RS 141, Schering 36,268, SN 36268, Spanon。如果该农药由一种有机溶剂配制,也可参考所使用溶剂的国际化学品安全卡片。</p> <p>吸入/急性危害/症状: 吸呼阻止。</p> <p>食入/急救/防火: 给予医疗护理。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0125 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 杀虫脒盐酸盐</p>	

CAS 号: 7782-50-5		中文名称: 氯(钢瓶)	
RTECS 号: FO2100000		英文名称: CHLORINE (cylinder)	
UN 编号: 1017		化学式: Cl ₂	分子量: 71
EC 编号: 017-001-00-7			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃,但可增进其它物质燃烧	禁止与易燃物质、乙炔、氨及分散的金属接触	最好不用水
爆 炸	由于分解,有发生火灾和爆炸的危险	不得受到摩擦或撞击	着火时喷水保持钢瓶冷却,但禁止直接与水接触
接 触		避免一切接触!	一切情况下均向医生咨询!
# 吸入	鼻、口、眼灼热感;咳嗽,流泪;心跳过速;呼吸困难,气短(见注解)	密闭系统和通风	新鲜空气,休息,半直立体位,必要时进行人工呼吸,并给予医疗护理
# 皮肤	严重的皮肤烧伤,疼痛,腐蚀	防护手套,防护服	脱掉污染的衣服,冲洗,然后用水和肥皂洗皮肤,并给予医疗护理
# 眼睛	疼痛,视力模糊,严重的深度烧伤	面罩或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜),然后就医
# 摄食			
溢漏处置	撤离危险区域,向专家咨询,通风,切勿直接将水喷洒在液体上,喷细水雾消除氯烟云(额外个人防护:全套防护服包接自给式呼吸器)。		
储 存	与易燃、与还原性物质分开存放,保持冷却,保存在通风良好区域。		
包装与标志	特殊绝缘钢瓶。 联合国危险性类别: 2 联合国次要风险等级: 6.1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

CAS 号: 10049-04-4		中文名称: 二氧化氯; 氧化氯; 过氧化氯; 氧化氯(N)(钢瓶)	
RTECS 号: FO3000000		英文名称: CHLORINE DIOXIDE; Chlorine oxide; Chlorine peroxide; Chlorine(N)oxide(cylinder)	
		化学式: ClO ₂	分子量: 67.5
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 但可增进其它物质燃烧; 许多反应可能引起着火或爆炸	禁止与易燃物质接触	
爆炸	由于火花、阳光影响或受热, 迅速达到温度 100°C, 遇可燃物质可能发生着火和爆炸	密闭系统, 通风, 防爆电器设备和照明; 防止摩擦或冲击	
接触		严格的卫生条件!	一切情况下均向医生咨询!
#吸入	咳嗽, 呼吸困难, 气促, 咽喉疼痛, 延缓作用症状(见注解)	通风, 局部排气或呼吸防护; 密闭系统和通风	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
#皮肤	发红, 严重的皮肤烧伤, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
#眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	面罩或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如果方便取下隐形眼镜), 然后就医
#摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 通风, 切勿将水直接喷射到液体上, 喷细水雾消除气体烟云(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	与可燃和还原物质分开存放, 保持冷却, 沿地面通风。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：微红-黄色气体，具有刺激性气味。</p> <p>物理危险性：该气体比空气重，并可沿地面流动。</p> <p>化学危险性：受冲击、摩擦或剧烈震荡时，可能爆炸分解。当快速加热到 100℃ 时可能爆炸。该物质是一种强氧化剂，与易燃性及还原性物料剧烈反应。与汞、氨、硫磺和许多有机化合物剧烈反应，引起火灾和爆炸危险。与水发生反应生成高氯酸。</p> <p>职业接触限值：阈限值(按时间加权平均值计)0.1ppm、0.28mg/m³。阈限值(按短期接触限值计)0.3ppm、0.83mg/m³(经皮)(美国政府工业卫生学家会议,1988~1989年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：容器泄漏时，可迅速达到空气中有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有腐蚀作用。吸入蒸气可能引起肺水肿(见注解)。液体快速蒸发可能造成冻伤。接触到大大超过职业接触限值可能导致死亡。作用可能延缓。须做医学观察。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对肺发生作用，引起慢性支气管炎。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：10℃</p> <p>熔点：-59℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.6</p> <p>水中溶解度：20℃时 0.8g/100ml</p> <p>蒸气压：25℃时 175kPa</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：2.3</p> <p>爆炸极限：在空气中，大于 10%(体积)</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>根据接触程度，须做定期医疗检查。肺水肿症状常常经过几小时后才变得明显，体力劳动值症状加重。休息和医学观察是重要的。应考虑由医生或由医生指定人员立即给予适当喷药处理。在生产过程中，由于有爆炸危险，通常将该物质溶解在水中。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0127 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 二氧化氯</p>	

CAS 号: 532-27-4

中文名称: 2-氯乙酰苯; 2-氯-1-苯乙酮; α -氯代苯乙酮; 苯(甲)酰甲基氯

RTECS 号: AM6300000

英文名称: 2-CHLOROACETOPHENONE; 2-Chloro-1-phenylethanone; α -Chloroacetophenone; Phenacyl chloride

UN 编号: 1697

化学式: $C_8H_7COCH_2Cl$

分子量: 154.6

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸			
接 触			
# 吸入	胸部灼烧感, 咳嗽, 头痛, 呼吸困难, 恶心, 气短, 呕吐, 喘息! (见注解)	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸并给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊, 永久性局部失明	护目镜或面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	神志不清, 反射能力降低	工作时不得进食, 饮水或吸烟	漱口、饮水或牛奶, 休息, 并给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物质扫入塑料衬里的密闭容器中, 仔细收集残余物, 然后移入安全场所。		
储 存	干燥, 保存在通风良好的房间内。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

CAS 号: 95-51-2		中文名称: 2-氯苯胺; 邻氯苯胺; 2-氯胺基苯; 1-胺-2-氯苯; 坚牢黄 GC 色基	
RTECS 号: BX0525000		英文名称: 2-CHLOROANILINE; 2-Chloroaminobenzene;	
UN 编号: 2019		1-Amino-2-chlorobenzene; Fast yellow GC base	
EC 编号: 612-010-00-8		化学式: $\text{ClC}_6\text{H}_4\text{NH}_2$ 分子量: 127.6	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	周围环境着火时允许使用各种灭火剂
爆 炸		防止静电荷积聚(例如, 通过接地)	
接 触			一切情况下均向医生咨询!
# 吸入	嘴唇或手指甲发青, 皮肤发青, 头晕, 头痛, 晕厥, 恶心, 气短, 呕吐	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收! 发红, 皮肤烧伤(另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 严重深度烧伤	安全护目镜或面罩	首先用大量水冲洗几分钟(若方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 头痛, 恶心, 呕吐(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 饮用大量水, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 尽可能将溢漏液体收集到可密闭容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸附残液, 并转移到安全场所, 不要冲入下水道(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储 容	与氧化剂分开存放, 保持冷却, 干燥, 保存在通风良好的室内。稳定剂: 0.1% 水合肼。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观: 无色至黄色液体,有特殊气味,与空气接触变暗。</p> <p>化学危险性: 在燃烧时,该物质发生分解,生成有毒烟雾(氮氧化物,氯化氢见 ICSC 卡片 0163)。水溶液是一种弱碱。与氧化剂发生剧烈反应。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。</p> <p>接触途径: 可通过吸入、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 未指出 20℃时该物质蒸发达到有害空气污染浓度的速度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对肝脏和肾脏发生作用。接触可能导致死亡。作用可能延缓。须做医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用: 该物质可能对血液系统发生作用,导致产生高铁血红蛋白。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点: 101.3kPa 时 209℃</p> <p>熔点: -2℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.213</p> <p>水中溶解度: 20℃时 0.56g/100ml</p> <p>蒸气压: 20℃时 0.05kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1): 20℃时 1.0</p> <p>蒸气相对密度(空气=1): 4.41</p> <p>闪点: 108℃</p> <p>自燃温度: >500℃</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值: 1.92</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害,对水体应给予特别注意。</p>
<p>注释</p>	<p>饮用含酒精饮料加重有害作用。根据接触程度,须定期做医疗检查。根据中毒情况,采取必要的治疗措施,必须提供有指示说明的适当处理方法。不要将工作服带回家中。处理不洁的料桶等方法和该物质一样。告诫用户。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0129 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 2-氯苯胺</p>	

CAS 号: 108-42-9		中文名称: 3-氯苯胺; 间氯苯胺; 1-胺-3-氯苯; 橙 GC 色基	
RTECS 号: BX0350000		英文名称: 3-CHLOROANILINE; 1-Amino-3-chlorobenzene; 3-Chlorobenzeneamine; Orange GC base	
UN 编号: 2019		Chemical formula: C ₆ H ₄ NH ₂	
EC 编号: 612-010-00-8		Molecular weight: 127.6	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的		干粉, 水或膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸		防止静电荷积聚(例如, 通过接地)	着火时喷水保持料桶等冷却; 扑灭掩蔽场所外部的火情
接 触			
# 吸入	嘴唇或手指甲发青, 皮肤发青, 头晕, 倦睡, 头痛, 晕厥, 恶心, 气短, 神志不清	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收! 发红, 灼烧感(另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼爆	发红, 疼痛, 严重深度烧伤	安全护目镜或面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下爆形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 恶心(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 饮用大量水, 催吐(仅对清醒病人!)(见注解)
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 尽可能将溢出液收集到可密闭容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸收残液并转移到安全场所, 不要冲入下水道(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储 存	与氧化剂分开存放, 保持冷却, 保存在通风良好的仓库。稳定剂: 0.1%水合肼。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装类别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观: 无色至黄色液体,有特殊气味。</p> <p>化学危险性: 燃烧时该物质发生分解,生成有毒烟雾(氧化亚氮,氯化氢见 ICSC 卡片 0163)。水溶液是一种弱酸。与氧化剂发生剧烈反应,引起火灾和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。</p> <p>接触途径: 可通过吸入、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 未指出 20℃时该物质蒸发达到有害空气污染浓度的速度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。对肾和肝可能发生作用。接触可能导致死亡。作用可能延缓。须进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用: 该物质可能对血液系统发生作用,导致生成高铁血红蛋白。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点(分解): 230℃</p> <p>熔点: -10℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.216</p> <p>水中溶解度: 20℃时 0.54g/100ml</p> <p>蒸气压: 20℃时 9Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1): 20℃时 1.00</p> <p>蒸气相对密度(空气=1): 4.4</p> <p>闪点: 118℃</p> <p>自燃温度: >540℃</p> <p>辛解/水分配系数的对数值: 1.9</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质对环境有害,对水体应给予特别重视。</p>
<p>注解</p>	<p>饮用含酒精饮料增进有害作用。根据接触程度,须做定期医疗检查。该物质中毒时需要特殊治疗,应提供有指示说明的适当处理方法。处理不洁的料桶等,应和处理该物质一样。告诫用户。</p> <p>摄食/急救/消防: 催吐时应戴防护手套,并给予医疗护理。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0130 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 3-氯苯胺</p>	

CAS 号: 59-50-7		中文名称: 4-氯间甲酚; 对氯间甲酚; 2-氯-5-羟基甲苯; PCMC	
RTECS 号: GO7100000		(粉末)	
UN 编号: 2669		英文名称: 4-CHLORO- <i>meta</i> -CRESOL; <i>p</i> -Chloro- <i>m</i> -cresol;	
EC 编号: 604-014-00-3		2-Chloro-5-hydroxytoluene; PCMC (powder)	
		化学式: C ₇ H ₇ OHCH ₂ Cl	分子量: 142.58
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的, 受热时压力上升, 有爆炸危险	禁止明火, 禁止火花, 并禁止吸烟; 禁止与易燃物质接触, 禁止与热表面接触	喷水, 抗醇泡沫(火情小时: 水, 干粉, 二氧化碳)
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性; 细微分散颗粒物在空气中形成爆炸性混合物	密闭系统, 通风, 防爆电器设备和照明(见注解)	着火时喷水保持料桶等冷却
接触		防止粉尘扩散!	一切情况下都要向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 头晕, 头痛, 恶心, 呼吸短促, 喉痛, 神志不清, 呕吐, 肺水肿(见注解)	呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收! 发红, 皮肤烧伤, 灼热感, 疼痛	防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	蒸气可能吸收! 发红, 疼痛, 视力模糊, 视力损伤, 严重深度烧伤, 腐蚀作用	如果是粉末, 安全护目镜、面罩, 或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 腹泻, 心血管阻抑(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	不要催吐
溢漏处置	撤离危险区域(在蒸气或粉末情况下), 向专家咨询; 不要冲入下水道, 将溢漏物扫入可密闭的容器中, 然后转移到安全场所。不要用锯末或其它可燃吸附剂吸附。不要让该物质进入环境(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	防火, 与可燃和还原物质分开存放, 保持冷却, 干燥, 保存在通风良好的房屋内。		
包装与标志	气密; 特种材料。 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：晶体粉末，有酚的气味。</p> <p>物理危险性：蒸气较空气重并可沿地面移动，造成远处着火。蒸气与空气完全混合，容易形成爆炸性混合物。如果以粉末或颗粒物形式与空气混合可能发生粉尘爆炸。</p> <p>化学危险性：在加热、燃烧、与热表面接触时，该物质发生分解，生成有毒和腐蚀性烟雾，引起火灾和爆炸危险。与水蒸汽接触时，此物质得到挥发并生成有毒和腐蚀性水溶液。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：在 20℃ 蒸发可忽略不计，但可迅速达到空中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：腐蚀性的。作为气溶胶或蒸气该物质对眼睛、皮肤或呼吸道有腐蚀性。摄食具腐蚀性。吸入粉尘或蒸气可能引起肺水肿(见注解)。吸入粉尘或蒸气可能引起喉水肿。该物质可能对中枢神经系统、肝、肾发生作用。接触可能导致神志不清。作用可能延缓。须进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。吸入高浓度粉尘或蒸气，肺可能受损伤。该物质可能对中枢神经系统、肝、肾发生作用。</p>										
<p>物理性质</p>	<table border="0"> <tr> <td>沸点：239℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1)：4.93</td> </tr> <tr> <td>熔点：63~65℃</td> <td>闪点：118℃</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1)：20℃时 1.37</td> <td>自燃温度：590℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：20℃时 0.4g/100ml</td> <td>辛醇/水分配系数的对数值：3.7</td> </tr> <tr> <td>蒸气压：20℃时 8Pa</td> <td></td> </tr> </table>	沸点：239℃	蒸气相对密度(空气=1)：4.93	熔点：63~65℃	闪点：118℃	相对密度(水=1)：20℃时 1.37	自燃温度：590℃	水中溶解度：20℃时 0.4g/100ml	辛醇/水分配系数的对数值：3.7	蒸气压：20℃时 8Pa	
沸点：239℃	蒸气相对密度(空气=1)：4.93										
熔点：63~65℃	闪点：118℃										
相对密度(水=1)：20℃时 1.37	自燃温度：590℃										
水中溶解度：20℃时 0.4g/100ml	辛醇/水分配系数的对数值：3.7										
蒸气压：20℃时 8Pa											
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害，对水体应给予特别注意。</p>										
<p>注解</p>	<p>文献中未报道爆炸极限。在密闭空间燃烧能转成爆燃。根据接触程度，须进行定期医疗检查。肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重，因此，休息和医学观察是重要的。应考虑由医生或医生指定人员立即给予适当喷药。该物质中毒时，须采取必要的治疗措施；必须提供有指示说明的适当治疗方法。不要在明火或热表面附近或焊接时使用。</p> <p>爆炸/预防：防止静电荷积聚(例如，通过接地)。</p> <p>吸入/急性危害/症状：延缓作用症状。皮肤/急救/消防：进行急救时，要戴防护手套。如果可能，用聚乙烯醇 300 和乙醇的混合物(2：1)冲洗皮肤。</p> <p>美国防火协会法规：H3;F1;R0。</p>										
<p>附加资料</p>											
<p>ICSC 编号：0131 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 4-氯间甲酚</p>											

CAS 号: 75-00-3		中文名称: 一氯乙烷; 乙基氯; 氯乙烷; 氯代烃	
RTECS 号: KH7525000		英文名称: MONOCHLOROETHANE; Ethyl chloride;	
UN 编号: 1037		Chloroethane; Hydrochloric ether	
EC 编号: 602-009-00-0		化学式: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$	分子量: 64.5
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	极易燃	禁止明火, 禁止火花和禁止吸烟	切断气源, 如果不可能或对周围环境无危险, 让其自行燃烧完全(见注解)
爆炸	气体/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器设备和照明(见注解)	着火时喷水保持钢瓶等冷却
接触		严格的卫生条件!	
# 吸入	腹部痉挛, 头晕, 迟钝, 头痛	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收! 与液体接触发生冻伤	保温手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 发生冻伤时用大量水冲洗, 不要脱去衣服(见注解)
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	面罩或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 头痛, 咽喉疼痛(另见吸入)	工作时不得进食, 饮水或吸烟	漱口, 饮用大量水, 催吐(仅对清醒病人!)(见注解)
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 通风(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存	防火, 与水、碱金属、钙、镁、铝粉末、锌分开存放; 保持冷却, 完全密闭; 不要使用铝制钢瓶。		
包装与标志	带特殊配件的特殊绝热钢瓶。 联合国危险性类别: 2 联合国次要风险等级: 3 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观: 无色压缩液化气体,有特殊气味。</p> <p>物理危险性: 该气体比空气重,可沿地面流动,可能造成远处着火。由于流动、搅动等,能够产生静电荷。</p> <p>化学危险性: 加热或燃烧时,该物质分解生成有毒气体(氯化氢见 ICSC 卡片 0163,光气见 ICSC 卡片 0007)。与水缓慢反应,生成有毒烟雾。与碱金属、钙、镁、铝粉及锌发生剧烈反应。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 1000ppm、2640mg/m³(以时间加权平均值计)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。</p> <p>接触途径: 可通过吸入、经皮肤及食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 容器损漏时,可迅速达到空气中该气体的有害浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。吸入可能引起麻醉作用。该液体快速蒸发时可能引起冻伤。该物质可能对神经系统、肝和肾脏发生作用。接触可能引起知觉减弱。</p> <p>长期或反复接触作用: 该物质可能对皮肤发生作用,导致麻醉作用。</p>										
<p>物理性质</p>	<table border="0"> <tr> <td>沸点: 101.3kPa 时 12.5℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1): 2.22</td> </tr> <tr> <td>熔点: -142℃</td> <td>闪点: -50℃(闭杯)</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1): 0.918</td> <td>自燃温度: 510℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度: 20℃时 0.574g/100ml</td> <td>爆炸限值: 空气中 3.6~14.8%(体积)</td> </tr> <tr> <td>蒸气压: 20℃时 133.3kPa</td> <td>辛醇/水分配系数的对数值: 1.54</td> </tr> </table>	沸点: 101.3kPa 时 12.5℃	蒸气相对密度(空气=1): 2.22	熔点: -142℃	闪点: -50℃(闭杯)	相对密度(水=1): 0.918	自燃温度: 510℃	水中溶解度: 20℃时 0.574g/100ml	爆炸限值: 空气中 3.6~14.8%(体积)	蒸气压: 20℃时 133.3kPa	辛醇/水分配系数的对数值: 1.54
沸点: 101.3kPa 时 12.5℃	蒸气相对密度(空气=1): 2.22										
熔点: -142℃	闪点: -50℃(闭杯)										
相对密度(水=1): 0.918	自燃温度: 510℃										
水中溶解度: 20℃时 0.574g/100ml	爆炸限值: 空气中 3.6~14.8%(体积)										
蒸气压: 20℃时 133.3kPa	辛醇/水分配系数的对数值: 1.54										
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害,对水体和大气应给予特别注意。</p>										
<p>注解</p>	<p>饮用含酒精饮料增进有害作用。根据接触程度,需要定期进行医疗检查。在空气中该物质浓度高时引起缺氧,有神志丧失或死亡的危险。用大量水冲洗污染(有着火危险)的衣服。不要在明火或热表面附近或焊接时使用。将泄漏钢瓶的渗漏处朝上,防止液态气体逸出。</p> <p>火灾/急救/消防: 其它情况下,用干粉、抗醇泡沫、喷水、二氧化碳作灭火剂。</p> <p>爆炸/预防: 防止静电荷积累(例如,通过接地)。不要使用压缩空气灌装、卸料或转运。使用减少火花的手持工具。</p> <p>皮肤/急救/消防: 用大量水冲洗或淋浴,并给予医疗护理。</p> <p>摄食/急救/消防: 催吐时,要戴防护手套,并给予医疗护理。</p> <p>运输应急卡: TEC(R)-616。</p> <p>美国防火协会法规: H2;F4;R0。</p>										
<p>附加资料</p>											
<p>ICSC 编号: 0132 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 一氯乙烷</p>											

CAS 号: 126-99-8		中文名称: 氯丁二烯; 2-氯-1,3-丁二烯; β -氯丁二烯	
RTECS 号: E19625000		英文名称: CHLOROPRENE; Chlorobutadiene; 2-Chlorobuta-1,3-diene; <i>beta</i> -Chloroprene	
UN 编号: 1991		化学式: $\text{CH}_2=\text{CCl}-\text{CH}=\text{CH}_2$	
EC 编号: 602-036-00-8		分子量: 88.5	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	极易燃, 爆炸性	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟, 禁止与易燃物质接触	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性; 有着火和爆炸危险	密闭系统, 通风, 防静电设备和照明(见注解)	着火时喷水保持料桶等冷却, 扑灭掩蔽场所外部的火情
接触		严格的卫生条件!	各种情况下均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 头痛, 恶心, 神志不清, 延缓作用症状(见注解)	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收! 发红, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊, 视力丧失	面罩或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(若方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 通风, 将溢漏液收集在有盖容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸收残余液并移至安全场所。不要让该化学品进入环境(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	防火; 与强氧化剂分开存放; 保持冷却, 稳定后储存。		
包装与标志	气密。 联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: I 联合国次要风险等级: 6.1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观: 无色液体,有特殊气味。</p> <p>物理危险性: 该物质蒸气较空气重,可沿地面移动,造成远处着火。</p> <p>化学危险性: 在特定环境下,该物质可能生成过氧化物,发生爆炸性聚合。该物质可在室温下聚合,有着火或爆炸危险。加热可能引起猛烈燃烧或爆炸。与氧化剂和卤素发生反应,引起火灾和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 10ppm、45mg/m³(经皮)(美国政府工业卫生学家会议,1985年)。</p> <p>接触途径: 可通过吸入其蒸气和经皮肤吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时,该物质蒸发可迅速达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激皮肤。蒸气刺激呼吸道和眼睛。蒸气对眼睛有腐蚀性。吸入蒸气可能引起肺水肿(见注解)。接触其蒸气可能导致死亡。作用可能延缓。须做医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。吸入高浓度蒸气,肺可能受损伤。该物质可能对肾和肝发生作用。</p>												
<p>物理性质</p>	<table border="0"> <tr> <td>沸点: 101kPa 时 59℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1): 3.06</td> </tr> <tr> <td>熔点: -130℃</td> <td>闪点: -22℃</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1): 0.96</td> <td>自燃温度: 320℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度: 20℃时 0.026g/100ml</td> <td>爆炸极限: 在空气中 2.1~11.5%(体积)</td> </tr> <tr> <td>蒸气压: 26.7℃时 20kPa</td> <td>辛醇/水分配系数的对数值: 2.1</td> </tr> <tr> <td>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1): 20℃时 1.5</td> <td></td> </tr> </table>	沸点: 101kPa 时 59℃	蒸气相对密度(空气=1): 3.06	熔点: -130℃	闪点: -22℃	相对密度(水=1): 0.96	自燃温度: 320℃	水中溶解度: 20℃时 0.026g/100ml	爆炸极限: 在空气中 2.1~11.5%(体积)	蒸气压: 26.7℃时 20kPa	辛醇/水分配系数的对数值: 2.1	蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1): 20℃时 1.5	
沸点: 101kPa 时 59℃	蒸气相对密度(空气=1): 3.06												
熔点: -130℃	闪点: -22℃												
相对密度(水=1): 0.96	自燃温度: 320℃												
水中溶解度: 20℃时 0.026g/100ml	爆炸极限: 在空气中 2.1~11.5%(体积)												
蒸气压: 26.7℃时 20kPa	辛醇/水分配系数的对数值: 2.1												
蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1): 20℃时 1.5													
<p>环境数据</p>	<p>该物质对环境有害,对水体要给予特别注意。</p>												
<p>注解</p>	<p>根据接触程度,定期进行医疗检查。肺水肿症状通常几小时以后才变得明显,体力劳动使症状加重。因此,休息和医疗观察是重要的。应考虑由医生或医生指定人员立即给予适当喷药。加入稳定剂或抑止剂可以影响该物质的毒理学性质,向专家咨询。超过接触限值时,依靠嗅味报警不充分。清洗污染工作服的人应知道对皮肤有危害。不要将工作服带回家中。</p> <p>爆炸/预防: 防止静电荷积聚(例如,通过接地)。使用减少火花的手工工具。不要受到摩擦或冲击。</p> <p>美国防火协会法规: H2;F3;R3。</p>												
<p>附加资料</p>													
<p>ICSC 编号: 0133 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氟丁二烯</p>													

CAS 号: 1897-45-6

中文名称: 百菌清; 四氯异邻苯二甲腈; 2,4,5,6-四氯-1,3-苯二腈

RTECS 号: NT2600000

英文名称: CHLOROTHALONIL; Tetrachloroisophthalonitrile;
2,4,5,6-Tetrachloro-1,3-benzenedicarbonitrile化学式: $C_8Cl_4N_2$

分子量: 265.9

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	喷水, 干粉
爆炸			
接触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	喉咙灼烧感		给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(若方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 喉部灼烧感	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 用水冲服活性炭浆, 催吐(仅对清醒病人!)(见注解)
溢漏处置	将溢漏物质扫入容器中, 小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让该物质进入环境(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
储存	采取措施盛装灭火产生的废水。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色晶体。</p> <p>化学危险性：加热和燃烧时，该物质发生分解，生成腐蚀性烟雾(氯化氢)。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶或食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：在 20℃时蒸发可忽略不计；但是当喷射或分散时能迅速达到空中颗粒物有害污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛和皮肤。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎和皮肤过敏。该物质可能对肾和胃发生作用。在实验动物身上检测出有肿瘤，但可能与人类无关(见注解)。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：350℃</p> <p>熔点：250℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.7</p> <p>水中溶解度：25℃时<0.01g/100ml</p> <p>蒸气压：40℃时 1.3Pa</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害，对鱼类要给予特别注意。</p>
<p>注解</p>	<p>如果该农药以含烃类溶剂的制剂形式存在，则不能催吐！该物质对人体健康作用的数据不充分，因此，必须竭力进行护理。商品名有 Bravo, Chloroalonil, Clortosip, Daconil, Dacosoil, Exotherm, Flowable fungicide, Forturf, Napcocide, Sweep 和 Termil。也可参考所使用溶剂的 ICSC 卡片。</p> <p>摄食/急救/消防：给予医疗护理。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0134 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 百菌清</p>	

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色至琥珀色液体。</p> <p>化学危险性：该物质估计可能生成爆炸性过氧化物。燃烧时，该物质发生分解，生成有毒气体和蒸气。与强氧化剂、酸和碱发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤及食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指出 20℃时该物质蒸发达到有害空气污染浓度的速度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤或呼吸道。接触可能导致知觉减弱。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触，可能引起皮炎和皮肤过敏。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点：0.533kPa 时 109~111℃ 相对密度(水=1)：1.08 水中溶解度：见注解 蒸气压：20℃时 200Pa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)；20℃时 1.01 </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸气相对密度(空气=1)：5.7 闪点：74℃(闭杯) 爆炸极限：见注解 </td> </tr> </table>	沸点： 0.533kPa 时 109~111℃ 相对密度(水=1)： 1.08 水中溶解度： 见注解 蒸气压： 20℃时 200Pa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)；20℃时 1.01	蒸气相对密度(空气=1)： 5.7 闪点： 74℃(闭杯) 爆炸极限： 见注解
沸点： 0.533kPa 时 109~111℃ 相对密度(水=1)： 1.08 水中溶解度： 见注解 蒸气压： 20℃时 200Pa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)；20℃时 1.01	蒸气相对密度(空气=1)： 5.7 闪点： 74℃(闭杯) 爆炸极限： 见注解		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>文献中未报道沸点、熔点、水中溶解度和自燃温度。文献中未报道爆炸极限。该物质对人体健康作用的数据不充分，因此必须竭力进行护理。蒸馏以前，检验过氧化物；若有，应使其无害化。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0135 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 缩水甘油邻甲苯基醚</p>			

CAS 号: 506-68-3		中文名称: 溴化氰; 溴氰化物; 氰溴化物; TL822	
RTECS 号: GT2100000		英文名称: CYANOGEN BROMIDE; Bromine cyanide;	
UN 编号: 1889		Cyanobromide; TL822	
化学式: BrCN		分子量: 105.9	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃		喷水吸收蒸气, 周围环境着火时允许使用各种灭火剂
爆 炸	如果不纯, 有着火和爆炸危险		
接 触		· 避免一切接触!	一切情况下都要向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 呼吸困难, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红, 皮肤烧伤, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	面罩或眼睛保护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 腹泻, 恶心, 喉痛, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不饮用任何物质, 休息, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 将溢漏物扫入容器中(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储 存	与酸分开存放; 干燥。		
包装与标志	气密。 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: 1 联合国次要风险等级: 8 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色晶体粉末，有刺激性气味。</p> <p>化学危险性：加热时，该物质发生分解，生成有毒和腐蚀性气体(溴化氢见 ICSC 卡片 0282 和氰化氢见 ICSC 卡片 0492)。与水和水蒸汽及酸发生反应，生成有毒和腐蚀性气体(溴化氢和氰化氢)。不纯物不稳定，并且有爆炸趋向。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤及食入吸收到体内。</p> <p>短期接触作用：该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有腐蚀性。吸入蒸气可能引起肺水肿(见注解)，给予医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对肺发生作用，导致支气管炎。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：62℃ 蒸气相对密度(空气=1)：3.6</p> <p>熔点：52℃</p> <p>相对密度(水=1)：2.0</p> <p>水中溶解度：与水发生反应</p> <p>蒸气压：23℃时 13.3kPa</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>肺水肿症状通常几小时后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此，体息和医疗观察是重要的。应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。根据中毒情况，采取必要的治疗措施，必须提供有指示说明的适当处理方法。不纯产品不稳定有爆炸趋向。商品名有 TL822。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0136 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 溴化氰</p>	

CAS 号: 333-41-5 中文名称: 二嗪农; *O,O*-二乙基-*O*-(2-异丙基-6-甲基-4-嘧啶基)硫逐磷酸酯; *O,O*-二乙基-*O*-(6-甲基-2-(1-甲基乙基)-4-吡啶基)硫逐磷酸酯

RTECS 号: TF3325000

UN 编号: 2783

EC 编号: 015-040-00-4 英文名称: DIAZINON; *O,O*-Diethyl-*O*-(2-isopropyl-6-methyl-4-pyrimidyl)phosphorothioate; *O,O*-Diethyl-*O*-(6-methyl-2-(1-methylethyl)-4-pyrimidyl)phosphorothioate

化学式: $C_{12}H_{21}N_2O_3PS$ 分子量: 304.3

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃		周围环境着火时允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止产生烟雾! 严格卫生条件!	一切情况下都要向医生咨询!
# 吸入	头晕, 痉挛, 呼吸困难, 恶心, 呼吸短促, 神志不清, 呕吐 (见注解)	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 送医院
# 皮肤	可能吸收! 肌肉震颤 (另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗和用水和肥皂洗皮肤, 送医院
# 眼睛	发红, 疼痛, 瞳孔收缩	面罩或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟 (如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 意识模糊, 呼吸困难, 恶心, 呼吸短促, 神志不清, 呕吐, 虚弱 (见注解)		
溢漏处置	尽可能将泄漏液收集到可密闭的容器中, 用干砂或惰性吸附剂吸收残余液并转移到安全场所, 不要冲入下水道 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储 存	与酸分开存放, 保持冷却、干燥, 保存在暗处, 保存在通风良好的室内。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色(或工业品为黄色)粘稠液体。</p> <p>化学危险性：燃烧时，生成磷、硫和氮氧化物。在水和稀酸中该物质缓慢分解。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.1mg/m³(经皮)(美国政府工业卫生学家会议,1988~1989年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶、经皮肤和眼睛及食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但是喷洒时，能较快达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质可能对神经系统发生作用(通过胆碱酯酶抑制作用)，导致惊厥，呼吸衰竭和死亡。超过接触限值时，可能导致死亡。作用可能延缓。须进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对血液胆碱酯酶发生作用。可能有蓄积作用(见急性危害/症状)。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：在 27×10⁻⁵kPa 时 83~84℃ 辛醇/水分配系数的对数值：3.95</p> <p>相对密度(水=1)：1.116~1.118</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：20℃时<0.1Pa</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害，对蜜蜂类和鱼类要给予特别注意。在对人类重要的食物链中，特别在鱼体内出现生物蓄积作用。</p>
<p>注解</p>	<p>根据接触程度，需要进行医疗接查。急性中毒症状经过 30 分或 1~2 小时之后，才变得明显。该物质中毒时，需采取必要的治疗措施，必须提供有指示说明的适当处理方法。在商业制剂中使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。不要将工作服带回家中。希望定期进行生物监测(血胆碱酯酶)。商品名有二嗪农、地亚农。本卡片的建议适用于纯物质。</p> <p>吸入/急性危害/症状：流涎过多，视力模糊，肌肉痉挛，延缓作用症状。</p> <p>摄食/急性危害/症状：流涎过多，视力模糊，肌肉痉挛。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0137 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 二嗪农</p>	

CAS 号: 1918-00-9 RTECS 号: DG7525000 EC 编号: 607-043-00-X		中文名称: 麦草畏; 3,6-二氯-邻-甲氧基苯甲酸; 3,6-二氯-2-甲氧基苯酸 英文名称: DICAMBA; 3,6-Dichloro- <i>o</i> -anisic acid; 3,6-Dichloro-2-methoxybenzoic acid; Dianat 化学式: C ₈ H ₆ Cl ₂ O ₃ 分子量: 221.04	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾			喷水, 干粉
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 避免青少年和儿童接触!	一切情况下都要向医生咨询!
# 吸入	头晕, 头痛, 呼吸困难, 恶心, 呕吐, 虚弱	通风	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收! 发红 (另见吸入)	防护手套, 防护眼	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	面罩	首先用大量水冲洗几分钟 (如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 腹痛 (见注解) (另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 催吐 (仅对清醒病人!) 并给予医疗护理
溢漏处置	将泄漏物扫入容器中, 小心收集残余物, 然后转移到安全场所。		
储 存	采取措施盛装灭火产生的废水, 沿地面通风。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

CAS 号: 608-27 5		中文名称: 2,3-二氯苯胺; 2,3-二氯苯酰胺	
UN 编号: 1590		英文名称: 2,3-DICHLOROANILINE; 2,3-Dichlorobenzene	
EC 编号: 612-010-00-8		amide; 2,3-Dichlorobenzene amine	
		化学式: $\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NH}_2$	分子量: 162.0
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆 炸			着火时喷水保持料桶等冷却
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	皮肤发青, 头晕, 头痛, 气短	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收! 发红, 皮肤烧伤(另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 严重深度烧伤	安全护目镜或面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 恶心(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 饮用大量水, 催吐(仅对清醒病人!)(见注解)
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 不要冲入下水道, 将泄漏物扫入容器中, 小心地收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储 存	完全封闭, 保持冷却, 置于黑暗处。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

CAS 号: 554-00-7		中文名称: 2,4-二氯苯胺	
RTECS 号: BX2600000		英文名称: 2,4-DICHLOROANILINE; 2,4-Dichlorobenzene	
UN 编号: 1590		amine	
EC 编号: 612-010-00-8		化学式: $\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NH}_2$	分子量: 162.02
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆 炸			着火时喷水保持料桶等冷却
接 触		防止粉尘扩散!	
#吸入	皮肤发青, 头晕, 头痛, 晕厥, 呼吸短促	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
#皮肤	可能吸收! 发红, 皮肤烧伤(另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理
#眼睛	发红, 疼痛, 严重深度烧伤	安全护目镜或面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
#摄食	腹痛, 恶心(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 饮用大量水, 催吐(仅对清醒病人!)(见注解)
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 不要冲入下水道, 将溢漏物质扫入容器中, 小心地收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储 存	完全封闭, 保持冷却, 置于黑暗处。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无色晶体。</p> <p>化学危险性: 加热时该物质发生分解,生成有毒烟雾(二氧化氮,氯化氢,见 ICSC 卡片 0163)。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。</p> <p>接触途径: 可通过吸入、经皮肤或食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 未指出在 20℃ 时该物质蒸发达到有害空气污染浓度的速度。</p> <p>短期接触作用: 该物质可能对肝和肾发生作用。接触可能导致死亡。其作用可被延缓。须做医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。该物质可能对血液系统发生作用,导致高铁血红蛋白的形成。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table border="0" style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>沸点: 101.3kPa 时 245℃</p> <p>熔点: 63~64℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.57</p> <p>水中溶解度: 微溶</p> <p>蒸气压: 78℃ 时 0.1kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1): 20℃ 时 1.0</p> </td> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>蒸气相对密度(空气=1): 5.6</p> <p>闪点: 见注解</p> <p>自燃温度: 见注解</p> <p>爆炸限值: 见注解</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值: 2.78</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点: 101.3kPa 时 245℃</p> <p>熔点: 63~64℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.57</p> <p>水中溶解度: 微溶</p> <p>蒸气压: 78℃ 时 0.1kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1): 20℃ 时 1.0</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1): 5.6</p> <p>闪点: 见注解</p> <p>自燃温度: 见注解</p> <p>爆炸限值: 见注解</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值: 2.78</p>
<p>沸点: 101.3kPa 时 245℃</p> <p>熔点: 63~64℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.57</p> <p>水中溶解度: 微溶</p> <p>蒸气压: 78℃ 时 0.1kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1): 20℃ 时 1.0</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1): 5.6</p> <p>闪点: 见注解</p> <p>自燃温度: 见注解</p> <p>爆炸限值: 见注解</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值: 2.78</p>		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害,对水体应给予特别注意。</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>文献中未报道闪点、自燃温度和爆炸极限。根据接触程度,须定期作医学检查。该物质中毒时,须做特别治疗。必须提供有指示说明的适当处理方法。</p> <p>摄食/急救/消防: 催吐时,戴防护手套,并给予医疗护理。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号: 0141 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 2,4-二氯苯胺</p>			

CAS 号: 95-82-9		中文名称: 2,5-二氯苯胺;对二氯苯胺;C. I. 37010	
RTECS 号: BX2610000		英文名称: 2,5-DICHLOROANILINE;2,5-Dichlorbenzene amine;	
UN 编号: 1590		<i>p</i> -Dichloroaniline;C. I. 37010	
EC 编号: 612-010-00-8		化学式: $\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NH}_2$	分子量: 162.0
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	干粉,喷水,泡沫二氧化碳
爆炸			着火时喷水保持料桶等冷却
接触		防止粉尘扩散!	
#吸入	皮肤发青,头晕,头痛,晕厥,呼吸短促	局部排气或呼吸防护	新鲜空气,休息,并给予医疗护理
#皮肤	可能吸收! 发红,皮肤烧伤(另见吸入)	防护手套,防护服	脱掉污染的衣服,冲洗,然后用水和肥皂洗皮肤,并给予医疗护理
#眼睛	发红,疼痛,严重深度烧伤	安全护目镜或面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜),然后就医
#摄食	腹痛,恶心(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口,饮用大量水,催吐(仅对清醒病人!)(见注解)
溢漏处置	撤离危险区域,向专家咨询,不要冲入下水道,将溢漏物扫入容器,小心收集残余物,然后转移至安全场所(额外个人防护:全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	完全密闭,保持冷却,保存在暗处。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色至棕色针状晶体或片状粉末，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：加热时该物质发生分解，生成有毒烟雾（二氧化氮，氯化氢见 ICSC 卡片 0163）。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤及食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指出在 20℃ 时该物质蒸发达到有害空气污染浓度的速度。</p> <p>短期接触作用：此物质可能对肝和肾发生作用。接触可能导致死亡。其作用可能延缓。须做医学观察。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。该物质可能对血液系统发生作用，导致高铁血红蛋白的形成。</p>												
<p>物理性质</p>	<table border="0"> <tr> <td>沸点：101.3kPa 时 247℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1)：5.6</td> </tr> <tr> <td>熔点：50℃</td> <td>闪点：139℃</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1)：1.54</td> <td>自燃温度：>540℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：60℃时 0.25g/100ml</td> <td>爆炸极限：见注解</td> </tr> <tr> <td>蒸气压：78℃时 0.13kPa</td> <td>辛醇/水分配系数的对数值：2.75</td> </tr> <tr> <td>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.01</td> <td></td> </tr> </table>	沸点：101.3kPa 时 247℃	蒸气相对密度 (空气=1)：5.6	熔点：50℃	闪点：139℃	相对密度(水=1)：1.54	自燃温度：>540℃	水中溶解度：60℃时 0.25g/100ml	爆炸极限：见注解	蒸气压：78℃时 0.13kPa	辛醇/水分配系数的对数值：2.75	蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.01	
沸点：101.3kPa 时 247℃	蒸气相对密度 (空气=1)：5.6												
熔点：50℃	闪点：139℃												
相对密度(水=1)：1.54	自燃温度：>540℃												
水中溶解度：60℃时 0.25g/100ml	爆炸极限：见注解												
蒸气压：78℃时 0.13kPa	辛醇/水分配系数的对数值：2.75												
蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.01													
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害，对水体应给予特别注意。</p>												
<p>注解</p>	<p>文献中未报道爆炸极限。根据接触程度须定期做医疗检查。该物质中毒时，须做特别治疗。必须提供有指示说明的适当处理方法。</p> <p>摄食/急救/消防：催吐时戴防护手套，并给予医疗护理。</p>												
<p>附加资料</p>													
<p>ICSC 编号：0142 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 2,5-二氯苯胺</p>													

CAS 号: 608-31-1		中文名称: 2,6-二氯苯胺	
UN 编号: 1590		英文名称: 2,6-DICHLOROANILINE; 2,6-Dichlorobenzene	
EC 编号: 612-010-00-8		amine	
		化学式: $\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NH}_2$	分子量: 162.0
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆炸			
接触		防止粉尘扩散!	
#吸入	皮肤发青, 头晕, 头痛, 晕厥, 呼吸短促	局部排气或呼吸防护!	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
#皮肤	可能吸收! 发红 (另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理
#眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜或面罩	首先用大量水冲洗几分钟 (如方便取下隐形眼镜), 然后就医
#摄食	腹痛, 恶心 (另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 饮用大量水, 催吐 (仅对清醒病人!)(见注解)
溢漏处置	向专家咨询, 将溢漏物扫入容器, 小心收集残余物, 然后转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
储存	完全封闭, 保持冷却, 置于暗处。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色晶体。</p> <p>化学危险性：加热时该物质发生分解，生成有毒烟雾（二氧化氮，氯化氢见 ICSC 卡片 0163）。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤或食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指出在 20℃ 时该物质蒸发达到有害空气污染浓度的速度。</p> <p>短期接触作用：此物质可能对肝和肾发生作用。接触可能导致死亡。其作用可能延缓。须做医学观察。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。该物质可能对血液系统发生作用，导致高铁血红蛋白的形成。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：0.7kPa 时 97℃</p> <p>熔点：39℃</p> <p>相对密度(水=1)：见注解</p> <p>水中溶解度：20℃ 时 0.16g/100ml</p> <p>蒸气压：见注解</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：见注解</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：5.6</p> <p>闪点：见注解</p> <p>自燃温度：见注解</p> <p>爆炸极限：见注解</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：见注解</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害，对水体应给予特别注意。</p>
<p>注解</p>	<p>文献中未报道相对密度、蒸气压、蒸气/空气混合物的相对密度、闪点、自燃温度和爆体极限。根据接触程度，须做定期医疗检查。该物质中毒时，须作特别治疗。必须提供有指示说明的适当处理方法。</p> <p>摄食/急救/消防：催吐时，需戴防护手套，并给予医疗护理。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0143 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 2,6-二氯苯胺</p>	

CAS 号: 95-76-1		中文名称: 3,4-二氯苯胺; 1-氨基-3,4-二氯苯	
RTECS 号: BX2625000		英文名称: 3,4-DICHLOROANILINE; 1-Amino-3,4-dichloro-	
UN 编号: 1590		benzene; 3,4-DCA	
EC 编号: 612-010-00-8		化学式: $\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NH}_2$	分子量: 162.0
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆炸			着火时喷水保持料桶等冷却
接触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	皮肤发青, 头晕, 头痛, 晕厥, 呼吸短促	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	可被吸收! 发红, 灼热感(另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 严重深度烧伤	安全护目镜或面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 恶心(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 饮用大量水, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 不要冲入下水道, 将溢漏物扫入容器中, 小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	与氧化剂分开存放, 完全密闭, 保持冷却, 置于黑暗处, 保存在通风良好的室内。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色至棕灰色晶体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：加热时该物质发生分解生成有毒烟雾（二氧化氮，氯化氢见 ICSC 卡片 0163）。与氧化剂发生反应</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤及食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指出在 20℃ 时该物质蒸发达到有害空气污染浓度的速度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激皮肤，可能对肝和肾发生作用。接触可能导致死亡。其作用可能延缓。须做医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。该物质可能对血液系统发生作用，导致高铁血红蛋白的形成。</p>	
<p>物理性质</p>	<p>沸点：101.3kPa 时 272℃</p> <p>熔点：72℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.36</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：20℃ 时 2Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃ 时 1.00</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：5.6</p> <p>闪点：166℃</p> <p>自燃温度：>600℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 2.8~7.2% (体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：2.69</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害，对水体应给予特别注意。</p>	
<p>注解</p>	<p>根据接触程度，须做定期医疗检查。该物质中毒时，须作特别治疗；必须提供有指示说明的适当处理方法。用大量水冲洗被污染的衣服（有着火危险）。</p> <p>美国防火协会法规：H3；F1；R0。</p>	
<p>附加资料</p>		
<p>ICSC 编号：0144 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 3,4-二氯苯胺</p>		

CAS 号: 2238-07-5		中文名称: 二(2,3-环氧丙基)醚; 双(2,3-环氧丙基)醚; 二缩水甘油醚; 2,2'-(氧化双(亚甲基))双-环氧乙烷	
RTECS 号: KN2350000		英文名称: DI(2,3-Epoxypropyl)ETHER; Bis(2,3-epoxypropyl) ether; Diglycidyl ether; DGE; 2,2'-(Oxybis(methylene))bis-oxirane	
		化学式: $C_6H_{10}O_3$	分子量: 130.2
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的, 受热会使压力升高, 有爆炸危险	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	高于 64°C 时可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	高于 64°C 时密闭系统通风和防爆电器设备	
接触			
# 吸入	头晕, 呼吸短促, 喉痛, 神志不清, 虚弱	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
# 皮肤	可被吸收! 皮肤干燥, 发红, 粗糙, 皮肤烧伤, 疼痛, 化学烧伤, 水泡	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗或淋浴, 必要时给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	面罩	首先用大量水冲洗几分钟 (如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	(见注解)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 饮用大量水, 催吐 (仅对清醒病人!); 催吐时戴防护手套
溢漏处置	通风, 尽可能将溢漏液收集在密闭的容器中, 用大量水冲掉残余物 (额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存	与强氧化剂分开存放。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无色液体,有刺激气味。</p> <p>化学危险性: 该物质能生成爆炸性过氧化物。加热时可能发生爆炸。燃烧时该物质分解生成有毒气体和蒸气。与强氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 0.1ppm、0.5mg/m³(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。</p> <p>接触途径: 可通过吸入、经皮肤及食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时该物质蒸发,能较快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛,皮肤和呼吸道。接触可能引起知觉减弱。须做医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎和皮肤过敏。可能损伤男性生育力。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点: 100kPa 时 260℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.26</p> <p>水中溶解度: 见注解</p> <p>蒸气压: 25℃时 12Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1): 20℃时 1.00</p> <p>蒸气相对密度(空气=1): 4.5</p> <p>闪点: 64℃</p> <p>爆炸极限: 见注解</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>文献中未报道水中溶解度、熔点、自燃温度值和爆炸极限。超过接触限值时,气味报警不充分。在蒸馏前,检验过氧化物,如果存在,应使其无害化。在文献中未发现与摄食有关的毒性数据。但是食入有关化合物导致恶心和呕吐。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0145 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 二(2,3-环氧丙基)醚</p>	

CAS 号: 4206-61-5
RTECS 号: KN2330000

中文名称: 二甘醇二缩水甘油醚; 双(2-(2,3-环氧丙氧基)乙基)醚; 2,2'-[氧双(2,1-二乙烷基氧化亚甲基)]双环氧乙烷

英文名称: DIETHYLENE GLYCOL DIGLYCIDYL ETHER; Bis [2-(2,3-epoxypropoxy) ethyl] ether; 2,2'-(Oxybis(2,1-ethanediyloxymethylene)]bis-oxirane

化学式: $C_{10}H_{18}O_5$

分子量: 218.3

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸			
接触			
# 吸入	(见注解)		新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
# 皮肤	可被吸收! 发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 如需要给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜, 面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	(见注解)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口
溢漏处置	通风, 尽可能将溢漏液收集在可密闭的容器中, 用大量水冲掉残余物。		
储存	与强氧化剂分开存放。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 液体。</p> <p>化学危险性: 该物质可能生成爆炸性过氧化物。燃烧时该物质发生分解,生成有毒气体和蒸气。与强氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。</p> <p>接触途径: 可通过吸入、经皮肤及食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 未指出在 20℃时该物质蒸发达到有害空气污染浓度的速度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。接触可引起知觉减弱。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎和皮肤过敏。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>相对密度(水=1): 见注解</p> <p>水中溶解度: 见注解</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1): 见注解</p> <p>蒸气相对密度(空气=1): 7.5</p> <p>爆炸极限: 见注解</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>在文献中未报道沸点、熔点、相对密度、水中溶解度、蒸气压、蒸气/空气混合物相对密度和自燃温度。该物质是可燃的,但文献中未提供闪点。未报道爆炸极限。该物质对人体健康作用数据不充分,因此必须竭力进行护理。在蒸馏前,需要检验过氧化物,如果存在,应使其无害化。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0146 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 二甘醇二缩水甘油醚</p>	

CAS 号: 57-14-7		中文名称: 1,1-二甲基胍; 不对称二甲基胍; N,N-二甲基胍	
RTECS 号: MV 2450000		英文名称: 1,1-DIMETHYLHYDRAZINE; uns-Dimethylhydrazine; N,N-Dimethylhydrazine; UDMH	
UN 编号: 1163		化学式: $\text{NH}_2-\text{N}(\text{CH}_3)_2$	
EC 编号: 007-012-00-5		分子量: 60.1	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	高度易燃	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	干粉, 抗醇泡沫, 大量水, 二氧化碳
爆 炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器设备和照明(见注解)	着火时喷水保持料桶等冷却, 但禁止与水直接接触
接 触		严格卫生条件! 避免一切接触!	一切情况下均向医生咨询!
# 吸入	呼吸窘迫, 腹部痉挛, 灼热感, 恶心, 呼吸短促, 呕吐	通风, 局部排气, 或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 并给予医疗护理
# 皮肤	可被吸收! 皮肤烧伤, 疼痛	防护手套, 防护服	首先用大量水冲洗, 然后脱掉污染的衣服, 冲洗, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊, 永久性视力丧失, 严重深度烧伤	面罩或眼睛保护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 咽喉疼痛, 神志不清, 呕吐(另见吸入)	工作时不得进食、饮水、或吸烟	漱口, 体息, 催吐时戴防护手套, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 尽可能将溢漏液收集在可密闭的容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸附残液并转移到安全场所。不要用锯末或其它可燃吸附剂吸附。不要让该物质进入环境(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储 存	防火, 采取措施盛装灭火产生的废水; 与强酸分开存放, 保存在暗处, 不得储存在铜容器或铜含量高的合金容器中。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: I 联合国次要风险等级: 3,8 关于标志的进一步资料: 参考国家立法。		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观: 无色发烟和吸湿性液体,有特殊气味,与空气接触变成黄色。 物理危险性: 蒸气较空气重,可沿地面移动,可能造成远处着火。 化学危险性: 与空气接触时该物质可能自燃。燃烧时生成有毒烟雾(氧化氮、氢、氨、二甲基胺和叠氮酸)。该物质是一种强还原剂,与四氧化氮、过氧化氢等氧化剂发生剧烈反应。该物质是一种强碱,与酸发生剧烈反应并有腐蚀性。与水和氧发生反应,引起火灾和爆炸危险。浸蚀塑料。 职业接触限值: 阈限值 0.5ppm、1.2mg/m³(经皮)(美国政府工业卫生学家会议,1988年)。 接触途径: 可通过吸入其蒸气、经皮肤及食入吸收到体内。 吸入风险: 20℃时该物质蒸发能迅速达到有害空气污染浓度。 短期接触作用: 该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有腐蚀性。吸入其蒸气可能引起肺水肿(见注解)。该物质可能对中枢神经系统、肝和血细胞发生作用,导致心力和呼吸衰竭及肝坏死。接触其蒸气可能导致死亡。 长期或反复接触作用: 反复或长期与皮肤接触可能引起皮肤过敏。反复或长期接触其蒸气,肺可能受到损害(见注解)。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点: 63℃ 熔点: -58℃ 相对密度(水=1): 0.8 水中溶解度: 易溶 蒸气压: 20℃时 16.4kPa 蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1): 20℃时 1.2 蒸气相对密度(空气=1): 2.1 闪点: -15℃(见注解) 自燃温度: 249℃(见注解) 爆炸极限: 在空气中 2~95%(体积)(见注解) 辛醇/水分配系数的对数值: -1.9</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害;对鱼类应给予特别注意。</p>
<p>注解</p>	<p>闪点的参考值有变化,自燃温度参考值在 240℃至 300℃之间变化。爆炸极限参考值也不同。根据接触程度,须做定期医疗检查。肺水肿症状通常经过几小时后才变得明显,体力劳动使症状加重,休息和医疗观察是重要的。应考虑由医生或医生指定人员立即给予适当喷药。超过接触限值时,依靠嗅味报警不充分。用大量水冲洗污染的衣服(有着火危险)。商品名有 Aerozine-50,Dimazine。 长期或反复接触作用: 该物质可能对中枢神经系统、肝、免疫系统、肾、血液、胃肠道和呼吸系统发生作用。该物质可能是人体致癌物。可能造成人类可继承遗传损伤。 爆炸/预防: 防止静电荷积累(例如通过接地)。 美国防火协会法规: H3;F3;R1。</p>
<p>附加资料</p>	<p></p>
<p>ICSC 编号: 0147 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 1,1-二甲基胍</p>	

CAS 号: 77-78-1		中文名称: 硫酸二甲酯; 二甲基-单硫酸酯	
RTECS 号: WS 8825000		英文名称: DIMETHYL SULPHATE; Dimethyl monosulphate	
UN 编号: 1595		化学式: $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{SO}_2$	分子量: 126.14
EC 编号: 016-023-00-4			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	受热时易燃	禁止明火, 禁止与易燃物质接触, 禁止与热表面接触	喷水, 泡沫, 干粉, 二氧化碳
爆炸	加热时有着火和爆炸危险; 当与叔碱、氨或强氧化剂接触时, 有着火和爆炸危险		着火时喷水保持料桶等冷却; 扑灭掩蔽场所外部的火情
接触		避免一切接触!	一切情况下都要向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 呼吸困难, 呼吸短促, 咽喉疼痛, 神志不清, 呕吐, 延缓作用症状(见注解)	密闭系统和通风	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收! 皮肤烧伤, 疼痛(另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理(见注解)
# 眼睛	蒸气将被吸收! 发红, 疼痛, 严重深度烧伤	面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 灼烧感, 虚弱(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 通风, 小心地用稀氨水中和溢漏液。不要冲入下水道。不要让该物质进入环境(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	防火, 采取措施盛装灭火产生的废水, 与可燃物质和还原物质、强氧化剂、强碱、酸、叔碱、氨分开存放; 保持冷却、干燥, 保存在通风良好的室内。		
包装与标志	气密; 特殊材料; 使用不易破碎包装; 将易碎包装放入不易碎的密闭容器中。 联合国危险性类别: 6.1 联合国次要风险等级: 8 联合国包装级别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

CAS 号: 88-85-7		中文名称: 地乐酚;二硝基丁酚;2,4-二硝基-6-(1-甲基丙基)酚; 6-仲丁基-2,4-二硝基酚	
RTECS 号: SJ9800000		英文名称: DINOSEB;2,4-Dinitro-6-(1-methylpropyl)phenol; 6-sec-Butyl-2,4-dinitrophenol	
UN 编号: 2779		化学式: $C_{10}H_{12}N_2O_5$	
EC 编号: 609-025-00-7		分子量: 240.2	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉,水成膜泡沫,泡沫,二氧化碳
爆 炸			
接 触		严格的卫生条件! 避免孕妇接触! 避免青少年接触!	一切情况下都要向医生咨询!
# 吸入	精神愉快,头发红,不显性出汗,皮肤发青,肺水肿,惊厥,昏迷,发烧	通风(如果不是粉末),局部排气或呼吸防护	新鲜空气,休息,半直立体位,必要时进行人工呼吸,并给予医疗护理
# 皮肤	可被吸收(另见吸入)!	防护手套	脱掉污染的衣服,冲洗,然后用水和肥皂洗皮肤,并给予医疗护理
# 眼睛	发红,疼痛,眼睑肿胀,视力模糊,暂时性视力丧失	安全护目镜,面罩或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜),然后就医
# 摄食	腹部痉挛,呕吐(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟。	漱口,用水冲眼活性炭浆,催吐(仅对清醒病人!)休息(见注解)
溢漏处置	撤离危险区域,向专家咨询,通风,将溢漏物扫入容器中,小心地收集残余物,然后转移到安全场所。不要让该物质进入环境(额外个人防护:适用于有毒颗粒物的 P3 式过滤呼吸器)。		
储 存	采取措施盛装火灾产生的废水,沿地面通风。		
包装与标志	联合国毒性级别: 6.1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

CAS 号: 1675-54-3

RTECS 号: TX 3800000

EC 编号: 603-073-00-2

中文名称: 2,2-双对羟苯基丙烷二缩水甘油醚; 2,2-双(4-(2,3-环氧丙氧基)苯基)丙烷; 二甲基甲烷二缩水甘油醚; 双酚-A-二缩水甘油醚

英文名称: DIPHENYLOL PROPANE DIGLYCIDYL ETHER;
2,2-Bis(4-(2,3-epoxypropoxy)phenyl)propane;
Dimethylmethane diglycidyl ether; Bisphenol-A-diglycidyl ether

化学式: $C_{21}H_{24}O_4$

分子量: 340.5

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸			
接触			
# 吸入	呼吸困难	通风	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收! 皮肤干燥, 发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗并用水和肥皂洗皮肤, 必要时给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	中枢神经系统抑制	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 饮用大量水, 并给予医疗护理
溢漏处置	通风, 尽可能将泄漏液收集在可密闭容器中, 用大量水冲掉残液。		
储存	与强氧化剂分开存放。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无味，淡黄棕色的粘稠液体。</p> <p>化学危险性：该物质大概能生成爆炸性过氧化物。燃烧时，该物质发生分解生成有毒气体和蒸气。与强氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤及食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指出20℃时该物质蒸发达到有害空气污染浓度的速度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛和皮肤。接触会引起知觉减弱。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎和皮肤过敏。反复或长期吸入接触可能引起哮喘。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点：8~12℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.17</p> <p>水中溶解度：见注解</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：见注解</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：11.7</p> <p>闪点：79℃</p> <p>爆炸极限：见注解</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>文献中未报道沸点、水中溶解度、蒸气压、蒸气/空气混合物的相对密度和自然温度。文献中未报道爆炸极限。凡患有哮喘症状的人，不可再与该物质接触。蒸馏前，应检查过氧化物，如果存在，使其无害化。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0151 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 2,2-双对羟基苯基丙烷二缩水甘油醚</p>	

CAS 号: 141-43-5		中文名称: 乙醇胺; 2-氨基乙醇; 2-羟基乙胺	
RTECS 号: KJ 5775000		英文名称: ETHANOLAMINE; 2-Aminoethanol; 2-Hydroxyethylamine	
UN 编号: 2491		化学式: C ₂ H ₇ NO	
EC 编号: 603-030-00-8		分子量: 61.08	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆炸	高于85℃时可能生成爆炸性蒸气/空气混合物	高于85℃时密闭系统, 通风	
接触		避免孕妇接触!	
#吸入	咳嗽, 头痛, 呼吸短促, 喉痛, 延缓作用症状(见注解)		新鲜空气, 休息, 半直立体位, 并给予医疗护理
#皮肤	发红, 皮肤烧伤, 疼痛	防护手套, 防护服(见注解)	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
#眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊, 暂时性视力丧失	安全护目镜, 面罩	先用大量水冲洗几分钟(若方便取下隐形眼镜), 然后就医
#摄食	腹痛, 恶心, 呕吐(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不得催吐, 并给予医疗护理
溢漏处置	将溢出液收集到可密闭的容器中, 小心中和溢漏液, 然后用大量水冲掉。		
储存	与强氧化剂、强酸和铝分开存放; 保持干燥, 沿地面通风。		
包装与标志	联合国危险性类别: 8 联合国包装级别: III 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色粘稠液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：加热和燃烧时，该物质发生分解生成刺激性和有毒气体（氮氧化物，一氧化碳）。该物质是一种强还原剂，与氧化剂发生剧烈反应。该物质是一种中强碱。高于60℃时，该物质与铝发生反应，生成可燃气体（氢气）。浸蚀铜、锌、钢、不锈钢和橡胶。</p> <p>职业接触限值：阈限值3ppm、8mg/m³（美国政府工业卫生学家会议，1989～1990年）。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气和经皮肤吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发缓慢达到有害空气污染浓度，喷洒/扩散时速度快得多。</p> <p>短期接触作用：该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有腐蚀性。吸入蒸气可能引起肺水肿（见注解）。吸入蒸气可能引起气喘反应（见注解）。该物质可能对中枢神经系统、胃肠道和肝发生作用。接触会引起知觉减弱。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎和溃疡。反复或长期接触蒸气，肺可能受损伤，导致惊厥。可能引起新生儿发育迟缓。</p>												
<p>物理性质</p>	<table border="0"> <tr> <td>沸点：171℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1)：2.1</td> </tr> <tr> <td>熔点：10.3℃</td> <td>闪点：90.5℃</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1)：1.02</td> <td>自然温度：410℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：易溶</td> <td>爆炸极爆：在空气中5.5～17%(体积)</td> </tr> <tr> <td>蒸气压：20℃时64Pa</td> <td>辛醇/水分配系数的对爆值：-1.31</td> </tr> <tr> <td>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时1.02</td> <td></td> </tr> </table>	沸点：171℃	蒸气相对密度(空气=1)：2.1	熔点：10.3℃	闪点：90.5℃	相对密度(水=1)：1.02	自然温度：410℃	水中溶解度：易溶	爆炸极爆：在空气中5.5～17%(体积)	蒸气压：20℃时64Pa	辛醇/水分配系数的对爆值：-1.31	蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时1.02	
沸点：171℃	蒸气相对密度(空气=1)：2.1												
熔点：10.3℃	闪点：90.5℃												
相对密度(水=1)：1.02	自然温度：410℃												
水中溶解度：易溶	爆炸极爆：在空气中5.5～17%(体积)												
蒸气压：20℃时64Pa	辛醇/水分配系数的对爆值：-1.31												
蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时1.02													
<p>环境数据</p>													
<p>注解</p>	<p>在装运时，不要使用橡胶手套。饮用含酒精饮料会增强有害作用。根据接触程度，需要定期医疗检查。肺水肿症状常常经过几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是重要的。哮喘症状常常经过几小时后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医疗观察是重要的。患有哮喘症状的任何人，切勿再与该物质接触。当超过接触限值时，依靠嗅味报警不充分。</p> <p>美国防火协会法规：H2；F2；R0。</p>												
<p>附加资料</p>													
<p>ICSC 编号：0152 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作值写 乙醇胺</p>													

CAS 号: 75-04-7		中文名称: 乙胺; 一乙胺; 乙烷胺(液化的)	
RTECS 号: KH 2100000		英文名称: ETHYLAMINE; Monoethylamine; Ethanamine	
UN 编号: 1036		(liquefied)	
EC 编号: 612-002-00-4		化学式: C ₂ H ₇ N	分子量: 45.10
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	极易燃	禁止明火, 禁止火花和禁止吸烟	切断气源; 如无可能和对周围环境无危险, 让其自行燃烧完全(见注解)
爆炸	气体/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器设备和照明	着火时喷水保持钢瓶冷却
腐蚀		严格的卫生条件!	
# 吸入	咳嗽, 呼吸困难, 呼吸短促, 喉痛, 延缓作用症状(见注解)	通风, 局部排气或呼吸防护	
# 皮肤	发红, 严重皮肤烧伤, 疼痛, 与液体接触时, 发生冻伤	保温手套, 防护服	冻伤时用大量水冲洗, 不要脱去衣服, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 严重深度烧伤, 与液体接触时, 发生冻伤	面罩或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食			
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 不要将水直接喷射到液体上, 喷细水雾消除其蒸气(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	保持冷却, 沿地面通风。		
包装与标志	特殊绝热钢瓶。 联合型危险性类别: 2 关于标志的进一步资料: 参考国家立法 联合国次要风险等级: 3, 6.1		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色压缩液化气体，有刺激气味。</p> <p>物理危险性：该气体比空气重，可沿地面移动，可能造成远处着火。</p> <p>化学危险性：加热时该物质发生分解，生成可燃和有毒气体。水溶液是一种强碱，与酸发生剧烈反应，并且对金属有腐蚀性。浸蚀许多有色金属和塑料。</p> <p>职业接触限值：阈限值10ppm、18mg/m³(美国政府工业卫生学家会议，1988~1989年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入吸收到体内</p> <p>吸入风险：在容器损漏时，可很快达到空气中有害污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激皮肤和呼吸道。吸入该蒸气可能导致肺水肿(见注解)。超过职业接触限值时，可能导致死亡。作用可能延缓。定期作医疗检查。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：16.6℃ 熔点：-81℃ 相对密度(水=1)：0.7 水中溶解度：可溶 蒸气压：20℃时115kPa</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：1.6 闪点：易燃气体 自燃温度：385℃ 辛醇/水分配系数的对数值：<-0.08</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>肺水肿症状常常经过几小时后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此，休息和医疗观察是重要的。应考虑由医生或医生指定人员立即给予适当喷药。将钢瓶的泄漏处转朝上方，防止液态气体逸出。</p> <p>火灾/急救/消防：在其它情况下，用干粉、二氧化碳灭火剂。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0153 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 乙胺</p>	

CAS 号: 7440-37-1		中文名称: 氩(钢瓶)(液化的,冷却的)	
RTECS 号: CF 2300000		英文名称: ARGON(cylinder)(liquefied,cooled)	
UN 编号: 1951		化学式: Ar	原子量: 39.95
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃的,加热使压力升高,有爆炸危险		消防队员要戴自给式呼吸器;周围环境着火时允许使用各种灭火剂
爆 炸			着火时喷水保持钢瓶冷却
接 触			
#吸入		通风	新鲜空气,休息,半直立体位,必要时进行人工呼吸,并给予医疗护理
#皮肤	与液体接触时,发生冻伤	保温手套,防护服	冻伤时用大量水冲洗,不要脱掉衣服,并给予医疗护理
#眼睛	疼痛,视力模糊,严重深度烧伤	安全护目镜或面罩	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行,摘除隐形眼镜),然后就医
#摄食			
溢漏处置	通风(额外个人防护:自给式呼吸器)。		
储 存	储存在室外或者通风良好的单独的建筑物内;保持冷却。		
包装与标志	联合国危险性类别: 2 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

CAS 号: 75-21-8		中文名称: 环氧乙烷; 氧化乙烯; 1,2-环氧乙烷	
RTECS 号: KX 2450000		英文名称: ETHYLENE OXIDE; 1,2-Epoxyethane; Oxirane	
UN 编号: 1040		(cylinder)	
EC 编号: 603-023-00-X		化学式: C ₂ H ₄ O	分子量: 44.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	高度易燃	禁止明火, 禁止火花和禁止吸烟	切断气源; 如无可能和对周围环境无危险, 让其自行燃烧完全(见注解)
爆 炸	气体/空气混合物有爆炸性; 加热时发生分解, 有着火和爆炸危险	密闭系统, 通风, 防爆电器设备和照明; 使用减少火花的手工工具	着火时喷水保持料桶等冷却
接 触		严格的卫生条件! 避免一切接触! 避免孕妇接触!	
# 吸入	头晕, 倦睡, 头痛, 刺激呼吸道, 恶心, 呕吐; 24~28小时延缓作用症状(见注解)	密闭系统和通风, 溢漏时要呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收! 发红, 皮肤烧伤, 灼烧感, 起疱, 与液体接触发生冻伤	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	面罩或眼防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 通风, 用大量水冲掉溢漏液(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储 存	防火。		
包装与标志	特殊材料。 联合国危险性类别: 2 关于标志的进一步资料: 参考国家立法 联合国次要风险等级: 3, 6.1		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色压缩液化气体。</p> <p>物理危险性：该气体比空气重，可沿地面移动，可能造成远处着火。</p> <p>化学危险性：由于加热，在酸、碱、金属氯化物、金属氧化物作用下，该物质可能发生聚合，有着火或爆炸危险。加热到500℃以上时，该物质发生分解，引起火灾和爆炸危险。与许多化合物发生剧烈反应。</p> <p>职业接触限值： 阈限值1ppm、2mg/m³(美国政府工业卫生学家会议，1988~1989年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入和在水溶液中经皮肤吸收到体内。</p> <p>吸入风险：在容器损漏时，可迅速达到空气中有害污染浓度。</p> <p>短期接触作用：在高浓度时和在水溶液中，该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。很高浓度吸入可能引起肺水肿(见注解)。水溶液可能引起皮肤烧伤。该液体迅速蒸发可能造成冻伤。该物质可能对眼睛发生作用，导致白内障的推迟生长。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触水溶液可能引起皮炎、皮肤过敏。该物质可能对中枢神经系统发生作用。该物质很可能是人体致癌物。可能引起人类遗传损害，可能损伤男性生育力。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table border="0" style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>沸点：11℃</p> <p>熔点：-113℃</p> <p>相对密度(水=1)：20℃时0.9</p> <p>水中溶解度：易溶</p> <p>蒸气压：20℃时146kPa</p> </td> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>蒸气相对密度(空气=1)：1.5</p> <p>闪点：易燃气体</p> <p>自燃温度：429℃</p> <p>爆炸极限：在空气中3~100%(体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：-0.30</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点：11℃</p> <p>熔点：-113℃</p> <p>相对密度(水=1)：20℃时0.9</p> <p>水中溶解度：易溶</p> <p>蒸气压：20℃时146kPa</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：1.5</p> <p>闪点：易燃气体</p> <p>自燃温度：429℃</p> <p>爆炸极限：在空气中3~100%(体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：-0.30</p>
<p>沸点：11℃</p> <p>熔点：-113℃</p> <p>相对密度(水=1)：20℃时0.9</p> <p>水中溶解度：易溶</p> <p>蒸气压：20℃时146kPa</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：1.5</p> <p>闪点：易燃气体</p> <p>自燃温度：429℃</p> <p>爆炸极限：在空气中3~100%(体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：-0.30</p>		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>肺水肿症状常常经过几小时后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此，休息和医疗观察是重要的。应考虑由医生或医生指定人员立即给予适当喷药。如果有毒浓度存在，无气味报警。将钢瓶的渗漏处转朝上方，防止液态气体逸出。联合国编号1041适用于二氧化碳和环氧乙烷混合物(环氧乙烷>6%)。</p> <p>火灾/急救/消防：在其它情况下使用干粉、抗醇泡沫、大量水、二氧化碳灭火。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-20G14或16,20G14。</p> <p>美国防火协会法规：H2;F4;R3。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0155 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 环氧乙烷</p>			

CAS 号: 133-07-3

RTECS 号: T1 5685000

UN 编号: 2773

EC 编号: 613-045-00-1

中文名称: 灭菌丹; *N*-(三氯甲基)酞酰亚胺; 2-((三氯甲基)硫代)-1*H*-异吲哚-1,3-(2*H*)-二酮; 费尔顿英文名称: FOLPET; *N*-(Trichloromethylthio)phthalimide; 2-((Trichloromethyl)thio)-1*H*-isoindole-1,3(2*H*)-dione; Folpel化学式: $C_9H_4Cl_3NO_2S$

分子量: 296.6

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	喷水, 干粉
爆炸			
接触		防止粉尘扩散! 避免孕妇接触!	
# 吸入	咳嗽	通风(如非粉末), 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收!	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如方便, 取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 用水冲服活性炭浆, 并给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物清扫入容器中, 小心地收集残余物, 然后转移至安全场所。不要让该物质进入环境(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 式过滤呼吸器)。		
储存	采取措施盛装灭火产生的废水, 与强碱分开存放; 干燥, 沿地面通风。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 关于标志的进一步资料; 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观: 白色晶体。</p> <p>物理危险性: 加热和燃烧时,该物质发生分解生成腐蚀性和有毒烟雾(硫氧化物,氮氧化物)。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径: 可通过吸入其气溶胶、经皮肤及食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时,该物质蒸发不会或很缓慢达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎和皮肤过敏。该物质可能对胃肠道、甲状腺、淋巴和造血组织、肾和肌肉发生作用。在试验动物身上检验出肿瘤,但与人类可能无关(见注解)。可能引起遗传学损害。可能引起新生儿发育迟缓。</p>
<p>物理性质</p>	<p>熔点: 177℃</p> <p>水中溶解度: 0,0001g/100ml</p> <p>蒸气压: 20℃时<0.0013Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1): 20℃时 1</p> <p>蒸气相对密度(空气=1): 10.2</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值: 2.85</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质对环境可能有害;对鱼类要给予特别注意。</p>
<p>注解</p>	<p>根据联合国粮农组织/世界卫生组织农药残留物会议(1986年),在老鼠体内观察到肿瘤,对人类有有限重要性。如果该农药以含烃类溶剂的制剂形式存在,不能催吐。根据接触程度,须定期医疗检查。该物质对人体健康作用数据不充分。因此,必须竭力进行护理。商业制剂使用的载溶剂可能改变其物理和毒理学性质。</p> <p>商品名有: Phaltan, Folpet, Folpan, Vinicoll, Thiophal。如果该农药由一种有机溶剂配制,也可参考该溶剂的 ICSC 卡片。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0156 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 灭菌丹</p>	

中文名称: 玻璃棉 英文名称: GLASS WOOL			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃的		周围环境着火时允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触			
#吸入	喉痛, 声嘶, 呼吸困难	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
#皮肤	发红, 瘙痒	防护手套	
#眼睛	发红, 疼痛, 瘙痒	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
#摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	
溢漏处置	将溢漏物清扫入容器中, 小心地收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 式过滤呼吸器)。		
储 存			
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色纤维状固体。</p> <p>职业接触限值：阈限值$10\text{mg}/\text{m}^3$(以时间加权平均值计)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。最高容许浓度$4\text{mg}/\text{m}^3$(前苏联1980年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20°C时蒸发可忽略不计；但是可迅速达到空气中颗粒物有害污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。哮喘可能加重。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能是人体致癌物。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>相对密度(水=1)：2.5~2.6</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>玻璃棉是一种用玻璃制造的无定形硅酸盐。为抑制粉尘可能含有一种粘合剂和一种油。</p> <p>商品名有：JM(John Manville)100, JM102, JM104和 JM110。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0157 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 玻璃棉</p>	

CAS 号: 111-30-8		中文名称: 戊二醛	
RTECS 号: MA 2450000		英文名称: GLUTARALDEHYDE; Pentanedial; Glutamic dialdehyde; Glutaral	
		化学式: $C_5H_8O_2$	分子量: 100.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃		干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		严格卫生条件!	
# 吸入	咳嗽, 头痛, 胸不适, 恶心	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红, 皮肤烧伤, 疼痛	防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜或眼睛防护 结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟 (如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	恶心, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 饮水或牛奶, 催吐(仅对清醒病人!) 并给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将泄漏液收集在可密闭容器中, 用大量水冲掉残余液(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储 存	与强氧化剂, 强碱分开存放。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观: 无色透明液体,有刺激气味。</p> <p>化学危险性: 加热时该物质可与水发生聚合。加热时,该物质发生分解生成辛辣烟雾(一氧化碳,二氧化碳)。</p> <p>职业接触限值: 阈限值0.2(上限)ppm、0.7mg/m³(上限)(美国政府工业卫生学家会议,1988~1989年)。</p> <p>接触途径: 可通过吸入其蒸气和经皮肤吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时该物质蒸发,可迅速达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激皮肤和眼睛。蒸气刺激眼睛和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎、皮肤过敏。反复或长期吸入接触可能引起哮喘。可能引起人类遗传损害。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点: 1.3kPa 时71~72℃ (187~189℃分解)</p> <p>熔点: -14℃</p> <p>相对密度(水=1): 0.7</p> <p>水中溶解度: 可溶</p> <p>蒸气压: 20℃时2.3Pa</p> <p>蒸气相对密度(空气=1): 3.5</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>工作接触任何时刻,均不能超过职业接触限值。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0158 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 戊二醛</p>	

CAS 号: 556-52-5		中文名称: 2,3-环氧-1-丙醇; 缩水甘油; 2,3-环氧丙醇; 环氧乙烷甲醇	
RTECS 号: UB 4375000		英文名称: 2,3-EPOXY-1-PROPANOL; Glycidol;	
EC 编号: 603-063-00-8		2,3-Epoxypropanol; Oxiranemethanol	
		化学式: C ₃ H ₆ O ₂	分子量: 74.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆 炸	高于72℃时可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	在72℃以上时密闭系统, 通风	
接 触		严格的卫生条件!	
#吸入		通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
#皮肤	发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
#眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
#摄食	腹痛, 中枢神经系统阻抑	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 如果清醒, 饮用大量水, 并给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将泄漏液收集在可密闭的玻璃或低碳钢容器中, 用干砂或惰性吸附剂吸附残液, 并转移到安全场所。		
储 存	与强碱、强酸分开存放; 干燥, 沿地面通风。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：稍微粘稠液体。</p> <p>化学危险性：燃烧时，生成有毒气体。与强酸和碱、盐（氯化铝、氯化铁）或金属（铜、锌）接触时，该物质发生分解，引起着火和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈限值25ppm、75mg/m³（美国政府工业卫生学家会议，1988～1989年）。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气和经皮肤吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可缓慢达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激皮肤和眼睛。蒸气刺激皮肤、眼睛和呼吸道。该物质可能对中枢神经系统发生作用。接触过多超过职业接触限值时会引起知觉减弱。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎、皮肤过敏。该物质可能对中枢神经系统发生作用，导致麻醉。该物质可能是人体致癌物。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：0.3kPa 时65℃；沸点(分解)：166℃</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：2.6</p> <p>闪点：72℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.1</p> <p>水中溶解度：可溶</p> <p>蒸气压：25℃时120Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.002</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>根据接触程度，须定期进行医疗检查。中毒浓度存在时，无气味报警。</p> <p>美国防火协会法规：H2；F2；R0。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0159 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 2,3-环氧-1-丙醇</p>	

CAS 号: 1071-83-6		中文名称: 草甘膦; N-(膦羧基甲基)甘氨酸	
RTECS 号: MC1075000		英文名称: GLYPHOSATE; N-(Phosphonomethyl)glycine	
		化学式: $C_3H_8NO_5P$	分子量: 169.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾			
爆 炸			
接 触		防火粉尘扩散!	
# 吸入		局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息
# 皮肤		防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜, 或眼睛防护 结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟 (如方便取下隐形眼镜), 然后 就医
# 摄食	嘴和咽喉灼热感	工作时不得进食、饮水或 吸烟	漱口, 并给予医疗护理
溢漏处置	不要将该化学品冲入下水道, 将溢漏物清扫入可密闭的容器中, 小心地收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有害颗粒物使用 P2 式过滤呼吸器)。		
储 存	保持冷却, 干燥。		
包装与标志	特殊材料。 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色晶体。</p> <p>化学危险性：加热时，生成有毒烟雾。浸蚀铁和钢。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶或食入吸收到体内。</p> <p>短期接触作用：该物质蒸气刺激眼睛。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点：200℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.5</p> <p>水中溶解度：25℃时1.57g/100ml</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>Roundup 是 N(膦酰基甲基)甘氨酸异丙基胺盐水溶液的商品名。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0160 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 草甘膦</p>	

CAS 号: 70-30-4		中文名称: 菌磷酚; 2, 2'-亚甲基双-(3, 4, 6-三氯酚)	
RTECS 号: SM 0700000		英文名称: HEXACHLOROPHENE; 2, 2'-Methylenebis-(3, 4, 6-trichlorophenol); HCP	
UN 编号: 2875		化学式: C ₁₃ H ₆ Cl ₆ O ₂	
EC 编号: 604-015-00-9		分子量: 406.9	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	喷水, 干粉
爆炸			
接触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件! 避免一切接触! 避免孕妇接触(见注解)	在任何情况下均向医生咨询!
# 吸入		局部排气或呼吸防护	给予医疗护理
# 皮肤	可被吸收! 神志不醒, 发热抽搐, 痉挛, 呼吸抑制(另见摄食)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	视力模糊, 畏光	面罩	
# 摄食	针尖瞳孔, 没有光反射, 腹部痉挛, 腹泻, 恶心, 呕吐, 虚弱, 失水休克	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 用水冲服活性炭浆, 催吐(仅对清醒病人!), 休息(见注解)
溢漏处置	将溢漏物清扫入容器中, 小心地收集残余物, 然后移至安全场所。不要让该物质进入环境(额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 式过滤呼吸器)。		
储存	采取措施盛装灭火产生的废水, 沿地面通风。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：白色，松散的晶体粉末。</p> <p>化学危险性：加热时，该物质发生分解，生成腐蚀性烟雾（氯化氢）。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：通过吸入其气溶胶，经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计；但通过喷洒或扩散，能较快达到空中颗粒物有害污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质可能对中枢神经系统发生作用，导致失明，呼吸抑制和心血管障碍。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎、皮肤过敏。反复或长期吸入接触可能引起哮喘病。该物质可能对中枢神经系统发生作用，导致脑损伤、失明和死亡。可能损伤男性生育力。可能引起新生儿发育迟缓。</p>
<p>物理性质</p>	<p>熔点：165℃ 蒸气相对密度(空气=1)：14</p> <p>水中溶解度：微溶</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.0</p>
<p>环境数据</p>	<p>在对人类重要的食物链中，出现生物蓄积作用，特别是在母乳中。</p>
<p>注解</p>	<p>根据接触程度，需要定期进行医疗检查。中毒时需采取特殊治疗措施，必须提供有指示说明的适当处理法。商业制剂使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。不要将工作服带回家中。商品名有：Exofene, Bilevon, Almederm, Acigena, AT7, AT17, Fostril, G-11, Gamophen, Germa-Medica, Hexosan, Septisol 和 Surofene。</p> <p>接触/预防：避免青少年和儿童接触。</p> <p>摄食/急救/消防：给予医疗护理。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0161 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 菌螨酚</p>	

CAS 号: 680-31-9		中文名称: 六甲基磷酰三胺; 六甲基磷酰胺; 六甲基磷	
RTECS 号: TD 0875000		英文名称: HEXAMETHYLPHOSPHORIC TRIAMIDE;	
EC 编号: 015-106-00-2		Hexamethylphosphoramidate;	
		Hexamethylphosphamide; HEMPA	
		化学式: $C_6H_{18}N_3OP$	分子量: 179.2
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆炸			
接触		严格的卫生条件! 避免一切接触! 避免青少年和儿童接触!	所有情况都要向医生咨询!
# 吸入	咽喉灼热感, 呼吸困难, 气促	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 并给予医疗护理
# 皮肤	可吸收! 发红, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 体息并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 尽量将泄漏液收集到可密闭的容器中。用砂子或惰性吸附剂吸附残液并转移到安全场所, 不要让该化学品进入环境(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存	采取措施盛装灭火产生的废水, 与强酸分开存放, 沿地面通风。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

CAS 号: 7647-01-0		中文名称: 氯化氢; 无水氯化氢; 氢氯酸, 无水(钢瓶)	
RTECS 号: MW 4025000		英文名称: HYDROGEN CHLORIDE; Anhydrous hydrogen chloride; Hydrochloric acid, anhydrous (cylinder)	
UN 编号: 1050		化学式: HCl	
EC 编号: 017-002-00-2		分子量: 36.5	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃烧, 但与许多金属接触时生成易燃气体(氢)	禁止与易燃物质接触, 禁止与金属接触	在周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆炸			着火时喷水保持钢瓶冷却, 但是禁止直接与水接触
接触		严格的卫生条件! 避免一切接触!	
# 吸入	眼睛、鼻和喉部有灼烧感, 咳嗽, 呼吸困难, 呼吸短促(见注解)	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	严重皮肤烧伤, 灼烧感, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊, 腐蚀	面罩或眼防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食			
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 通风, 用细水雾喷射消除(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	与可燃的和还原性物质、强氧化剂、强碱、强酸、金属分开存放, 保存在通风良好的室内。		
包装与标志	联合国危险性类别: 2 联合国次要风险等级: 8 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色压缩液化气体，有刺激性气味。</p> <p>物理危险性：该气体比空气重。</p> <p>化学危险性：该物质是一种强酸，与碱发生剧烈反应并有腐蚀性。与氧化剂发生剧烈反应生成有毒气体(氯)。浸蚀许多金属，生成可燃性气体(氢，见 ICSC 卡片 0001)。</p> <p>职业接触限值：阈限值 5ppm(上限)、7mg/m³(上限)(美国政府工业卫生学家会议，1988~1989年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：容器损漏时，可迅速达到空气中有害污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有腐蚀作用。吸入高浓度该气体可能引起肺水肿(见注解)。该作用可能延缓。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对牙齿发生作用，导致酸蚀。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：101.3kPa 时 -84℃</p> <p>熔点：-114℃</p> <p>水中溶解度：易溶</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：1.3</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>肺水肿症状常常经过几小时后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此，休息和医疗观察是重要的。应考虑由医生或医生指定人员立即给予适当喷药。将钢瓶泄漏处转朝上方，防止液态气体逸出。</p> <p>吸入/急性危害/症状：咽喉痛，延缓作用症状。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-20G17。</p> <p>美国防火协会法规：H3;F0;R0。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0163 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氯化氢</p>	

CAS 号: 7722-84-1		中文名称: 过氧化氢; 氢过氧化物	
RTECS 号: MX 0900000		英文名称: HYDROGEN PEROXIDE; Hydroperoxide	
UN 编号: 2015		化学式: H_2O_2	分子量: 34
EC 编号: 008-003-00-9			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 但增进其它物质的燃烧; 许多反应可能引起火灾或爆炸	禁止与易燃物质接触, 禁止与热表面接触	周围环境着火时允许使用各种灭火剂
爆炸	与其它物质反应时有着火和爆炸危险		着火时喷水保持料桶等冷却
接触		避免一切接触!	
# 吸入	咳嗽, 头晕, 头痛, 呼吸困难, 恶心, 呼吸短促, 咽喉痛	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红, 皮肤烧伤, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊, 严重深度烧伤, 角膜溃烂, 穿孔	面罩	首先用大量水冲洗几分钟 (如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 恶心, 喉痛, 呕吐, 腹胀		漱口, 饮用大量水, 不得催吐, 并给予医疗护理
溢漏处置	通风, 用大量水将溢漏液冲净, 不要用锯末或其它可燃吸附剂吸附。不要让该物质进入环境 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	与可燃的和还原物质、强碱、金属分开存放, 保持冷却, 储存于阴暗处, 稳定后储存。		
包装与标志	特殊绝热容器, 竖直朝上位置。 联合国危险性类别: 5.1 联合国次要风险等级: 8 联合国包装级别: 1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体。</p> <p>化学危险性：受热时，该物质发生分解，生成氧气增加着火危险。该物质是一种强氧化剂，与可燃的和还原性物质发生剧烈反应，引起火灾和爆炸危险，特别是在金属存在时。浸蚀许多有机物质，如纺织品和纸。</p> <p>职业接触限值：阈限值1ppm、1.4mg/m³(美国政府工业卫生学家会议，1977~1987年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气和食入吸收到体内。</p> <p>短期接触作用：该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有腐蚀作用。吸入蒸气可能引起肺水肿(见注解)。作用可能延缓。需要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：可能引起人类遗传损伤。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：115~157℃ 蒸气相对密度(空气=1)：1.2</p> <p>熔点：<50℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.3</p> <p>水中溶解度：混溶</p> <p>蒸气压：30℃时0.7kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.06</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>肺水肿症状常常经过几小时后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此，休息和医疗观察是重要的。应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。</p> <p>商品名有 albone。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-51G05。</p> <p>美国防火协会法规：H2;F0;R3。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0164 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 过氧化氢</p>	

CAS 号: 7783-06-4		中文名称: 硫化氢; 硫氢化物(钢瓶)	
RTECS 号: MX 1225000		英文名称: HYDROGEN SULPHIDE; Sulphureted hydrogen;	
UN 编号: 1053		Sulphur hydride(cylinder)	
EC 编号: 016-001-00-4		化学式: H ₂ S	分子量: 34.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃, 爆炸性	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	切断气源; 如无可能和对周围环境无危险, 让其自行燃烧完全(见注解)
爆炸	气体/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器设备和照明(见注解)	着火时喷水保持钢瓶冷却
接触			
# 吸入	咳嗽, 头晕, 头痛, 呼吸困难, 咽喉痛; 神志不清; 延缓作用症状(见注解)	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	与液体接触时发生冻伤	保温手套	发生冻伤时用大量水冲洗, 不要脱掉衣服, 并给予医疗护理
# 眼睛	冻伤时发红, 疼痛, 视力模糊	如为液体, 面罩或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食			
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 通风(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存	防火, 与强氧化剂分开存放。		
包装与标志	联合国危险性类别: 2 联合国次要风险等级: 3/6.1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色，压缩性液化气体，有腐败鸡蛋的特殊气味。</p> <p>物理危险性：该气体较空气重并可沿地面移动；可能造成远处着火。</p> <p>化学危险性：加热可能引起猛烈燃烧或爆炸。燃烧时该物质发生分解，生成有毒气体（二氧化硫，见 ICSC 卡片 0074）。与强氧化剂发生剧烈反应，引起火灾和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈限值 10ppm（以时间加权平均值计）、15ppm（以短期接触限值计）（美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年）。</p> <p>接触途径：可通过吸入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：容器损漏时，很快达到空气中有害污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛和呼吸道。吸入可能引起肺水肿（见注解）。该物质可能对中枢神经系统发生作用。接触可能导致神志不清，死亡。作用可能延缓。必要时须作医学观察。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：-60℃</p> <p>熔点：-85℃</p> <p>水中溶解度：20℃时 0.5g/100ml</p> <p>蒸气相对密度（空气=1）：1.19</p> <p>闪点：易燃气体</p> <p>自燃温度：260℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 4.3~46%（体积）</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>根据接触程度，需定期进行医疗检查。肺水肿症状常常经过几小时后才变得明显。体力劳动使症状加重。因此，休息和医疗观察是重要的。饮用含酒精饮料增加有害作用。中毒时，需采取具体治疗措施，必须提供有指示说明的适当处理方法。超过接触限值时，气味报警不充分。</p> <p>火灾/急救/消防：在其它情况下可使用干粉、喷水、泡沫、二氧化碳灭火剂。</p> <p>爆炸/预防：如为液体时，防止静电荷积累（例如，通过接地）。不要使用压缩空气进行灌装，卸料或转运。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-826。</p> <p>美国防火协会法规：H3；F4；R0。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0165 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 硫化氢</p>	

CAS 号: 123-31-9		中文名称: 对苯二酚; 1,4-二羟基苯; 苯二酚; 醌醇; 氢醌	
RTECS 号: MX3500000		英文名称: HYDROQUINONE; 1,4-Dihydroxybenzene; Hydro-	
UN 编号: 2662		quinol; Quinol	
EC 编号: 604-005 00-4		化学式: C ₆ H ₆ O ₂	分子量: 110.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	在空气中, 微细分散颗粒物形成爆炸性混合物	防止粉尘沉积; 密闭系统, 粉尘防爆电器设备和照明	
接 触		防止粉尘扩散! 避免一切接触!	
# 吸入	咳嗽, 呼吸困难	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	皮肤发青, 意识模糊, 头晕, 头痛, 恶心, 呼吸短促; 神志不清, 呕吐, 耳鸣	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 催吐(仅对清醒病人!) 并给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物清扫入金属或玻璃纤维容器中, 小心地收集剩余物, 然后转移至安全场所, 不要让该化学品进入环境。		
储 存	与强碱分开存放。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色晶体。</p> <p>物理危险性：如果以粉末或粒状物形式与空气混合，可能发生粉尘爆炸。</p> <p>化学危险性：燃烧时生成有毒气体。</p> <p>职业接触限值：阈限值 2mg/m³(美国政府工业卫生学家会议,1988~1989年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气或气溶胶吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时,该物质蒸发不会或缓慢达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激皮肤。蒸气刺激眼睛和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎、皮肤过敏。该物质可能对眼睛和皮肤发生作用,导致结膜和角膜变色,视力损伤,皮肤失色,指甲和毛发变色。可能引起人类遗传损伤。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：287℃</p> <p>熔点：172℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.3</p> <p>水中溶解度：15℃时 5.9g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时<10Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.00</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：3.8</p> <p>闪点：165℃(闭杯)</p> <p>自燃温度：515℃</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：0.59</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质对环境可能有害；对水生生物要给予特别注意。</p>
<p>注解</p>	<p>根据接触程度,需定期进行医疗检查。达到中毒浓度时无气味告警。商品名有 Black & white Bleaching Cream, Diak S, Eldopoque, Eldoquin, Tequinol, Tenox HQ。</p> <p>美国防火协会法规：H2;F1;R0。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0166 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 对苯二酚</p>	

CAS 号: 7553-56-2		中文名称: 碘	
RTECS 号: NN 1575000		英文名称: IODINE	
EC 编号: 053-001-00-3		化学式: I ₂	原子量: 126.9 分子量: 253.8
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃,但是增强其它物质的燃烧;许多反应可能引起火灾或爆炸	禁止与还原物质接触!	在周围环境着火时允许使用所有灭火剂
爆 炸	与氨接触时有着火和爆炸危险		着火时喷水保持料桶等冷却
接 触		严格的卫生条件!	一切情况下都要向医生咨询!
# 吸入	咳嗽,呼吸短促,喉痛,肺水肿(见注解)	通风(若非粉末时),局部排气或呼吸防护	新鲜空气,休息,半直立位,并给予医疗护理
# 皮肤	发红,严重皮肤烧伤,疼痛	防护手套	脱掉污染的衣服,用大量水冲洗皮肤或淋浴,并给予医疗护理
# 眼睛	发红,疼痛,视力模糊,严重深度烧伤	安全护目镜,面罩或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜),然后就医
# 摄食	腹痛,消化道灼热感,喉痛,呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口,不得催吐,不饮用任何饮料,并给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物清扫入容器中,小心地收集残余物,然后转移至安全场所(额外个人防护:自给式呼吸器)。		
储 存	与可燃的和还原物质分开存放;冷却,干燥,保存在通风良好的室内		
包装与标志	使用不易破碎包装;将易碎包装放入不易碎密闭容器中。 关于标志的进一步资料:参考国家立法		

CAS 号: 13463-40 6		中文名称: 羰基铁; 五羰基铁	
RTECS 号: NO4900000		英文名称: IRON CARBONYL; Iron pentacarbonyl	
UN 编号: 1994		化学式: C_5FeO_5	分子量: 195.9
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	高度易燃, 爆炸性的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	大量水, 干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	蒸气/空气混合物有爆炸性(见注解)	密闭系统, 通风, 防爆电器设备和照明(见注解)	着火时喷水保持钢瓶冷却, 但禁止与水直接接触
接 触		严格卫生条件!	一切情况都要向医生咨询!
# 吸入	头晕, 头痛, 神志不清, 延缓作用症状(见注解)	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收! 皮肤干燥(另见吸入)	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛		安全护目镜或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	催吐(仅对清醒病人!) 并给予医疗护理
溢漏处置	脱离危险区域, 向专家咨询, 阻断火源, 尽可能将溢漏液收集在密闭的容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸附残余液并转移至安全场所。不要冲入下水道, 然后转移至安全场所(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储 存	防火, 保持冷却, 储存在阴暗处, 稳定后在惰性气体保护下储存。		
包装与标志	使用不易破碎包装; 将易碎包装放入不易碎密闭的容器中。 联合国危险性类别: 6.1 联合国次要风险等级: 3 联合国包装级别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 黄色至暗红色粘稠液体。</p> <p>物理危险性: 气体比空气重。蒸气较空气重并可沿地面流动;可能造成远处着火。</p> <p>化学危险性: 加热时可能发生爆炸。燃烧时,生成氧化铁和一氧化碳。与酸、碱、氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值: 阈限值(以 Fe 计)0.1ppm、0.8mg/m³(美国政府工业卫生学家会议 1987~1988 年)。阈限值(短期接触限值)(以 Fe 计)0.2ppm、1.6mg/m³(美国政府工业卫生学家会议,1987~1988 年)。</p> <p>接触途径: 可通过吸入其蒸气和经皮肤吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时该物质蒸发,可迅速达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用: 吸入蒸气可能引起肺水肿(见注解)。该物质可能对中枢神经系统发生作用,导致急性头痛和头晕。超过职业接触限值时可能导致神志不清和死亡。须做医疗观察。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点: 103℃</p> <p>熔点: -20℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.5</p> <p>水中溶解度: 不溶</p> <p>蒸气压: 20℃时约 2.9kPa</p> <p>蒸气相对密度(空气=1): 6.7</p> <p>闪点: -15℃(闭杯)</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>文献中未报道爆炸极限。肺水肿症状通常几小时过后才变得明显,体力劳动使症状加重,因此体息和医学观察是重要的。应考虑由医生或医生指定人立即给予适当喷药。气促、咳嗽、发绀、发热症状经过 12~36 小时后才变得明显。未给出气味与职业接触限值之间的关系。</p> <p>爆炸/预防: 不要使用压缩空气灌装、卸料或转运。</p> <p>美国防火协会法规: H2;F3;R1。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0168 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 羰基铁</p>	

CAS 号: 78-59-1		中文名称: 异佛尔酮; 1,1,3-三甲基-3-环己烯-5-酮; 3,5,5-三	
RTECS 号: GW 7700000		甲基-2-环己烯-1-酮; 异乙酰佛尔酮	
EC 编号: 606-012-00-8		英文名称: ISOPHORONE; 1,1,3-Trimethyl-3-cyclohexen-5-one;	
		3,5,5-Trimethyl-2-cyclohexen-1-one; Isoacetophorone	
		化学式: $C_9H_{14}O$	分子量: 138.2
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 形成液膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	84℃以上时可形成爆炸性蒸气/空气混合物	84℃以上时密闭系统, 通风	
接 触			
#吸入	灼热感, 咳嗽, 头晕, 头痛, 恶心, 气促, 呕吐, 酒醉状	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
#皮肤	皮肤干燥, 发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 并且用水和肥皂洗皮肤
#眼睛	发红	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
#摄食	(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不得催吐
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在密封金属容器中。用砂子或惰性吸附剂吸收残液并转移至安全场所。		
储 存	沿地面通风。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：燃烧时，生成有毒气体。</p> <p>职业接触限值：阈限值 5ppm、25mg/m³(美国政府工业卫生学家会议，1988~1989年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气、气溶胶和经皮肤吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可较慢达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激皮肤。蒸气刺激鼻、眼睛和呼吸道。该物质可能对肾、肺、肝、脾、胃和脑发生作用，导致醉酒状。大大超过职业接触限值时会引起意识降低、刺激和麻醉作用。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。该液体使皮肤脱脂。吸入高浓度蒸气，肺部可能受损伤。该物质可能对肾和中枢神经系统发生作用，导致疲劳不适。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：215℃ 熔点：-8.1℃ 相对密度(水=1)：0.93 水中溶解度：20℃时 1.2g/100ml 蒸气压：20℃时 40Pa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.001</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：4.8 闪点：96℃(闭杯) 自燃温度：460℃ 爆炸极限：在空气中 0.8~6.4%(体 积)</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>工作接触的任何时刻，都不应超过职业接触限值。根据接触程度，须做定期医疗检查。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-30G 37。</p> <p>美国防火协会法规：H2;F1;R0。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0169 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 异佛尔酮</p>	

CAS 号: 98-82-8		中文名称: 异丙苯; 枯烯; 1-甲基乙基苯; 2-苯基丙烷	
RTECS 号: GR 8575000		英文名称: ISOPROPYLBENZENE; Cumene; 1-Methylethyl-	
UN 编号: 1918		benzene; 2-Phenylpropane	
EC 编号: 601-024-00-X		化学式: C_9H_{12}	分子量: 120
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃的	禁止明火, 禁止火花和禁止吸烟	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	31°C 以上时可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	31°C 以上时密闭系统, 通风, 和使用防爆电器设备 (见注解)	着火时喷水保持料桶等冷却
接触			
# 吸入	意识模糊, 咳嗽, 头晕, 头痛, 恶心, 呼吸短促, 咽喉痛, 神志不清, 动作不协调	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收! 发红, 水泡	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 视力模糊	安全护目镜	
# 摄食	腹痛, 呕吐 (另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 并给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集到密闭的容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸附残液并转移到安全场所。不要让该化学品进入环境。		
储存	防火, 与氧化物分开存放, 保存在暗处, 稳定后储存。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: III 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：由于流动、搅动等，能够产生静电荷。</p> <p>化学危险性：该物质能生成爆炸性过氧化物。与强氧化剂发生激烈反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值 50ppm、245mg/m³(经皮)(美国政府工业卫生学家会议，1988~1989年)。最高容许浓度 50mg/m³(经皮)(前苏联 1984年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气、经皮肤或食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可缓慢达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激皮肤和眼睛。蒸气刺激呼吸器官。吞入该液体时可能吸入肺中，引起化学肺炎的危险。该物质可能对中枢神经系统发生作用。接触会引起意识降低。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。液体使皮肤脱脂。吸入高浓度蒸气肺部可能受损害。该物质可能对中枢神经系统、脾、肾和肝发生作用。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：152℃ 熔点：-96℃ 相对密度(水=1)：0.86 水中溶解度：20℃时 0.0005g/100ml 蒸气压：20℃时 430Pa 蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.01</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：4.1 闪点：31℃ 自燃温度：420℃ 爆炸极限：在空气中 0.9~6.5%(体积) 辛醇/水分配系数的对数值：3.66</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害；对水生生物和鸟类应给予特别注意。</p>
<p>注解</p>	<p>饮用含酒精饮料增强有害作用。蒸馏前检验过氧化物，如果有，应使其无害化。</p> <p>爆炸/预防：如果是液态时，防止静电荷累积(例如，接地)。</p> <p>美国防火协会法规：H2；F3；R0。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0170 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 异丙苯</p>	

CAS 号: 4016-14-2 RTECS 号: TZ3500000		中文名称: 缩水甘油异丙醚; 1,2-环氧-3-异丙氧基丙烷; IGE (缩水甘油异丙醚的缩写); (异丙氧基甲基)环氧乙烷 英文名称: ISOPROPYL GLYCIDYL ETHER; 1,2-Epoxy-3-isopropoxypropane; IGE; (Isopropoxymethyl)oxirane 化学式: $C_6H_{12}O_2$ 分子量: 116.2	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	易燃	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	干粉, 形成液膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	33℃以上时可能生成爆炸性蒸气/空气混合物	33℃以上时密闭系统, 通风, 和使用防爆电器设备	着火时喷水保持料桶等冷却
接 触			
#吸入	中枢神经系统抑制	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
#皮肤	可能吸收! 发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗然后用水和肥皂洗皮肤, 必要时给予医疗护理
#眼睛	发红, 疼痛	面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
#摄食	见注解	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 饮用大量水, 并给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将泄漏液收集在可密闭容器中, 用大量水冲掉残余物。		
储 存	防火, 与强氧化剂分开存放。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体。</p> <p>化学危险性：该物质可能生成爆炸性过氧化物。在与潮湿空气接触和燃烧时，该物质发生分解，生成有毒气体和蒸气。与强氧化剂和酸发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值 50ppm、240mg/m³（以时间加权平均值计）、75ppm、369mg/m³（以短期接触限值计）（美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年）。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，能较快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。接触可能导致意识降低。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎、皮肤过敏。吸入高浓度蒸气，肺部可能受损伤。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：137℃</p> <p>相对密度（水=1）：0.92</p> <p>水中溶解度：19g/100ml</p> <p>蒸气压：25℃时 1.25kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度（空气=1）：20℃时 1.04</p> <p>蒸气相对密度（空气=1）：4.0</p> <p>闪点：33℃（闭杯）</p> <p>爆炸极限：见注解</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>文献中未报道熔点、自燃温度和爆炸极限。未指出气味和职业接触限值之间的关系。蒸馏前，应检验过氧化物，如果存在，应使其无害化。文献中未发现毒性与摄食之间关系的数据。但是，食入相关化合物导致恶心和呕吐。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0171 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 缩水甘油异丙醚</p>	

CAS 号: 121-75-5
 RTECS 号: WM 8400000
 UN 编号: 2783
 EC 编号: 015-041-00-X

中文名称: 马拉硫磷; 马拉松; 1,2-双(乙氧基羰基)乙基-*O,O'*-二甲基二硫代磷酸酯; 二乙基(*O,O'*-二甲基二硫代磷酸酯)硫代丁二酸酯; 乙氧甲酰马拉硫磷

英文名称: MALATHION; 1,2-Bis(ethoxycarbonyl)ethyl *O,O'*-dimethyl phosphorodithioate; *O,O'*-Dimethyl dithiophosphate of diethyl mercaptosuccinate; Carbethoxymalathion

化学式: $C_{10}H_{19}O_6PS_2$ 分子量: 330.38

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	在特定条件下可燃	禁止明火	周围环境着火时允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止产生烟雾! 严格卫生条件! 避免青少年和儿童接触!	一切情况下都要向医生咨询!
#吸入	头晕, 惊厥, 呼吸困难, 恶心, 呼吸短促, 神志不清; 呕吐(见注解)	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 转送医院
#皮肤	可被吸收! 最初肌肉抽搐(另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并予以医疗护理
#眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊, 液体或气溶胶将被吸收	面罩或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
#摄食	腹部痉挛, 腹泻, 呼吸困难, 恶心, 呼吸短促, 神志不清, 呕吐(见注解)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 催吐(仅对清醒病人!), 催吐时须戴防护手套, 并予以医疗护理
溢漏处置	通风, 将溢漏液收集在密闭容器中, 用砂子或惰性吸附剂收集残液并转移到安全场所, 不要冲入下水道(额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P2 式过滤呼吸器)。		
储 存	与酸、碱分开存放; 保持冷却, 干燥, 保存在暗处, 保存在通风良好的室内。		
包装与标志	气密。 联合国危险性类别: 6.1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：清澈，琥珀色，黄色至深褐色液体(取决于纯度)。</p> <p>化学危险性：燃烧时生成硫氧化物和磷氧化物。在光作用下该物质发生分解。与镁和强氧化剂发生激烈反应。与碱类和酸类发生反应。浸蚀铁、锡、铜、铜和铅及有些塑料和橡胶。</p> <p>职业接触限值：阈限值 10mg/m³(经皮)(美国政府工业卫生学家会议,1988~1989年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶、经皮肤和眼睛,并通过食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计。但在喷洒时能较快达到空气中颗粒物有害污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质可能对神经系统发生作用,导致惊厥、呼吸衰竭和死亡。超过接触限值时可能导致死亡。作用可能延缓。需定期进行医疗观察。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点：2.8~3.7℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.23</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：20℃时 0.016Pa</p> <p style="text-align: right;">辛醇/水分配系数的对数值：2.89</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>此物质可能对环境有害。对蜂类和鱼类应给予特别注意。在对人体重要的食物链中出现生物蓄积作用,特别在植物作物中。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>根据接触程度,须定期进行医疗检查。在30分钟或1~2小时后急性中毒症状才变得明显。中毒时,需要采取必要的处理措施,必须提供有指示说明的适当处理方法。不要将工作服带回家中。本卡片上的建议适用于纯物质。在商业制剂中使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。</p> <p>吸入/急性危害/症状：唾液分泌过多,视力模糊,肌肉痉挛,延缓作用症状。</p> <p>摄食/急性危害/症状：唾液分泌过多,视力模糊,肌肉痉挛。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0172 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 马拉硫磷</p>	

CAS 号: 12427-38-2		中文名称: 代森锰; 亚乙基双(二硫代氨基甲酸)锰	
RTECS 号: OP 0700000		英文名称: MANEB; Manganese ethylenebis(dithiocarbamate)	
		化学式: $C_4H_6N_2S_4 \cdot Mn$	分子量: 265.3
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	加热时生成易燃产物		周围环境着火时允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咳嗽, 呼吸短促, 喉痛	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜或眼睛防护 结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟 (如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 恶心	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 并给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物清扫入容器中, 小心地收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有毒颗粒物 P3 式过滤呼吸器)。		
储 存	与酸分开存放, 保持冷却, 储存在暗处。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：黄色粉末。</p> <p>化学危险性：加热时该物质发生分解，生成有毒和易燃产物（硫化氢和二硫化碳）。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。其它职业接触限值：1mg/m³（Rohm & Haas Co.）。</p> <p>接触途径：可通过食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指出该物质扩散时，达到空气中颗粒物有害污染浓度的速度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激呼吸道和适度刺激眼睛和皮肤。该物质可能对酒精耐受能力起作用，导致面部血管舒张和血压消失。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎、皮肤过敏。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点：低于熔点约在 135℃ 时发生分解</p> <p>相对密度（水=1）：1.92</p> <p>水中溶解度：适度溶解</p> <p>蒸气压：20℃ 时 < 0.00001 Pa</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害，对水生生物应给予特别注意。</p>
<p>注 解</p>	<p>饮用含酒精饮料增强有害作用。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0173 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 代森锰</p>	

CAS 号: 7439-96-5		中文名称: 锰(粉末)	
RTECS 号: OO 927500		英文名称: MANGANESE(powder)	
		化学式: Mn	原子量: 54.9
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	在一定条件下可燃		干砂, 专用粉末, 禁止用水, 禁止用二氧化碳
爆 炸	在空气中微细分散颗粒物生成爆炸性混合物	防止粉尘沉积; 密闭系统, 使用防爆电器设备和照明	
接 触			
#吸入	咳嗽, 肺炎	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
#皮肤			
#眼睛			
#摄食	腹痛, 恶心		漱口, 催吐(仅对清醒病人!), 并给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物清扫入容器中, 小心地收集残余物并转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 式过滤呼吸器)。		
储 存	与强氧化剂分开存放。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：灰色粉末。</p> <p>物理危险性：如果以粉末或颗粒形式与空气混合，可能发生粉尘爆炸。</p> <p>化学危险性：加热时生成有毒烟雾。与氧化剂发生反应。与铝粉尘发生激烈反应，引起火灾和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈限值 5(粉尘)或 1(烟雾)mg/m³(美国政府工业卫生学家会议,1988~1989年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶或烟雾和通过食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但通过扩散或加热，能较快达到空中颗粒物有害污染浓度。</p> <p>短期接触作用：吸入该物质的粉尘可能引起肺炎。</p> <p>长期或反复接触作用：吸入高浓度粉尘颗粒，肺部可能受损伤。该物质可能对神经系统发生作用，导致神经紊乱和神经精神紊乱(慢性锰中毒)。可能损伤男性生育力。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：1962℃</p> <p>熔点：1244℃</p> <p>相对密度(水=1)：7.2</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害，对鱼类应给予特别注意。</p>
<p>注 解</p>	<p>根据接触程度，需要定期进行医疗检查。本卡片的建议也适用于铁锰合金。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0174 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 锰</p>	

CAS 号: 1313-13-9		中文名称: 二氧化锰; 氧化锰(IV)	
RTECS 号: OP 0350000		英文名称: MANGANESE DIOXIDE; Manganese (IV) Oxide	
EC 编号: 025-001-00-3		化学式: MnO_2	分子量: 86.9
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 但增强其它物质的燃烧; 许多反应可能引起火灾或爆炸	禁止与可燃物质接触	大量水, 喷水
爆炸			
接触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咳嗽, 肺炎	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套	首先用大量水冲洗, 然后脱掉污染衣服并再次冲洗
# 眼睛	发红	如果是粉末, 使用安全护目镜或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 恶心		漱口, 并给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 用大量水冲净残余物, 不要用锯末或其它可燃吸附剂吸附(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 式过滤呼吸器)。		
储存	与可燃的和还原性物质、强氧化剂分开存放。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：黑褐色粉末。</p> <p>化学危险性：加热到高于 535℃时，该物质发生分解生成有毒烟雾〔氧化锰(Ⅱ)和氧〕，增加着火危险。该物质是一种强氧化剂，与可燃和还原性物质发生反应。当与铝一起加热时，发生激烈反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值(以锰计)5.0(粉尘)或 1(烟雾)mg/m³(美国政府工业卫生学家会议，1988~1989年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但通过扩散可较快达到空气中颗粒物有害污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质气溶胶刺激眼睛和呼吸道。吸入粉尘可能引起肺炎。作用可能延缓。</p> <p>长期或反复接触作用：吸入高浓度粉尘颗粒物，肺部可能受损害。该物质可能对神经系统发生作用，导致神经紊乱和神经精神紊乱(慢性锰中毒)，可能损伤男性生育力。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点(分解)：535℃</p> <p>相对密度(水=1)：5.0</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>根据接触程度，需要定期进行医疗检查。中毒时，采取必要的处理措施，必须提供有指示说明的适当处理方法。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0175 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 二氧化锰</p>	

CAS 号: 10265-92-6		中文名称: 甲胺磷; <i>O,S</i> -二甲基硫代磷酸酰胺; <i>O,S</i> -二甲基硫代磷酸酰胺	
RTECS 号: TB4970000		英文名称: METHAMIDOPHOS; <i>O,S</i> -Dimethyl phosphoramidothioate; <i>O,S</i> -Dimethyl thiophosphoric acid amide	
UN 编号: 2783		化学式: $C_2H_8NO_2PS$	
EC 编号: 015-095-00-4		分子量: 141.1	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	喷水, 干粉
爆炸			
接触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件! 避免孕妇接触! 避免青少年和儿童接触!	
# 吸入	腹部痉挛, 腹泻, 恶心, 呼吸短促, 呕吐, 虚弱, 针尖瞳孔, 出汗, 多涎(见注解)	通风(如非粉末), 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 并给予医疗护理(见注解)
# 皮肤	可被吸收! (另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理(见注解)
# 眼睛	发红, 视力模糊	如果是粉末, 使用安全护目镜或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	肌肉震颤(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 用水冲服活性炭浆, 休息, 并给予医疗护理(见注解)
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 小心地收集残余物, 然后移至安全场所。不要让该化学品进入环境(额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 式过滤呼吸器)。		
储存	采取措施盛装灭火产生的废水, 与强碱分开存放, 沿地面通风。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色晶体，有刺激性气味。</p> <p>化学危险性：燃烧时，生成氮氧化物。与强碱接触，该物质发生分解，生成有毒烟雾（氮氧化物）。腐蚀低碳钢与含铜合金。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。最高容许浓度：未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶、经皮肤吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，不会或缓慢达到有害空气污染浓度，但喷洒或扩散时速度快得多。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛。该物质可能对神经系统发生作用。接触可能导致死亡。效应可能延缓。须定期进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对神经系统发生作用。可能引起新生儿发育迟缓。</p>
<p>物理性质</p>	<p>熔点：44.5℃</p> <p>水中溶解度：易溶</p> <p>蒸气压：30℃时 0.04Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：4.8</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：-0.65</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害；对蜂类和鸟类要给予特别注意。</p>
<p>注解</p>	<p>饮用含酒精饮料增强有害作用。根据接触程度，须定期进行医疗检查。发生中毒时，需要采取必要的治疗措施，必须提供有指示说明的适当处理方法。不要将工作服带回家中。商品名有 Tamaron, Monitor, Pillaron。如果该物质是从含烃类溶剂制剂形式存在，不要催吐。也可参考该溶剂的 ICSC 卡片。</p> <p>吸入/急性危害/症状：发热；肌肉纤颤，谵妄，呼吸阻抑，肌肉虚弱，肌肉抽搐，视力障碍。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0176 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 甲触磷</p>	

CAS 号: 16752-77-5

RTECS 号: AK2975000

中文名称: 灭多虫; 灭多威; *S*-甲基-*N*-[(甲基氨基甲酰基)氧基]硫代亚乙基胺; 甲基 *N*-{[(甲氨基)羰基]氧基}硫代乙烷亚胺

英文名称: METHOMYL; *S*-Methyl-*N*-[(methylcarbamoyl)oxy]thioacetimidate; Methyl *N*-{[(methylamino)carbonyl]oxy}ethanimidothioate

化学式: $C_5H_{10}N_2O_2S$

分子量: 162

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	喷水, 干粉
爆炸			
接触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件! 避免青少年和儿童接触!	
# 吸入	(见摄食)	通风(如非粉末), 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 并给予医疗护理
# 皮肤	可被吸收(见摄食)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理(见注解)
# 眼睛	视力模糊, 发红	安全护目镜, 面罩或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(若方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	针尖疔孔, 出汗, 多涎, 腹痉挛, 腹泻, 头痛, 恶心, 呼吸短促, 呕吐(见注解)	工作时不得进食、饮水或吸烟	用水冲服活性炭浆, 休息, 并给予医疗护理(见注解)
溢漏处置	将溢漏物扫入容器中, 小心地收集残余物, 然后移至安全场所。不要让该化学品进入环境(额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 式过滤呼吸器)。		
储存	采取措施盛装灭火产生的废水, 与强碱分开存放; 沿地面通风。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色晶体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：燃烧时，生成氮氧化物、一氧化碳和硫氧化物。在加热和与强碱接触时，该物质发生分解。</p> <p>职业接触限值：阈限值 2.5mg/m³(经皮)(美国政府工业卫生学家会议，1988~1989年)。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，不会或缓慢达到有害空气污染浓度，但喷洒或扩散时，速度快得多。</p> <p>短期接触作用：该物质可能对神经系统发生作用。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对神经系统、造血组织、肾、脾和肝发生作用，并且髓外血细胞生成严重，红血球数减少，白细胞适度减少。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点：78℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.29</p> <p>水中溶解度：25℃时 5.8g/100ml</p> <p>蒸气压：25℃时 0.00665Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：5.6</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：0.301</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害；对鸟类、蜜蜂类，水中和土壤中生物应给予特别注意。</p>
<p>注 解</p>	<p>灭多虫是(Z)异构体和(E)异构体的混合物。文献中未报道其分解温度。如果该农药以含烃类溶剂的制剂形式存在，不要催吐。发生中毒时，需采取必要的治疗措施，必须提供有指示说明的适当处理方法。不要将工作服带回家中。商品名有 Lannate, Mesomile, Nudrin, Dupont 1179。如果该农药是由一种有机溶剂配制的，也可参考该有机溶剂的 ICSC 卡片。</p> <p>摄食/急性危害/症状：虚弱，肌肉抽搐。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0177 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 灭多虫</p>	

CAS 号: 74-89-5		中文名称: 甲胺;一甲胺;甲烷胺;胺甲烷(钢瓶)	
RTECS 号: PF6300000		英文名称: METHYLAMINE; Monomethylamine; Methanamine;	
UN 编号: 1061		Aminomethane(cylinder)	
EC 编号: 612-001-00-9		化学式: CH ₅ N	分子量: 31.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	极易燃	禁止明火,禁止火花和禁止吸烟	切断气源;如无可能和对周围环境无危险,让其自行燃烧完全(见注解)
爆 炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密封系统,通风,使用防爆电器设备和照明	着火时喷水保持料桶等冷却
接 触			
# 吸入	刺激,腹部痉挛,腹泻,呼吸困难,咳嗽,呼吸短促,喉痛,呕吐	通风,局部排气或呼吸防护	新鲜空气,休息,半直立位,如需要进行人工呼吸,并给予医疗护理
# 皮肤	发红,皮肤烧伤,疼痛	防护手套,防护服	脱掉污染的衣服,用大量水冲洗皮肤或淋浴,并给予医疗护理
# 眼睛	发红,疼痛,视力模糊,结膜炎	面罩或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜),然后就医
# 摄食	腹部痉挛,咳嗽,腹泻,呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口,饮用大量水,不得催吐,并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域,向专家咨询(额外个人防护:全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储 存	防火,与汞、强氧化剂、酸分开存放;保持冷却。		
包装与标志	特殊绝热钢瓶。 联合国危险性类别: 2 联合国次要风险等级: 3 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液化气体，有特殊气味(商品：40%水溶液)。</p> <p>物理危险性：该气体较空气重，可沿地面移动，可能引起远处着火。蒸气与空气充分混合，易生成爆炸性混合物。</p> <p>化学危险性：水溶液是一种强碱，与酸剧烈反应，并对铝、锌和铜有腐蚀性。与汞反应生成对冲击敏感的化合物。并与强氧化剂发生反应。水溶液也是高度易燃物。</p> <p>职业接触限值：阈限值 10ppm、13mg/m³(以时间加权平均值计)(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：如容器损漏时，该气体能迅速达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有腐蚀性。吸入可能引起肺水肿(见注解)。接触可能导致死亡。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>沸点：101.3kPa 时 -6℃</p> <p>熔点：-94℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.66</p> <p>水中溶解度：20℃时 108g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 290kPa</p> </td> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>蒸气相对密度(空气=1)：1.07</p> <p>闪点：-10℃</p> <p>自燃温度：430℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 4.9~20.7%(体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：-0.173</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点：101.3kPa 时 -6℃</p> <p>熔点：-94℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.66</p> <p>水中溶解度：20℃时 108g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 290kPa</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：1.07</p> <p>闪点：-10℃</p> <p>自燃温度：430℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 4.9~20.7%(体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：-0.173</p>
<p>沸点：101.3kPa 时 -6℃</p> <p>熔点：-94℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.66</p> <p>水中溶解度：20℃时 108g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 290kPa</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：1.07</p> <p>闪点：-10℃</p> <p>自燃温度：430℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 4.9~20.7%(体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：-0.173</p>		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害，对水体应给予特别注意。</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>肺水肿症状经几小时后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此休息和医学观察是重要的。应考虑由医生或医生指定人员立即给予适当喷药。超过接触限值时，气味报警不充分。用大量水冲洗污染的衣服(有着火危险)。将钢瓶的渗漏处朝上，防止液状气体逸出。处理该物质一样处理污染的容器。对用户做出告诫。</p> <p>火灾/急救/消防：在其它情况下，用干粉、抗醇泡沫、大量水、二氧化碳灭火。</p> <p>美国防火协会法规：H3;F4;R0。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0178 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 甲胺</p>			

CAS 号: 78-93-3		中文名称: 甲基乙基(甲)酮; 2-丁酮; 甲基丙酮	
RTECS 号: EL 6475000		英文名称: METHYL ETHYL KETONE; 2-Butanone; Methyl-	
UN 编号: 1193; 1232		propanone; MEK	
EC 编号: 606-002-00-3		化学式: C ₄ H ₈ O	分子量: 72.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃	禁止明火, 禁止火花和禁止吸烟	抗醇泡沫, 干粉, 二氧化碳, 禁止用水
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器设备和照明; 不要使用压缩空气灌装, 卸料或转运	着火时喷水保持桶等冷却
接触		防止产生烟雾!	
# 吸入	咳嗽, 头晕, 迟钝, 头痛, 恶心, 呼吸短促, 呕吐	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息并给予医疗护理
# 皮肤	可被吸收! 发红	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	面罩或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 意识模糊, 头晕, 头痛, 恶心, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 饮用大量水, 并予以医疗护理
溢漏处置	向专家咨询(废物焚烧), 尽可能将泄漏液收集到可密闭容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸附残液并转移到安全场所, 不要冲入下水道(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存	防火, 与强氧化剂分开存放, 完全密闭, 冷却, 保存在通风良好的室内。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: II 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要依据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：蒸气较空气重并可沿地面移动；可能引起远处着火。</p> <p>化学危险性：燃烧时，生成有毒气体。与强氧化剂发生激烈反应，引起火灾和爆炸危害。</p> <p>职业接触限值：阈限值 200ppm、590mg/m³（以时间加权平均值计）、300ppm、885mg/m³（以短期接触限值计）（美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年）</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，能迅速达到有害空气污染程度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。可能对中枢神经系统发生作用，导致麻醉作用，血压降低，并对心脏和呼吸系统发生作用。</p> <p>长期或反复接触作用：液体使皮肤脱脂。</p>										
<p>物理性质</p>	<table border="0"> <tr> <td>沸点：101.3kPa 时 80℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1)：2.41</td> </tr> <tr> <td>熔点：-86℃</td> <td>闪点：-6℃(开杯)</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1)：0.803</td> <td>自燃温度：505℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：20℃时 29g/100ml</td> <td>爆炸极限：在空气中 1.8~11.5%(体积)</td> </tr> <tr> <td>蒸气压：20℃时 10.5kPa</td> <td>辛醇/水分配系数的对数值：0.29</td> </tr> </table>	沸点：101.3kPa 时 80℃	蒸气相对密度(空气=1)：2.41	熔点：-86℃	闪点：-6℃(开杯)	相对密度(水=1)：0.803	自燃温度：505℃	水中溶解度：20℃时 29g/100ml	爆炸极限：在空气中 1.8~11.5%(体积)	蒸气压：20℃时 10.5kPa	辛醇/水分配系数的对数值：0.29
沸点：101.3kPa 时 80℃	蒸气相对密度(空气=1)：2.41										
熔点：-86℃	闪点：-6℃(开杯)										
相对密度(水=1)：0.803	自燃温度：505℃										
水中溶解度：20℃时 29g/100ml	爆炸极限：在空气中 1.8~11.5%(体积)										
蒸气压：20℃时 10.5kPa	辛醇/水分配系数的对数值：0.29										
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害；对水体应给予特别注意。</p>										
<p>注解</p>	<p>超过接触限值时，气味报警不充分。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-88。</p> <p>美国防火协会法规：H1；F3；R0。</p>										
<p>附加资料</p>											
<p>ICSC 编号：0179 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 甲基乙基(甲)酮</p>											

CAS 号: 60-37-4		中文名称: 甲胛; 甲基胛; 1,2-亚胛基甲烷	
RTECS 号: MV 5600000		英文名称: METHYLHYDRAZINE ;Hydrazomethane; MMH	
UN 编号: 1244		化学式: CH ₆ N ₂ 分子量: 46.07	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	极易燃, 爆炸性	禁止明火, 禁止火花和禁止吸烟, 禁止与空气和多孔物质、酸和氧化剂接触	切断供料; 如无可能和对周围环境无危险, 让其自行燃烧完全(见注解)
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性, 有火灾和爆炸危险	密闭系统, 通风, 防爆电器设备和照明	着火时喷水保持料桶等冷却
接触		避免一切接触!	一切情况下都要向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 惊厥, 呼吸困难, 喉痛, 呕吐, 延缓作用症状(见注解)	密闭系统和通风	新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	可被吸收! 发红, 疼痛, 延缓作用症状(见注解)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	面罩或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部, 消化道灼热感, 恶心, 呕吐, 惊厥		漱口, 催吐(仅对清醒病人!), 并给予医疗护理(见吸入)
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 通风, 喷水以减少蒸气, 尽可能将泄漏液收集在可密闭容器中, 用沙子或惰性吸附剂吸附残液并转移至安全场所, 不要冲入下水道, 不要用锯末或其它可燃吸附剂吸附, 不要让该化学品进入环境(见注解)。		
储存	防水, 采取措施盛装灭火产生的废水; 与可燃和还原物质、强氧化剂、醛分开存放; 在通风良好的室内保存。		
包装与标志	气密; 使用不易破碎包装; 将易碎包装放入不易碎的密闭容器中。 联合国危险性类别: 6.1 联合国次要风险等级: 3,8 联合国包装级别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

CAS 号: 6923-22-4		中文名称: 久效磷; 二甲基-2-甲基氨基甲酰基-1-甲基乙烯基磷酸酯; 二甲基(1-甲基-3-(甲基氨基)-3-氧代-1-丙烯磷酸酯	
RTECS 号: TC 4375000		英文名称: MONOCROTOPHOS; Dimethyl-2-methylcarbomoyl-1-methylvinyl phosphate; Phosphoric acid dimethyl (1-methyl-3-(methylamino)-3-oxo-1-pronyl)ester	
UN 编号: 2783		化学式: $C_7H_{14}NO_5P$	
EC 编号: 015-072-00-9		分子量: 223.16	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	极易燃	禁止明火, 禁止火花和禁止吸烟	干粉, 抗醇泡沫, 大量水, 二氧化碳
爆炸	在空气中, 微细分散颗粒物可能形成爆炸性混合物	防止粉尘沉积; 密闭系统, 防止粉尘爆炸的电器设备和照明	着火时喷水保持料桶等冷却
接触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件!	一切情况下都要向医生咨询!
# 吸入	头晕, 惊厥, 呼吸困难, 恶心, 呼吸短促, 神志不清, 呕吐(见注解)	通风(如非粉末), 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 送医院治疗
# 皮肤	可被吸收! 初始肌肉抽搐(另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗然后用水和肥皂洗皮肤; 进行急救时, 戴防护手套
# 眼睛	蒸气可能吸收! 发红, 疼痛, 视力模糊, 瞳孔收缩; 气溶胶将被吸收	面罩或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 腹泻, 呼吸困难, 恶心, 呼吸短促, 神志不清, 过量流涎(见注解)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 催吐(仅对清醒病人!), 送医院
溢漏处置	不要冲入下水道, 将溢漏物扫入可密闭容器中, 小心地收集剩余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	防火, 冷却, 干燥, 在暗处储存		
包装与标志	气密。 联合国危险性类别: 6.1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色晶体(纯晶),微红棕色固体(商品)。</p> <p>物理危险性：如果以粉末或粒状形式与空气混合,可能发生粉尘爆炸。</p> <p>化学危险性：加热时,在光或杂质作用下,该物质发生分解,生成磷氧化物和氮氧化物。浸蚀铁、钢、黄铜,但不浸蚀玻璃、铝或不锈钢。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.25mg/m³(美国政府工业卫生学家会议,1988~1989年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶、经皮肤或食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计;但是在喷洒和形成粉尘时,可很快达到空中颗粒物有害污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质可能对神经系统发生作用(通过胆碱酯酶抑制作用),导致惊厥,呼吸困难和死亡。超过职业接触限值时接触可能导致死亡。作用可能延缓。需定期做医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对胆碱酯酶有抑制作用,导致血液胆碱酯酶显著下降。可能有蓄积作用(见急性危害/症状)。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：在 6.6×10^{-5} kPa 时 125℃ 闪点：(见注解)</p> <p>熔点：54~55℃(纯物质),25~30℃(商品)</p> <p>水中溶解度：混溶</p> <p>蒸气压：20℃时 < 0.01Pa</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害;对蜜蜂类和鱼类要给予特别注意。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>该物质是可燃的,但在文献中未报道闪点。根据接触程度,需定期进行医疗检查。不要将工作服带回家中。</p> <p>吸入/急性危害/症状：流涎过多,视力模糊,肌肉痉挛,延缓作用症状。</p> <p>摄食/急性危害/症状：瞳孔收缩,肌肉痉挛。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0181 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 久效磷</p>	

CAS 号: 17557-23-2

RTECS 号: TX 3760000

中文名称: 新戊二醇二缩水甘油醚; 1,3-双(2,3-环氧丙氧基)
2,2-二甲基丙烷; 2,2'-(2,2-二甲基-1,3-二丙烷基)
双(甲醛)双环氧乙烷

英文名称: NEOPENTYL GLYCOL DIGLYCIDYL ETHER; 1,3-
Bis-(2,3-epoxypropoxy)-2,2-dimethylpropane; 2,2'-
(2,2-Dimethyl-1,3-propanediyl)bis(oxyethylene)
bisoxirane

化学式: $C_{11}H_{20}O_4$

分子量: 216.3

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	干粉,水成膜泡沫,泡沫,二氧化碳
爆炸	88°C 以上时可能生成爆炸性蒸气/空气混合物	88°C 以上时密闭系统,通风	
接触			
#吸入			新鲜空气,休息,并给予医疗护理
#皮肤	可能吸收! 发红,皮肤烧伤	防护手套	脱掉污染的衣服,冲洗,然后用水和肥皂洗皮肤,如需要给予医疗护理
#眼睛	轻微刺激,发红,疼痛	面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜),然后就医
#摄食	见注解	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口,饮用大量水,并给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将泄漏液收集在可密闭的容器中,用大量水冲掉残液。		
储存	与强氧化剂分开存放。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：液体。</p> <p>化学危险性：该物质大概能生成爆炸性过氧化物。燃烧时，该物质发生分解生成有毒气体和蒸气。与强氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指出 20℃ 时该物质蒸发达到空气中有害污染浓度的速度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛和皮肤。接触会引起意识降低。</p> <p>长期或反复接触作用：反复成长期与皮肤接触可能引起皮炎、皮肤过敏。</p>
<p>物理性质</p>	<p>相对密度(水=1)：1.07 蒸气相对密度(空气=1)：7.5</p> <p>水中溶解度：见注解 闪点：88℃(开杯)</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 爆炸极限：见注解</p> <p>(空气=1)：见注解</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>文献中未报道沸点、熔点、水中溶解度、蒸气压、蒸气/空气混合物相对密度和自燃温度以及爆体极限。蒸馏前要检查过氧化物，如果存在，应进行无害化处理。文献中未查到与摄食有关的毒性数据。但是，食入相关化合物导致恶心和呕吐。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0182 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 新戊二醇二缩水甘油醚</p>	

CAS 号: 7697-37-2		中文名称: 硝酸; 浓硝酸(70%)	
RTECS 号: QU 5775000		英文名称: NITRIC ACID; Concentrated nitric acid(70%)	
UN 编号: 2031		化学式: HNO ₃	
EC 编号: 007-004-00-1			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 但增强其它物质的燃烧		周围环境着火时不要使用水成膜泡沫灭火剂
爆炸	与许多常用有机物接触时有火灾和爆炸危险		
接触		避免一切接触!	
# 吸入	眼睛, 鼻和喉部灼烧感, 咳嗽, 呼吸困难, 神志不清	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	皮肤烧伤, 疼痛, 黄色褪色	防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 严重深度烧伤	面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如方便, 取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 灼烧感	工作时不得进食、饮水或吸烟	不得催吐, 并给予医疗护理
溢漏处置	将溢出液收集到可密闭的耐酸容器中, 小心地用碳酸钠中和溢漏残液, 然后用大量水冲掉。		
储存	与可燃和还原性物质、强碱、有机化合物分开存放; 干燥, 保存在通风良好的室内。		
包装与标志	使用不易破碎包装; 将易碎包装放入不易碎密闭容器内。 联合国危险性类别: 8 联合国次要风险等级: 5.1, 6.1 联合国包装级别: 1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：黄色至无色液体，有刺激性气味。</p> <p>化学危险性：加热时该物质发生分解。受热时生成有毒烟雾。该物质是一种强氧化剂，与可燃和还原性物质发生激烈反应。该物质是一种强酸，与碱发生激烈反应。腐蚀大多数金属，生成氮氧化物。与丙酮、醋酸、醋酸酐等许多常用有机物发生非常激烈反应，引起火灾和爆炸危险。侵蚀某些塑料。</p> <p>职业接触限值：阈限值 2pp、5mg/m³(美国政府工业卫生学家会议，1988~1989年)。阈限值(以短期接触限值计)4ppm、10mg/m³(美国政府工业卫生学家会议，1988~1989年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气吸收到体内。</p> <p>短期接触作用：腐蚀性的。该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有强腐蚀性。蒸气对皮肤、眼睛和呼吸道有强腐蚀性。</p> <p>长期或反复接触作用：吸入高浓度蒸气，肺脏可能受损伤。该物质可能对牙齿发生作用，导致牙侵蚀。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：122℃</p> <p>熔点：-42℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.4</p> <p>水中溶解度：混溶</p> <p>蒸气压：20℃时 387Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.01</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>根据接触程度，需要定期进行医疗检查。用大量水冲洗污染的衣服(有着火危险)。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0183 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 硝酸</p>	

CAS 号: 7757-79-1		中文名称: 硝酸钾; 硝石	
RTECS 号: TT 3700000		英文名称: POTASSIUM NITRATE; Saltpeter	
UN 编号: 1486		化学式: KNO_3	分子量: 101.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃, 但增进其它物质的燃烧	禁止与可燃和还原物质接触	周围环境着火时允许使用各种灭火剂
爆 炸	与可燃物质或有机杂质的混合物容易燃烧, 如果磨碎, 它们能发生爆炸		
接 触		严格卫生条件!	
# 吸入		局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
# 皮肤		防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛		安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口
溢漏处置	将溢漏物扫入塑料或玻璃容器中, 用大量水冲掉残余物。		
储 存	与铝、氧化铝、酸酐等可燃和还原性物质分开存放。		
包装与标志	联合国危险性类别: 5.1 联合国包装级别: III 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无色晶色。</p> <p>化学危险性: 与热表面或火焰接触时,该物质分解生成氮氧化物。加热时,该物质发生分解生成氧气,增加着火危险性。该物质是一种强氧化剂,在高温下,与可燃及还原物质发生反应。与铝、氧化铝、醋酐激烈反应引起火灾和爆炸危险。</p> <p>长期或反复接触作用: 该物质可能对血液和肾发生作用,导致贫血、肾炎并形成正铁血红蛋白。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点: 低于沸点,在 400℃时分解,放出氧气</p> <p>熔点: 334℃</p> <p>相对密度(水=1): 2.1</p> <p>水中溶解度: 溶解</p>
<p style="text-align: center;">环 境 触 据</p>	<p>该物质可能对环境有害;对地下水中的蓄积作用要给予特别的注意。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>美国防火协会法规: H0;F0;R0。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 触号: 0184 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作触写 硝酸钾</p>	

CAS 号: 7631-99-4		中文名称: 硝酸钠; 智利硝石	
RTECS 号: WC5600000		英文名称: SODIUM NITRATE; Chile saltpeter	
UN 编号: 1498		化学式: NaNO_3 分子量: 85	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 但可增进其它物质燃烧	禁止与可燃性或还原性物质接触	周围环境着火时允许使用各种灭火剂
爆炸	与还原性物质接触时有火灾和爆炸危险		
接触			
#吸入	咳嗽, 喉痛	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
#皮肤	发红	防护手套	首先用大量水冲洗, 然后脱掉污染的衣服并再次冲洗
#眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
#摄食	腹痛, 嘴唇或指甲发青, 皮肤发青, 腹泻, 头晕, 呼吸困难, 恶心, 神志不清(见注解)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口并给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入塑料或玻璃容器中, 用大量水冲掉残余物。		
编 存	防火, 与铝、氧化铝、酸酐等可燃和还原物质分开存放; 保持冷却, 干燥。		
包装与标志	联合国危险性类别: 5.1 联合国包装级别: III 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观: 无色吸水晶体。</p> <p>化学危险性: 与热表面或火焰接触,该物质发生分解生成氮氧化物。加热时,该物质发生分解,生成氧气增加着火的危险。该物质是一种强氧化剂,在高温下与可燃和还原物质发生反应。与铝、氧化铝、醋酐发生反应,引起着火和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。</p> <p>接触途径: 可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时蒸发可忽略不计;但可较快达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质刺激消化道。可能对血(正铁血红蛋白血症)和脉管发生作用,导致发绀和血管舒张,作用可能延缓。须做医疗观察。</p>
<p>物理性质</p>	<p>熔点: 308℃</p> <p>相对密度(水=1): 2.3</p> <p>水中溶解度: 25℃时 92.1g/100ml</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>不要将工作服带回家中。用大量水冲洗污染的衣服(有着火危险)。</p> <p>摄食/急救/症状: 呕吐,虚弱。</p> <p>美国防火协会法规: H0;F0;R0;OXY。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0185 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 硝酸钠</p>	

CAS 号: 55-63-0 RTECS 号: QX2100000 UN 编号: 0143-0144-1204-3064 EC 编号: 603-034-00-X		中文名称: 硝化甘油; 甘油基三醇三硝酸酯; 爆炸油 英文名称: NITROGLYCERIN; Glyceryl trinitrate; Propane triol trinitrate; Blasting oil 化学式: $C_3H_5N_3O_9$ 分子量: 227.1	
危害/接编类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	爆炸性的, 许多反应可能引起火灾或爆炸	禁止明火, 禁止火花并禁止吸烟, 禁止与易燃物接触, 禁止与氧化剂或酸类接触, 禁止与热表面接触	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器设备和照明; 使用减少火花的手持工具(见注解)	着火时喷水保持料桶等冷却
编 编		严格卫生条件! 避免青少年和儿童接触	一切情况下都要向医生咨询!
#吸入	头晕, 头痛, 面部发红, 恶心, 神志不清, 呕吐, 循环性虚脱	通风, 局部排气或呼吸防护	仰卧体位并给予医疗护理
#皮肤	可被吸收! (另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理
#眼睛		眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
#摄食	(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 催吐(仅对清醒病人!)并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 阻断火源, 将溢漏液收集到带盖容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸附残液并转移至安全场所, 不要冲入下水道; 由于有爆炸危险, 喷水雾消除蒸气(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
编 存	防火; 与强氧化剂分开存放; 保持冷却, 置于阴暗处, 保存在通风良好的室内, 稳定后储存。		
包装与标志	特殊材料。不易破碎包装; 将易碎包装放入不易碎密闭容器中。 联合国危险性类别: 1.1D 或 3 联合国次要风险等级: 6.1 联合国包装类别: II 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：浅黄色或无色的粘稠液体。</p> <p>物理危险性：蒸气较空气重，可沿地面流动，可能引起远处着火。</p> <p>化学危险性：加热可能引起激烈燃烧或爆炸，生成碳氧化物和氮氧化物。受冲击、摩擦或震动时，可能爆炸性分解。受热时，该物质发生分解，生成有毒氮氧化物烟雾。与臭氧发生激烈反应，引起火灾和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.05ppm、0.5mg/m³(经皮)(美国政府工业卫生学家会议，1988~1989年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气、经皮肤或食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，不会或很缓慢地达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质可能对血管(扩张)发生作用，导致头痛、恶心、面部突然发红，然后循环性虚脱。接触可能导致死亡。须作医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤过敏。可能对血液(红细胞)发生作用，导致适度正铁血红蛋白血症。反复接触导致成瘾。中断接触可能导致严重头痛和延缓性心脏衰竭。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：低于沸点在 50~60℃时发生分解</p> <p>熔点：13℃(稳定形式)；2.8℃(不稳定形式)</p> <p>相对密度(水=1)：1.6</p> <p>水中溶解度：1.25g/100ml；适度溶解</p> <p>蒸气压：127℃时 133Pa(蒸气含有分解产物)</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 7.8</p> <p>自燃温度：在 218℃时爆炸</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>该物质是可燃的，但是文献中未报道闪点。饮用含酒精饮料增进有害作用。根据接触程度须做定期医疗检查。未指出气味与职业接触限值之间的关系。不要将工作服带回家中。使用除橡胶以外的防护手套。</p> <p>爆炸/预防：不要受到摩擦和震动。</p> <p>美国防火协会法规：H；F2；R4。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0186 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 硝化甘油</p>	

CAS 号: 79-46-9		中文名称: 2-硝基丙烷; 异硝基丙烷	
RTECS 号: TZ5250000		英文名称: 2-NITROPROPANE; Isonitropropane; 2-NP	
UN 编号: 2608		化学式: C ₃ H ₇ NO ₂	分子量: 89.1
EC 编号: 609-002-00-1			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃, 许多反应可能引起火灾或爆炸	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆炸	38℃以上可能生成爆炸性蒸气/空气混合物	38℃以上时密闭系统, 通风和防爆电器设备	着火时喷水保持料桶等冷却
接触		严格卫生条件!	
# 吸入	腹泻, 头晕, 头痛, 恶心, 神志不清, 呕吐	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	面罩或睛眼防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 皮肤发青, 腹泻, 恶心, 神志不清	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 用水冲服活性炭浆, 催吐(仅对清醒病人!) 并给予医疗护理
溢漏处置	通风, 将溢出液收集在可密闭的容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸附残液并转移到安全场所。不要让该物质进入环境(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	防火; 与胺类、强酸和碱分开存放。		
包装与标志	气密。 联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: III 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观: 无色液体。</p> <p>化学危险性: 加热时,该物质发生分解,生成有毒的氮氧化物,引起火灾和爆炸危险。与胺、强酸或强碱反应,引起爆炸危险。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 10(上限)ppm、35(上限)mg/m³(美国政府工业卫生学家会议,1988~1989年)。</p> <p>接触途径: 可通过吸入其蒸气和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时该物质蒸发,能较迅速达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质蒸气刺激眼睛和呼吸道。接触高浓度可能引起肝和肾脏的损伤。</p> <p>长期或反复接触作用: 该物质可能对肝和肾发生作用。该物质可能是人体致癌物。可能引起人类遗传损害。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点: 120℃ 熔点: -93℃ 相对密度(水=1): 1.0 水中溶解度: 微溶 蒸气压: 20℃时: 1.70kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1): 20℃时 1.04</p> <p>蒸气相对密度(空气=1): 3.1 闪点: 24℃ 自燃温度: 425℃ 爆炸极限: 在空气中 2.5~9.0%(体积)</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>根据接触程度,须定期进行医疗检查。超过接触限值时,气味据警不充分。</p> <p>运输应急卡: TEC(R)-30G36。</p> <p>美国防火协会法规: H1;F2;R2。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0187 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 2-硝基丙烷</p>	

CAS 号: 122-60-1		中文名称: 缩水甘油苯基醚; 1,2-环氧-3-苯氧基丙烷; 2,3-环氧丙基苯基醚; 苯氧基甲基环氧乙烷	
RTECS 号: T Z3675000		英文名称: PHENYL GLYCIDYL ETHER; 1,2-Epoxy-3-phenoxypropane; 2,3-Epoxypropylphenyl ether; Phenoxy methyloxirane	
EC 编号: 603-067-00-X		化学式: $C_9H_{10}O_2$	
		分子量: 150.1	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	干粉, 喷水, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	79°C以上时可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	79°C以上时密闭系统, 通风	
接触			
#吸入	迟钝, 坐立不安	通风	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
#皮肤	可能吸收! 发红	防护手套	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 若需要给予医疗护理
#眼睛	发红, 疼痛	面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
#摄食	不协调, 共济失调, 中枢神经系统抑制	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 饮用大量水, 并给予医疗护理
溢漏处置	通风, 尽可能将泄漏液收集在可密闭容器中, 用大量水冲掉残余物。		
储存	与强氧化剂、强碱、强酸分开存放。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：该物质可能生成爆炸性过氧化物。燃烧时，该物质发生分解，生成有毒气体和蒸气。与强氧化剂、酸和碱发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值 1ppm、6.1mg/m³(以时间加权平均值计)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，不会或很缓慢达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。接触会引起意识降低。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触，可能引起皮炎，皮肤过敏。该物质可能是人体致癌物。可能损害男性生育力。</p>										
<p>物 理 性 质</p>	<table border="0"> <tr> <td>沸点：245℃</td> <td>蒸气/空气混合物的相对密度</td> </tr> <tr> <td>熔点：3.5℃</td> <td>(空气=1)：20℃时 1.00</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1)：1.11</td> <td>蒸气相对密度(空气=1)：5.2</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：0.24g/100ml</td> <td>闪点：>79℃(开杯)</td> </tr> <tr> <td>蒸气压：20℃时 1.33Pa</td> <td>爆炸极限：在空气中 1.1~7%(体积)</td> </tr> </table>	沸点：245℃	蒸气/空气混合物的相对密度	熔点：3.5℃	(空气=1)：20℃时 1.00	相对密度(水=1)：1.11	蒸气相对密度(空气=1)：5.2	水中溶解度：0.24g/100ml	闪点：>79℃(开杯)	蒸气压：20℃时 1.33Pa	爆炸极限：在空气中 1.1~7%(体积)
沸点：245℃	蒸气/空气混合物的相对密度										
熔点：3.5℃	(空气=1)：20℃时 1.00										
相对密度(水=1)：1.11	蒸气相对密度(空气=1)：5.2										
水中溶解度：0.24g/100ml	闪点：>79℃(开杯)										
蒸气压：20℃时 1.33Pa	爆炸极限：在空气中 1.1~7%(体积)										
<p>环境数据</p>											
<p>注 解</p>	<p>文献中未报道自燃温度。也未报道爆炸极限的上限。饮用含酒精饮料增强有害作用。蒸馏前，应检验过氧化物，如果有，则需进行无害化。</p>										
<p>附加资料</p>											
<p>ICSC 编号：0188 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 缩水甘油苯基醚</p>											

CAS 号: 13171-21-6		中文名称: 磷胺; 大灭虫; 2-氯-2-二乙基氨基甲酰基-1-甲基-二甲基磷酸酯	
RTECS 号: TC 2800000		英文名称: PHOSPHAMIDON; 2-Chloro-2-diethylcarbamoyl-1-methylvinyl-dimethyl phosphate	
UN 编号: 3018		化学式: $C_{10}H_{18}ClNO_5P$	
EC 编号: 015-022-00-6		分子量: 299.69	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	大概可燃		干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		防止产生粉尘! 严格卫生条件!	在一切情况下都要向医生咨询!
# 吸入	头晕, 惊厥, 呼吸困难, 恶心, 呼吸短促, 神志不清, 呕吐 (见注解)	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收! (另见吸入)	防护手套, 防护服	冻伤时, 用大量水冲洗, 不得脱掉衣服, 冲洗, 并用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊, 瞳孔缩窄, 液体或气溶胶会被吸收	面罩或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟 (如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 腹泻, 呼吸困难, 恶心, 呼吸短促, 神志不清, 呕吐 (见注解)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 催吐 (仅对清醒病人!), 送医院
溢漏处置	将溢出液收集到可密闭的聚乙烯容器中, 用干砂和惰性吸附剂吸附残液并转移到安全场所, 不要冲入下水道 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储 存	防火; 与碱分开存放, 保持冷却, 干燥, 置于暗处, 保存在通风良好的室内。		
包装与标志	使用聚乙烯容器。 联合国危险性类别: 6.1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色或黄色液体。</p> <p>化学危险性：加热时，该物质发生分解，生成有毒烟雾（氯化物，磷氧化物，氧化亚氮和硫氧化物）。与碱发生反应。浸蚀铁、锡、铝。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶、稍微经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计；但是喷洒时，可迅速达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质可能对神经系统（通过胆碱酯酶抑制作用）发生作用，导致惊厥，呼吸衰竭和死亡。过多超过接触限值可能导致死亡。作用可被延缓（见注解）。须作医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对血胆硷脂酶发生作用，导致血液胆碱酯酶显著降低。可能有蓄积作用（见急性危害/症状）。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：0.2kPa 时 162℃ 蒸气压：20℃时 < 0.01Pa</p> <p>相对密度（水=1）：1.21 辛醇/水分配系数的对数值：0.79</p> <p>水中溶解度：混溶</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>根据接触程度，须定期医疗检查。急性中毒症状 30 分钟或 1~2 小时之后才变得明显。中毒时须采取必要的治疗措施，必须提供有指示说明的适当处理方法。商业制剂使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。不要将工作服带回家中。希望定期进行生物监控（血胆碱酯酶）。本卡片的建议适用于纯物质。</p> <p>吸入/急性危害/症状：大量流涎，视力模糊，肌肉痉挛，延缓作用症状。</p> <p>摄食/急性危害/症状：大量流涎，瞳孔缩窄，肌肉痉挛。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0189 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 磷酸</p>	

CAS 号: 10025-87-3		中文名称: 磷酰氯; 氧氯化磷; 三氯化磷	
RTECS 号: TH 4897000		英文名称: PHOSPHORUS OXYCHLORIDE; Phosphoryl	
UN 编号: 1810		chloride; Phosphorus oxyrichloride	
EC 编号: 015-009-00-5		化学式: POCl_3	分子量: 153.32
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃; 在有金属存在下, 与水或湿气接触生成易燃氢气		干砂, 干粉, 二氧化碳; 禁止用含水灭火剂, 禁止用水
爆 炸	在有金属存在下, 如与水接触, 有着火和爆炸危险	密闭系统, 通风, 防爆电器设备和照明	着火时喷水保持料桶等冷却, 但禁止与水直接接触; 扑灭掩蔽场所外部的火情
接 触		防止产生粉尘! 严格卫生条件!	在一切情况下都要向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 头晕, 头痛, 恶心, 呼吸短促, 呕吐, 虚弱; 延缓作用症状(见注解)	密闭系统和通风	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红, 皮肤烧伤, 灼烧感, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 严重深度烧伤	安全护目镜或眼睛防护 结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 灼烧感, 咳嗽, 呼吸短促(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 通风, 避免与水或湿气接触。尽可能将泄漏液收集在可密闭的容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸附残液并转移到安全场所, 不得冲入下水道, 切勿直接将水喷射到液体上(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储 存	防火; 与水、胺类、醇类和其它含水物质、金属分开存放; 保持冷却, 保存在通风良好的室内。		
包装与标志	气密; 特殊材料; 使用不易破碎包装; 将易碎包装放入不易碎的密闭容器中。 联合国危险性类别: 8 联合国包装级别: II 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：发烟液体，有刺激气味。</p> <p>物理危险性：蒸气较空气重。</p> <p>化学危险性：燃烧时，该物质发生分解。在水和金属作用下，与水或湿气接触，生成氯化氢，氧化磷，磷酸和氢，引起火灾和爆炸危险。加热时，生成有毒烟雾。与水、胺类、醇类和含水物质激烈反应，引起火灾和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.1ppm、0.63mg/m³(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年)。阈限值(以短期接触限值计)0.5ppm、3.1mg/m³(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：容器损坏时，该气体很快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：腐蚀性的。该物质对眼、皮肤和呼吸道有腐蚀性。食入有腐蚀性。吸入烟雾可能引起肺水肿(见注解)。接触可能导致死亡。作用可能延缓。须做医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能导致皮炎。反复或长期吸入接触可能导致哮喘。反复或重复接触肺可能受损害。</p>	
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：105.3℃</p> <p>熔点：1.3℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.72</p>	<p>水中溶解度：剧烈反应。</p> <p>蒸气压：20℃时 3.4kPa</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：5.3</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>避免与水或含水的介质接触。</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>文献中未报道分解温度。工作接触的任何时刻都不应超过职业接触限值。根据接触程度，须定期做医疗检查。通常肺水肿症状几小时之后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此，休息和医疗观察是重要的。应考虑由医生或医生指定的人立即给予适当喷药。该物质中毒时，需采取必要的治疗措施，必须提供有指示说明的适当处理方法。超过接触限值时，气味报警不充分。不要将工作服带回家中。在火焰或热表面附近，或在焊接时不要使用。</p> <p>美国防火协会法规：H3;F0;R2。</p>	
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>		
<p>ICSC 编号：0190 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 磷酰氯</p>		

CAS 号: 114-26-1		中文名称: 残杀威; 2-异丙氧基苯基甲基氨基甲酸酯; 2-(1-甲基乙氧基)苯基甲基氨基甲酸酯	
RTECS 号: FC 3150000		英文名称: PROPOXUR; 2-Isopropoxyphenyl methylcarbamate; 2-(1-Methylethoxy) phenyl methylcarbamate; PHC	
UN 编号: 2588		化学式: $C_{11}H_{16}NO_3$	
EC 编号: 006-16-00-4		分子量: 209.2	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	喷水, 干粉; 周围环境着火时允许使用各种灭火剂
爆炸			
接触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件!	在任何情况下都要向医生咨询!
# 吸入	(另见摄食)	通风(如果不是粉末), 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理(见注解)
# 皮肤	可能吸收(另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	针尖瞳孔	如果是粉末, 使用安全护目镜, 面罩, 或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	针尖瞳孔, 视力模糊, 出汗, 多涎, 腹部痉挛, 腹泻, 头痛, 恶心, 呕吐(见注解)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 用水冲服活性炭浆, 休息, 并给予医疗护理(见注解)
溢漏处置	将溢漏物质清扫入容器中, 小心地收集残余物, 然后转移至安全场所。不得让该物质进入环境(额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 式过滤呼吸器)。		
储存	采取措施盛装灭火产生的废水, 与强碱分开存放; 沿地面通风。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：白色至棕黄色晶体粉末，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：加热、燃烧时，与强碱接触时，该物质发生分解，生成高毒烟雾(异氰酸甲酯)。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.5mg/m³(美国政府工业卫生学家会议，1988~1989年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶和经皮肤吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但喷洒或扩散时可迅速达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质可能对神经系统、肝与肾发生作用。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对神经系统、胃肠道、肝和肾发生作用。</p>										
<p>物理性质</p>	<table border="0"> <tr> <td>沸点：低于沸点 20℃时分解</td> <td>蒸气/空气混合物的相对密度</td> </tr> <tr> <td>熔点：91℃</td> <td>(空气=1)：20℃时 1</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1)：</td> <td>蒸气相对密度(空气=1)：7.19</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：20℃时 0.2g/100ml</td> <td>辛醇/水分配系数的对数值：1.52</td> </tr> <tr> <td>蒸气压：120℃时 1.3Pa</td> <td></td> </tr> </table>	沸点：低于沸点 20℃时分解	蒸气/空气混合物的相对密度	熔点：91℃	(空气=1)：20℃时 1	相对密度(水=1)：	蒸气相对密度(空气=1)：7.19	水中溶解度：20℃时 0.2g/100ml	辛醇/水分配系数的对数值：1.52	蒸气压：120℃时 1.3Pa	
沸点：低于沸点 20℃时分解	蒸气/空气混合物的相对密度										
熔点：91℃	(空气=1)：20℃时 1										
相对密度(水=1)：	蒸气相对密度(空气=1)：7.19										
水中溶解度：20℃时 0.2g/100ml	辛醇/水分配系数的对数值：1.52										
蒸气压：120℃时 1.3Pa											
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害，对哺乳动物、鸟类、水中和土壤中生物和蜂类应给予特别注意。</p>										
<p>注解</p>	<p>根据接触程度，须做定期医疗检查。该物质中毒时，需采取必要的治疗措施。必须提供有指示说明的适当处理方法。该物质对人体健康作用的数据不充分，因此必须竭力进行护理。不要将工作服带回家中。商品名有 Baygon, Bifex, Blatlanex, Blattosep, Bolfo, Boygon, Boruhu, Brygon, Chemagro, Dalf, Ent 25, 671, Invisi-Gard, IPMC, Isocarb, Mrowkozol, O-IMPC, OMS 33, PHC, Pillargon, Propotox, Propyon, Rhode, Sendra, Sendran, Suncide, Tendex, Unden, Undene。如果该物质以含烃类溶剂的制剂形式存在，则不能催吐。可参考其它组分的 ICSC 卡片。</p> <p>摄食/急性危害/症状：虚弱，肌肉抽搐。</p>										
<p>附加资料</p>											
<p>ICSC 编号：0191 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 残杀威</p>											

CAS 号: 76-56-9

中文名称: 1,2-环氧丙烷; 1,2-丙烯氧化物; 甲基环氧乙烷; 氧化丙烯

RTECS 号: TZ 2975000

UN 编号: 1280

英文名称: 1,2-EPOXY PROPANE; 1,2-Propylene oxide; Methyl oxirane; Propene oxide

EC 编号: 603-055-00-4

化学式: $\text{CH}_2\text{OCH-CH}_3$

分子量: 58.1

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃	禁止明火, 禁止火花, 并禁止吸烟	干粉, 抗醇泡沫, 大量水, 二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统; 通风, 防爆电器设备和照明(见注解)	
接触		严格卫生条件!	
# 吸入	咳嗽, 瞌睡, 呼吸困难, 协调问题	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位
# 皮肤	发红, 起疱	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	面罩或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 灼烧感(另见吸入)		漱口, 饮用大量水, 并给予医疗护理
溢漏处置	将溢出液收集在可密闭的容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸附残液(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存	防火, 保持冷却。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：蒸气比空气重，可沿地面流动，可能造成远处着火。</p> <p>化学危险性：该物质可生成爆炸性过氧化物。在酸、碱、金属氯化物、金属氧化物作用下，该物质可能发生剧烈聚合。与氯、氨、强氧化剂和酸激烈地反应，引起着火和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈限值 20ppm、50mg/m³(美国政府工业卫生学家会议，1988~1989年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可迅速达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有腐蚀性。高浓度吸入可能引起肺水肿(见注解)。该物质可能对中枢神经系统发生作用，导致缺乏协调，全面抑制。过多超过职业接触限值会引起意识降低。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤过敏。该物质很可能是人体致癌物。可能引起人类遗传损伤。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> <p>沸点：34℃</p> <p>熔点：-111℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.8</p> <p>水中溶解度：20℃时 40.5ml/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 59kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.58</p> </td> <td style="width: 50%; border: none;"> <p>蒸气相对密度(空气=1)：2.0</p> <p>闪点：-37℃</p> <p>自燃温度：439℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 2.8~37%(体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：-0.13</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点：34℃</p> <p>熔点：-111℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.8</p> <p>水中溶解度：20℃时 40.5ml/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 59kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.58</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：2.0</p> <p>闪点：-37℃</p> <p>自燃温度：439℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 2.8~37%(体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：-0.13</p>
<p>沸点：34℃</p> <p>熔点：-111℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.8</p> <p>水中溶解度：20℃时 40.5ml/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 59kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.58</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：2.0</p> <p>闪点：-37℃</p> <p>自燃温度：439℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 2.8~37%(体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：-0.13</p>		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>肺水肿症状几小时后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此，休息和医学观察是重要的。应考虑由医生或医生指定人员立即给予适当喷药。如果存在中毒浓度，无气味报警。在蒸馏前应检验过氧化物，如果有，应使其无害化。</p> <p>爆炸/预防：不要使用压缩空气灌装、卸料或转运。使用减少火花的手工工具。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-30G32。</p> <p>美国防火协会法规：H2;F4;R2;P。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0192 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 1,2-环氧丙烷</p>			

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观: 无色或淡黄色粘稠液体,有特殊气味。</p> <p>化学危险性: 该物质可能生成爆炸性过氧化物。燃烧时,该物质发生分解,生成有毒气体和蒸气。与强氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。</p> <p>接触途径: 可通过吸入或经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 未给出 20℃时该物质蒸发达到有害空气污染浓度的速度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛和皮肤。接触可能导致意识降低。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎、皮肤过敏。该物质可能是人体致癌物。</p>	
<p>物理性质</p>	<p>沸点: 1.60kPa 时 208~210℃</p> <p>熔点: 32~33℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.21</p> <p>水中溶解度: 见注解</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1): 见注解</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1): 7.7</p> <p>闪点: 177℃</p> <p>爆炸极限: 见注解</p>
<p>环境数据</p>	<p>环境毒性。</p>	
<p>注解</p>	<p>文献中未报道熔点、水中溶解度、蒸气/空气混合物相对密度和自然温度。文献中未报道爆炸极限。蒸馏前要检验过氧化物,如果有,应使其无害化。</p>	
<p>附加资料</p>		
<p>ICSC 编号: 0193 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 间苯二酚二缩乙二醇醚</p>		

中文名称: 矿毛绝缘纤维; 石棉, 玻璃纤维(公称直径一般为 3~8 μ m) 英文名称: ROCK WOOL (nominal diameter is typically 3~8 μ m)			
危害/接触 类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃的		周围环境着火时, 允许使用 各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	喉痛, 声嘶, 呼吸 困难	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并予以医 疗护理
# 皮肤	发红, 瘙痒	防护手套	
# 眼睛	发红, 疼痛, 瘙痒	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如方便取下隐形眼镜), 然后 就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或 吸烟	
溢漏处置	将溢漏物清扫入容器中, 小心收集残物, 然后转移到安全场所(额外个人防 护: 适用于有害颗粒物的 P2 式过滤呼吸器)。		
储 存			
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无味，纤维状固体。</p> <p>化学危险性：溶于稀盐酸。</p> <p>职业接触限值：阈限值 $10\text{mg}/\text{m}^3$ (以时间加权平均值计) (美国政府工业卫生学家会议, 1989~1990 年)。最高容许浓度 $4\text{mg}/\text{m}^3$ (前苏联, 1980 年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但可迅速达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。气喘病可能加重。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能是人体致癌物。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>水中溶解度：不溶。</p>
<p style="text-align: center;">环境触据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>矿毛绝缘纤维是一种由岩石制造的无定形硅酸盐。为了抑制粉尘可能含有粘合剂和油。商品名为 G+H。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0194 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 矿毛绝缘纤维</p>	

中文名称: 矿渣棉 英文名称: SLAG WOOL			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃的		周围环境着火时,允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	喉痛,声嘶,呼吸困难	局部排气或呼吸防护	新鲜空气,休息,并给予医疗护理
# 皮肤	发红,瘙痒	防护手套	
# 眼睛	发红,疼痛,瘙痒	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜),然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	
溢漏处置	将溢漏物质清扫入容器中,小心收集残余物,然后转移至安全场所(额外个人防护:适用有害颗粒物的P2式过滤呼吸器)。		
储 存			
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观: 无味,纤维状固体。</p> <p>化学危险性: 微溶于盐酸。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 10mg/m³(按时间加权平均值计)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。最高容许浓度 4mg/m³(前苏联,1980年)。</p> <p>接触途径: 可通过吸入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时蒸发可忽略不计,但可迅速达到空中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。可能使哮喘加重。</p> <p>长期或反复接触作用: 该物质可能是人体致癌物。</p>
<p>物理性质</p>	<p>水中溶解度: 不溶。</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>矿渣棉是一种由矿渣制造的无定形硅酸盐。为抑制粉尘,可能含有粘合剂和油。商品名有 RH 和 ZI。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0195 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 矿渣棉</p>	

CAS 号: 7789-38-0		中文名称: 溴酸钠	
RTECS 号: EF 8750000		英文名称: SODIUM BROMATE	
UN 编号: 1494		化学式: NaBrO ₃	
分子量: 150.9			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃,但可增强其它物质的燃烧;许多反应可能引起火灾或爆炸	禁止与易燃物质接触	周围环境着火时,允许使用各种灭火剂
爆炸	由于混合物与可燃物质摩擦,有火灾和爆炸危险		着火时喷水保持料桶等冷却
接触		防止粉尘扩散!	
#吸入	皮肤发青,上呼吸道灼热感,咳嗽,头晕,呼吸困难,喉痛	局部排气或呼吸防护	新鲜空气,休息(见注解),并给予医疗护理
#皮肤	发红	防护手套	首先用大量水冲洗,然后脱掉污染的衣服,并再次冲洗
#眼睛	发红,疼痛	安全护目镜和眼睛防护 结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜),然后就医
#摄食	腹痛,嘴唇或指甲发青,皮肤发青,腹泻,呼吸困难,恶心,呕吐		漱口(见注解),催吐(仅对清醒病人!),并给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物收集到容器中,用大量水冲掉残余物(额外个人防护:适用于有害颗粒物的 P2 式过滤呼吸器)。		
储存	防火;与可燃和还原物质分开存放。		
包装与标志	联合国危险性类别: 5.1 联合国包装级别: II 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色无味晶体。</p> <p>化学危险性：加热至 381℃以上时，该物质发生分解，生成氧气增加着火的危险。加热时生成有毒烟雾。该物质是一种强氧化剂，与可燃和还原物质激烈反应，引起火灾与爆炸危险。与纺织品、油、糖、锯末、氨盐、炭、金属粉末和硫化物等有机物发生激烈反应，引起火灾和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但如果是粉末，通过扩散可迅速达到空中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质刺激消化道。该物质可能对血液(正铁血红蛋白血)发生作用，导致发绀，肾和脑衰竭。作用可能延缓。须做定期医学观察。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点(分解)：381℃</p> <p>相对密度(水=1)：3.34</p> <p>水中溶解度：20℃时 36g/100ml</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>正铁血红蛋白血症症状几小时以后才变得明显。该物质中毒时，需采取必要的治疗措施。必须提供有指示说明的适当处理方法。不要将工作服带回家中。用大量水冲洗污染的衣服(有着火危险)。</p> <p>美国防火协会法规：H0;F0;R1。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0196 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 溴酸钠</p>	

CAS 号: 57-24-9		中文名称: 马钱子碱; 马钱子碱-10-酮	
RTECS 号: WL2275000		英文名称: STRYCHNINE; Strychnidin-10-one	
UN 编号: 1692		化学式: $C_{21}H_{22}N_2O_2$	分子量: 334.4
EC 编号: 614-003-00-5			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	在特定条件下易燃	禁止与热表面接触	泡沫, 干粉, 二氧化碳; 周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆炸			着火时喷水保持料桶等冷却
接触		防止粉尘扩散! 避免一切接触!	一切情况下都要向医生咨询!
# 吸入	肌肉痉挛, 呼吸肌麻痹, 呼吸停止, 惊厥	通风, 密闭系统和通风	新鲜空气, 休息, 如需要进行人工呼吸; 避免任何不必要的感觉输入并给予医疗护理
# 皮肤		防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	如果是粉末, 使用面罩或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	对中枢神经系统发生作用(进一步见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 如果停止呼吸, 要进行人工呼吸(见注解)。
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 将溢漏物清扫入可密闭容器中, 不得让该化学品进入环境(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	采取措施盛装灭火产生的废水, 保持冷却, 保存在通风良好的室内。		
包装与标志	特殊材料。使用不易破碎包装; 将易碎包装放入不易碎的密闭容器内。 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色透明晶体。</p> <p>化学危险性：加热和燃烧时，该物质发生分解，生成高毒烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.15mg/m³(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>短期接触作用：极毒。该物质可能对中枢神经系统发生作用，导致惊厥，肌肉收缩，呼吸肌麻痹。接触可能导致死亡。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：5mm Hg 时 270℃</p> <p>熔点：268~290℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.36</p> <p>水中溶解度：0.02g/100ml</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质可能对环境有害；对水生生物应给予特别注意。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>该物质中毒时，需采取必要的治疗措施，必须提供有指示说明的适当处理方法。</p> <p>摄食/急救/消防：不得催吐，并给予医疗护理。避免任何不必要的感觉输入。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 熔号：0197 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 马钱子碱</p>	

CAS 号: 7791-25-5 RTECS 号: WT 4870000 UN 编号: 1834 EC 编号: 016-016-00-6		中文名称: 硫酰氯(液化的) 英文名称: SULPHURYL CHLORIDE (liquefied) 化学式: SO ₂ Cl ₂ 分子量: 134.96	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃		周围环境着火时,允许使用各种灭火剂
爆 炸			着火时喷水保持料桶等冷却,但禁止直接与水接触
接 触		避免一切接触!	一切情况下都要向医生咨询!
#吸入	咳嗽,恶心,呼吸短促,神志不清,迟缓作用症状(见注解)	呼吸防护	新鲜空气,休息,半直立体位,必要时进行人工呼吸,并给予医疗护理
#皮肤	发红,疼痛	防护手套,防护服	脱掉污染的衣服,用大量水冲洗皮肤或淋浴,并给予医疗护理
#眼睛	发红,疼痛,视力模糊,失明	面罩或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜),然后就医
#摄食	(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口,不得催吐
溢漏处置	撤离危险区域,向专家咨询,尽可能将泄漏液收集到可密闭的容器中。用干砂或惰性吸附剂吸附残液,并转移到安全场所。不要让该化学品进入环境(额外个人防护:全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储 存	干燥。		
包装与标志	联合国危险性类别: 8 联合国包装级别: II 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 触 据</p>	<p>物理状态 外观：无色至黄色液体，有刺激性气味。当接触空气/光时，变成黄色。</p> <p>化学危险性：加热时，在空气和水作用下该物质发生分解，生成氟气、硫氧化物、硫酸和氯化氢。在有水和其它物料存在时，浸蚀许多金属。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气和经皮肤吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可很快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：腐蚀作用。和蒸气一样，该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有很强腐蚀性。吸入蒸气可能引起肺水肿(见注解)。该物质可能对呼吸道发生作用。接触可能导致神志不清。接触可能导致死亡。作用可能延缓。须定期做医疗观腐。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table border="0" style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>沸点：69.1℃</p> <p>熔点：-54.1℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.67</p> <p>水中溶解度：反应</p> </td> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>蒸气压：在20℃时148kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃对1.5</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：4.65</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点：69.1℃</p> <p>熔点：-54.1℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.67</p> <p>水中溶解度：反应</p>	<p>蒸气压：在20℃时148kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃对1.5</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：4.65</p>
<p>沸点：69.1℃</p> <p>熔点：-54.1℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.67</p> <p>水中溶解度：反应</p>	<p>蒸气压：在20℃时148kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃对1.5</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：4.65</p>		
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质可能对环境有害，对水体应给予特别注意。</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>肺水肿度状常常几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重，因此，休息和医学观察是重要的。应考虑由医生或医生指定的人立即给予适当喷药。不要将工作服带回家中。不要在火焰或热表面附近或焊接时使用。</p> <p>美国防火协会法美：H3;F0;R2。</p>		
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>			
<p>ICSC 编号：0198 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 硫酰氟</p>			

CAS 号: 3383-96-3		中文名称: 双硫磷; O, O', O', O'-四甲基-O, O'-硫代二-对亚苯基-双(硫代磷酸酯)	
RTECS 号: TF6890000		英文名称: TEMEPHOS; Abate; O, O', O', O'-Tetramethyl-O, O'-thiodi-p-phenylenebis (phosphorothioate)	
UN 编号: 2783		化学式: C ₁₆ H ₂₀ O ₆ P ₂ S ₃ 分子量: 466.45	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	在特定条件下可燃	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 水喷射, 二氧化碳; 周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 防止产生烟雾! 严格卫生条件!	在一切情况下, 都要向医生咨询!
# 吸入	头晕, 惊厥, 呼吸困难, 恶心, 神志不清, 呕吐, 多涎, 视力模糊, 肌肉痉挛	通风(如非粉末), 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 送医院
# 皮肤	可能吸收! 最初时, 肌肉抽搐(另见吸入)	防护手套, 防护服	冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊, 粉末、液体或气溶胶会被吸附	面罩或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 腹泻, 呼吸困难, 恶心, 呼吸短促, 神志不清, 呕吐(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 催吐(仅对清醒病人!), 并给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将泄漏液收集在可密闭容器中, 不要冲入下水道。将溢漏物扫入容器中, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储 存	防火; 与强氧化剂、强碱分开存放, 保持冷却, 干燥, 置于暗处, 保存于通风良好的室内。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观: 纯物质为白色晶体(工业品为黄色至棕色粘稠液体)。</p> <p>化学危险性: 燃烧时,生成磷氧化物和硫氧化物。与强酸和碱金属发生水解反应。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 10mg/m³(美国政府工业卫生学家会议,1988~1989年)。</p> <p>接触途径: 可通过吸入其气溶胶、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时蒸发可忽略不计,但在喷洒时可迅速达到空中颗粒物有害污染浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质可能对神经系统发生作用(通过胆碱酯酶抑制作用),导致惊厥、呼吸衰竭和死亡。超过职业接触限值时,可能导致死亡。作用可能延缓(见注解)。须作医学观察。</p> <p>长期或反复接触作用: 该物质可能对血胆碱酯酶发生作用。会发生蓄积作用。见急性危害/症状。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点(分解): 120~125℃ 蒸气压: 25℃时 9.6×10⁻⁶Pa</p> <p>熔点: 30℃ 闪点: 109~167℃(根据工业品级)</p> <p>相对密度(水=1): 1.32</p> <p>水中溶解度: 不溶</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害,对蜂类和鱼类应给予特别注意。在人类重要的食物链中,出现生物蓄积作用,特别是在植物作物中。</p>
<p>注解</p>	<p>根据接触程度需要作定期医疗检查。急性中毒症状 30 分钟或 1~2 小时以后才变得明显。在发生中毒时,需采取必要的治疗措施,必须提供有指示说明的适当处理方法。工业制剂使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。不要将工作服带回家中。希望定期做生物监测(血胆碱酯酶)。商品名为 Abote。本卡片中的建议适用于纯物质。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0199 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 双硫磷</p>	

CAS 号: 75-74-1		中文名称: 四甲基铅	
RTECS 号: TP 4725000		英文名称: TETRAMETHYL LEAD	
UN 编号: 1649		化学式: $C_4H_{12}Pb$	
EC 编号: 082-002-00-1		分子量: 267.35	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃的	禁止明火, 禁止火花, 并禁止吸烟	干粉, 水喷射, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	38℃以上时, 密闭系统, 通风和防爆电器设备	着火时喷水保持料桶等冷却
接触		严格卫生条件! 避免青少年和儿童接触!	一切情况下都要向医生咨询!
#吸入	头晕, 头痛, 惊厥, 恶心, 神志不清, 幻觉, 延缓症状(见注解)	局部排气或呼吸保护	
#皮肤	可能吸收! 发红(另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 送医院
#眼睛	发红, 疼痛	面罩或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
#摄食	(另见吸入)		漱口, 催吐(仅对清醒病人!), 送医院
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 尽可能将泄漏液收集在可密闭的容器中。用砂子或惰性吸附剂吸附残液并转移到安全场所, 不要冲入下水道。不要让该物质进入环境(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	防火; 与强氧化剂、强酸分开存放, 保持冷却, 置于暗处, 沿地面通风。		
包装与标志	使用不易破碎包装; 将易碎包装放入不易碎的密闭容器中。 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要依据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体；有特殊气味的液体。</p> <p>物理危险性：该蒸气较空气重并可沿地面流动，可能引起远处着火。</p> <p>化学危险性：加热时可能爆炸。燃烧时该物质发生分解，生成无机铅和一氧化碳。与强氧化剂激烈反应。与强酸发生反应并与硝酸发生激烈反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值(以 Pb 计)0.15mg/m³(皮肤)(美国政府工业卫生学家会议,1988~1989年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发可很快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质可能对脑发生作用，导致中枢神经系统紊乱。超过接触限值可能导致神志不清。作用可能延缓。须定期进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对中枢神经系统发生作用，导致失眠，头痛，恶心。</p>	
<p>物理性质</p>	<p>沸点：110℃</p> <p>熔点：-27.5℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.995</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：20℃时 4.0kPa</p>	<p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.23</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：9.2</p> <p>闪点：38℃(开杯)</p> <p>爆炸极限：在空气中 1.8%(体积)</p>
<p>环境数据</p>		
<p>注解</p>	<p>工业产品由于添加稳定剂(1,2-二氯乙烷,甲苯)而带有红色、橙色或蓝色的不纯物质。脑病症状经过一段时间以后才变得明显。未能指出嗅味与职业接触限值之间的关系。</p> <p>美国防火协会法规：H3;F3;R3;0*。</p>	
<p>附加资料</p>		
<p>ICSC 编号：0200 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 四甲基铅</p>		

* 原文如此。——译者注

CAS 号: 2303-17-5		中文名称: 野麦畏; S-2,3,3-三氯烯丙基-二异丙基硫代氨基甲酸酯; S-(2,3,3-三氯-2-丙烯基)双(1-甲基乙基)-硫代氨基甲酸酯	
RTECS 号: EZ8575000			
UN 编号: 2757		英文名称: TRIALLATE; S-2,3,3-Trichloroallyl diisopropylthiocarbamate; S-(2,3,3-Trichloro-2-propenyl)bis(1-methylethyl)carbamothioate	
EC 编号: 006-039-00-X		化学式: C ₁₀ H ₁₆ Cl ₃ NOS	
		分子量: 304.7	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	干粉,水喷射,泡沫,二氧化碳
爆炸	90℃以上时可能形成爆炸性蒸气/空气混合物;在空气中微细分散颗粒物形成爆炸性混合物	90℃以上时密闭系统,通风(见注解)	着火时喷水保持料桶等冷却
接触		防止粉尘扩散!	
#吸入		局部排气或呼吸防护	新鲜空气,休息,并给予医疗护理
#皮肤	发红	防护手套,防护服	脱掉污染的衣服,用大量水冲洗皮肤或淋浴
#眼接触	发红,疼痛	安全护目镜,或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜),然后就医
#摄食	腹痛,恶心,呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口,并给予医疗护理
溢漏处置	将溢出液收集在密闭容器中,用砂子或惰性吸附剂吸附残液,并转移到安全场所。如果是纯固体形式,将溢漏物清扫入容器中,小心收集残余物,然后转移到安全场所(额外个人防护:适用于有毒颗粒物的 P3 式过滤呼吸器)。		
储存	防火;与强碱、强酸分开存放,保持冷却,干燥。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：29℃以下，工业品为黄/棕色固体。29℃以上时为清澈至暗棕色液体。</p> <p>物理危险性：如果以粉末或颗粒状形式与空气混合，可能发生粉尘爆炸。</p> <p>化学危险性：燃烧时，生成腐蚀性和有毒气体(氯化氢见 ICSC 卡片 0163, 光气见 ICSC 卡片 0007)。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指出该物质扩散时达到空气中颗粒物有害污染浓度的速度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激皮肤和眼睛。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与气溶胶/蒸气接触，可能对眼睛、皮肤和呼吸道产生刺激作用。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：在 0.04kPa 117℃</p> <p>熔点：29~30℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.04</p> <p>水中溶解度：20℃时 0.0004g/100ml</p> <p>蒸气压：25 时 0.016Pa</p> <p>闪点：90℃(闭杯)</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害，对鱼类应给予特别注意。</p>
<p>注解</p>	<p>饮用含酒精饮料增强有害作用。</p> <p>爆炸/预防：防止粉尘沉积，密闭系统，防止粉尘爆炸电器设备和照明。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0201 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 野麦畏</p>	

CAS 号: 1912-26-1 RTECS 号: XY5425000		中文名称: 草达津; 2-氯-4-二乙基氨-6-乙基氨-1,3,5-三吡嗪; 6-氯-N,N,N'-三乙基-1,3,5-三吡嗪-2,4-二胺	
		英文名称: TRIETAZINE; 2-Chloro-4-diethylamino-6-ethylamino-1,3,5-triazine; 6-Chloro-N,N,N'-triethyl-1,3,5-triazine-2,4-diamine	
		化学式: $\text{ClC}_3\text{N}_2(\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{N})\text{NHC}_2\text{H}_5$ 分子量: 229.7	
危害/类触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	喷水, 干粉
爆 炸			
类 触		防止粉尘扩散!	一切情况下都要向医生咨询!
# 吸入	(见摄食)	通风(如非粉末)	给予医疗护理
# 皮触			
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	肌肉痉挛, 体温低, 胃肠机能障碍; 多涎, 呼吸短促, 虚弱(见注解)	工作时不得进食、饮水或吸烟	休息和给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物收集在容器中, 小心收集残余物, 然后转移至安全处。不要让该物质进入环境(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 式过滤呼吸器)。		
储 存	采取措施盛装灭火产生的废水, 沿地面通风。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

CAS 号: 121-44-8		中文名称: 三乙胺; <i>N,N</i> -二乙基乙胺	
RTECS 号: YE0175000		英文名称: TRIETHYLAMINE; <i>N,N</i> -Diethylethanamine	
UN 编号: 1296		化学式: $C_6H_{15}N$	
EC 编号: 612-004-00-5		分子量: 101.2	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟, 禁止与强氧化性物质接触	干粉, 抗醇泡沫, 大量水, 二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器设备和照明	着火时喷水保持料桶等冷却
接触		严格卫生条件!	
# 吸入	咳嗽, 头晕, 头痛, 呼吸困难, 呼吸短促, 喉痛, 神志不清, 虚弱	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收! 发红, 由化学品浸湿的衣服引起皮肤烧伤, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	蓝色模糊和眼晕, 发红, 疼痛, 视力模糊, 暂时失明	面罩或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟 (如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 灼烧感, 腹泻, 呕吐, 多涎, 休克 (另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 通风, 将溢出液收集在可密闭容器中, 小心中和溢漏残液, 然后用大量水冲掉 (额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存	防火, 与强酸和氧化剂分开存放。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: I 联合国次要风险等级: 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

重 要 数 据	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：蒸气比空气重，可沿地面流动，可能造成远处着火。</p> <p>化学危险性：燃烧时，生成有毒烟雾（一氧化碳）。加热时，该物质发生分解，生成可燃和有毒烟雾。该物质是一种强碱，与酸剧烈反应，对铝和锌有腐蚀性。与强氧化剂和硝基烷烃发生剧烈反应。与亚硝酸反应生成致癌的亚硝基化合物。浸蚀某些塑料、橡胶和涂料。</p> <p>职业接触限值：阈限值 10ppm、40mg/m³（美国政府工业卫生学家会议，1988～1989年）最高容许浓度 10mg/m³（前苏联，1983年）。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发可很快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛和呼吸道。该物质腐蚀皮肤。吸入蒸气可能引起肺水肿（见注解）。该物质可能对中枢神经系统和眼睛发生作用。高浓度接触可能导致死亡。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期吸入接触可能引起哮喘病。该物质可能对肝、肾和心脏发生作用。</p>		
	物 理 性 质	<p>沸点：89.4℃</p> <p>熔点：-115℃</p> <p>相对密度（水=1）：0.72</p> <p>水中溶解度：20℃时 17g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 0.07Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度（空气=1）：20℃时 1.2</p>	<p>蒸气相对密度（空气=1）：3.48</p> <p>闪点：-17℃</p> <p>自燃温度：232℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 1.2～8%（体积）</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：1.45</p>
		环 境 数 据	
	注 解	<p>肺水肿症状通常几个小时后才变得明显。体力劳动使症状加重。因此，休息和医学观察是重要的。应考虑由医生或医生指定的人立即给予适当喷药。</p> <p>美国防火协会法规：H2；F3；R0。</p>	
	附 加 资 料		
<p>ICSC 编号：0203 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 三乙酸</p>			

CAS 号: 1954-28-5

RTECS 号: XF0700000

中文名称: 三甘醇二缩水甘油醚; 二缩水甘油三甘醇; 2,2'-(2,5,8,11-四氧杂-1,12-十二烷二基)双环氧乙烷; 1,2:15,16-二环氧-4,7,10,13-四氧杂-十六烷

英文名称: TRIETHYLENE GLYCOL DIGLYCIDYL ETHER; Diglycidyl triethylene glycol; 2,2'-(2,5,8,11-Tetraoxa-1,12-dodecane diyl)bisoxirane; 1,2:15,16-Diepoxy-4,7,10,13-tetraoxahexadecane

化学式: $C_{12}H_{22}O_6$

分子量: 262.3

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	干粉,水喷射,泡沫,二氧化碳
爆炸			
接触			
#吸入			新鲜空气,休息,并给予医疗护理
#皮肤	可能吸收! 发红,粗糙	防护手套	脱掉污染的衣报,冲洗,然后用水和肥皂洗皮肤,如果需要给予医疗护理
#眼睛	发红,疼痛	面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜),然后就医
#摄食	意识模糊,倦睡,迟钝,恶心,神志不清,呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口,饮用大量水,并给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将溢漏液收集在可密闭的容器中,用大量水冲掉残余液。		
储存	与强氧化剂分开存放。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体</p> <p>化学危险性：该物质可能生成过氧化物。燃烧时，该物质发生分解生成有毒气体和蒸气。与强氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：未指出 20℃时该物质蒸发达到有害空气污染浓度的速度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛和皮肤。接触会引起意识降低。接触会引起低血压和昏睡。接触可能引起恶心和呕吐。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎、皮肤过敏。可能损害男性生育力。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：0.27kPa 时 195~197℃</p> <p>熔点：-15~11℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.13</p> <p>水中溶解度：见注解</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：见注解</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：9.0</p> <p>闪点：见注解</p> <p>爆炸极限：见注解</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>文献中未报道熔点、水中溶解度、蒸气压、蒸气/空气混合物的相对密度和自燃温度。该物质是可燃的，但在文献中未指出闪点。文献中未报道爆炸极限。蒸馏前，应检验过氧化物；如果有，应使其无害化。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0204 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 三甘醇二缩水甘油醚</p>	

CAS 号: 1582-09-8		中文名称: 氟乐灵; 2,6-二硝基- <i>N,N</i> -二丙基-4-(三氟甲基)-苯胺; α,α,α -三氟-2,6-三硝基- <i>N,N</i> -二丙基-对-甲苯胺	
RTECS 号: XU9275000		英文名称: TRIFLURALIN; 2,6-Dinitro- <i>N,N</i> -dipropyl-4-(trifluoromethyl)-benzeneamine; α,α,α -Trifluoro-2,6-dinitro- <i>N,N</i> -dipropyl- <i>p</i> -toluidine	
		化学式: $C_{13}H_{16}F_3N_3O_4$	分子量: 335
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆炸			
接触			
# 吸入	咳嗽, 咽喉痛	通风(如非粉末)	
# 皮肤		防护手套	脱掉污染的衣报, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并予以医疗护理
# 眼睛	流泪, 发红	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	灼烧感, 虚弱	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 催吐(仅对清醒病人!) 并予以医疗护理(见注解)
溢漏处置	将溢漏物清扫入容器中, 小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让该化学品进入环境(额外个人防护: 通用于有害颗粒物的 P2 式过滤呼吸器)。		
储存	采取措施盛装灭火产生的废水。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：桔黄色晶体粉末。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。最高容许浓度 3mg/m³(前苏联,1984 年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计,但是喷洒或扩散时可较快达到空中颗粒物有害污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质可能对中枢神经系统发生作用。</p> <p>长期或反复接触作用：在实验动物身上曾检验出肿瘤,但对人类可能无关(见注解)。可能引起人类遗传损伤。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> <p>沸点：139~140℃</p> <p>熔点：49℃</p> <p>相对密度(水=1)：</p> <p>水中溶解度：27℃时 0.0004g/100ml</p> <p>蒸气压：25℃时 0.014Pa</p> </td> <td style="width: 50%; border: none;"> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：11.5</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：5.28</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点：139~140℃</p> <p>熔点：49℃</p> <p>相对密度(水=1)：</p> <p>水中溶解度：27℃时 0.0004g/100ml</p> <p>蒸气压：25℃时 0.014Pa</p>	<p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：11.5</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：5.28</p>
<p>沸点：139~140℃</p> <p>熔点：49℃</p> <p>相对密度(水=1)：</p> <p>水中溶解度：27℃时 0.0004g/100ml</p> <p>蒸气压：25℃时 0.014Pa</p>	<p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：11.5</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：5.28</p>		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害,应对水中生物给予特别注意。</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>在文献中未报道分解温度。该物质对人体健康作用数据不充分,因此必须竭力进行护理。已证明氟乐灵对小鼠致癌,但对兔不致癌。商品名有：Digermin, Elancolan, Trefanocide, Triflurex, Treflan。如果该物质以含烃类溶剂的制剂形式存在,则不要催吐。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0205 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氟乐灵</p>			

CAS 号: 75-50-3		中文名称: 三甲胺; <i>N,N</i> -二甲基甲烷胺(钢瓶)	
RTECS 号: PA0350000		英文名称: TRIMETHYLAMINE; <i>N,N</i> -Dimethylmethaneamine;	
UN 编号: 1083;1297		TMA(cylinder)	
EC 编号: 612-001-00-9		化学式: C_3H_9N	分子量: 59.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	极易燃	禁止明火,禁止火花,禁止吸烟	切断气源;如无可能并对周围环境无危险,让其自行燃烧完全(见注解)
爆炸	气体/空气混合物有爆炸性	密闭系统,通风,防爆电器设备和照明;使用减少火花的手持工具	着火时喷水保持料桶等冷却
接触		严格卫生条件!	
#吸入	刺鼻,腹痛,咳嗽,腹泻,呼吸困难,呼吸短促,咽喉痛,延缓作用症状(见注解)	通风,局部排气或呼吸防护	新鲜空气,休息,半直立体位,必要时进行人工呼吸,并给予医疗护理
#皮肤	发红,灼烧感,疼痛	防护手套,防护服	脱掉污染的衣报,用大量水冲洗皮肤或淋浴,并给予医疗护理
#眼睛	发红,疼痛,视力模糊,严重深度烧伤	面罩或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜),然后就医
#摄食	腹痛,腹泻,呕吐		漱口,饮大量水,不要催吐,并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域,向专家咨询(特殊废物处置),通风,不要冲入下水道,喷细水雾消除,用水帘阻断气体烟云(额外个人防护:自给式呼吸器)。		
储存	防火;与氧化剂、酸、泵、亚硝酸盐、硝酸分开存放;保持冷却。		
包装与标志	有特殊配件的专用绝缘钢瓶。 联合国危险性类别: 2 联合国次要风险等级: 3 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色，压缩液化气体，有刺激气味并带有咸味。</p> <p>物理危险性：该气体较空气重，并可沿地面流动，可能引起远处着火。该气体与空气混合，容易形成爆炸性混合物。</p> <p>化学危险性：燃烧时，该物质分解生成有毒气体(氧化亚氮)。该物质是一种强碱，与酸发生剧烈反应，并对铝和锌有腐蚀性。与氧化剂和许多其它化合物剧烈反应，与汞反应生成冲击敏感的化合物，在特定条件下与亚硝酸盐和硝酸反应生成极毒的亚硝酸胺。浸蚀铜及其化合物。水溶液也是高度易燃的。</p> <p>职业接触限值：阈限值 10ppm、24mg/m³(以时间加权平均值计)、15ppm、36mg/m³(以短期接触限值计)(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：容器破损时，该种气体可很快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。吸入蒸气或烟雾可值引起肺水肿(见注解)。液体迅速蒸发可能造成冻伤。接触可能导致死亡。作用可能延缓。须做医学观察。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：101.3kPa 时 3℃</p> <p>熔点：-117℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.6356</p> <p>水中溶解度：20℃时 620g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 220kPa</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：2.04</p> <p>闪点：-12℃(闭杯)</p> <p>自然温度：190℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 2.0~11.6%(体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：0.27</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害，应对水体给予特别注意。</p>
<p>注解</p>	<p>沸点时液体的密度为 0.6567kg/l。肺水肿症状几个小时以后才变得明显。体力劳动使症状加重。因此，休息和医学观察是重要的。应考虑由医生或医生指定的人立即给予适当喷药。超过接触限值时，嗅味报警不充分。用大量水冲洗污染的衣服(有着火危险)。将钢瓶的渗漏处朝上，防止液态气体逸出。</p> <p>火灾/急救/消防：其它情况下，用水喷射、干粉、二氧化碳作灭火剂。</p> <p>美国防火协会法规：H2;F4;R0。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0206 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 三甲胺</p>	

CAS 号: 7440-62-2		中文名称: 钒(粉末)	
RTECS 号: YW1355000		英文名称: VANADIUM(powder)	
		化学式: V	原子量: 50.9
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	在特定条件下可燃		大量水
爆 炸	在空气中,微细分散颗粒物形成爆炸性混合物	防止粉尘沉积,密闭系统,防止粉尘爆炸电器设备和照明	
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	见注解		
# 皮肤			
# 眼睛			
# 摄食			漱口
溢漏处置	将溢漏物清扫入容器中,小心收集残余物,然后转移至安全场所。		
储 存	与强氧化剂分开存放。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：灰色粉末。</p> <p>物理危险性：如果以粉末或颗粒形状与空气混合，可能发生粉尘爆炸。</p> <p>化学危险性：加热时，生成有毒烟雾。容易与强氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值(以 V_2O_5 计) $0.05\text{mg}/\text{m}^3$ (美国政府工业卫生学家会议，1988~1989年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但是加热时，可较快达到空气中颗粒物有害污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质可能对肺发生作用(见注解)。</p> <p>长期或反复接触作用：见注解。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：3380℃</p> <p>熔点：1890℃</p> <p>相对密度(水=1)：6.1</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>五氧化二钒可能对肺有毒性作用。钒容易氧化，进一步见五氧化二钒(ICSC卡片 0596)。本卡片的建议也适用于钒铁(合金)。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0207 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 钒</p>	

CAS 号: 1314-13-2		中文名称: 氧化锌, 锌白	
RTECS 号: ZH4800000		英文名称: ZINC OXIDE; Zinc white	
		化学式: ZnO	分子量: 81.38
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不易燃		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆炸			
接触			
# 吸入	肌肉疼痛, 咳嗽, 头痛, 寒战, 恶心, 呕吐, 发烧	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息并给予医疗护理
# 皮触		防护手套	
# 眼睛	发红, 疼痛	如果是粉末, 使用安全护目镜或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟 (如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹泻, 恶心, 呕吐		漱口并给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物清扫入容器中, 然后用大量水冲掉 (额外个人防护: 适用于有毒颗粒的 P3 式过滤呼吸器)。		
储存			
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：白色粉末，遇强热时变成黄色。</p> <p>职业接触限值：阈限值(以烟雾计)5mg/m³(美国政府工业卫生学家会议，1988~1989年)。阈限值(以粉尘计)10mg/m³(美国政府工业卫生学家会议，1988~1989年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶或烟雾和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但通过扩散可迅速达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛和呼吸道。吸入烟雾可能引起金属烟雾热。作用可能延缓。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点：19.75℃</p> <p>相对密度(水=1)：5.61</p> <p>水中溶解度：水溶</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>金属烟雾热症状几个小时以后才变得明显。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC'编号：0208 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氧化锌</p>	

CAS 号: 108-24-7		中文名称: 乙酸酐; 醋酸酐; 氧化乙酰	
RTECS 号: AK1925000		英文名称: ACETIC ANHYDRIDE; Acetic acid, anhydride; Acetic oxide; Ethanoic anhydrate	
UN 编号: 1715		化学式: C ₄ H ₆ O ₃	
EC 编号: 607-008-00-9		分子量: 102.1	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃的	禁止明火, 禁止火花和禁止吸烟	干粉, 二氧化碳
爆炸	49℃以上时可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	49℃以上时密闭系统, 通风和防爆电器设备	着火时喷水保持料桶等冷却, 但是禁止与水直接接触
接触			
# 吸入	咽喉痛, 咳嗽, 呼吸短促, 呼吸困难, 延缓作用症状(见注解)	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	腐蚀作用, 发红, 皮肤烧伤, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣报, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	腐蚀, 发红, 疼痛, 视力模糊	面罩或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腐蚀作用, 咽喉痛, 腹痛, 呕吐, 腹泻	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 饮用大量水, 并给予医疗护理
溢漏处置	通风, 尽可能将泄漏液收集在可密闭的容器中, 用大量水冲掉残余液, 避免飞溅! (额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存	防火, 与强氧化剂、醇类分开存放; 干燥。		
包装与标志	气密。 联合国危险性类别: 8 联合国包装类别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有刺激性气味。</p> <p>化学危险性：加热时，该物质发生分解，生成有毒烟雾和气体。与沸水、强氧化剂、醇类和许多其它化合物发生剧烈反应。有水存在时，浸蚀许多金属。液体有极强腐蚀性，特别是有水存在时(见注解)。</p> <p>职业接触限值：阈限值 5ppm、21mg/m³(上限)(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发可较快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：腐蚀作用。流泪。该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有腐蚀性。吸入蒸气和/或烟雾可能引起肺水肿(见注解)。接触可能导致死亡。作用可能延缓(见注解)。须做医学观察。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点：140℃ 熔点：-73℃ 相对密度(水=1)：1.08 水中溶解度：反应(见注解) 蒸气压：20℃时 0.465kPa 蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.01 </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸气相对密度(空气=1)：3.5 闪点：49℃(闭杯) 自燃温度：330℃ 爆炸极限：在空气中 2.7~10.3%(体积) </td> </tr> </table>	沸点： 140℃ 熔点： -73℃ 相对密度(水=1)： 1.08 水中溶解度： 反应(见注解) 蒸气压： 20℃时 0.465kPa 蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)： 20℃时 1.01	蒸气相对密度(空气=1)： 3.5 闪点： 49℃(闭杯) 自燃温度： 330℃ 爆炸极限： 在空气中 2.7~10.3%(体积)
沸点： 140℃ 熔点： -73℃ 相对密度(水=1)： 1.08 水中溶解度： 反应(见注解) 蒸气压： 20℃时 0.465kPa 蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)： 20℃时 1.01	蒸气相对密度(空气=1)： 3.5 闪点： 49℃(闭杯) 自燃温度： 330℃ 爆炸极限： 在空气中 2.7~10.3%(体积)		
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>与水混合时，生成醋酸。在工作接触的任何时刻都不应超过使用的职业接触限值。肺水肿症状几个小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此，休息和医学观察是重要的。应考虑由医生或医生指定的人立即给予适当喷药。有酸存在和/或受热催化与水的反应。严重火情必须用大量水扑灭。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-63。</p>		
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>			
<p>ICSC 编号：0209 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 乙酸酐</p>			

CAS 号: 75-36-5		中文名称: 乙酰氯; 乙酰基氯; 氯乙酸	
RTECS 号: AO6390000		英文名称: ACETYL CHLORIDE; Acetic chloride; Ethanoyl chloride; Acetic acid chloride	
UN 编号: 1717		化学式: C ₂ H ₃ ClO	
EC 编号: 607-011-00-5		分子量: 78.5	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃	禁止明火, 禁止火花和禁止吸烟; 禁止与热表面接触	干粉, 二氧化碳, 禁止用水, 禁止用泡沫
爆炸	蒸气/空气有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器设备和照明(见注解)	着火时喷水保持料桶等冷却, 但禁止与水直接接触; 扑灭掩蔽场所外部的火情
接触		避免一切接触!	在一切情况下都要向医生咨询!
# 吸入	眼、肺和呼吸道有灼烧感, 咳嗽, 呼吸短促	呼吸防护, 密闭系统和通风	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红, 皮肤烧伤, 灼烧感	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 失明, 严重深度烧伤	面罩或眼睛保护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 灼烧感, 咳嗽, 呼吸短促, 咽喉疼痛(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 不饮用任何东西, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 将溢出液收集在可密闭容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸收剩余液并转移至安全场所。不要用锯末或其它可燃吸附剂吸附, 切勿直接将水喷洒在液体上。不要让该物质进入环境(见注解)。		
储存	防火; 与不相容物质分开存放(见注解), 保持冷却、干燥。		
包装与标志	密封, 使用不易破碎包装; 将易碎包装放入不易碎的密闭容器中。 联合国危险性类别: 3 联合国次要风险等级: 8 联合国包装级别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

重 要 数 据	<p>物理状态 外观: 液体, 有刺激性气味。</p> <p>物理危险性: 蒸气较空气重并可沿地面流动; 可能造成远处着火。</p> <p>化学危险性: 加热可能引起猛烈燃烧或爆炸。加热时, 该物质发生分解, 生成光气(见 ICSC 卡片 0007)和氯化氢(见 ICSC 卡片 0163)。该物质是一种强还原剂并且与氧化剂发生反应。水溶液是一种强酸, 与碱发生剧烈反应, 有腐蚀性。与强氧化剂发生反应。与水、醇、二甲基亚砷、碱和某些金属粉末发生剧烈反应, 引起火灾和爆炸危险。在水或醇存在下, 浸蚀许多金属。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。</p> <p>接触途径: 可通过吸入其蒸气和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时该物质蒸发, 可很快速达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质对眼睛和皮肤有腐蚀性。蒸气刺激眼睛和呼吸道。食入有腐蚀性。吸入蒸气可能导致肺水肿(见注解)。接触可能导致神志不清。作用可能延缓。须做医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期与皮肤接触可能导致皮炎。吸入高浓度蒸气, 肺可能受损伤。</p>		
	物 理 性 质	<p>沸点: 51℃</p> <p>熔点: -112℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.11</p> <p>水中溶解度: 反应</p> <p>蒸气压: 20℃时 32kPa</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1): 2.7</p> <p>闪点: 5℃(闭杯)</p> <p>自燃温度: 390℃</p> <p>解炸极限: 在空气中 7.3~19%(体积)</p>
	环 境 数 据	<p>该物质可能对环境有害, 对水体应给予特别注意。</p>	
	注 解	<p>不相容物质有: 水, 乙醇, 碱, 强氧化剂, 二甲基亚砷和某些金属粉末。在密闭的空间内燃烧可能转变成爆燃。肺水肿症状几个小时以后才变得明显。体力劳动使症状加重。因此, 休息和医学观察是重要的。应考虑由医生或医生指定的人立即给予适当喷药。用大量水冲洗污染的衣服(有着火危险)。不要在火焰或热表面附近或焊接时使用。</p> <p>爆炸/预防: 防止静电荷累积(例如, 接地)。不要使用压缩空气度装, 卸料或转运。使用减少火花的手工工具。</p> <p>溢漏处置: (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。</p> <p>美国防火协会法规: H3;F3;R2。</p>	
	附 加 资 料		
<p>ICSC 编号: 0210</p>			
<p style="text-align: center;">本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写</p>			
<p>乙酰氯</p>			

CAS 号: 111-69-3 RTECS 号: AV2625000 UN 编号: 2205		中文名称: 己二腈; 1,4-二氰丁烷; 己二酸二腈; 四甲基氰(四甲撑[叉]氰) 英文名称: ADIPONITRILE; 1,4-Dicyanobutane; Adipic acid dinitrile; Tetramethylene cyanide 化学式: $\text{CN}(\text{CH}_2)_4\text{CN}$ 分子量: 108.1	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	93℃以上时, 可生成爆炸性蒸气/空气混合物	93℃以上时密闭系统, 通风	
接 触		严格卫生条件!	一切情况下都要向医生咨询!
# 吸入	头痛, 呼吸短促, 咽喉痛, 神志不清	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并予以医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并予以医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 饮用大量水, 并予以医疗护理
溢漏处置	将溢出液收集在可密闭容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸收剩余液并转移至安全场所。		
储 存	沿地面通风。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: I (M) 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色油状液体。</p> <p>化学危险性：加热至 90℃ 以上，该物质发生分解生成氰化氢。加热时，生成有毒烟雾。与强氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值： 阈限值未制定。</p> <p>接触途径： 可通过吸入、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险： 20℃ 时该物质蒸发，不会或很缓慢地达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用： 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质抑止细胞呼吸作用。严重接触可能导致惊厥，神志不清和死亡。须进行医学观察。</p>	
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点： 295℃</p> <p>熔点： 2℃</p> <p>相对密度(水=1)： 0.95</p> <p>水中溶解度： 20℃ 时 4.5g/100ml</p> <p>蒸气压： 20℃ 时 0.027kPa</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)： 3.7</p> <p>闪点： 93℃</p> <p>自燃温度： 460℃</p> <p>爆炸极限： 在空气中 1.0~?(体积)*</p>
<p>环境数据</p>		
<p>注 解</p>	<p>发生己二腈中毒时，需采取特别急救和治疗措施。向医生咨询。</p>	
<p>附加资料</p>		
<p>ICSC 编号：0211 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 己二腈</p>		

* 原文如此。——译者注

CAS 号: 584-79-2

RTECS 号: GZ1476000

EC 编号: 006-025-00-3

中文名称: 丙烯除虫菊; (顺反)-3-烯丙基-2-甲基-4-氧代环戊烯-2-基(1 顺反)-顺-反-菊酸酯; 2-甲基-4-氧代-3-(2-丙烯基)-2-环戊烯-1-基-2,2-二甲基-3-(2-甲基-1-丙烯基)环丙烷羧酸酯

英文名称: ALLETHRIN; (RS)-3-Allyl-2-methyl-4-oxocyclopent-2-enyl-(IRS)-cis-trans-chrysanthemate; 2-Methyl-4-oxo-3-(2-propenyl)-2-cyclopenten-1-yl-2,2-dimethyl-3-(2-methyl-1-propenyl)cyclopropanecarboxylate

化学式: $C_{19}H_{26}O_3$

分子量: 302.4

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的(见注解)	禁止明火	干粉,水成膜泡沫,泡沫,二氧化碳
爆炸			
接触		防止粉尘扩散!	
#吸入	惊厥,震颤	避免吸入细尘和气雾	新鲜空气,休息,并给予医疗护理
#皮肤	发红(见吸入)	防护手套	脱掉污染的衣服,冲洗,然后用水和肥皂洗皮肤
#眼睛	发红	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜),然后就医
#摄食	(见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟,进食前洗手	立即获得医疗护理;如果已停止呼吸,进行人工呼吸
溢漏处置	尽可能将泄漏液收集在可密闭容器中,用碱处理剩余液;用砂子或惰性吸附剂吸附剩余液,然后转移到安全场所。不要让该化学品进入环境。		
储存	采取措施盛装灭火产生的废水,置于阴暗处,置于通风良好的室内。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：淡黄色液体。</p> <p>化学危险性：加热至 400℃ 以上时，该物质发生分解。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶和经食入吸收到体内。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对神经系统发生作用，导致惊厥和震颤。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：0.013kPa 时 140℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.01</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：30℃ 时 0.016Pa</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害，对鱼类和蜜蜂类应给予特别注意。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>有些液体制剂可能是高度易燃和/或爆炸性的。该物质对人体健康作用的数据不充分，因此必须竭力进行护理。作为工业制剂可能改变其物理和毒理学特性。商品有 Pynamin, Pyrisin。可参考国际化学品安全规划署出版物卫生与安全指南第 24 期 Allethrins 和环境卫生基准第 87 期 Allethrins。也可参考 ICSC 卡片 0228, 0212, 0227。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0212 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 丙烯除虫菊</p>	

CAS 号: 584-79-2

RTECS 号: GZ1925000

EC 编号: 006-025-00-3

中文名称: 右旋-丙烯除虫菊; (顺反)-3-烯丙基-2-甲基-4-氧代环戊烯-2-基(1顺)-顺-反-菊酸酯; 2-甲基-4-氧代-3-(2-丙烯基)-2-环戊烯-1-基-2,2-二甲基-3-(2-甲基-1-丙烯基)环丙烷羧酸酯

英文名称: *d*-ALLETHRIN; (*RS*)-3-Allyl-2-methyl-4-oxocyclopent-2-enyl(1*R*)-*cis*-*trans*-chrysanthemate; 2-Methyl-4-oxo-3-(2-propenyl)-2-cyclopenten-1-yl-2,2-dimethyl-3-(2-methyl-1-propenyl)cyclopropanecarboxylate

化学式: $C_{19}H_{26}O_3$

分子量: 302.4

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的(见注解)	禁止明火	干粉,水成膜泡沫,泡沫,二氧化碳
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	惊厥,震颤	避免吸入微细粉尘和雾	新鲜空气,休息并给予医疗护理
# 皮肤	发红(见吸入)	防护手套	脱掉污染的衣服,冲洗,然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	刺激,发红	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜),然后就医
# 摄食	(见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	立即获得医疗护理
溢漏处置	尽可能将泄漏液收集在密闭容器中,用碱中和残余液,用砂子或惰性吸附剂吸附剩余残液并转移至安全场所。不要让该化学品进入环境。		
储 存	采取措施盛装灭火产生的废水,置于暗处,置于通风良好的室内。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：油状液体。</p> <p>化学危险性：加热至 400℃以上时，该物质发生分解。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶和食入吸收到体内。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对神经系统发生作用，导致惊厥和震颤。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>相对密度(水=1)：1.01 闪点：130℃</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质可能对环境有害，对鱼类和蜜蜂类应给予特别注意。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>有些液体制剂可能是高度易燃和/或爆炸性的。该物质对人体健康作用的数据不充分。因此必须竭力进行护理。作为工业制剂可能改变其物理和毒理学特性。商品名有 Pynamin forte。可参考国际化学品安全规划署的出版物卫生和安全指南第 24 期 Allethrins 和环境卫生基准第 87 期 Allethrins。也可参考 ICSC 卡片 0228,0212,0227。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0213 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 右旋-丙烯除虫菊</p>	

<p style="text-align: center;">重 要 触 据</p>	<p>物理状态 外观：无色至白色粉末或晶体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：如果以粉末或颗粒形状与空气混合，可能发生粉尘爆炸。</p> <p>化学危险性：燃烧时，该物质发生分解，生成有毒气体和蒸气。与强氧化剂发生反应，引起火灾和爆炸危险。该物质是一种水溶性强碱。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.5ppm、2.0mg/m³(以时间加权平均)(美国政府工业卫生学家会议 1989~1990 年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气、吸入其气溶胶和经皮肤吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，较快速达到空中有害污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。接触可能引起惊厥及呼吸窘迫和衰竭。接触可能导致死亡。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> <p>沸点：211℃</p> <p>熔点：58℃</p> <p>相对密度(水=1)：见注解</p> <p>水中溶解度：易溶</p> <p>蒸气压：20℃时约 0.13kPa</p> </td> <td style="width: 50%; border: none;"> <p>蒸气相对密度(空气=1)：3.2</p> <p>闪点：68℃(闭杯)</p> <p>爆炸极限：见注解</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点：211℃</p> <p>熔点：58℃</p> <p>相对密度(水=1)：见注解</p> <p>水中溶解度：易溶</p> <p>蒸气压：20℃时约 0.13kPa</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：3.2</p> <p>闪点：68℃(闭杯)</p> <p>爆炸极限：见注解</p>
<p>沸点：211℃</p> <p>熔点：58℃</p> <p>相对密度(水=1)：见注解</p> <p>水中溶解度：易溶</p> <p>蒸气压：20℃时约 0.13kPa</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：3.2</p> <p>闪点：68℃(闭杯)</p> <p>爆炸极限：见注解</p>		
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>文献中未报道相对密度和自燃温度。在高温时，可燃固体蒸气与空气可形成爆炸性混合物。文献中未报道爆炸限值。未指出气味与职业接触限值的关系。</p> <p>皮肤/急救/消防：如果刺激作用持续，应给予医疗护理。进行急救时，要戴防护手套。</p>		
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>			
<p>ICSC 编号：0214 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 2-氨基吡啶</p>			

CAS 号: 1336-21-6		中文名称: 氢氧化铵; 氨水溶液; 水合铵; 氨水	
RTECS 号: BQ9625000		英文名称: AMMONIUM HYDROXIDE; Aqueous solution of ammonia; Ammonium hydrate; Aqua ammonia;	
UN 编号: 2672 (10~35%); 2073 (35~50%); 1005 (>50%)。		Ammonia water	
EC 编号: 007-001-01-2		化学式: NH ₄ OH	
		分子量: 35.1	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性		着火时喷水保持料桶等冷却
接触		避免一切接触	一切情况下都要向医生咨询!
# 吸入	喉部灼烧感, 咳嗽, 呼吸困难, 呼吸短促, 咽喉痛, 支气管痉挛, 胸痛	通风, 局部排气或呼吸防护; 保持容器完全密闭	新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红, 严重皮肤烧伤, 疼痛, 起疱	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 白内障, 青光眼, 视力模糊, 永久性失明, 严重深度烧伤, 腐蚀作用	安全护目镜或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟 (如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 灼烧感, 咳嗽, 咽喉痛, 呕吐 (见注解)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 立即饮用大量水, 不要催吐, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 发生大量溢漏时向专家咨询, 通风, 小心用稀酸如稀硫酸中和溢漏液, 尽可能将溢漏液收集到可密闭容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸附残余液, 并转移到安全场所, 用大量水冲掉残余液 (见注解)。		
储存	与强氧化剂、强酸分开存放, 保持冷却, 置于通风良好的室内 (进一步见注解)。		
包装与标志	气密 (>35%)。 联合国危险性类别: 8 (10~35%); 2 (>35%)。 联合国次要风险等级: 3, 6.1 (>50%) 联合国包装级别: III (10~35%) 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

CAS 号: 6484-52-2		中文名称: 硝酸铵; 铵硝石; 硝酸铵盐	
RTECS 号: BR9050000		英文名称: AMMONIUM NITRATE; Ammonium saltpeter; Nitric acid, ammonium salt	
UN 编号: 1942		化学式: NH_4NO_3	
		分子量: 80.1	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 但增强其它物质燃烧, 有爆炸性	禁止与易燃物质接触, 禁止与还原性化合物接触	大量水; 周围环境着火时, 初期最好使用淹没量水灭火
爆炸	在密闭环境和高温下, 有着火和爆炸危险		扑灭掩蔽场所外部的火情
接触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉痛	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套	首先用大量水冲洗, 然后脱掉污染的衣服, 并再次冲洗, 给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	头晕, 惊厥, 腹痛, 腹泻, 神志不清, 呕吐, 虚弱	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口并给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物清扫入不可燃容器内, 用大量水冲掉残余物 (额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 式过滤呼吸器)。		
储存	与可燃和还原物质、强氧化剂、酸、金属分开存放; 干燥。		
包装与标志	联合国危险性类别: 5.1 联合国包装级别: III 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：透明晶体或无色晶体粉末。</p> <p>化学危险性：加热可能引起猛烈燃烧或爆炸(见注解)。与热表面或火焰接触，该物质发生分解，生成氮氧化物。该物质是一种强氧化剂，并且与可燃和还原物质发生反应。水溶液是一种弱酸。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但是可较快达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。接触会引起血压降低。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点(分解)：>210℃</p> <p>熔点：170℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.7</p> <p>水中溶解度：20℃时 192g/100ml</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时约 1.00</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：2.8</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害，应对水体给予特别注意。</p>
<p>注 解</p>	
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0216 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 硝酸铵</p>	

CAS 号: 7783-28-0		中文名称: 磷酸氢二铵; 二铵氢磷酸盐; 二代磷酸铵	
RTECS 号: TB9375000		英文名称: AMMONIUM PHOSPHATE DIBASIC; Diammonium hydrogen phosphate; Ammonium phosphate secondary	
		化学式: $(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$	分子量: 132.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃		周围环境着火时允许使用各种灭火剂
爆炸			
接触		防止粉尘扩散!	
#吸入	咳嗽, 呼吸短促, 咽喉痛	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息并给予医疗护理
#皮肤	发红, 疼痛	防护手套	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤, 并给予医疗护理
#眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	首先用大量水冲洗几分钟 (如方便取下隐形眼镜), 然后就医
#痛食	腹部痉挛, 恶心, 咽喉痛, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 并给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物质清扫入容器中, 用大量水冲掉残余物 (额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 式过滤呼吸器)。		
储存	与强氧化剂、强碱分开存放; 置于通风良好的室内。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色至白色晶体或粉末。</p> <p>物理危险性：与空气接触，逐渐失去氨。</p> <p>化学危险性：加热至 100℃ 以上时，该物质发生分解，生成有毒和腐蚀性蒸气（氨和氮氧化物与磷氧化物）。与一些强氧化剂发生剧烈反应（特别是氯酸钾），引起火灾和爆炸危险。与强碱发生反应，生成有毒气体（氨）。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入和食入颗粒物或粉尘吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃ 蒸发可忽略不计，但扩散时，可较快达到空气中颗粒物有害污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对上呼吸道发生作用。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点：（低于熔点在 100℃ 时分解）</p> <p>相对密度（水=1）：1.6</p> <p>水中溶解度：10℃ 时 58g/100ml</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>该物质对人体健康作用的数据不充分，因此必须竭力进行护理。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0217 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 磷酸氢二铵</p>	

CAS 号: 628-63-7		中文名称: 乙酸正戊酯; 正-乙酸戊酯; 1-乙酸戊酯; 乙酸 1-戊醇酯	
RTECS 号: AJ1925000		英文名称: <i>n</i> -AMYL ACETATE; <i>n</i> -Pentyl acetate; 1-Pentyl acetate; Acetic acid, 1-pentanol ester	
UN 编号: 1104		化学式: $C_7H_{14}O_2$	
EC 编号: 607-130-00-2		分子量: 130.2	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃的	禁止明火, 禁止火花和禁止吸烟	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	25°C 以上时可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	25°C 以上时密闭系统, 通风和防爆电器设备	着火时喷水保持料桶等冷却
接触			
# 吸入	头晕, 倦睡, 头痛, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛	防护手套	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	面罩	首先用大量水冲洗几分钟 (如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 恶心, 咽喉疼痛 (另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 饮用大量水, 并给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将泄漏液收集在可密闭的容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸附残液并转移至安全场所。		
储存	防火。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联食型包装级别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：燃烧时，该物质发生分解，生成有毒气体与烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈限值 100ppm、532mg/m³(以时间加权平均值计)(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发缓慢达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。可能对中枢神经系统发生作用。</p> <p>长期或反复接触作用：该液体使皮肤脱脂。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：147℃ 熔点：-71℃ 相对密度(水=1)：0.88 水中溶解度：20℃时 1g/100ml 蒸气压：25℃时 0.65kPa 蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.02</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：4.5 闪点：25℃(闭杯) 自燃温度：375℃ 爆炸极限：在空气中 1.1~7.5%(体积)</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>饮用含酒精饮料增强有害作用。 运输应急卡：TEC(R)-581。 美国防火协会法规：H1；F3；R0。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0218 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 乙酸正戊酯</p>	

CAS 号: 629-38-0

中文名称: 乙酸仲戊酯; 2-乙酸戊酯; 乙酸, 2-戊醇酯, 1-甲基丁基乙酸酯

RTECS 号: AJ2100000

UN 编号: 1104

英文名称: *sec*-AMYL ACETATE; 2-Pentyl acetate; Acetic acid, 2-pentanol ester; 1-Methylbutyl acetate

EC 编号: 607-130-00-2

化学式: $C_7H_{14}O_2$

分子量: 130.2

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃的	禁止明火, 禁止火花和禁止吸烟	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	32℃以上时可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	32℃以上时密闭系统, 通风, 和防爆电器设备	着火时喷水保持料桶等冷却
接触			
#吸入	头晕, 倦睡, 头痛, 咽喉痛	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
#皮肤	发红, 疼痛	防护手套	脱掉污染的衣服, 并用大量水冲洗皮肤或淋浴
#眼睛	发红, 疼痛	面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
#摄食	腹痛, 恶心, 咽喉痛(另见吸收)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 饮用大量水, 并给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将泄漏液收集在可密闭的容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸附残液, 并转移到安全场所。		
储存	防火; 与强氧化剂分开存放。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: II 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

重要数据	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：燃烧时，该物质发生分解，生成有毒气体和蒸气。与强氧化剂发生剧烈反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值 125ppm、665mg/m³(以时间加权平均值计)(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，缓慢达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。可能对中枢神经系统发生作用。</p> <p>长期或反复接触作用：该液体使皮肤脱脂。</p>	
	<p>物理性质</p> <p>沸点：120℃</p> <p>熔点：-100℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.86</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：20℃时 0.93kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.03</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：4.5</p> <p>闪点：32℃</p> <p>自燃温度：见注解</p> <p>爆炸极限：见注解</p>
	<p>环境数据</p>	
	<p>注解</p> <p>文献中未报道自燃温度，爆炸极限。饮用含酒精饮料增强有害作用。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-581。</p> <p>美国防火协会法规：H1；F3；R0。</p>	
<p>附加资料</p>		
<p>ICSC 编号：0219 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 乙触仲戊酯</p>		

CAS 号: 7783-70-2		中文名称: 五氟化锑; 氟化锑(V)	
RTECS 号: CC 5800000		英文名称: ANTIMONY PENTAFLUORIDE; Antimony(V) fluoride; Antimony(V) pentafluoride	
UN 编号: 1732		化学式: SbF ₅	
EC 编号: 051-003-00-9			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃, 但是增强其它物质的燃烧		干粉, 二氧化碳; 禁止用水, 禁止用泡沫
爆炸			着火时喷水保持料桶等冷却, 但是禁止直接与水接触
接触			一切情况下都要向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 呼吸困难, 咽喉痛, 虚弱	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红, 严重皮肤烧伤, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊。	面罩或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医。
# 摄食	腹部疼痛, 腹泻, 咽喉疼痛, 呕吐, 延缓作用症状(见注解)	工作时不得进食、饮水或吸烟	嗽口, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 尽可能将泄漏液收集在可密闭容器中, 用大量水冲掉溢流液, 用砂子或惰性吸附剂吸附残液并转移到安全场所(见注解)。		
储存	与可燃和还原物质分开存放, 干燥。		
包装与标志	使用不易破碎包装; 将易碎包装放入不易碎密闭容器中。 联合国危险性类别: 8 联合国次要风险等级: 6.1 联合国包装级别: II(M) 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观: 无色油状液体,有强烈气味。</p> <p>化学危险性: 与水发生激烈反应,生成氟化氢烟雾(见 ICSC 卡片 0283)。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 0.5mg/m³(以时间加权平均值计)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。</p> <p>接触途径: 可通过吸入其蒸气和食入吸收到体内。</p> <p>短期接触作用: 该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有腐蚀性。吸入可能引起肺水肿(见注解)。此物质可能对血液发生作用,导致钙血症、心脏和肾脏衰竭。接触可能导致死亡。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期接触可能引起皮肤过敏。该物质可能对肺发生作用,导致肺纤维化或支气管炎。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点: 141℃</p> <p>熔点: 8.3℃</p> <p>相对密度(水=1): 25℃时 3.097</p> <p>水中溶解度: 混溶</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>肺水肿症状几个小时以后才变得明显。体力劳动使症状加重。因此,休息和医学观察是重要的。应考虑由医生或医生指定的人立即给予适当喷药。心脏和肾脏衰竭症状几个小时以后才变得明显。可参考 ICSC 卡片 0283(氟化氢的卡片)。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0220 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 五氟化铯</p>	

CAS 号: 7784-34-1		中文名称: 三氯化砷; 砷酐; 三氯化砷	
RTECS 号: CG 1750000		英文名称: ARSENOUS TRICHLORIDE; Arsenic trichloride;	
UN 编号: 1560		Arsenic butter; Trichloroarsine	
EC 编号: 033-002-00-5		化学式: AsCl_3	分子量: 181.3
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃的		
爆炸			
接触		严格卫生条件!	一切情况下都要向医生咨询!
# 吸入	咽喉痛, 咳嗽, 呼吸困难, 腹部痉挛, 呕吐, 腹泻	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收! 发红, 严重皮肤烧伤, 疼痛	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	面罩	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹痛, 腹泻, 咽喉痛, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 饮用大量水并给予医疗护理
溢漏处置	向专家咨询, 将溢漏液收集在可密闭的容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸附残液并转移到安全场所(额外的个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存	置于阴暗处, 沿地面通风。		
包装与标志	气密。 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: (M) 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

重要数据	<p>物理状态 外观: 无色,粘稠、发烟液体,有刺激性气味。</p> <p>化学危险性: 在光的作用下,该物质发生分解,生成腐蚀性气体和有毒沉淀物。与氨和其它碱类及强氧化剂发生剧烈反应。与过量水发生反应,生成有毒沉淀物和盐酸。与空气接触,放出盐酸烟雾。浸蚀油类和油脂类。</p> <p>职业接触限值: 阈限值(以砷计)0.2mg/m³(以时间加权平均值计)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。</p> <p>接触途径: 可通过吸入、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时该物质蒸发,可很快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有腐蚀性。吸入蒸气或烟雾可能引起肺水肿(见注解)。需要进行医学观察。该物质可能对神经系统发生作用,导致周边和中枢神经疾病。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。该物质很可能是人体致癌物。</p>
物理性质	<p>沸点: 130℃ 蒸气相对密度(空气=1): 6.3</p> <p>熔点: -16℃</p> <p>相对密度(水=1): 2.2</p> <p>蒸气压: 24℃时 1.3kPa</p>
环境数据	
注解	<p>根据接触程度,需要作定期医疗检查。肺水肿症状几个小时以后才变得明显,体力劳动使症状加重。因此,休息和医学检查是重要的。应考虑由医生或医生指定的人立即给予适当喷药。对神经、血液、肝脏和肾损害症状几个小时以后才变得明显。</p>
附加资料	
<p>ICSC 编号: 0221 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 三氯化砷</p>	

CAS 号: 7784-42-1
 RTECS 号: CG 6475000
 UN 编号: 2188
 EC 编号: 033-002-00-5

中文名称: 肿; 砷化三氢; 砷化(三)氢
 英文名称: ARSINE; Arsenic trihydride; Hydrogen arsenide
 化学式: AsH₃
 分子量: 77.9

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	极易燃	禁止明火, 禁止火花和禁止吸烟	一切断气源; 如无可能并对周围环境无危险, 让其自行燃烧完全(见注解)
爆炸	气体/空气混合物有爆体性	密闭系统, 通风, 防爆电器设备和照明	着火时喷水保持钢瓶冷却
接触		避免一切接触!	一切情况下都要向医生咨询!
# 吸入	背痛, 头晕, 茶色尿液, 恶心, 无尿, 黄疸, 心衰竭; 延缓作用症状(见注解)	密闭系统和通风	新鲜空气, 休息, 营救者需要呼吸防护, 立即送医院!
# 皮肤	与液体接触时发生冻伤	隔热手套, 防护服	冻伤时用大量水冲洗, 不要脱去衣服, 并给予医疗护理
# 眼睛	与液体接触时发生冻伤, 发红, 疼痛, 视力模糊	面罩或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食			
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 切勿直接将水喷洒在液体上(额外个人防护: 包括自给式呼吸器在内的全套防护服)。		
编 存	防火, 与强氧化剂分开存放, 沿地面通风。		
包装与标志	有特殊配件的钢瓶。 联合国危险性类别: 2 联合国次要风险等级: 3, 6.1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

重 要 数 据	<p>物理状态 外观：无色压缩液化气体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：该气体比空气重，可沿地面流动，造成远处着火。</p> <p>化学危险性：燃烧时，生成水和三氧化砷（见 ICSC 卡片 0378）。在湿气和光的作用下，加热至 300℃ 时该物质分解析出砷（见 ICSC 卡片 0013）。与氯和硝酸发生反应，产生中等爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.05ppm、0.16mg/m³（以时间加权平均值计）（美国政府工业卫生学家会议，1989~1990 年）。</p> <p>接触途径：可通过吸入和经皮肤吸收到体内。</p> <p>吸入风险：当容器破损时，能很快达到空气中该气体的有害污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质可能对红血细胞（溶血作用）发生作用，导致肾、肝、心脏和中枢神经系统损伤。接触到大大超过接触限值时，可能导致死亡。接触到大大超过职业接触限值时，可能导致心脏和/或肾脏衰竭。需要进行医学观察。</p> <p>长期或反复接触作用： 注：其它砷化物已被判定为人体致癌物。</p>	
物 理 性 质	<p>沸点：-62.5~55℃</p> <p>熔点：-116℃</p> <p>水中溶解度：20℃时 0.07g/100ml</p>	<p>蒸气相对密度（空气=1）：2.7</p> <p>闪点：易燃气体</p>
环境数据		
注 解	<p>文献中未报道爆炸极限。无尿、黄疸和心脏衰竭症状几个小时以后才变得明显。超过接触限值时，气味报警不充分。将钢瓶的渗漏处转朝上方，防止液状气体逸出。</p> <p>火灾/急救/消防：在其它情况下，使用干粉、二氧化碳灭火。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-20G12。</p> <p>美国防火协会法规：H3；F3；R3。</p>	
附加资料		
<p>ICSC 编号：0222 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 砷</p>		

CAS 号: 98-05-5		中文名称: 苯肿酸; 苯基肿酸	
RTECS 号: CY 3150000		英文名称: BENZENE ARSONIC ACID; Phenylarsonic acid	
		化学式: $C_6H_7AsO_3$	分子量: 202.05
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃		泡沫, 干粉, 二氧化碳, 大量水, 水喷射
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 避免一切接触!	一切情况下都要向医生咨询!
# 吸入	腹痛, 意识模模糊糊, 腹泻, 头晕, 倦睡, 头痛, 肌肉协调丧失, 瘫痪(见注解)	密闭系统和通风	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
# 皮肤	皮肤疾病(另见吸入)	防护手套, 防护服	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛		安全护目镜或眼睛防护 结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	吞咽困难, 迟钝(另见吸收)	工作时不得进食、饮水或吸烟	
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 将溢漏物扫入可密闭的容器中(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储 存	沿地面通风。		
包装与标志	气密; 使用不易破碎包装; 将易碎包装放入不易碎的密闭容器内。 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观: 各种形状的无色固体。</p> <p>化学危险性: 加热时,该物质发生分解,生成有毒砷烟雾。</p> <p>职业接触限值: 阈限值(以砷计)0.2mg/m³(以时间加权平均值计)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。</p> <p>接触途径: 可通过食入和吸入分解产生的烟雾吸收到体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时蒸发可忽略不计,但是可较快达到空气中颗粒物污染浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质可能对神经系统发生作用,导致瘫痪。接触可能导致死亡。须做医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点: 见注解</p> <p>熔点: (分解)160℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.760</p> <p>水中溶解度: 微溶</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>文献中未报道沸点。根据接触程度,须做定期医疗检查。全身砷中毒症状几个小时后才变得明显。不要在火焰或热表面附近或焊接时使用。</p> <p>吸入 急性危害/症状: 呕吐,延缓作用症状。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0223 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 苯砷酸</p>	

CAS 号: 92-87-5	中文名称: 联苯胺; 4,4-二苯基二胺; 对-二苯基二胺; (1,1-二苯基)-4,4'-二胺
RTECS 号: DC 9625000	
UN 编号: 1885	英文名称: BENZIDINE; 4,4-Diaminobiphenyl;
EC 编号: 612-042-00-2	<i>p</i> -Diaminodiphenyl; (1,1'-Biphenyl)-4,4'-diamine
	化学式: $\text{NH}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{-C}_6\text{H}_4\text{NH}_2$ 分子量: 184.2

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	喷水,干粉
爆 炸	在空气中,微细分散颗粒物生成爆炸性混合物	防止静电荷积累(例如,通过接地)	
接 触		避免一切接触!	一切情况下都要向医生咨询!
# 吸入	咳嗽,呼吸困难,咽喉疼痛	密闭系统和通风	新鲜空气,休息,半直立体位,必要时进行人工呼吸,并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收! 发红,疼痛	防护手套	脱掉污染的衣服,然后用水和肥皂洗皮肤,并给予医疗护理
# 眼睛	发红,疼痛,视力模糊	面罩或眼睛防护结合呼吸防护	首先用大量水冲洗几分钟(如方便取下隐形眼镜),然后就医
# 摄食	腹部痉挛,嘴唇或指甲发青,皮肤发青,灼烧感,恶心,呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口,不饮用任何东西,并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域,向专家咨询,小心地用潮湿砂土覆盖溢漏物,将其扫入容器中(不要产生粉尘)然后转移到安全场所(额外个人防护:适用于有毒颗粒物的P3式过滤呼吸器)。		
储 存	与强氧化剂分开存放,置于暗处。		
包装与标志	使用不易破碎包装;将易碎包装放入不易碎密闭容器中。 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：白色至略有颜色的晶体粉末，与空气和光接触可变成棕色。</p> <p>物理危险性：如果以粉末或颗粒形式与空气混合，能发生粉尘爆炸。如果处于干燥状态，由于涡流、气动传输、灌注等，可能带有静电荷。</p> <p>化学危险性：加热或燃烧时，该物质发生分解，生成有毒蒸气(氮氧化物)。水溶液是一种弱碱。与强氧化剂发生剧烈反应。</p> <p>职业接触限值：最高容许浓度未制定。阈限值，A1(确认为人体致癌物)无数据(经皮)(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤和食入吸收到体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但是通过扩散能迅速达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。吸入颗粒物可能引起肺水肿(见注解)。该物质可能对红血细胞中的血红蛋白发生作用，导致形成正铁血红蛋白。<u>高浓度接触可能导致死亡。须做医学观察。</u></p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。<u>该物质可能对肝、肾、和骨髓发生作用，导致机能障碍。该物质是人体致癌物。可能引起人类遗传损害。</u></p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：约 400℃</p> <p>熔点：128℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.3</p> <p>水中溶解度：12℃时 0.04g/100ml</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：-1.81</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>加入少量易燃物或增加空气中的氧含量大大增进可燃性。加入少量易燃物质或增加空气中氧含量，可变成可燃物。在限定的空间内，燃烧可能引起爆燃。1990年1月1日以后，欧共体成员国中禁止生产和使用联苯胺及其盐类(豁免者除外)。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-61G11。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0224 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 联苯胺</p>	

CAS 号: 94-36-0		中文名称: 过氧化苯甲酰; 过氧化二苯(甲)酰	
RTECS 号: DM 8575000		英文名称: BENZOYL PEROXIDE; Dibenzoyl peroxide; Benzoyl superoxide	
UN 编号: 3102		化学式: $C_{14}H_{10}O_4$	
EC 编号: 617-008-00-0		分子量: 242.2	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	爆炸的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟, 禁止与易燃物质热表面接触, 不要污染	大量用水
爆炸	污染、受热、冲击或摩擦可能引起爆炸	不得摩擦或冲击	起火时, 用水喷射使料桶等保持冷却; 扑灭掩蔽场所外部的火焰
接触		防止粉尘扩散! 防止烟雾形成!	
#吸入	咽喉疼痛, 咳嗽	通风(若不是粉末时), 局部排气或呼吸防护!	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
#皮肤	发红	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂冲洗皮肤, 并给予医疗护理
#眼睛	发红	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若方便, 取下隐形眼镜), 然后就医
#摄食	腹部疼痛	工作时不得进食、饮水或吸烟	催吐(仅对清醒者!), 并给予医疗护理
溢漏处置	用水将产品弄湿。使用无火花的工具将溢漏物扫入容器(水要使用含纤维素的材料, 例如木头或纸); 缓慢加入 10% 的氢氧化钠溶液。用大量水冲去残余物。		
储存	防火, 保持冷却。		
包装与标志	联合国危险性类别: 5.2 联合国包装级别: II 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

CAS 号: 7440-41-7		中文名称: 铍; 铍(粉末)	
RTECS 号: DS 1750000		英文名称: BERYLLIUM; Glucinum (powder)	
UN 编号: 1567		化学式: Be	原子量: 9.0
EC 编号: 004-001-00-7			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	专用粉末, 干砂, 禁止使用其它灭火剂
爆炸	微细分散的颗粒物在空气中形成爆炸性混合物		
接 触		严格卫生要求!	各种情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 呼吸短促, 咽喉疼痛, 虚弱, 症状的发生可被延缓	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
# 皮肤		防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛		面罩或眼保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若方便, 取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	症状未见报道	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 清除溢漏物清扫装入容器, 仔细收集残余物(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储 存	与强酸分开存放, 干燥。		
包装与标志	使用不易破碎包装; 将易破碎包装放入不易破碎的密闭容器内。 联合国危险性类别: 6.1 联合国次英风险等级: 4.1 联合国包装级别: II 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 触 据</p>	<p>物理状态 外观：粉末状或灰色金属。</p> <p>物理危险性：如果以粉末或颗粒形式与空气混合，可能发生粉尘爆炸。</p> <p>化学危险性：与酸反应生成可燃气体(氢见 ICSC 卡片 0001)。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.002mg/m³(以时间加权平均计)A2(可疑人体致癌物)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计,但是,通过扩散,可迅速达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质的气溶胶严重刺激肺部。吸入粉尘可能引起肺水肿(见注解)。接触可能导致死亡。其作用可能延缓。医疗观察是必要的。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤致敏作用。由于反复或长期接触粉尘,肺部可能受到损伤(慢性肉芽肿肺炎、铍中毒),导致咳嗽、体重下降、虚弱。该物质很可能是人体致癌物。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点：1278℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.9</p> <p>水中溶解度：不溶解</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质对环境可能有害;对鱼要给予特别注意。</p>
<p>注 解</p>	<p>根据接触程度,需要进行定期医疗检查。肺水肿症状通常数小时以后才明显,体力劳动可使症状加重。因此,休息和医疗观察是必要的。</p> <p>美国防火协会法规：H4;F1;R1。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0226 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 铍</p>	

CAS 号: 584-79-2

RTECS 号: GZ 1950000

中文名称: 反丙烯除虫菊; (RS)-3-烯丙基-2-甲基-4-氧代环戊烯-2-基(1R)-反-菊酸酯; 2-甲基-4-氧代-3-(2-丙烯基)-2-环戊烯-1-基环丙烷羧酸酯

英文名称: BIOALLETHRIN; (RS)-3-Allyl-2-methyl-4-oxo-cyclopent-2-enyl (1R)-trans-chrysanthemate; 2-Methyl-4-oxo-3-(2-propenyl)-2-cyclopenten-1-yl 2, 2-dimethyl-3-(2-methyl-1-propenyl) cyclopropanecarboxylate

化学式: $C_{19}H_{26}O_3$

分子量: 302.4

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的(见注解)	禁止明火	干粉,水成膜泡沫,泡沫,二氧化碳
爆 炸	超过 65.6℃时可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	超过 65.6℃时密闭系统,通风	
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	痉挛,震颤	避免吸入微细粉尘和烟雾	新鲜空气,休息,并给予医疗护理
# 皮肤	发红(见吸入)	防护手套	脱去污染的衣服,冲洗,然后用水和肥皂冲洗皮肤
# 眼睛	发红	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若方便,取下隐形眼镜),然后就医
# 摄食	(见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟,进食前要洗手	立即获得医疗护理
溢漏处置	尽量将泄漏液收集在可密闭的容器内,用碱来处理残液,用砂子或惰性吸附剂吸收残液,并转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境。		
储 存	采取措施盛装灭火产生的废水。置于暗处,在通风良好的室内保存。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：琥珀色粘性液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：加热超过 400℃时，该物质分解。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶和食入吸收进体内。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。可能对神经系统发生作用，导致痉挛和震颤。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：在 0.053kPa 时 153℃ 闪点：65.6℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.00 辛醇/水分配系数的对数值：4.7</p> <p>水中溶解度：25℃时 0.00046g/100ml</p> <p>蒸气压：25℃时 0.044Pa</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质对环境可能有害；对鱼和蜜蜂要给予特别注意。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>有些液体制剂可能是高度易燃和/或爆炸的。该物质对人体健康作用的数据不充分，因此必须竭力进行护理。作为商业制剂，物理和毒理学特性可能改变。商品名为 Depallethrin。可参考国际化学品安全规划署的出版物，卫生和安全指南第 24 期丙烯菊酯类和环境卫生基准第 87 期丙烯菊酯类。也可参考 ICSC 卡片 # 0228、0212、0213。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0227 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 反丙烯除虫菊</p>	

CAS 号: 28434-00-6

RTECS 号: GZ 1472000

中文名称: 右旋-反丙烯除虫菊; (右旋)-3-烯丙基-2-甲基-4-氧代环戊烯-2-基(1*R*)-反-菊酸酯; 2-甲基-4-氧代-3-(2-丙烯基)-2-环戊烯-1-基-2,2-二甲基-3-(2-甲基-1-丙烯基)环丙烷羧酸酯

英文名称: *s*-BIOALLETHRIN; (*S*)-3-Allyl-2-methyl-4-oxo-cyclopent-2-enyl (1*R*)-*trans*-chrysanthemate; 2-Methyl-4-oxo-3-(2-propenyl)-2-cyclopenten-1-yl 2,2-dimethyl-3-(2-methyl-1-propenyl)cyclopropanecarboxylate

化学式: $C_{19}H_{26}O_3$

分子量: 302.4

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的(见注解)	禁止明火	干粉,水成膜泡沫,泡沫,二氧化碳
爆炸			
接触		防止粉尘扩散!	
#吸入	痉挛,震颤	避免吸入微细粉尘和烟雾	新鲜空气,休息,并给予医疗护理
#皮肤	发红(见吸入)	防护手套	脱去污染的衣服,冲洗,然后用水和肥皂冲洗皮肤
#眼睛	发红	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若方便,取下隐形眼镜),然后就医
#摄食	(见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟,进食前要洗手	立即获得医疗护理
溢漏处置	尽量将泄漏液收集在密闭的容器中,残液用碱处理,用砂子或惰性吸附剂吸收后,转移到安全场所。不要让该化学品进入环境。		
储存	采取措施盛装灭火产生的废水,置于暗处,保存在通风良好的室内。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：黄色液体。</p> <p>化学危险性：加热超过 400℃时，该物质发生分解。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶和食入吸收进体内。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对神经系统发生作用，导致痉挛和震颤。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>相对密度(水=1)：0.98</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质对环境可能有害；对鱼和蜜蜂要给予特别注意。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>有些液体制剂可能是高度易燃和/或易爆的。这种物质对人体健康作用的数据不充分，因此必须竭力进行护理。作为商业制剂，物理和毒理学特性可能改变。商品名为 Esbiol、Esdepallethrin。可参考国际化学品安全规划署的出版物卫生和安全指南第 24 期丙烯菊酯类和环境卫生基准第 87 期丙烯菊酯类。也可参考 ICSC 卡片 0227、0213、0212。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0228 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 右旋-反丙烯除虫菊</p>	

<p>CAS 号: 28434-01-7 中文名称: 右旋反灭虫菊酯; (5-苯基-3-呋喃基)甲基(1R)-反-菊酸酯; [5-(苯基甲基)-3-呋喃基]甲基 2,2-二甲基-3-(2-甲基-1-丙烯基)环丙烷酸酯</p> <p>RTECS 号: GZ 1310500</p> <p>英文名称: BIORESMETHRIN; (5-Benzyl-3-furyl) methyl (1R)-trans-chrysanthemate; [5-(Phenylmethyl)-3-furanyl] methyl 2,2-dimethyl-3-(2-methyl-1-propenyl) cyclopropanecarboxylate</p> <p>化学式: $C_{22}H_{26}O_3$ 分子量: 338.5</p>			
危害/量触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的(见注解)	禁止明火	干粉,水成膜泡沫,泡沫,二氧化碳
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	共济失调,痉挛	避免吸入微细粉尘和烟雾	新鲜空气,休息,并给予医疗护理
# 皮肤	刺激作用(见吸入)	防护手套	脱去污染的衣服,冲洗,然后用水和肥皂冲洗皮肤
# 眼睛		安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若方便,取下隐形眼镜),然后就医
# 摄食	共济失调,痉挛	工作时不得进食、饮水或吸烟,进食前要洗手	立即获得医疗护理
溢漏处置	将溢漏物清扫装入容器,仔细收集残余物,然后转移到安全场所。不要让该化学品进入环境。		
储 存	采取措施盛装灭火产生的废水,置于暗处,保存在通风良好的室内。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：黄色到微红棕色粘性液体或糊剂，带有特殊气味。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶和食入吸收进体内。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。对神经系统可能发生作用，导致共济失调和痉挛。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：0.0013kPa 时 180℃ 辛醇/水分配系数的对数值：4.79</p> <p>熔点：30~35℃</p> <p>相对密度(水=1)：20℃时 1.05</p> <p>水中溶解度：不溶解</p> <p>蒸气压：<10Pa</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>这种物质对环境可能有害，对鱼和蜜蜂要给予特别注意。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>有些液体制剂可能是高度易燃和/或爆炸的。该物质对人体健康作用的数据不充分，因此必须竭力进行护理。作为商业制剂，物理和毒理学特性可能改变。可参考国际化学品安全规划署出版物卫生和安全指南第 25 期苯吡菊酯类和环境卫生基准第 92 期苯吡菊酯类。也可参考 ICSC 卡片 0324、0239。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0229 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 右旋反灭虫菊酯</p>	

CAS 号: 10294-33-4		中文名称: 三溴化硼; 溴化硼(III); 三溴甲硼烷	
RTECS 号: ED 7400000		英文名称: BORON TRIBROMIDE; Boron (III) bromide; Tri-	
UN 编号: 2692		bromoborane	
EC 编号: 005-003-00-0		化学式: BBr_3	分子量: 250.5
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃; 加热可使压力升高, 有爆炸危险	禁止与水、蒸汽或乙醇接触, 禁止与热表面接触	干粉, 二氧化碳; 禁止用水; 周围环境着火时, 用水喷射保持暴露在火焰中的料桶冷却
爆炸	当与水接触或加热到分解温度时有着火和爆炸危险		着火时喷水保持料桶冷却, 但不能与水直接接触
接触		严格卫生要求!	各种情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 呼吸困难, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时采用人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红, 皮肤烧伤, 疼痛	防护手套, 防护服	先用大量水冲洗, 然后脱去污染的衣服, 再次冲洗, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 严重深度烧伤	面罩或眼保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若方便, 取下隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	口和上胃肠道烧伤, 腹部疼痛, 烧灼感, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 通风, 尽量将泄漏液收集在可密闭的容器中, 残液用干砂子或惰性吸附剂吸收, 并转移到安全场所。切勿直接喷水在液体上, (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
编 存	与强碱、水、氨分开存放; 保持冷却; 干燥。		
包装与标志	密封; 不易破碎包装; 将易破碎包装放入不易破碎的密闭容器内。 联合国危险性类别: 8 联合国包装级别: I(M) 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

CAS 号: 7637-07-2		中文名称: 三氟化硼; 三氟甲硼烷; 氟化硼(钢瓶)	
RTECS 号: ED 2275000		英文名称: BORON TRIFLUORIDE; Trifluoroborane; Boron fluoride(cylinder)	
UN 编号: 1008		化学式: BF_3	
EC 编号: 005-001-00-X		分子量: 67.8	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃的		周围环境着火时, 可使用各种灭火剂
爆炸			着火时喷水保持钢瓶冷却, 但不能直接与水接触(见注解)
接触		严格卫生要求!	各种情况均向医生咨询!
#吸入	咳嗽, 呼吸困难, 神志不清, 延缓作用症状(见注解)	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时采用人工呼吸, 并给予医疗护理
#皮肤	发红, 烧灼感, 疼痛; 与液体接触时: 冻伤	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服; 冻伤时: 用大量水冲洗, 不要脱掉衣服(见注解)
#眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	面罩或眼保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若方便, 取下隐形眼镜), 然后就医
#摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 通风, 喷射水雾来消除烟雾(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	如果在建筑物内, 要防火, 保持冷却。		
包装与标志	联合国包装级别: 2 联合国次要风险等级: 6.1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

CAS 号: 60-35-5		中文名称: 乙酰胺	
RTECS 号: AB 4025000		英文名称: ACETAMIDE; Acetic acid amide; Ethanamide;	
UN 编号: 2811		Acetamidic acid	
		化学式: $\text{CH}_3\text{CONH}_2/\text{C}_2\text{H}_5\text{NO}$	分子量: 59
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 水喷射, 二氧化碳(详见注解)
爆炸	二氧化物(另见注解)		
接触		防止粉尘扩散!	
#吸入	咳嗽, 呼吸短促	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 并给予医疗护理
#皮肤	发红, 疼痛	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
#眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
#摄食	咽喉疼痛, 消化道烧灼感	工作时不得进食、饮水或吸烟	不要催吐, 不要饮用任何饮料, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 将溢漏物清扫入密闭的容器中(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	与食品和饲料、强氧化剂、强碱、强酸、强还原剂分开存放; 干燥。		
包装与标志	不要与食品和饲料一起运输。 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

CAS 号: 302-17-0		中文名称: 水合氯醛;一水三氯乙醛;2,2,2-三氯-1,1-乙二醇	
RTECS 号: FM 8750000		英文名称: CHLORAL HYDRATE; Trichloroacetaldehyde	
UN 编号: 2811		monohydrate; 2,2,2-Trichloro-1,1-ethanediol	
EC 编号: 605-014-00-6		化学式: $\text{CCl}_3\text{CH}(\text{OH})_2$	分子量: 165.4
危害/接触类型	危险性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃		周围环境着火时,可使用各种灭火剂
爆炸			着火时喷水保持料桶等冷却
接触		严格卫生要求!	各种情况均向医生咨询!
#吸入	针尖瞳孔,皮肤发青,咳嗽,头晕,恶心,咽喉疼痛,神志不清	通风(若非粉末),局部排气或呼吸防护	新鲜空气,休息,半直立体位,必要时进行人工呼吸,并给予医疗护理
#皮肤	可被吸收! 发红,烧灼感	防护手套,防护服	脱去污染的衣服,用大量水冲洗皮肤或淋浴,并给予医疗护理
#眼睛	流泪,发红,疼痛,视力模糊	若是粉末,使用面罩或眼保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行,取下隐形眼镜),然后就医
#摄食	针尖瞳孔,腹部痉挛,意识模糊,神志不清	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口,不饮用任何饮料,并给予医疗护理
溢漏处置	清扫溢漏物装入容器,小心收集残余物,然后转移到安全场所(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存	与强氧化剂、强碱分开存放,置于暗处,沿地面通风。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 散 据</p>	<p>物理状态 外观：无色透明晶体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：与强氧化剂发生反应。与强碱反应，生成三氯甲烷和甲酸酯。侵蚀各种金属。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时这种物质蒸发可以较快达到有害空气污染浓度，但在扩散时要快得多。</p> <p>短期接触作用：高浓度时，该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有腐蚀作用。吸入其颗粒物可能引起肺水肿(见注解)。该物质可能对中枢神经系统、心血管系统和肝脏发生作用，导致心律异常和低血压。接触可能导致意识下降，引起皮肤过敏反应。高浓度可能导致死亡。医疗观察是必要的。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤过敏。该物质可能对肝和肾脏发生作用，导致肝和肾机能障碍。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>沸点：96℃(分解)</p> <p>熔点：57℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.9</p> <p>水中溶解度：易溶</p> <p>蒸气压：20℃时 1.3Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.06</p> </td> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>蒸气相对密度(空气=1)：5.7</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：0.5</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点：96℃(分解)</p> <p>熔点：57℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.9</p> <p>水中溶解度：易溶</p> <p>蒸气压：20℃时 1.3Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.06</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：5.7</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：0.5</p>
<p>沸点：96℃(分解)</p> <p>熔点：57℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.9</p> <p>水中溶解度：易溶</p> <p>蒸气压：20℃时 1.3Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.06</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：5.7</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：0.5</p>		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>沸点时，由于失水该物质发生分解。加入少量易燃物质或增加空气中的氧含量大大提高可燃性。饮用酒精饮料增加有害作用。肺水肿症状通常几小时后才明显发生，体力劳动使症状加重。因此，休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人员立即给予适当喷药。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-61G06B。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0234 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 水合氯醛</p>			

CAS 号: 79-11-8		中文名称: 氯乙酸; 一氯乙酸	
RTECS 号: AF 8575000		英文名称: CHLOROACETIC ACID; Chloroethanoic acid;	
UN 编号: 1751		Monochloroacetic acid; MCA	
EC 编号: 607-003-00-1		化学式: ClCH_2COOH	分子量: 94.5
危害/接编类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	干粉, 抗醇泡沫, 喷水, 二氧化碳
爆炸			
编 编		防止粉尘扩散! 严格卫生要求!	各种情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 呼吸困难, 咽喉疼痛, 延缓作用症状(见注解)		
# 皮肤	发红, 严重皮肤烧伤, 疼痛, 呕吐, 腹泻, 痉挛(关于延缓作用症状见注解)	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	面罩	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 型食	腹部痉挛, 腹泻, 咽喉疼痛, 呕吐, 痉挛(进一步见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不饮用任何饮料, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 清扫溢漏物装入容器, 用大量水冲去残余物(额外个人防护: 适用有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
爆 存	与强碱分开存放, 干燥。		
包编与标志	特殊材料。 联合国危险性类别: 8 联合国包装类别: II 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观: 白色吸湿晶体。</p> <p>化学危险性: 加热时该物质分解,生成有毒烟雾(光气,见 ICSC 卡片 0007)和腐蚀性气体(氯化氢,见 ICSC 卡片 0163)。水溶液是一种强酸,与碱发生剧烈反应,是一种腐蚀性物质。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。</p> <p>接触途径: 可通过吸入、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时的蒸发可忽略不计;但是,由于形成气溶胶,可较快达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有腐蚀作用。吸入蒸气或烟雾可能引起肺水肿(见注解)。该物质可能对中枢神经系统、心脏和肾发生作用,导致癫痫发作,心脏和肾衰竭。接触可能导致死亡。其作用可被延缓。医疗观察是必要的。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点: 188℃</p> <p>熔点: 大约 57℃(见注解)</p> <p>相对密度(水=1): 1.4</p> <p>水中溶解度: 混溶</p> <p>蒸气压: 43℃时 0.13kPa</p> <p>蒸气相对密度(空气=1): 3.3</p> <p>闪点: 126℃</p> <p>爆炸极限: 在空气中 8.0%(体积)</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>肺水肿症状通常数小时后才明显,体力劳动使症状加重。因此,休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人员给予适当喷药。几小时后中枢神经系统作用,心脏和肾衰竭症状才明显发生。中毒时必须进行特殊护理;须提供带有指示说明的适当方法。冲洗后,用 5%的碳酸氢钠水溶液中和皮肤。α 结构的熔点为 63℃,β 结构为 56℃,γ 结构为 53℃。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0235 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氯乙酸</p>	

CAS 号: 107-07-3		中文名称: 氯乙醇;β-氯乙醇;2-氯乙醇	
RTECS 号: KK 0875000		英文名称: CHLOROETHANOL;beta-Chloroethyl alcohol;	
UN 编号: 1135		Ethylene chlorohydrin; Ethylene glycol chlorohy-	
EC 编号: 603-028-00-7		drin	
化学式: CICH ₂ CH ₂ OH		分子量: 80.5	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	易燃的	禁止明火,禁止火花,禁止吸烟	干粉,抗醇泡沫,喷水,二氧化碳
爆 炸	超过 55℃可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	超过 55℃时密闭系统,通风和防爆电器设备	着火时喷水保持料桶等冷却
接 触		避免一切接触!	
# 吸入	咳嗽,头晕,头痛,呼吸困难,神志不清,呕吐,心脏衰竭	通风,局部排气或呼吸防护	新鲜空气。休息,半直立体位,并给予医疗护理
# 皮肤	可被吸收! 发红,疼痛,水疱(详见吸入)	防护手套,防护服	脱去污染的衣服,冲洗,然后用水和肥皂冲洗皮肤,并给予医疗护理
# 眼睛	发红,疼痛,视力模糊	安全护目镜,面罩或眼保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行,摘除隐形眼镜),然后就医
# 摄食	消化道烧灼感,头晕,头痛,呕吐(详见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口,催吐(仅对清醒者!) 不饮用任何饮料,休息,并给予医疗护理
溢漏处置	将泄漏液收集在可密闭的容器中,用砂子或惰性吸附剂吸收残液,并转移到安全场所,(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储 存	防火,与强氧化剂分开存放;干燥。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II(M) 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：在火焰中或热表面上，该物质分解，生成有毒和腐蚀性气体（光气，见 ICSC 卡片 0007 和氯化氢，见 ICSC 卡片 0163）。与氧化剂发生强烈反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值 1ppm、3.3mg/m³（以时间加权平均计）（经皮）（美国政府工业卫生学家会议，1989~1990 年）。</p> <p>接触途径：可通过吸收、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时这种物质蒸发可以很快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、呼吸道和皮肤。吸入可能引起肺水肿（见注解）。接触可能引起肾、心脏或脑损伤。接触可能导致死亡。医疗观察是必要的。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table border="0" style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 50%;"> 沸点：128℃ 熔点：-68℃ 相对密度（水=1）：1.2 水中溶解度：混溶 蒸气压：20℃时 0.73kPa </td> <td style="width: 50%;"> 蒸气相对密度（空气=1）：2.8 闪点：55℃ 爆炸极限：在空气中 4.9~16%（体积） </td> </tr> </table>	沸点 ：128℃ 熔点 ：-68℃ 相对密度 （水=1）：1.2 水中溶解度 ：混溶 蒸气压 ：20℃时 0.73kPa	蒸气相对密度 （空气=1）：2.8 闪点 ：55℃ 爆炸极限 ：在空气中 4.9~16%（体积）
沸点 ：128℃ 熔点 ：-68℃ 相对密度 （水=1）：1.2 水中溶解度 ：混溶 蒸气压 ：20℃时 0.73kPa	蒸气相对密度 （空气=1）：2.8 闪点 ：55℃ 爆炸极限 ：在空气中 4.9~16%（体积）		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>根据接触程度，需要定期进行医疗检查。肺水肿症状通常数小时后才明显，体力劳动使症状加重。因此，休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人员立即给予适当喷药。全身作用症状数小时后才明显发生。不要在火焰中或热表面附近或焊接时使用该物质。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-61G04。 美国防火协会法规：H3；F2；R0。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0236 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氯乙醇</p>			

CAS 号: 542-88-1		中文名称: 双氯甲基醚; 二氯二甲醚; 对称双氯二甲基醚	
RTECS 号: KN 1575000		英文名称: bis(CHLOROMETHYL)ETHER; BCME;	
UN 编号: 2249		Dichlorodimethylether; <i>o,m</i> -Dichlorodimethylether	
EC 编号: 603-046-00-5		化学式: (CH ₂ Cl) ₂ O	分子量: 115
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	干粉, 抗醇泡沫, 水喷射
爆炸	蒸气/空气混合物是爆炸性的	密闭系统, 通风, 防爆电器设备和照明(见注解)	着火时喷水保持料桶等冷却, 但不能与水直接接触
接触		避免一切接触!	
# 吸入	头晕, 头痛, 恶心, 咽喉疼痛, 呕吐	密闭系统和通风	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	可被吸收! 发红, 疼痛	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	腐蚀, 发红, 疼痛, 视力模糊	面罩或眼保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腐蚀, 腹部痉挛, 咽喉疼痛, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不饮用各种饮料, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 通风, 尽量将泄漏液收集在可密闭容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸收残液, 并转移到安全场所(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	防火, 与强氧化剂分开存放, 保持冷却, 干燥, 置于暗处。		
包装与标志	气密; 专用材料; 不易破碎包装; 将易破碎包装放入不易破碎的密闭容器中。 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有刺鼻气味。</p> <p>物理危险性：该蒸气可与空气完全混合，易形成爆炸性混合物。</p> <p>化学危险性：该物质可能会形成爆炸性过氧化物。加热、燃烧和与水或潮湿空气接触时，该物质分解，生成腐蚀性烟雾(氯化氢，见 ICSC 卡片 0163)。与强氧化剂发生反应。侵蚀许多树脂和金属。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.001ppm、0.0047mg/m³(以时间加权平均计)A₁(确认为人体致癌物)(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年)。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸收、经皮肤和食入吸收进入体内。</p> <p>吸入风险：20℃时这种物质蒸发可以很快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。吸入其蒸气可引起肺水肿(见注解)。吞咽液体可能吸入肺部，有发生化学性肺炎的危险。该物质可能对中枢神经系统发生作用。高浓度接触可引起意识降低。医疗观察是必要的。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对肝和肾发生作用。这种物质是人体致癌物。可能引起人类的遗传损伤。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：104℃ 熔点：-42℃ 相对密度(水=1)：1.3 水中溶解度：反应 蒸气压：20℃时 10Pa 蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.00</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：4.0 爆炸极限：见注解</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>爆炸极限未见文献报道。肺水肿症状通常几小时后才明显发生，体力劳动使症状加重。因此，体息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人员进行适当喷药。接触超过限值时，气味警报不充分。蒸馏前要检验过氧化物；如果有，使其无害化。</p> <p>爆炸/预防：不要使用压缩空气装料、卸料或转运。</p> <p>包装与标志：不允许使用贮槽海运，而要使用压力容器。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0237 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 双氯甲基醚</p>	

CAS 号: 107-30-2		中文名称: 氯甲基甲基醚; 二甲基氯乙醚; 氯甲氧基甲烷	
RTECS 号: KN 6650000		英文名称: CHLOROMETHYL METHYL ETHER; CMME;	
UN 编号: 1239		Dimethylchloroether; Chloromethoxymethane	
EC 编号: 603-075-00-3		化学式: $\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{Cl}$	分子量: 80.5
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	极易燃的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	干粉, 抗醇泡沫, 大量用水, 二氧化碳, 水可能无效
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器设备和照明	着火时喷水保持料桶等冷却
接触		避免一切接触!	各种情况均向医生咨询
# 吸入	咳嗽, 头晕, 头痛, 呼吸困难, 恶心, 咽喉疼痛, 神志不清	密闭系统和通风	新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	皮肤干燥, 发红, 皮肤烧伤, 疼痛	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊, 视力下降, 严重深度烧伤	面罩或眼睛保持结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 咽喉疼痛, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不饮用任何饮料, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 通风。尽量将泄漏液收集于密闭容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸收残液, 并转移到安全场所, 不要冲入下水道(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	防火, 采取措施盛装灭火产生的废水, 在通风良好的室内保存。		
包装与标志	不易破碎包装; 将易破碎包装放入不易破碎的密闭容器中。 联合国危险性类别: 6.1 联合国次要风险等级: 3 联合国包装级别: I(M) 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无色透明液体,有特殊气味。</p> <p>物理危险性: 该蒸气比空气重,可沿地面流动,可能造成远处着火。</p> <p>化学危险性: 燃烧时生成有毒气体和蒸气(光气,见 ICSC 卡片 0007;一氧化碳,见 ICSC 卡片 0023 和氯化氢,见 ICSC 卡片 0163)。与水接触该物质分解,生成氯化氢和甲醛(见 ICSC 卡片 0275)。有水存在时浸蚀许多金属。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 A2(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990 年)。最高容许浓度 0.5mg/m³(前苏联,1984 年)。</p> <p>接触途径: 可通过吸入其蒸气吸收进体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时该物质蒸发可以很快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质蒸气刺激眼睛和呼吸道。气溶胶对皮肤、眼睛和呼吸道有腐蚀性。食入也有腐蚀性。吸入气溶胶或蒸气可能引起肺水肿(见注解)。吞咽该液体可能吸入肺部,有发生化学性肺炎的危险。接触过多超过职业接触限值可能导致神志不清。作用可被延缓。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎,肺部可能受到损伤(见注解)。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点: 59℃ 熔点: -104℃ 相对密度(水=1): 1.06 水中溶解度: 分解 蒸气压: 20℃时约 25.3kPa 蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1): 20℃时约 1.4 </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸气相对密度(空气=1): 2.8 闪点: -17.8(开杯) 自然温度: 见注解 爆炸极限: 见注解 </td> </tr> </table>	沸点: 59℃ 熔点: -104℃ 相对密度(水=1): 1.06 水中溶解度: 分解 蒸气压: 20℃时约 25.3kPa 蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1): 20℃时约 1.4	蒸气相对密度(空气=1): 2.8 闪点: -17.8(开杯) 自然温度: 见注解 爆炸极限: 见注解
沸点: 59℃ 熔点: -104℃ 相对密度(水=1): 1.06 水中溶解度: 分解 蒸气压: 20℃时约 25.3kPa 蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1): 20℃时约 1.4	蒸气相对密度(空气=1): 2.8 闪点: -17.8(开杯) 自然温度: 见注解 爆炸极限: 见注解		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>自然温度和爆炸极限均未见文献报道。加入少量易燃物质或增加空气中氧含量大大提高可燃性。哮喘病症状直到数小时后才明显发生,体力劳动使症状加重。因此,休息和医疗观察是必要的。超过接触限值时,气味警报不充分。不要在火焰或热表面附近或焊接时使用该物质。蒸馏前要检验过氧化物;如果存在,使其无害化。</p> <p>长期或反复接触作用: 该物质是人体致癌物。可能造成人的遗传损伤。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号: 0238 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氯甲基甲基醚</p>			

<p>CAS 号: 35764-59-1 中文名称: 右旋顺灭虫菊酯; (5-苯基-3-呋喃基)甲基(1<i>R</i>)-顺-菊酸酯; ((5-(苯基甲基)-3-呋喃基)甲基 2,2-二甲基-3-(2-甲基-1-丙烯基)环丙烷羧酸酯</p> <p>RTECS 号: GZ1430000</p> <p>英文名称: CISMETHRIN; (5-Benzyl-3-furyl)methyl(1<i>R</i>)-<i>cis</i>-chrysanthemate; (5-(Phenylmethyl)-3-furanyl)methyl 2,2-dimethyl-3-(2-methyl-1-propenyl)cyclopropanecarboxylate</p> <p>化学式: $C_{22}H_{26}O_3$ 分子量: 338.5</p>			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的(见注解)	禁止明火	干粉,水成膜泡沫,泡沫,二氧化碳
爆炸			
接触		防止粉尘扩散!	
#吸入	共济失调,痉挛	避免吸入细微粉尘和烟雾	新鲜空气,休息,并给予医疗护理
#皮肤	(见吸入)	防护手套	脱去污染的衣服,冲洗,然后用水和肥皂冲洗皮肤
#眼睛		安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行,摘除隐形眼镜),然后就医
#摄食	(见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟,进食前要洗手	立即获得医疗护理
溢漏处置	清扫溢漏物并装入容器,小心收集残余物,然后转移到安全场所。不要让该化学品进入环境。		
储存	采取措施盛装灭火产生的废水,置于暗处,在通风良好的室内保存。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>职业接触限值：阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶和食入吸收进体内。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。可能对神经系统发生作用，导致共济失调和痉挛。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：很高</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：<10Pa</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质对环境可能有害；对鱼和蜜蜂要给予特别注意。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>有些液体制剂可能是高度易燃和/或爆炸性的。该物质的人体健康作用数据不充分，因此必须竭力进行护理。作为商业制剂，物理和毒理学特性可能改变。还可参考国际化学品安全规划署的出版物卫生和安全指南第 25 期苯呋菊酯类和环境卫生基准第 92 期苯呋菊酯类。也可参考 ICSC 卡片 0324 和 0229。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0239 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 右旋康灭虫第酯</p>	

CAS 号: 7440-50-8		中文名称: 铜(粉末)	
RTECS 号: GL 5325000		英文名称: COPPER(powder)	
		化学式: Cu	原子量: 63.5
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	专用粉末,干砂,禁止使用其它灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 防止烟雾形成!	
#吸入	烧灼感,咳嗽,头痛,咽喉疼痛	局部排气或呼吸防护	新鲜空气,休息,并给予医疗护理
#皮肤		防护手套	
#眼睛	发红	安全护目镜	
#摄食	腹部疼痛,腹泻,恶心	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口,不饮用任何饮料,并给予医疗护理
溢漏处置	清扫溢漏物并装入容器,小心收集残余物,然后转移到安全场所(额外个人防护:适用有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
储 存	与强酸分开存放。		
包装与标志	关于标志的进一步资料:参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：红色粉末，接触到潮湿空气变为绿色。</p> <p>化学危险性：与双亚乙基化合物和叠氮化合物反应生成冲击敏感的化合物。加热时生成有毒烟雾。可被许多酸类和氨浸蚀，可完全溶解在稀硝酸或热浓硫酸中。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.2mg/m³(烟雾)(以时间加权平均计)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。阈限值(铜)1mg/m³(粉尘和烟雾)(以时间加权平均计)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。最高容许浓度 1/0.5mg/m³(经皮)(前苏联,1984年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计,但是通过扩散可较快达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛。吸入蒸气可能造成金属烟雾热。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。吸入高浓度蒸气肺部可能受到损伤。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：2567℃</p> <p>熔点：1083℃</p> <p>相对密度(水=1)：9.0</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：1628℃时 0.13kPa</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0240 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 铜(粉末)</p>	

CAS 号: 123-73-9		中文名称: 巴豆醛(稳定的); 2-丁烯醛; β -甲基丙烯醛	
RTECS 号: JP 9499000		英文名称: CROTONALDEHYDE (stabilized); 2-Butenal; β -Methyl acrolein	
UN 编号: 1143		化学式: $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCHO}$	
EC 编号: 605-009-00-9		分子量: 70.1	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃的; 许多反应可能引起着火或爆炸	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟; 禁止与酸类和碱类接触; 避免静电	大量用水, 水喷射, 抗醇泡沫, 二氧化碳, 干砂
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性; 与酸或碱接触时有着火和爆炸危险	密闭系统, 通风, 防爆电器设备和照明(见注解)	着火时喷水保持料桶等冷却; 扑灭掩蔽场所外部的火焰
接触		防止烟雾形成! 严格卫生要求!	各种情况均向医生咨询!
# 吸入	眼、皮肤和呼吸道烧灼感; 咳嗽, 头晕, 头痛, 呼吸短促(见注解)	呼吸防护, 密闭系统和通风	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	可被吸收! 皮肤烧伤, 烧灼感	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	疼痛, 严重深度烧伤	面罩或眼睛保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 烧灼感, 咳嗽, 头晕, 头痛, 呼吸短促, 神志不清	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 服用活性炭浆, 不要催吐, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 通风, 用砂子或惰性吸附剂吸收残液, 并转移到安全场所, 关闭任何电力设备电源避免起火花。不要让该化学品进入环境(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	防火, 采取措施盛装灭火产生的废水, 与可燃和还原性物质、强氧化剂、酸、碱、碱土金属分开存放; 保持冷却, 稳定后储存。		
包装与标志	气密。 联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: II 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观: 无色液体,有刺鼻气味。</p> <p>物理危险性: 该蒸气可与空气完全混合,易形成爆炸性混合物。</p> <p>化学危险性: 受热时该物质可能发生聚合。加热可能发生剧烈燃烧或爆炸。与氧化剂发生反应,与碱或酸发生剧烈反应,引起火灾和爆炸危险。浸蚀铁和钢。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 2ppm、5.7mg/m³(以时间加权平均计)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。</p> <p>接触途径: 可通过吸入其蒸气、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时该物质蒸发可以很快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质对眼睛和皮肤有腐蚀作用。蒸气刺激眼睛、皮肤和呼吸道。食入也有腐蚀性。吸入蒸气可能引起肺水肿(见注解)。吞咽该液体可能吸入肺部,有发生化学性肺炎的危险。接触可引起意识降低。可引起肾损伤、肝脏疾病、肺水肿、血像改变和中枢神经系统的损伤。接触可能导致死亡。作用可被延缓。医疗观察是必要的。</p> <p>长期或反复接触作用: 由于反复或长期接触该蒸气,肺部可能受到损伤。该物质可能对肝、肾、中枢神经系统和血液发生作用。</p>										
<p>物理性质</p>	<table border="0"> <tr> <td>沸点: 102℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1): 2.41</td> </tr> <tr> <td>熔点: -74℃</td> <td>闪点: 13℃</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1): 0.85</td> <td>自燃温度: 230℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度: 15g/100ml</td> <td>爆炸极限: 在空气中 2.1~15.5%(体积)</td> </tr> <tr> <td>蒸气压: 20℃时 4.3kPa</td> <td>辛醇/水分配系数的对数值: 0.63</td> </tr> </table>	沸点: 102℃	蒸气相对密度(空气=1): 2.41	熔点: -74℃	闪点: 13℃	相对密度(水=1): 0.85	自燃温度: 230℃	水中溶解度: 15g/100ml	爆炸极限: 在空气中 2.1~15.5%(体积)	蒸气压: 20℃时 4.3kPa	辛醇/水分配系数的对数值: 0.63
沸点: 102℃	蒸气相对密度(空气=1): 2.41										
熔点: -74℃	闪点: 13℃										
相对密度(水=1): 0.85	自燃温度: 230℃										
水中溶解度: 15g/100ml	爆炸极限: 在空气中 2.1~15.5%(体积)										
蒸气压: 20℃时 4.3kPa	辛醇/水分配系数的对数值: 0.63										
<p>环境数据</p>	<p>该物质对环境可能有害;对水体要给予特别注意。</p>										
<p>注解</p>	<p>在封闭的空间燃烧可能转为爆炸。根据接触程度,需要进行定期医疗检查。肺水肿症状通常几小时后才明显发生,体力劳动使症状加重。因此,体息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人员立即适当喷药。未能指出气味和职业接触限值之间的关系。不要将工作服带回家。用大量水冲洗污染的衣服(有着火危险)。</p> <p>爆炸/预防: 防止静电荷积累(例如,通过接地)。</p> <p>摄食/急性危害/症状: 咽喉疼痛,神志不清。</p> <p>美国防火协会法规: H3;F3;R2。</p>										
<p>附加资料</p>											
<p>ICSC 编号: 0241 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 巴豆醛(稳定的)</p>											

CAS 号: 110-82-7		中文名称: 环己烷; 六氢化苯	
RTECS 号: GU 6300000		英文名称: CYCLOHEXANE; Hexahydrobenzene	
UN 编号: 1145		化学式: C ₆ H ₁₂	分子量: 84.2
EC 编号: 601-017-00-1			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电力设备和照明(见注解)	着火时喷水保持料桶等冷却
接触			
# 吸入	头晕, 倦睡, 头痛, 恶心, 神志不清, 呕吐	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人口呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂冲洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜或面罩	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 头晕, 倦睡, 恶心, 咽喉疼痛, 神志不清, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 服用活性炭浆, 不要催吐, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 通风, 尽量将泄漏液收集于密闭容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸收残液, 并转移到安全场所, 不要冲入下水道(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存	防火, 与强氧化剂分开存放。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: II 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：该蒸气比空气重，可沿地面流动，可能造成远处着火。由于流动、搅动等可产生静电。</p> <p>职业接触限值：阈限值 300ppm、1030mg/m³(以时间加权平均计)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。最高容许浓度 80mg/m³(前苏联,1983年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发可以相当快地达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛和皮肤。高浓度蒸气刺激眼睛和上呼吸道。吞咽该液体可能吸入肺部，有发生化学性肺炎的危险。接触可引起意识降低。接触远远超过职业接触限值可能导致神志不清，死亡。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点：81℃ 熔点：7℃ 相对密度(水=1)：0.8 水中溶解度：不溶 蒸气压：20℃时 10.4kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.2 </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸气相对密度(空气=1)：2.9 闪点：-20℃ 自然温度：260℃ 爆炸极限：在空气中 1.3~8.4%(体积) 辛醇/水分配系数的对数值：7(计算值) </td> </tr> </table>	沸点： 81℃ 熔点： 7℃ 相对密度(水=1)： 0.8 水中溶解度： 不溶 蒸气压： 20℃时 10.4kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.2	蒸气相对密度(空气=1)： 2.9 闪点： -20℃ 自然温度： 260℃ 爆炸极限： 在空气中 1.3~8.4%(体积) 辛醇/水分配系数的对数值： 7(计算值)
沸点： 81℃ 熔点： 7℃ 相对密度(水=1)： 0.8 水中溶解度： 不溶 蒸气压： 20℃时 10.4kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.2	蒸气相对密度(空气=1)： 2.9 闪点： -20℃ 自然温度： 260℃ 爆炸极限： 在空气中 1.3~8.4%(体积) 辛醇/水分配系数的对数值： 7(计算值)		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质对环境可能有害；对海藻应给予特别注意。</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>爆炸/预防：不要使用压缩空气装料、卸料或转运。使用减少火花的手持工具。防止静电荷积累(例如，通过接地)。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-30G30。</p> <p>美国防火协会法规：H1；F3；R0。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0242 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 环己烷</p>			

CAS 号: 108-93-0		中文名称: 环己醇; 六氢化(苯)酚	
RTECS 号: GV 7875000		英文名称: CYCLOHEXANOL; Cyclohexyl alcohol; Hexahydrophenol; Hexalin	
EC 编号: 603-009-00-3		化学式: C ₆ H ₁₂ OH	
		分子量: 100.2	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	超过 68℃ 时可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	超过 68℃ 时密闭系统, 通风	
接 触			
# 吸入	咳嗽, 头痛, 咽喉疼痛	通风	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	可被吸收! 发红	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	面罩	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 咳嗽, 腹泻, 头晕, 倦睡	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水, 并给予医疗护理
溢漏处置	尽量将泄漏液收集在密闭容器中, 清扫溢漏物装入可密闭的容器, 用大量水冲去残余物。		
储 存	与强氧化剂分开存放; 干燥。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色吸水液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：燃烧时该物质分解，生成有毒气体和蒸气。与强氧化剂发生强烈反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值 50ppm、206mg/m³(以时间加权平均计)(经皮)(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入和经皮肤吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发不会或很缓慢达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。可能对中枢神经系统发生作用。</p> <p>长期或反复接触作用：该液体使皮肤脱脂。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：161℃ 熔点：23℃ 相对密度(水=1)：0.96 水中溶解度：20℃时 4g/100ml 蒸气压：20℃时 0.13kPa 蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.00</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：3.5 闪点：68℃(闭杯) 自燃温度：300℃ 爆炸极限：见注解</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>爆炸极限未见文献报道。估计爆炸下限为 1.2%(体积)。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-557。</p> <p>美国防火协会法规：H1；F2；R0。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0243 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 环己醇</p>	

CAS 号: 66-81-9		中文名称: 放线菌酮; 新放线菌酮; (戊二酰) 亚胺环己酮	
RTECS 号: MA 4375000		英文名称: CYCLOHEXIMIDE; Neocycloheximide; Actidione	
		化学式: $C_{15}H_{23}NO_4$	分子量: 281.34
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾			周围环境着火时可以使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生要求!	各种情况均向医生咨询!
#吸入			
#皮肤		防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用大量水和肥皂冲洗皮肤, 并给予医疗护理
#眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜或眼保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 见注解
#摄食	腹泻, 恶心, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	见吸入
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 用稀碱液谨慎地中心溢漏液体, 清扫溢漏液装入可密闭的容器中, 应急人员应避免与该物质的一切接触(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储 存	在通风良好的室内保存。		
包装与标志	气密; 不易破碎包装; 将易破碎包装放入不易破碎的密闭容器内。 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色晶体。</p> <p>化学危险性：加热时该物质分解,生成有毒烟雾,包括氮氧化物。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入吸收进体内。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：见注解</p> <p>熔点：119.5~121℃</p> <p>水中溶解度：2℃时 2.1g/100ml</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>沸点未见文献报道。根据接触程度,需要进行定期医疗检查。</p> <p>眼睛/急救/消防：应当用温水冲洗眼睛 15 分钟。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0244 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 放线菌酮</p>	

CAS 号: 108-91-8 中文名称: 环己胺; 氨基环己烷; 氨基六氢化苯
 RTECS 号: GX 0700000 英文名称: CYCLOHEXYLAMINE; Cyclohexanamine; Amino-
 UN 编号: 2357 cyclohexane; Aminohexahydrobenzene
 EC 编号: 612-050-00-6 化学式: C₆H₁₁NH₂ 分子量: 99.2

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	易燃的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	大量用水, 抗醇泡沫, 干粉, 二氧化碳
爆 炸	超过 21℃ 时可形成爆炸性蒸气/空气混合物	超过 21℃ 时密闭系统, 通风和防爆电器设备	着火时喷水保持料桶等冷却
接 触			各种情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 头晕, 呼吸困难, 恶心, 呼吸短促	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 并给予医疗护理
# 皮肤	可被吸收! 发红, 严重皮肤烧伤, 疼痛	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 严重深度烧伤	面罩	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 腹部疼痛, 腹泻, 恶心, 咽喉疼痛, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不饮用任何饮料, 并给予医疗护理
溢漏处置	将泄漏液收集在可密闭的容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸收残液, 并转移到安全场所(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储 存	防火, 与酸分开存放。		
包装与标志	联合国危险性类别: 8 联合国次要风险等级: 3 联合国包装级别: I (M) 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

CAS 号: 52315-07-8 **中文名称:** 氯氰菊酯; (RS)-2-氰基-3-苯氧苄基(1RS)-顺-反-3-(2,2-二氯乙烯基)-2,2-二甲基环丙烷羧酸酯; 氰基(3-苯氧苄基)甲基 3-(2,2-二氯乙烯基)-2,2-二甲基环丙烷羧酸酯

RTECS 号: GZ 1250000

英文名称: CYPERMETHRIN; (RS)-*alpha*-Cyano-3-phenoxybenzyl(1RS)-*cis-trans*-3-(2,2-dichlorovinyl)-2,2-dimethylcyclopropanecarboxylate; Cyano(3-phenoxyphenyl)methyl 3-(2,2-dichloroethenyl)-2,2-dimethylcyclopropanecarboxylate

化学式: C₂₂H₁₉Cl₂NO₃ **分子量:** 416.3

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的(见注解)	禁止明火	周围环境着火时可使用各种灭火剂
爆 炸			着火时喷水保持料桶等冷却
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸人	共济失调, 痉挛	避免吸入细微粉尘和烟雾	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
# 皮肤	麻刺感, 发红, 烧灼感, 麻木, (见吸入)	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂冲洗皮肤
# 眼睛	发红	安全护目镜, 面罩	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	呕吐(见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟; 吃东西前要洗手	立即获得医疗护理
溢漏处置	尽量将泄漏液体收集在可密闭的容器中, 用碱处理残液, 用砂子或惰性吸附剂吸收残液, 并转移到安全场所。如果物质以液体形式存在, 清扫溢漏物装入容器, 小心收集残余液, 然后转移到安全场所。不要让该化学品进入环境。		
储 存	采取措施盛装灭火产生的废水, 置于暗处, 保存在通风良好的室内。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：黄色粘性液体至糊剂，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：加热超过 220℃，该物质分解生成氰化物气体。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。可能对神经系统发生作用，导致面部激动、共济失调和痉挛。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点：60~80℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.1</p> <p>水中溶解度：20℃时 0.0000009g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 0.00000019Pa</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：6.3</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质对环境可能有害；对鱼和蜜蜂要给予特别注意。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>有些液体制剂可能是高度易燃和/或爆炸性的。该物质的人体健康作用数据不充分，因此必须竭力进行护理。作为商业制剂，物理和毒理学特性可能改变。商品名为 Ripcord, Barricade, Cymbush, Agrothrin。可参考国际化学品安全规划署出版物卫生和安全指南第 22 期，腈二氯苯醚菊酯和环境卫生基准第 82 期腈二氯苯醚菊酯。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0246 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氯氰菊酯</p>	

CAS 号: 52918-63-5 RTECS 号: GZ 1233000		中文名称: 溴氰菊酯; (S)-2-氰基-3-苯氧苄基-右旋-顺-3-(2, 2-二溴乙烯基)-2, 2-二甲基环丙烷羧酸酯 英文名称: DELTAMETHRIN; (S)- <i>alpha</i> -Cyano-3-phenoxy benzyl-(1R)- <i>cis</i> -3-(2, 2-dibromovinyl)-2, 2-dimethylcyclopropanecarboxylate 化学式: C ₂₂ H ₁₉ Br ₂ NO ₃ 分子量: 505.2	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的(见注解)	禁止明火	周围环境着火时可使用各种灭火剂
爆 炸			着火时喷水保持料桶等冷却(见注解)
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	共济失调, 烧灼感, 痉挛, 头晕, 头痛, 麻木, 恶心, 呕吐	避免吸入细微粉尘和烟雾	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红, 烧灼感, 瘙痒(见吸入)	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂冲洗皮肤
# 眼睛	发红	安全护目镜, 面罩	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	见吸入	工作时不得进食、饮水或吸烟; 进食前要洗手	立即获得医疗护理; 服用活性炭浆
溢漏处置	清扫溢漏物装入容器, 小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让该化学品进入环境。		
储 存	采取措施盛装灭火产生的废水, 置于暗处, 保存在通风良好的室内。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无色晶体粉末。</p> <p>化学危险性: 加热超过 300℃时,该物质分解。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径: 可通过吸入其气溶胶、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。可能对神经系统发生作用,导致面部激动、共济失调和痉挛。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点: 98~101℃</p> <p>相对密度(水=1): 0.5</p> <p>水中溶解度: 20℃时 0.0000002g/100ml</p> <p>蒸气压: 25℃时 0.000002Pa</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值: 5.43</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>这种物质对环境可能有害;对鱼和蜜蜂要给予特别注意。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>有些液体制剂可能是高度易燃和/或爆炸性的。该物质的人体健康作用数据不充分,因此必须竭力进行护理。作为商业制剂,物理和毒理学特性可能改变。商品名为 Decis, K-Othrin, Butox。可参考国际化学品安全规划署的出版物,卫生和安全指南第 30 期溴氰菊酯和环境卫生基准第 97 期溴氰菊酯。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0247 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 溴氰菊酯</p>	

CAS 号: 68855-54-9		中文名称: 硅藻土; 无定形硅藻土; 硅藻土(未经煅烧)	
RTECS 号: HL-8600000		英文名称: DIATOMACEOUS EARTH; Diatomite; Amorphous diatomaceous earth(uncalcined)	
		化学式: SiO_2	分子量: 60.8
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃的		周围着火时可使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咳嗽	局部排气和呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理。
# 皮肤	皮肤干燥, 粗糙	防护手套	冲洗, 然后用水和肥皂冲洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛	安全面罩	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	
溢漏处置	将溢漏物清扫装入容器, 用大量水冲去残余物(额外个人防护: 适用有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
储 存	干燥。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：洁白色至浅黄色至粉红色的无定形粉末。</p> <p>物理危险性：加热时该物质生成晶体二氧化硅(届时,本 ICSC 卡片的数据不再适用)。</p> <p>职业接触限值：阈限值(以总粉尘计,不含石棉和含 1%游离二氧化硅)10mg/m³(以时间加权平均计)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990 年)。最高容许浓度 1mg/m³(前苏联,1984 年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计,但是能较快达到空气中的颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：与皮肤接触可能造成皮肤干燥和擦伤。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对肺发生作用,造成轻度纤维化(见注解)。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：>2200℃</p> <p>相对密度(水=1)：2.3</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>文献指出纤维化可能是由于晶体污染物的缘故。根据接触程度,需要进行定期医疗检查。不要将工作服带回家。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0248 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 硅藻土</p>	

CAS 号: 75-34-3

中文名称: 1,1-二氯乙烷; 亚乙基二氯

RTECS 号: KI 0175000

英文名称: 1,1-DICHLOROETHANE; Ethylidene Chloride

UN 编号: 2362

化学式: CH_3CHCl_2

分子量: 99.0

EC 编号: 602-011-00-1

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	高度易燃	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	干粉, 水喷射, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器设备和照明(见注解)	着火时喷水保持料桶等冷却
接 触		防止烟雾形成!	
# 吸入	头晕, 倦睡, 迟钝, 神志不清, 呕吐	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 并给予医疗护理
# 皮肤	可被吸收! 发红	防护手套	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂冲洗皮肤
# 眼睛	发红, 视力模糊	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	烧灼感, 咳嗽, 头晕, 恶心, 神志不清	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 并给予医疗护理
溢漏处置	将泄漏液体收集在可密闭的容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸收残液, 并转移到安全场所(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储 · 存	防火, 与强氧化剂分开存放。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: II 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：蒸气比空气重，可沿地面流动，可能造成远处着火。</p> <p>化学危险性：加热和燃烧时，该物质分解，生成有毒烟雾。与强氧化剂发生剧烈反应。与碱土金属和金属粉末发生强烈反应，造成火灾和爆炸危险。浸蚀许多塑料。</p> <p>职业接触限值：阈限值 200ppm、810mg/m³（以时间加权平均计）、250ppm、1010mg/m³（短期接触限值）（美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年）。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发可以相当快地达到有害空气污染浓度，而喷洒时更快。</p> <p>短期接触作用：该物质蒸气刺激眼睛和呼吸道。可能对中枢神经系统发生作用。高浓度吸入可能导致神志不清。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。可能对肝和肾发生作用。</p>	
<p>物理性质</p>	<p>沸点：57℃</p> <p>熔点：-97℃</p> <p>相对密度（水=1）：1.2</p> <p>水中溶解度：20℃时 0.6g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 24.3kPa</p>	<p>蒸气相对密度（空气=1）：3.4</p> <p>闪点：-9℃</p> <p>自燃温度：660℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 5.6~16%（体积）</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：1.8</p>
<p>环境数据</p>		
<p>注解</p>	<p>超过职业接触限值时，气味报警不充分。不要在火焰或热表面附近或焊接时作用。</p> <p>爆炸/预防：不要使用压缩空气装料、卸料或转运。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-30G03。</p> <p>美国防火协会法规：H2；F3；R0。</p>	
<p>附加资料</p>		
<p>ICSC 编号：0249 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 1,1-二氯乙烷</p>		

CAS 号: 107-06-2		中文名称: 1,2-二氯乙烷; 二氯化乙烯; 二氯-1,2-乙烷	
RTECS 号: KI 0525000		英文名称: 1,2-DICHLOROETHANE; Ethylene dichloride;	
UN 编号: 1184		Dichloro-1,2-ethane	
EC 编号: 602-012-00-7		化学式: $\text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$	分子量: 98.96
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃, 许多反应可能引起火灾或爆炸	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟, 禁止与热表面接触	干粉, 抗醇泡沫, 水喷射, 二氧化碳; 周围环境着火时喷水保持容器冷却
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电力设备和照明(见注解)	着火时喷水保持料桶等冷却; 扑灭掩蔽场所外部的火焰
接触		避免一切接触!	各种情况均向医生咨询!
# 吸入	眼睛、鼻和咽喉内有烧灼感; 咳嗽, 头晕, 头痛, 恶心, 神志不清, 呕吐(见注解)	密闭系统和通风	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	可被吸收! 皮肤干燥, 粗糙, 皮肤烧伤, 烧灼感(详见吸入)	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂冲洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	安全护目镜、面罩或眼睛保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 头晕, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	禁用催吐, 不饮用任何饮料, 休息, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 尽量将泄漏液收集在可密闭容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸收残液, 并转移到安全场所, 不要冲入下水道, 小心收集残余物, 并转移到安全场所(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	防火, 与强氧化剂分开存放, 保持冷却, 干燥。		
包装与标志	不易破碎包装; 将易破碎包装放入不易破碎的密闭容器内。 联合国危险性类别: 3 联合国次要风险等级: 6.1 联合国包装级别: 1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色粘稠液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：该蒸气比空气重，可沿地面流动；可能造成远处着火。</p> <p>化学危险性：在加热、燃烧与热表面接触或在静电作用下，该物质发生分解，生成极毒的烟雾(氯化氢，见 ICSC 卡片 0163 和光气，见 ICSC 卡片 0007)，引起火灾和爆炸危险。与铅、氨、碱、氨基碱金属和碱土金属(有空气和光存在)以及氧化剂发生剧烈反应。在有水存在时，浸蚀许多金属。</p> <p>职业接触限值：阈限值 10ppm、40mg/m³(以时间加权平均计)(美国政府工业卫生学家会议 1989~1990 年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发可以很快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质蒸气刺激眼睛、皮肤和呼吸道。吞咽液体可能吸入肺部，有发生化学性肺炎的危险。该物质可能对肝、肾、中枢神经系统和肺部发生作用。接触可能导致死亡。医疗观察是必要的。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎(见注解)。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：83.5℃ 熔点：-35.7℃ 相对密度(水=1)：1.25 水中溶解度：0.87g/100ml 蒸气压：20℃时 8.7kPa 蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.2</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：3.42 闪点：13℃ 自燃温度：440℃ 爆炸极限：在空气中 6.2~16%(体积)</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质对环境可能有害，对水体要给予特别注意。</p>
<p>注解</p>	<p>根据接触程度，需要进行定期医疗检查。肺水肿症状通常几小时后才明显，体力劳动使症状加重。因此，休息和医疗观察是必要的。应当考虑由医生或医生指定人员立即进行适当喷药。</p> <p>长期或反复接触作用：吸入高浓度蒸气肺部可能受到损伤。该物质可能对中枢神经系统、肝、肾和粘膜发生作用。这种物质很可能是人体致癌物。</p> <p>爆炸预防：防止静电荷积累(例如，通过接地)。</p> <p>吸入/急性危害/症状：延缓作用症状。</p> <p>美国防火协会法规：H2;F3;R0。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0250 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 1,2-二氯乙烷</p>	

CAS 号: 3209-22-1		中文名称: 2,3-二氯-1-硝基苯	
RTECS 号: CZ5240000		英文名称: 2,3-DICHLORO-1-NITROBENZENE	
		化学式: $C_6H_3Cl_2NO_2$	分子量: 191.5
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	干粉,抗醇泡沫,水喷射,二氧化碳
爆炸			
接触		防止粉尘扩散!	
#吸入	唇部或指甲发青		新鲜空气,休息,半直立体位,并给予医疗防护
#皮肤	可被吸收! 发红,唇部或指甲发青	防护手套,防护服	脱去污染的衣服,冲洗,然后用水和肥皂冲洗皮肤,并给予医疗护理
#眼睛		如果是粉末,使用安全护目镜或眼睛保护结合呼吸保护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行,摘除隐形眼镜),然后就医
#摄食	唇部或指甲发青,皮肤发青,头痛,呕吐,虚弱	工作时不得进食、饮水或吸烟	不要催吐,休息,并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域,清扫溢漏物装入有盖容器内(额外个人防护: 适用有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
储存	与强氧化剂分开存放,保持冷却,干燥。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 黄色片状粉末,有特殊气味。</p> <p>化学危险性: 燃烧时该物质发生分解,生成有毒烟雾(氯化氢,见 ICSC 卡片 0163 和亚硝气)。与强氧化剂和强碱发生反应。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。</p> <p>接触途径: 可通过吸入其气溶胶、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>短期接触作用: 该物质可能对血液(氧传递)发生作用,导致生成高铁血红蛋白。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。该物质可能对肾和肝发生作用。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点: 257.5℃</p> <p>熔点: 59.5℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.45</p> <p>水中溶解度: 20℃时 0.09g/100ml</p> <p>蒸气压: 50℃时 <130Pa</p> <p>蒸气相对密度(空气=1): 6.6</p> <p>闪点: 124℃</p> <p>自然温度: 479℃</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>不要将工作服带回家。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0251 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 2,3-二氯-1-硝基苯</p>	

CAS 号: 611-06-3		中文名称: 1,3-二氯-4-硝基苯	
RTECS 号: CZ 5420000		英文名称: 1,3-DICHLORO-4-NITROBENZENE	
		化学式: $C_6H_3Cl_2NO_2$	分子量: 191.5
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 水喷射, 二氧化碳; 周围环境着火时可使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	唇部和指甲发青	通风	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 并给予医疗护理
# 皮肤	可被吸收! 发红, 唇部或指甲发青	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂冲洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	唇部或指甲发青, 皮肤发青, 意识模糊, 头痛, 呕吐, 虚弱	工作时不得进食、饮水或吸烟	不要催吐, 休息, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 清扫溢漏物并装入可密闭容器中(额外个人防护: 适用有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
储 存	与强氧化剂分开存放, 保持冷却, 干燥。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：黄色片状粉末，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：燃烧时该物质发生分解，生成有毒烟雾（氯化氢，见 ICSC 卡片 0163 和亚硝气），增加了着火危险。水溶液是一种弱碱。与强氧化剂和强碱发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>短期接触作用：该物质可能对血液（氧传递）发生作用，导致生成高铁血红蛋白。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。该物质可能对肝和肾发生作用。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：258.5℃ 熔点：34℃ 相对密度（水=1）：1.54 水中溶解度：20℃时 0.019g/100ml 蒸气压：20℃时 1Pa</p> <p>蒸气相对密度（空气=1）：6.6 闪点：130℃ 自燃温度：>500℃</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0252 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 1,3-二氯-4-硝基苯</p>	

CAS 号: 601-88-7 中文名称: 1,3-二氯-2-硝基苯; 2,6-二氯硝基苯 英文名称: 1,3-DICHLORO-2-NITROBENZENE; 2,6-Dichloronitrobenzene 化学式: $\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NO}_2$ 分子量: 191.5			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 水喷射, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		防止粉尘护散!	
# 吸入	唇部或指甲发青	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	可被吸收! 发红	防护服	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂冲洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	唇部或指甲发青		漱口, 并给予医疗护理
溢漏处置	向专家咨询, 通风, 清扫溢漏物并装入容器, 小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有机蒸气和有害粉尘的 A/P2 过滤呼吸器)。		
储 存	与强氧化剂、强碱分开存放, 完全密闭, 保持冷却, 干燥。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 晶体。</p> <p>化学危险性: 加热时该物质发生分解,生成有毒的烟雾(一氧化二氮、氯化氢,见 ICSC 卡片 0163)。与强氧化剂和强碱发生反应。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。</p> <p>接触途径: 可通过吸入、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险: 未指明 20℃时该物质蒸发达到有害空气污染浓度的速率。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。可能对血液系统发生作用,导致生成高铁血红蛋白。作用可能延缓。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点: 1.1kPa 时 130℃</p> <p>熔点: 72.5℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.6</p> <p>蒸气压: 见注解</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1): 见注解</p> <p>蒸气相对密度(空气=1): 6.6</p> <p>闪点: 见注解</p> <p>自燃温度: 见注解</p> <p>爆炸极限: 见注解</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>蒸气压、蒸气/空气混合物的相对密度和自燃温度未见文献报道。该物质是可燃的,但是文献中未报道闪点。爆炸极限也未见文献报道。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0253 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 1,3-二氯-2-硝基苯</p>	

CAS 号: 99-54-7		中文名称: 1,2-二氯-4-硝基苯	
RTECS 号: CZ 5250000		英文名称: 1,2-DICHLORO-4-NITROBENZENE	
		化学式: $C_6H_3Cl_2NO_2$	分子量: 191.5
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 水喷射, 二氧化碳
爆炸			
接触		防止粉尘扩散! 严格卫生要求!	
# 吸入	唇部或指甲发青, 咽喉烧灼感, 倦睡, 头痛, 呼吸短促, 虚弱	通风(若不是粉尘)局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
# 皮肤	可被吸收! 发红, 烧灼感, 疼痛, 唇部或指甲发青(详见吸入)	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂冲洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	唇部或指甲发青(详见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	不要催吐, 休息, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 清扫溢漏物并装入可密闭容器中(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
储存	与强氧化剂分开存放, 保持冷却, 干燥。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：黄色晶体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：燃烧时该物质发生分解，生成有毒的烟雾（氯化氢，见 ICSC 卡片 0163 和亚硝气）。与强氧化剂和强碱发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。吸入该蒸气可能引起肺水肿（见注解）。吞咽该液体可能吸入肺部，有发生化学性肺炎的危险。接触可能导致神志不清。其作用可能延缓。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。该物质可能对肾和肝发生作用。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：255℃ 熔点：43℃ 相对密度(水=1)：1.56 水中溶解度：20℃时 0.015g/100ml</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：6.6 闪点：124℃ 自燃温度：420℃</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>肺水肿症状通常几小时之后才明显发生，体力劳动使症状加重。因此，休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人员立即进行适当喷药。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0254 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 1,2-二氯-4-硝基苯</p>	

CAS 号: 618-62-2		中文名称: 1,3-二氯-5-硝基苯 英文名称: 1,3-DICHLORO-5-NITROBENZENE; 3,5-Dichloronitrobenzene 化学式: $\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NO}_2$ 分子量: 191.5	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉,水成膜泡沫,水喷射,二氧化碳
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	唇部或指甲发青	通风,局部排气或呼吸防护	新鲜空气,休息,必要时进行人工呼吸,并给予医疗护理
# 皮肤	可被吸收! 发红	防护服	脱去污染的衣服,冲洗,然后用水和肥皂冲洗皮肤,并给予医疗护理
# 眼睛	发红	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行,摘除隐形眼镜),然后就医
# 摄食	唇部或指甲发青	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口,并给予医疗护理
溢漏处置	向专家咨询,通风,清扫溢漏物并装入容器,小心收集残余物,然后转移到安全场所(额外个人防护:适用于有机蒸气和有害粉尘的 A/P2 过滤呼吸器)。		
储 存	与强氧化剂、强碱分开存放,完全密闭,保持冷却,干燥。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：晶体。</p> <p>化学危险性：加热时该物质发生分解，生成有毒烟雾（氧化氮，氯化氢，见 ICSC 卡片 0163）。与强氧化剂和强碱发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃ 时该物质蒸发达到有害空气污染浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。可能对血液系统发生作用，导致形成高铁血红蛋白。其作用可能延缓。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点：64.5℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.692</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：见注解</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：见注解</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：6.6</p> <p>自燃温度：见注解</p> <p>爆炸极限：见注解</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>蒸气压力、蒸气/空气混合物相对密度和自燃温度未见文献报道。该物质是可燃的，但闪点在文献中未见报道。爆炸极限也未见文献报道。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0255 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 1,3-二氯-5-硝基苯</p>	

CAS 号: 818-08-6 中文名称: 丁锡锡;二正丁基锡氧化物;二丁锡氧化物 RTECS 号: WH 7175000 英文名称: DI- <i>n</i> -BUTYLTIN OXIDE; Dibutyltin oxide; UN 编号: 3146 Dibutyloxostannane 化学式: $\{[(C_4H_9)_2]SnO\}_x$ 分子量: 见注解			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	水喷射,干粉
爆炸	细小分散的颗粒可在空气中形成爆炸性混合物	防止粉尘沉积;密闭系统,粉尘防爆电器设备和照明(见注解)	
接触		防止粉尘扩散! 严格卫生要求!	各种情况均向医生咨询!
# 吸入	烧灼感,咳嗽,头痛,咽喉疼痛	局部排气或呼吸防护	新鲜空气,休息,半直立体位,并给予医疗护理
# 皮肤	可被吸收! 发红,烧灼感,疼痛	防护手套	脱去污染的衣服,用大量水冲洗皮肤或淋浴,并给予医疗护理
# 眼睛	发红,疼痛,视力模糊	若是粉尘,使用面罩或眼睛保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行,摘除隐形眼镜),然后就医
# 摄食	腹部痉挛,烧灼感,恶心,咽喉疼痛	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口,并给予医疗护理
溢漏处置	清扫溢漏物并装入容器,小心收集残余物,然后转移到安全场所(额外个人防护:适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
储存	与强氧化剂分开存放。		
包装与标志	不易破碎包装;将易破碎包装放入不易破碎的密闭容器内。 联合国危险性类别: 6.1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：白色粉末。</p> <p>物理危险性：如果以粉末或颗粒形式与空气混合，可能发生粉尘爆炸。如果在干燥状态下，由于涡流、空气传输、灌注等可能产生静电。</p> <p>化学危险性：在加热和燃烧时，该物质生成有毒氧化锡烟雾。与氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值(以锡计)0.1mg/m³(以时间加权平均计)(经皮)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时的蒸发可忽略不计；但是，在扩散时可迅速达到空气中有害颗粒物浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有腐蚀性。吸入粉尘可能引起肺水肿(见注解)。高浓度接触可能导致死亡。医疗观察是必要的。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。该物质可能对末梢神经系统、肝、胆总管和淋巴系统发生作用，导致神经失常。可能引起弛缓性麻痹、视觉障碍和脑电图异常。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点：低于熔点分解</p> <p>相对密度(水=1)：1.6</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>自燃温度：279℃</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>(C₄H₉)₂SnO 分子量为 249。肺水肿症状通常几小时后才明显，体力劳动使症状加重。因此，休息和医生观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人员立即进行适当喷药。</p> <p>爆炸/预防：防止静电荷积累(例如，通过接地)。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0256 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 丁锡</p>	

CAS 号: 100-37-8		中文名称: 1,2-二乙氨基乙醇; <i>N,N</i> -二乙基乙醇胺; 二乙氨基乙醇	
RTECS 号: KK 5075000		英文名称: 1,2-DIETHYLAMINOETHANOL; <i>N,N</i> -Diethyl ethanol amine; Diethylamino ethyl alcohol	
UN 编号: 2686		化学式: $(C_2H_5)_2NC_2H_4OH$	
EC 编号: 603-048-00-6		分子量: 117.2	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	干粉, 水成膜泡沫, 水喷射, 二氧化碳
爆炸	超过 60°C 时可形成爆炸性蒸气/空气混合物	超过 60°C 时密闭系统, 通风	着火时喷水保持料桶等冷却
接触			
# 吸入	咳嗽, 呼吸困难, 恶心, 呼吸短促, 咽喉疼痛, 呕吐	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	可被吸收! 发红, 严重皮肤烧伤, 疼痛	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	面罩	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 腹泻, 恶心, 咽喉疼痛, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水, 并给予医疗护理
溢漏处置	向专家咨询, 尽量将溢漏液收集在可密闭的容器中, 用大量水冲去残余物(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存	与氧化剂、酸类、酰基氯、异氰酸酯分开存放; 干燥。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: II 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：吸水的无色液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：燃烧时生成有毒气体。与氧化剂、酸、酰基氯、异氰酸酯发生强烈反应，侵蚀轻金属和铜。</p> <p>职业接触限值：阈限值 10ppm、48mg/m³(以时间加权平均计)(经皮)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发可较快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有腐蚀性。吸入蒸气和/或烟雾可能引起肺水肿(见注解)。该物质可能对神经系统发生作用。接触可能导致死亡。作用可能延缓。医疗观察是必要的。</p>												
<p>物理性质</p>	<table border="0"> <tr> <td>沸点：101.3kPa 时 163℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1)：4.03</td> </tr> <tr> <td>熔点：-70℃</td> <td>闪点：52℃(闭杯)</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1)：0.883</td> <td>自燃温度：250℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：混溶</td> <td>爆炸极限：在空气中 1.85~28%(体积)</td> </tr> <tr> <td>蒸气压：20℃时 0.19kPa</td> <td>辛醇/水分配系数的对数值：0.46</td> </tr> <tr> <td>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.01</td> <td></td> </tr> </table>	沸点：101.3kPa 时 163℃	蒸气相对密度(空气=1)：4.03	熔点：-70℃	闪点：52℃(闭杯)	相对密度(水=1)：0.883	自燃温度：250℃	水中溶解度：混溶	爆炸极限：在空气中 1.85~28%(体积)	蒸气压：20℃时 0.19kPa	辛醇/水分配系数的对数值：0.46	蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.01	
沸点：101.3kPa 时 163℃	蒸气相对密度(空气=1)：4.03												
熔点：-70℃	闪点：52℃(闭杯)												
相对密度(水=1)：0.883	自燃温度：250℃												
水中溶解度：混溶	爆炸极限：在空气中 1.85~28%(体积)												
蒸气压：20℃时 0.19kPa	辛醇/水分配系数的对数值：0.46												
蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.01													
<p>环境数据</p>													
<p>注解</p>	<p>根据接触程度，需要进行定期医疗检查。肺水肿症状通常几小时后才明显发生，体力劳动使症状加重。因此，休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人员立即进行适当喷药。超过接触限值时，气味警报不充分。</p>												
<p>附加资料</p>													
<p>ICSC 编号：0257 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 1,2-二乙氨基乙醇</p>													

RTECS 号: TJ 1050000 中文名称: 邻苯二甲酸二乙酯; 苯二甲酸二乙酯; 1,2-苯二甲酸二乙酯 英文名称: DIETHYL PHTHALATE; Phthalic acid, diethyl ester; 1,2-Benzenedicarboxylic acid, diethyl ester 化学式: C ₆ H ₄ (COOC ₂ H ₅) ₂ 分子量: 222.3			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	二氧化碳, 水喷射, 干粉
爆 炸			
接 触			
#吸入	头晕, 迟钝	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
#皮肤	发红	防护手套	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
#眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
#摄食	腹部疼痛, 头晕, 恶心	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水, 并给予医疗护理
溢漏处置	向专家咨询, 尽量将泄漏、溢漏液体收集在可密闭容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸收残液, 并转移到安全场所。		
储 存	与强氧化剂分开存放。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无色粘稠液体,有特殊气味。</p> <p>化学危险性: 与强氧化剂发生反应。浸蚀某些塑料。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 5mg/m³(以时间加权平均计)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。</p> <p>接触途径: 可通过吸入、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时该物质蒸发不会或很缓慢达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛和皮肤。可能对中枢神经系统发生作用。接触可能导致神志不清。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> <p>沸点: 101.3kPa 时 295℃</p> <p>熔点: -67~-44℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.12</p> <p>水中溶解度: 25℃时 0.1g/100ml</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1): 20℃时 1.00</p> </td> <td style="width: 50%; border: none;"> <p>蒸气相对密度(空气=1): 7.66</p> <p>闪点: 163℃(开杯)</p> <p>自燃温度: 457℃</p> <p>爆炸极限: 见注解</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值: 2.47</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点: 101.3kPa 时 295℃</p> <p>熔点: -67~-44℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.12</p> <p>水中溶解度: 25℃时 0.1g/100ml</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1): 20℃时 1.00</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1): 7.66</p> <p>闪点: 163℃(开杯)</p> <p>自燃温度: 457℃</p> <p>爆炸极限: 见注解</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值: 2.47</p>
<p>沸点: 101.3kPa 时 295℃</p> <p>熔点: -67~-44℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.12</p> <p>水中溶解度: 25℃时 0.1g/100ml</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1): 20℃时 1.00</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1): 7.66</p> <p>闪点: 163℃(开杯)</p> <p>自燃温度: 457℃</p> <p>爆炸极限: 见注解</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值: 2.47</p>		
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质对环境可能有害;对水体要给予特别注意。</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>爆炸极限未见文献报道。</p> <p>美国防火协会法规: H0;F1;R0。</p>		
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>			
<p>ICSC 编号: 0258 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 邻苯二甲酸二乙酯</p>			

CAS 号: 127-19-5		中文名称: N,N-二甲基乙酰胺; 乙胺二甲酰胺	
RTECS 号: AB 7700000		英文名称: N,N-DIMETHYL ACETAMIDE; Acetic acid dimethyl	
EC 编号: 616-011-00-4		amide; DMA	
		化学式: $\text{CH}_3\text{CON}(\text{CH}_3)_2$	分子量: 87.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	干粉, 水成膜泡沫, 水喷射, 二氧化碳
爆炸	超过 66°C 时可形成爆炸性蒸气/空气混合物	超过 66°C 时封闭系统, 通风和防爆电器设备(见注解)	着火时喷水保持料桶等冷却
接触		严格卫生要求! 避免孕妇接触!	
#吸入	头痛, 恶心, 呕吐	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
#皮肤	可被吸收! 发红(详见吸入)	防护服	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂冲洗皮肤, 并给予医疗护理
#眼睛	蒸气可被吸收! 发红, 疼痛	面罩	
#摄食	腹部痉挛, 腹泻(详见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水, 并给予医疗护理
溢漏处置	向专家咨询, 尽量将溢漏液收集于可密闭的容器中, 用砂子和惰性吸附剂吸收残液, 并转移到安全场所, 用大量水冲去残余物。		
编 存	与卤代化合物分开存放, 完全密闭, 保持冷却, 干燥, 沿地面通风。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色吸水的液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：加热时该物质发生分解，生成极毒的烟雾。与四氯化碳和其它卤代化合物(与铁接触时)发生反应。浸蚀许多塑料。溶液有腐蚀性。</p> <p>职业接触限值：阈限值 10ppm、36mg/m³(以时间加权平均计)(经皮)(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发缓慢达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用：该液体使皮肤脱脂。对肝和肾可能发生作用。</p>												
<p>物理性质</p>	<table border="0"> <tr> <td>沸点：101.3kPa 时 165℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1)：3.01</td> </tr> <tr> <td>熔点：-20℃</td> <td>闪点：70℃(开杯)</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1)：0.94</td> <td>自燃温度：490℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：混溶</td> <td>爆炸极限：在空气中 1.7~11.5%(体积)</td> </tr> <tr> <td>蒸气压：20℃时 0.33kPa</td> <td>辛醇/水分配系数的对数值：0.77</td> </tr> <tr> <td>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.01</td> <td></td> </tr> </table>	沸点 ：101.3kPa 时 165℃	蒸气相对密度(空气=1) ：3.01	熔点 ：-20℃	闪点 ：70℃(开杯)	相对密度(水=1) ：0.94	自燃温度 ：490℃	水中溶解度 ：混溶	爆炸极限 ：在空气中 1.7~11.5%(体积)	蒸气压 ：20℃时 0.33kPa	辛醇/水分配系数的对数值 ：0.77	蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1) ：20℃时 1.01	
沸点 ：101.3kPa 时 165℃	蒸气相对密度(空气=1) ：3.01												
熔点 ：-20℃	闪点 ：70℃(开杯)												
相对密度(水=1) ：0.94	自燃温度 ：490℃												
水中溶解度 ：混溶	爆炸极限 ：在空气中 1.7~11.5%(体积)												
蒸气压 ：20℃时 0.33kPa	辛醇/水分配系数的对数值 ：0.77												
蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1) ：20℃时 1.01													
<p>环境触爆</p>	<p>该物质对环境可能有害；对水体要给予特别的注意。</p>												
<p>注解</p>	<p>饮用酒精饮料可增加有害作用。根据接触程度，需要进行定期医疗检查。如果毒性浓度存在，禁用气味报警。经皮肤吸收进行地很快。大多数防护手套都不是完全有效的。</p> <p>爆炸/预防：防止静电荷积累(例如，通过接地)。</p>												
<p>附加资料</p>													
<p>ICSC 编号：0259 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 <i>N,N</i>-二甲基乙酰胺</p>													

CAS 号: 124-40-3		中文名称: 二甲胺;N-甲基甲胺(钢瓶)	
RTECS 号: JP 8755000		英文名称: DIMETHYLAMINE;N-Methyl methane amine;DMA	
UN 编号: 1032		cylinder	
EC 编号: 612-001-00-9		化学式: $(\text{CH}_3)_2\text{NH}$	分子量: 45.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	极易燃的	禁止明火,禁止火花,禁止吸烟	水喷射,干粉,抗醇泡沫,大量用水,二氧化碳
爆炸	气体/空气混合物有爆炸性	密闭系统,通风,防爆电器设备和照明(见注解)	着火时喷水保持钢瓶冷却
接触		严格卫生要求!	
# 吸入	腹部疼痛,咳嗽,腹泻,呼吸困难,呼吸短促,咽喉疼痛	通风,局部排气或呼吸防护	新鲜空气,休息,半直立体位,必要时进行人工呼吸,并给予医疗护理
# 皮肤	发红,严重皮肤烧伤,疼痛	防护服	脱去污染的衣服,用大量水冲洗皮肤或淋浴,并给予医疗护理
# 眼睛	发红,疼痛,视力模糊,严重深度烧伤	面罩或眼睛保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行,摘除隐形眼镜),然后就医
# 摄食	腹部疼痛,腹泻,咽喉疼痛,呕吐		漱口,大量饮水,禁用催吐,并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域,向专家咨询,不要冲入下水道,喷细水雾清除(额外个人防护:全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	防火,与强氧化剂、强酸、氯气、亚硝酸盐分开存放;完全密闭,保持冷却。		
包装与标志	专用绝缘钢瓶。 联合国危险性类别: 2 联合国次要风险等级: 3,6.1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

CAS 号: 131-11-3		中文名称: 邻苯二甲酸二甲酯	
RTECS 号: T1 1575000		英文名称: DIMETHYL PHTHALATE	
		化学式: $C_6H_4(COOCH_3)_2$	分子量: 194.2
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	周围环境着火时可使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止烟雾形成! 严格卫生要求! 避免孕妇接触!	
#吸入	咽喉疼痛	通风	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理。
#皮肤		防护服	脱掉污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂冲洗皮肤
#眼睛	发红	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
#摄食	神志不清	工作时不得进食、饮水或吸烟	催吐(仅对清醒者!), 催吐时戴防护手套, 并给予医疗护理。
溢漏处置	通风, 尽量将溢漏液收集在可密闭容器中, 小心收集残余物。		
储 存	与强氧化剂分开存放, 干燥。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色油状液体。</p> <p>化学危险性：与强氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值 5mg/m³(以时间加权平均计)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶、蒸气和食入吸收进体内。</p> <p>短期接触作用：接触时,该物质刺激眼睛。蒸气作为一种烟雾刺激眼睛、鼻和咽喉。</p> <p>长期或反复接触作用：可能损害男性和女性生育力。可能引起人类出生缺陷(见注解)。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点：282~285℃ 熔点：0℃ 相对密度(水=1)：1.19 水中溶解度：20℃时 0.5g/100ml </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸气相对密度(空气=1)：6.69 闪点：132℃ 自燃温度：549℃ 辛醇/水分配系数的对数值：2.12 </td> </tr> </table>	沸点：282~285℃ 熔点：0℃ 相对密度(水=1)：1.19 水中溶解度：20℃时 0.5g/100ml	蒸气相对密度(空气=1)：6.69 闪点：132℃ 自燃温度：549℃ 辛醇/水分配系数的对数值：2.12
沸点：282~285℃ 熔点：0℃ 相对密度(水=1)：1.19 水中溶解度：20℃时 0.5g/100ml	蒸气相对密度(空气=1)：6.69 闪点：132℃ 自燃温度：549℃ 辛醇/水分配系数的对数值：2.12		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>不要将工作服带回家中。该物质是一种动物致畸胎物。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0261 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 邻苯二甲酸二甲酯</p>			

CAS 号: 120-61-6		中文名称: 对苯二甲酸二甲酯(固体)	
RTECS 号: WZ 1225000		英文名称: DIMETHYL TEREPHTHALATE (solid); Dimethyl <i>p</i> -Phthalate; DMT	
		化学式: $C_6H_4-1,4-(CO_2CH_3)_2$	分子量: 194.2
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	周围环境着火时可使用各种灭火剂
爆 炸	细小分散的颗粒在空气中形成爆炸性混合物	防止静电荷积累(例如,通过接地)(见注解)	着火时喷水保持料桶等冷却
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咽喉烧灼感,咳嗽,咽喉疼痛	局部排气或呼吸防护	新鲜空气,休息
# 皮肤			
# 眼睛	发红	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行,摘除隐形眼镜),然后就医
# 摄食			
溢漏处置	清扫溢漏物并装入可密闭容器中(额外个人防护;适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
储 存	保持冷却,干燥。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：白色片状粉末。</p> <p>物理危险性：如果以粉末或颗粒形式与空气混合，可能发生粉尘爆炸。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入气溶胶吸收进体内。</p> <p>短期接触作用：该物质对眼睛有轻微刺激。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点：288℃ 熔点：140℃ 相对密度(水=1)：1.35 水中溶解度：不溶 蒸气压：150℃时 1.7kPa </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸气相对密度(空气=1)：5.5 闪点：154℃ 自燃温度：500℃ 爆炸极限：在空气中 0.8~11.8%(体积) </td> </tr> </table>	沸点 ：288℃ 熔点 ：140℃ 相对密度(水=1) ：1.35 水中溶解度 ：不溶 蒸气压 ：150℃时 1.7kPa	蒸气相对密度(空气=1) ：5.5 闪点 ：154℃ 自燃温度 ：500℃ 爆炸极限 ：在空气中 0.8~11.8%(体积)
沸点 ：288℃ 熔点 ：140℃ 相对密度(水=1) ：1.35 水中溶解度 ：不溶 蒸气压 ：150℃时 1.7kPa	蒸气相对密度(空气=1) ：5.5 闪点 ：154℃ 自燃温度 ：500℃ 爆炸极限 ：在空气中 0.8~11.8%(体积)		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>爆炸/预防：防止粉尘沉积；密闭系统，粉尘防爆电器设备和照明。</p> <p>美国防火协会法规：H0；F0；R0。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0262 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 对苯二甲酸二甲酯(固体)</p>			

CAS 号: 122-66-7		中文名称: 1,2-二苯胼	
RTECS 号: MW 2625000		英文名称: 1,2-DIPHENYLHYDRAZINE	
		化学式: $C_6H_5NHNHC_6H_5$	分子量: 184.2
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	水喷射, 泡沫
爆 炸			
接 触		避免一切接触!	
# 吸入		通风(如果不是粉末), 局部排气或呼吸防护	
# 皮肤	发红	防护手套	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂冲洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛		安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	催吐(仅对清醒者!), 休息, 催吐时戴防护手套, 并给予医疗护理
溢漏处置	不要冲入下水道, 小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储 存	保持冷却, 干燥, 保存于暗处, 惰性气体保护下。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：白色至黄色晶体。</p> <p>化学危险性：与无机酸反应生成联苯胺(见 ICSC 卡片 0224)。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：可通过食入吸收进体内。</p> <p>短期接触作用：这种物质的气溶胶刺激上呼吸道。吸入可能引起肺水肿(见注解)。</p> <p>长期或反复接触作用：这种物质很可能是人体致癌物。</p>
<p>物理性质</p>	<p>熔点：125℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.16</p> <p>水中溶解度：20℃时<0.1g/100ml</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：6.35</p> <p>辛解/水分配系数的对数值：2.94</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>肺水肿症状通常数小时后才明显发生,体力劳动使症状加重。因此,休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人员立即进行适当喷药。该物质的人体健康作用数据不充分,因此必须竭力进行护理。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0263 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 1,2-二苯胂</p>	

CAS 号: 105-74-8 RTECS 号: OF 2625000		中文名称: 过氧化十二(烷)酰; 过氧化月桂酰; 月桂酰过氧化物; 二月桂酰过氧化物 英文名称: DODECANOYL PEROXIDE; Lauroyl peroxide; Dilauroyl peroxide 化学式: $C_{24}H_{46}O_4$ 分子量: 398.6	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	极易燃的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	大量用水, 水喷射
爆炸	由于杂质或受热时有着火和爆炸的危险	防止加热超过 25°C	着火时喷水保持料桶等冷却
接触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	腐蚀, 咳嗽, 头痛, 呼吸困难, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红, 烧灼感	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂冲洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	安全护目镜或面罩	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 烧灼感, 恶心, 咽喉疼痛, 呕吐		漱口, 并给予医疗护理
溢漏处置	清扫溢漏物并装入有盖的容器内, 小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要用锯末或其它可燃吸附剂吸附(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤器)。		
储存	防火, 与任何其它化学品分开存放, 保持冷却, 稳定后储存。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：白色粉末或各种形状的固体。</p> <p>化学危险性：加热可能引起猛烈燃烧或爆炸。该物质是一种强氧化剂，与可燃和还原性物质发生强烈反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入气溶胶和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时的蒸发可忽略不计，但是可迅速达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质在高浓度时对眼睛和呼吸道有腐蚀作用。吸入高浓度颗粒物可能引起肺水肿(见注解)。该物质可能对上呼吸道发生作用。高浓度接触可能导致死亡。医疗观察是必要的。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点：54℃；低于熔点在 45℃时分解</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>闪点：见注解</p> <p>自燃温度：112℃</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>该物质还可能以 40%浓度分散在水中。估计闪点可能与熔点相同。肺水肿症状通常数小时后才明显，体力劳动使症状加重。因此，体息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人员立即进行适当喷药。该物质的人体健康作用数据不充分，因此必须竭力进行护理。不要将工作服带回家。用大量水冲洗污染的衣服(有着火危险)。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-52G01。</p> <p>美国防火协会法规：H0；F2；R3；OXY。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0264 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 过氧化十二(烷)酰</p>	

CAS 号: 123-01-3		中文名称: 十二烷基苯; 1-苯基十二烷; 月桂基苯	
RTECS 号: CZ 9540000		英文名称: DODECYLBENZENE; 1-Phenyldodecane; Laurylbenzene	
		化学式: $C_6H_5(CH_2)_{11}CH_3$	分子量: 246.4
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸			
接触			
#吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	通风	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸
#皮肤	可被吸收! 发红	防护手套	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂冲洗皮肤
#眼睛	发红	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
#摄食	恶心	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 并给予医疗护理
溢漏处置	尽量将溢漏液体收集在可密闭的金属容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸收残液, 并转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有机蒸气和有害粉尘的 A/P2 过滤呼吸器)。		
储存	沿地面通风。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：液体。</p> <p>物理危险性：该蒸气比空气重。</p> <p>化学危险性：燃烧时生成有毒气体(一氧化碳)。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时的蒸发可忽略不计；但是，通过喷洒可快速达到空气中有害颗粒物浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激皮肤和眼睛。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：288℃ 蒸气相对密度(空气=1)：8.5</p> <p>熔点：-7℃ 闪点：135℃(开杯)</p> <p>相对密度(水=1)：0.86</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：20℃时<10Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时1.0</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>工业产品由异构体混合物组成；沸点和其它物理性质依其组成而变化。</p> <p>美国防火协会法规：H1；F1；R0。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0265 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 十二烷基苯</p>	

CAS 号: 74-84-0		中文名称: 乙烷(液化气体)(液化的)	
RTECS 号: KH 3880000		英文名称: ETHANE(LIQUEFIED GAS)(liquefied)	
UN 烧号: 1035		化学式: C ₂ H ₆	分子量: 30.1
EC 编号: 601-002-00-X			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	极易燃的	禁止明火,禁止火花,禁止吸烟	切断气源;如不可能,并对周围环境没有危险,让火焰自行燃烧完全,其它情况用干粉、二氧化碳灭火
爆炸	气体/空气混合物有爆炸性	密闭系统,通风,防爆电器设备和照明;若为液态,防止静电荷积累(例如通过接地)	着火时,喷水保持钢瓶冷却;扑灭掩蔽场所外部的火焰
接触			
#吸入	单纯窒息剂	通风,局部排气或呼吸防护	新鲜空气,体息,半直立体位,必要时进行人工呼吸,并给予医疗护理
#皮触	与液体接触时,发生冻伤	保温手套,防护服	冻伤时,用大量水冲洗,不要脱衣服,并给予医疗护理
#眼睛	与液体接触时,发生冻伤	面罩	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行,摘除隐形眼镜),然后就医
#摄食			
溢漏处置	撤离危险区域,向专家咨询,通风。切勿将水直接喷在液体上(额外个人防护:自给式呼吸器)。		
储存	防火;保持冷却。		
包装与标志	联合国危险性类别: 2 联合国次要风险等级: 3 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色压缩液化气体，纯净时无气味。</p> <p>物理危险性：该气体可与空气充分混合，易形成爆炸性混合物。</p> <p>化学危险性：燃烧时生成有毒气体。</p> <p>职业接触限值：单纯窒息剂(美国政府工业卫生学家会议，1990~1991年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：容器损漏时，这种液体很快蒸发，造成空气过饱和，在封闭区域内，有严重窒息危险。</p> <p>短期接触作用：该液体可能引起冻伤。</p>								
<p>物理性质</p>	<table border="0"> <tr> <td>沸点：-89℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1)：1.05</td> </tr> <tr> <td>熔点：-183℃</td> <td>闪点：易燃气体</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：20℃时 4.7ml/100ml</td> <td>自燃温度：472℃</td> </tr> <tr> <td>蒸气压：20℃时 3850kPa</td> <td>爆炸极限：在空气中 3.0~12.5%(体积)</td> </tr> </table>	沸点：-89℃	蒸气相对密度(空气=1)：1.05	熔点：-183℃	闪点：易燃气体	水中溶解度：20℃时 4.7ml/100ml	自燃温度：472℃	蒸气压：20℃时 3850kPa	爆炸极限：在空气中 3.0~12.5%(体积)
沸点：-89℃	蒸气相对密度(空气=1)：1.05								
熔点：-183℃	闪点：易燃气体								
水中溶解度：20℃时 4.7ml/100ml	自燃温度：472℃								
蒸气压：20℃时 3850kPa	爆炸极限：在空气中 3.0~12.5%(体积)								
<p>环境数据</p>									
<p>注解</p>	<p>空气中的高浓度造成缺氧，有神志不清或死亡危险。进入工作区以前，检验氧的含量。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-20G18。</p> <p>美国防火协会法规：H1；F4；R0。</p>								
<p>附加资料</p>									
<p>ICSC 编号：0266 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 乙烷(液化气体)</p>									

* 原文如此。——译者注

CAS 号: 140-88-5		中文名称: 丙烯酸乙酯; 2-丙烯酸乙酯	
RTECS 号: AT 0700000		英文名称: ETHYL ACRYLATE; 2-Propenoic acid, ethyl ester;	
UN 编号: 1917		Acrylic acid ethyl ester	
EC 编号: 607-032-00-X		化学式: $\text{CH}_2\text{CHCOOC}_2\text{H}_5$	分子量: 100.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	极易燃的	禁止明火, 禁止火星, 禁止吸烟	水喷射, 干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器设备和照明(见注解)	着火时喷水保持料桶等冷却
接触		严格的卫生要求!	各种情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 呼吸困难, 呼吸短促, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红, 皮肤烧伤, 疼痛	防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	面罩	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 咽喉疼痛, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水, 催吐(仅对清醒者!)(见注解)
溢漏处置	向专家咨询, 尽量将溢漏液体收集在可密闭的容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸收残液, 并转移到安全场所(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存	防火, 与氧化剂分开存放, 保持冷却, 置于暗处, 在通风良好的室内保存, 稳定后储存。		
包装与标志	气密。 联合国危险性类别: 3 联合国包装类别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无色液体,有刺鼻的气味。</p> <p>物理危险性: 该蒸气可与空气完全混合,易形成爆炸性混合物。</p> <p>化学危险性: 该物质可能生成爆炸性过氧化物。受热和在光的作用下,没有阻聚剂情况,该物质能容易发生聚合,在有阻聚剂存在下可能发生聚合。与氧化剂发生强烈反应。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 5ppm、20mg/m³(以时间加权平均计)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。</p> <p>接触途径: 可通过吸入、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时该物质蒸发较快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有腐蚀性。吸入可能引起肺水肿(见注解)。接触可以引起致敏作用,导致死亡。其作用可被延缓。医疗观察是必要的。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎和皮肤致敏作用。该物质可能对肝和肾发生作用。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点: 101.3kPa 时 99.4℃ 熔点: -71℃ 相对密度(水=1): 0.924 水中溶解度: 20℃时 1.5g/100ml 蒸气压: 20℃时 3.9kPa 蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1): 20℃时 1.09 </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸气相对密度(空气=1): 3.45 闪点: 10℃(开杯) 自燃温度: 345℃ 爆炸极限: 在空气中 1.8~14%(体积) </td> </tr> </table>	沸点: 101.3kPa 时 99.4℃ 熔点: -71℃ 相对密度(水=1): 0.924 水中溶解度: 20℃时 1.5g/100ml 蒸气压: 20℃时 3.9kPa 蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1): 20℃时 1.09	蒸气相对密度(空气=1): 3.45 闪点: 10℃(开杯) 自燃温度: 345℃ 爆炸极限: 在空气中 1.8~14%(体积)
沸点: 101.3kPa 时 99.4℃ 熔点: -71℃ 相对密度(水=1): 0.924 水中溶解度: 20℃时 1.5g/100ml 蒸气压: 20℃时 3.9kPa 蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1): 20℃时 1.09	蒸气相对密度(空气=1): 3.45 闪点: 10℃(开杯) 自燃温度: 345℃ 爆炸极限: 在空气中 1.8~14%(体积)		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质对环境可能有害;对水体要给予特别注意。</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>根据接触程度,需要进行定期的医疗检查。肺水肿症状通常数小时后才明显,体力劳动使症状加重。因此,休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人员立即进行适当喷药。超过接触限值时,气味警报不充分。</p> <p>爆炸/预防: 防止静电荷积累(例如,通过接地)。不要使用压缩空气装料、卸料或转运。</p> <p>摄食/急救/消防: 催吐时要戴防护手套,并给予医疗护理。</p> <p>运输应急卡: TEC(R)-671。</p> <p>美国防火协会法规: H2;F3;R2。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号: 0267 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 丙烯酸乙酯</p>			

CAS 号: 100-41-4

中文名称: 乙苯; 苯乙烷

RTECS 号: DA 0700000

英文名称: ETHYL BENZENE; Ethyl benzol; Phenylethane; EB

UN 编号: 1175

化学式: C_8H_{10}

分子量: 106.2

EC 编号: 601-023-00-4

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	极易燃的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	超过 15°C 时可形成爆炸性蒸气/空气混合物	超过 15°C 时密闭系统, 通风, 防爆电器设备(见注解)	着火时喷水保持料桶等冷却
接触			
# 吸入	咳嗽, 头晕, 倦睡, 迟钝, 头痛, 呼吸短促, 神志不清, 虚弱	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	皮肤干燥, 发红, 烧灼感	防护手套	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂冲洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	没有关于人的资料(见注解)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 服用活性炭浆, 不要催吐, 并给予医疗护理
溢漏处置	通风, 收集泄漏液于有盖容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸收残液, 并转移到安全场所(额外个人防护: 全套防护服, 包括自给式呼吸器)。		
储存	防火, 与强氧化剂分开存放; 在通风良好的室内保存。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有芳香气味。</p> <p>物理危险性：该蒸气比空气重，可沿地面流动，可能造成远处着火。由于流动、搅动等原因，可以产生静电。</p> <p>化学危险性：与强氧化剂发生反应。可浸蚀许多塑料。</p> <p>职业接触限值：阈限值 100ppm、434mg/m³（以时间加权平均计）、125ppm、543mg/m³（以短期接触限值计）（美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年）。</p> <p>接触途径：可通过吸入蒸气和经皮肤吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发缓慢达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。蒸气刺激眼睛和呼吸道。吞咽该液体可能吸入肺部有发生化学性肺炎的危险。该物质可能对中枢神经系统发生作用，高浓度时导致抑郁症。过多超过职业接触限值会引起意识降低。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎和皮肤致敏作用。</p>										
<p>物理性质</p>	<table border="0"> <tr> <td>沸点：136.2℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1)：3.66</td> </tr> <tr> <td>熔点：-95℃</td> <td>闪点：15℃</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1)：0.867</td> <td>自燃温度：432℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：20℃时 0.015g/100ml</td> <td>爆炸极限：在空气中 1.0~7.8% (体积)</td> </tr> <tr> <td>蒸气压：20℃时 0.9kPa</td> <td>辛醇/水分配系数的对数值：3.15</td> </tr> </table>	沸点：136.2℃	蒸气相对密度(空气=1)：3.66	熔点：-95℃	闪点：15℃	相对密度(水=1)：0.867	自燃温度：432℃	水中溶解度：20℃时 0.015g/100ml	爆炸极限：在空气中 1.0~7.8% (体积)	蒸气压：20℃时 0.9kPa	辛醇/水分配系数的对数值：3.15
沸点：136.2℃	蒸气相对密度(空气=1)：3.66										
熔点：-95℃	闪点：15℃										
相对密度(水=1)：0.867	自燃温度：432℃										
水中溶解度：20℃时 0.015g/100ml	爆炸极限：在空气中 1.0~7.8% (体积)										
蒸气压：20℃时 0.9kPa	辛醇/水分配系数的对数值：3.15										
<p>环境数据</p>											
<p>注解</p>	<p>爆炸/预防：防止静电荷积累(例如，通过接地)。不要使用压缩空气装料、卸料或转运。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-30G30。</p> <p>美国防火协会法规：H2;F3;R0。</p>										
<p>附加资料</p>											
<p>ICSC 编号：0268 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 乙苯</p>											

CAS 号: 107-15-3		中文名称: 1,2-乙二胺; 1,2-二氨基乙烷	
RTECS 号: KH 8575000		英文名称: ETHYLENE DIAMINE; 1,2- Diamino ethane; 1,2-	
UN 编号: 1604		Ethane diamine	
EC 编号: 612-006-00-6		化学式: $H_2NCH_2CH_2NH_2$	分子量: 60.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	干粉, 抗醇泡沫, 水喷射, 二氧化碳
爆炸	超过 34°C 时可形成爆炸性蒸气/空气混合物	超过 34°C 时密闭系统, 通风, 防爆电器设备; 防止静电荷积累(例如, 通过接地)	着火时喷水保持料桶等冷却
接触			
# 吸入	咳嗽, 呼吸困难, 呼吸短促, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	可被吸收! 发红, 皮肤烧伤, 疼痛	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	面罩	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 腹泻, 咽喉疼痛, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水, 并给予医疗护理
溢漏处置	向专家咨询, 尽量将溢漏液体收集在可密闭容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸收残液, 并转移到安全场所(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存	防火; 与强氧化剂、酸、氯代烃类、铝、铜、镍、锌分开存放; 干燥; 保存在通风良好的室内。		
包装与标志	联合国危险性类别: 8 联合国包装级别: I 联合国次要风险等级: 3 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无色至黄色吸湿性液体,有特殊气味。</p> <p>化学危险性: 加热时该物质分解,生成有毒、易燃的气体(氧化亚氮)。水溶液是一种强碱,与酸发生强烈反应,腐蚀铝、铜、镍和锌。与氯代烃类和强氧化剂发生剧烈反应。与水接触产生烟雾。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 10ppm、25mg/m³(以时间加权平均计)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。</p> <p>接触途径: 可通过吸入、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时该物质蒸发可以较快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有腐蚀性。吸入蒸气或烟雾可能引起肺水肿(见注解)。该物质可能对肝和肾发生作用,造成损伤。接触可能导致死亡。作用可能延缓。医疗观察是必要的。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎和皮肤致敏作用。反复或长期吸入接触可能引起哮喘反应。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点: 101.3kPa 时 116℃ 蒸气相对密度(空气=1): 2.1</p> <p>熔点: 8.5℃ 闪点: 34℃(闭杯)</p> <p>相对密度(水=1): 0.896 自燃温度: 385℃</p> <p>水中溶解度: 混溶 爆炸极限: 在空气中 2.7~16.6%(体积)</p> <p>蒸气压: 20℃时 1.2kPa 辛醇/水分配系数的对数值: -1.2</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1): 20℃时 1.02</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质对环境可能有害;对水体要给予特别注意。</p>
<p>注 解</p>	<p>肺水肿症状通常数小时后才明显发生,体力劳动使症状加重。因此,休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人员立即进行适当喷药。不要将工作服带回家。处理未清洗的料桶等,视同该物质一样。对用户做出告诫。</p> <p>运输应急卡: TEC(R)-80G15。</p> <p>美国防火协会法规: H3;F2;R0。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0269 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 1,2-乙二胺</p>	

CAS 号: 107-21-1		中文名称: 1,2-亚乙基二醇; 1,2-乙二醇; 1,2-二羟基乙烷	
RTECS 号: KW 2975000		英文名称: ETHYLENE GLYCOL; 1,2-Ethandiol; Ethylene alcohol; 1,2-Dihydroxyethane	
UN 编号:		化学式: HOCH ₂ CH ₂ OH	
EC 编号: 603-027-00-1		分子量: 62.1	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 水喷射, 二氧化碳
爆炸			着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触		防止烟雾形成!	
# 吸入	沿气管烧灼感, 咳嗽, 头晕, 头痛	通风	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	皮肤干燥, 发红	防护手套	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	迟钝, 头痛, 神志不清, 呕吐, 呼吸和心脏衰竭	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 并给予医疗护理
溢漏处置	通风, 尽量将溢漏液体收集在可密闭的容器中, 用大量水冲去残余物(额外个人防护: 适用于有机和有害粉尘的 A/P2 过滤呼吸器)。		
储存	与强氧化剂、强碱、强酸分开存放; 干燥; 沿地面通风。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 吸湿性液体。</p> <p>化学危险性: 燃烧时生成有毒气体。与强氧化剂和碱发生反应。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 50ppm、127mg/m³(以上限计)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。最高容许浓度 5mg/m³(前苏联,1984年)。</p> <p>接触途径: 可通过吸入其蒸气或气溶胶吸收进体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时该物质蒸发缓慢达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。可能对肾和中枢神经系统发生作用,导致肾衰竭和脑损伤。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点: 198℃</p> <p>熔点: -13℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.1</p> <p>水中溶解度: 混溶</p> <p>蒸气压: 20℃时 0.7Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1): 20℃时 1.00</p> <p>蒸气相对密度(空气=1): 2.1</p> <p>闪点: 111℃(闭杯)</p> <p>自然温度: 402℃</p> <p>爆炸极限: 在空气中 3.2~15.3%(体积)</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>任何工作接触都不应超过职业接触限值。超过接触限值时,气味报警不充分。</p> <p>美国防火协会法规: H1;F1;R0。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0270 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 1,2-亚乙基二醇</p>	

CAS 号: 117-81-7		中文名称: 二(2-乙基己基)邻苯二甲酸酯; 邻苯二甲酸二辛酯	
RTECS 号: TJ 0350000		英文名称: DI (2-ETHYLHEXYL) PHTHALATE; Dioctylphthalate; Bis-(2-ethylhexyl)phthalate; DOP; DEHP	
		化学式: $C_{26}H_{44}(COOC_8H_{17})_2$	分子量: 390.5
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	干粉, 水成膜泡沫, 二氧化碳, 禁止用水
爆炸	与水接触有着火和爆炸危险		
接触			
# 吸入	咳嗽, 腹泻, 恶心, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 腹泻, 恶心	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水, 并给予医疗护理
溢漏处置	向专家咨询, 尽量将溢漏液体收集在可密闭容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸附残液, 并转移到安全场所。		
储存	与强氧化剂、酸、碱、硝酸盐分开存放; 保持冷却; 干燥。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色至浅色粘稠液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：与强氧化剂、酸、碱和硝酸盐发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值 5mg/m³(以时间加权平均计)、10mg/m³(以短期接触限值计)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发不会或很缓慢达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。可能对胃肠道发生作用。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点：385℃ 熔点：-50℃ 相对密度(水=1)：0.986 水中溶解度：25℃时 0.0001g/100ml 蒸气压：20℃时 0.001kPa </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸气相对密度(空气=1)：13.45 闪点：215℃(开杯) 自燃温度：350℃ 爆炸极限：在空气中 0.1~7%(体 积) 辛醇/水分配系数的对数值：3.98 </td> </tr> </table>	沸点：385℃ 熔点：-50℃ 相对密度(水=1)：0.986 水中溶解度：25℃时 0.0001g/100ml 蒸气压：20℃时 0.001kPa	蒸气相对密度(空气=1)：13.45 闪点：215℃(开杯) 自燃温度：350℃ 爆炸极限：在空气中 0.1~7%(体 积) 辛醇/水分配系数的对数值：3.98
沸点：385℃ 熔点：-50℃ 相对密度(水=1)：0.986 水中溶解度：25℃时 0.0001g/100ml 蒸气压：20℃时 0.001kPa	蒸气相对密度(空气=1)：13.45 闪点：215℃(开杯) 自燃温度：350℃ 爆炸极限：在空气中 0.1~7%(体 积) 辛醇/水分配系数的对数值：3.98		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质对环境可能有害；对水体要给予特别注意。</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>与火灾灭火剂，如水发生强烈反应。</p> <p>美国防火协会法规：H0；F1；R0。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0271 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 二(2-乙基己基)邻苯二甲酸酐</p>			

* 原文如此。——译者注

CAS 号: 97-63-2

RTECS 号: OZ 4550000

UN 编号: 2277

EC 编号: 607-071-00-2

中文名称: 甲基丙烯酸乙酯; 乙基-2-甲基-2-丙烯酸酯; 2-丙烯酸-2-甲基乙酯; 乙基-2-甲基丙烯酸酯

英文名称: ETHYL METHACRYLATE; Ethyl-2-methyl-2-propenoate; 2-Propenoic acid, 2-methyl, ethyl ester; Ethyl-2-methylacrylate

化学式: $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{COO}(\text{C}_2\text{H}_5)$ 分子量: 114.2

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	极易燃的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟; 禁止与氧化剂接触	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器设备和照明(见注解)	着火时喷水保持料桶等冷却; 扑灭掩蔽场所外部的火焰
接触		防止烟雾形成!	各种情况均向医生咨询!
吸入	烧灼感, 头晕, 倦睡, 头痛, 恶心, 神志不清	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
皮肤	皮肤干燥, 粗糙, 烧灼感	防护服	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂冲洗皮肤, 并给予医疗护理
眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
摄食	恶心, 呕吐(详见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 尽量将溢漏液体收集在可密闭的容器中。用沙子或惰性吸附剂吸收残液, 并转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有机蒸气和有害粉尘的 A/P2 过滤呼吸器)。		
储存	防火; 与强氧化剂分开存放, 保持冷却, 干燥; 置于暗处, 仅在稳定时储存。		
包装与标志	不易破碎包装; 将易破碎包装放入不易破碎的密闭容器内。 联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: I (M) 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：该蒸气可与空气完全混合，易形成爆炸性混合物。</p> <p>化学危险性：加热或在光作用下，该物质可能发生聚合。若不稳定化，加热可能引起猛烈燃烧或爆炸。燃烧时产生有毒气体。与氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气和经皮肤吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发可以较快达到空气有害污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。高浓度接触可能导致神志不清。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤致敏作用。该液体使皮肤脱脂。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：117℃ 熔点：<-75℃ 相对密度(水=1)：0.91 水中溶解度：微溶 蒸气压：20℃时 2kPa 蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.01</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：3.9 闪点：16℃ 自燃温度：393℃ 爆炸极限：在空气中 1.8~7%(体积) 辛醇/水分配系数的对数值：1.94</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>不要使用压缩空气装料、卸料或转运。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0272 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 甲基丙烯酸乙酯</p>	

CAS 号: 51630-58-1
RTECS 号: CY 1576350

中文名称: 杀灭菊酯; (RS)- α -氰基-3-苯氧基苄基 (RS)-2-(4-氯苯基)-3-甲基丁酸酯; 氰基(3-苯氧苄基)甲基-4-氯- α -(1-甲基乙基)苯乙酸酯

英文名称: FENVALERATE; (RS)- α -Cyano-3-phenoxybenzyl (RS)-2-(4-chlorophenyl)-3-methylbutyrate; Cyano(3-phenoxyphenyl)methyl-4-chloro- α -(1-methyl)benzeneacetate

化学式: $C_{25}H_{22}ClNO_3$

分子量: 419.9

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的(见注解)	禁止明火	干粉,水成膜泡沫,二氧化碳
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	痉挛,头晕,头痛,恶心,震颤	避免吸入微细粉尘和烟雾	新鲜空气,休息,并给予医疗护理
# 皮肤	发红,皮肤烧伤,烧灼感(见吸入)	防护手套,防护服	脱去污染的衣服,冲洗,然后用水和肥皂冲洗皮肤
# 眼睛	瘙痒	安全护目镜,面罩	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行,摘除隐形眼镜),然后就医
# 摄食	共济失调,痉挛,倦睡,呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟;进食前要洗手	立即得到医疗护理
溢漏处置	尽量将溢漏液收集在可密闭的容器中,用砂子或惰性吸附剂吸收残液,并转移到安全场所。不要让该化学品进入环境。		
储 存	采取措施盛装灭火产生的废水,置于暗处,保存在通风良好的室内。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：黄色或棕色粘稠液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：逐渐加热到超过 150℃时该物质发生分解。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入气溶胶、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。可能对神经系统发生作用，导致面部感觉，共济失调，痉挛和震颤。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：4.9kPa 时 300℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.2</p> <p>水中溶解度：0.0000002g/100ml</p> <p>蒸气压：25℃时 0.000037Pa</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：6.2</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质对环境可能有害；对鱼和蜜蜂要给予特别注意。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>有些液体制剂可能是高度易燃和/或爆炸性的。该物质对人体健康作用的数据不充分，因此必须竭力进行护理。作为商业制剂，物理和毒理学特性可能改变。商品名有 Sumicidin, Pydrin, Belmark。可参考国际化学品安全规划署的出版物卫生和安全指南第 34 期腈氯苯苯醚菊酯和环境卫生基准第 95 期腈氯苯苯醚菊酯。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0273 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 杀灭菊酯</p>	

CAS 号: 144-49-0 中文名称: 氟乙酸; α -氟乙酸; 一氟乙酸
 RTECS 号: AH 5950000 英文名称: FLUOROACETIC ACID; *alpha*-Fluoroacetic acid;
 UN 编号: 2642 FAA; Monofluoroacetic acid
 EC 编号: 607-081-00-7 化学式: $C_2H_3FO_2$ 分子量: 78.0

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	未见易燃性评定值	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	大量用水; 周围环境着火时可使用各种灭火剂
爆炸			着火时喷水保持料桶等冷却
接触		严格卫生要求!	各种情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 呼吸困难, 咽喉疼痛, 延缓作用症状(见注解)	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位; 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	可被吸收! 发红, 严重皮肤烧伤, 疼痛, 呕吐, 腹泻, 痉挛	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	视力模糊, 严重深度烧伤	面罩或眼睛保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 腹泻, 恶心, 呕吐, 痉挛	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不饮用任何饮料, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 清扫溢漏物并装入容器。不要使用锯末或其它可燃吸附剂吸附, 用水喷雾消除蒸气(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	与强碱分开存放, 沿地面通风。		
包装与标志	密封的; 不易破碎包装; 将易破碎包装放入不易破碎的密闭容器内。 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色结晶。</p> <p>化学危险性：加热时该物质发生分解，放出高毒性氟化物烟雾。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>短期接触作用：该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有腐蚀性。该物质可能对心脏系统、中枢神经系统和肾发生作用，导致癫痫发作、心脏衰竭和肾衰竭。接触可能导致死亡。其作用可能延缓。医疗观察是必要的。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：165℃ 熔点：35.2℃ 相对密度(水=1)：1.369 水中溶解度：溶解</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>中枢神经系统、心脏和肾衰竭的症状数小时后才明显。发生中毒时必须进行特殊处理；必须提供有指示说明的适当方法。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0274 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氟乙酸</p>	

CAS 号: 50-00-0		中文名称: 甲醛; 亚甲基氧化物(钢瓶)	
RTECS 号: LP8925000		英文名称: FORMALDEHYDE; Methanal; Methyl aldehyde;	
UN 编号: 1198		Methylene oxide(cylinder)	
EC 编号: 605-001-00-5		化学式: HCHO	分子量: 30.0
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火 灾	极易燃的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟; 禁止与强氧化剂或碱接触	切断气源, 对周围环境如不可能发生, 并没有风险, 让火焰自行燃烧完; 在其它情况下, 用干粉、二氧化碳灭火
爆 炸	气体/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器设备和照明	着火时喷水保持钢瓶冷却
接 触		避免一切接触!	各种情况均向医生咨询!
# 吸入	鼻和咽喉烧灼感, 咳嗽, 头痛, 呼吸困难, 恶心, 呼吸短促	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	作用可被延缓, 发红, 疼痛, 视力模糊, 视力下降, 严重深度烧伤	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 通风, 喷细水雾消除气体(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储 存	防火; 与强氧化剂分开存放, 保持冷却; 置于暗处, 稳定后储存。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: (M) 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 有特殊气味的气体。</p> <p>物理危险性: 该气体与空气完全混合,易形成爆炸性混合物。</p> <p>化学危险性: 该物质发生聚合,伴有着火或爆炸危险。燃烧时生成有毒气体。该物质是一种弱酸。与氧化剂发生强烈反应,引起火灾和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 1ppm、1.2mg/m³(以时间加权平均计)A2 2ppm、2.5mg/m³(以短期接触限值计)(见注解)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。最高容许浓度 0.5mg/m³(前苏联,1984年)。</p> <p>接触途径: 可通过吸入其蒸气或经皮肤吸收进体内。</p> <p>吸入风险: 容器损坏时可以很快达到空气中有害气体浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有腐蚀性。吸入可能引起肺水肿(见注解)。吸入蒸气或烟雾可能引起哮喘状反应(见注解)。高浓度接触可能导致死亡。其作用可能延缓(见注解)。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期接触可能引起皮肤致敏作用和呼吸致敏作用(结膜炎)。该物质很可能是人体致癌物。可能引起人类遗传损伤。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table border="0" style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>沸点: -20℃</p> <p>熔点: -92℃</p> <p>相对密度(水=1): 0.8</p> <p>水中溶解度: 混溶</p> </td> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>相对蒸气密度(空气=1): 1.08</p> <p>闪点: 易燃气体</p> <p>自燃温度: 300℃</p> <p>爆炸极限: 在空气中 1~13%(体积)</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点: -20℃</p> <p>熔点: -92℃</p> <p>相对密度(水=1): 0.8</p> <p>水中溶解度: 混溶</p>	<p>相对蒸气密度(空气=1): 1.08</p> <p>闪点: 易燃气体</p> <p>自燃温度: 300℃</p> <p>爆炸极限: 在空气中 1~13%(体积)</p>
<p>沸点: -20℃</p> <p>熔点: -92℃</p> <p>相对密度(水=1): 0.8</p> <p>水中溶解度: 混溶</p>	<p>相对蒸气密度(空气=1): 1.08</p> <p>闪点: 易燃气体</p> <p>自燃温度: 300℃</p> <p>爆炸极限: 在空气中 1~13%(体积)</p>		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>常发现在溶液中含有 37%的甲醛,15%甲醇和水。参见 ICSC 卡片 0695。阈限值预计变化通知中:上限值为 0.3ppm(0.45mg/m³)。已出现哮喘症状的任何人切勿再与这种物质接触。添加稳定剂或阻聚剂可以影响该物质的毒理学性质,向专家咨询。超过接触限值时,气味报警不充分。</p> <p>美国防火协会法规: H2;F4;R0。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号: 0275 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 甲醛</p>			

CAS 号: 98-01-1		中文名称: 糠醛; 2-呋喃羧(基)乙醛; 2-糠醛; 2-呋喃亚甲基甲	
RTECS 号: LT7000000		醛	
UN 编号: 1199		英文名称: FURFURAL; 2-Furancarboxyaldehyde;	
EC 编号: 605-010-00-4		2-Furaldehyde; 2-Furalmethanal	
		化学式: C ₅ H ₆ OCHO	分子量: 96.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	干粉, 抗醇泡沫, 水喷射, 二氧化碳
爆炸	超过 60°C 时可形成爆炸性蒸气/空气混合物	超过 60°C 时密闭系统, 通风, 防爆电器设备	着火时喷水保持料桶等冷却
接触			
# 吸入	咳嗽, 头痛, 呼吸困难, 呼吸短促, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	可被吸收! 发红, 皮肤烧伤, 疼痛	防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	面罩	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 腹泻, 头痛, 咽喉疼痛, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水, 并给予医疗护理
溢漏处置	向专家咨询, 将泄漏液收集在可密闭容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸附残液, 并转移到安全场所(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存	与强碱、强酸分开存放; 完全密闭, 置于暗处, 沿地面通风; 保存在惰性气体环境中。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: II 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色至黄色或红棕色液体，有特殊气味，遇空气改变颜色。</p> <p>物理危险性：该蒸气比空气重，可沿地面流动，可能造成远处着火。</p> <p>化学危险性：与强酸和碱发生强烈反应，引起火灾和爆炸危险。与氧化剂发生强烈反应。浸蚀许多塑料。</p> <p>职业接触限值：阈限值 2ppm、7.9mg/m³(以时间加权平均计)(经皮)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入，经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>短期接触作用：该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有腐蚀性。吸入可能引起肺水肿(见注解)。该物质可能对中枢神经系统发生作用。接触可能导致死亡。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。液体使皮肤脱脂。该物质可能对肝和肾发生作用。</p>										
<p>物理性质</p>	<table border="0"> <tr> <td>沸点：101.3kPa 时 162℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1)：3.31</td> </tr> <tr> <td>熔点：-36.5℃</td> <td>闪点：60℃(开杯)</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1)：1.16</td> <td>自燃温度：315℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：20℃时 8.3g/100ml</td> <td>爆炸极限：在空气中 2.1~19.3%(体积)</td> </tr> <tr> <td>蒸气压：20℃时 0.144kPa</td> <td>辛醇/水分配系数的对数值：0.41</td> </tr> </table>	沸点：101.3kPa 时 162℃	蒸气相对密度(空气=1)：3.31	熔点：-36.5℃	闪点：60℃(开杯)	相对密度(水=1)：1.16	自燃温度：315℃	水中溶解度：20℃时 8.3g/100ml	爆炸极限：在空气中 2.1~19.3%(体积)	蒸气压：20℃时 0.144kPa	辛醇/水分配系数的对数值：0.41
沸点：101.3kPa 时 162℃	蒸气相对密度(空气=1)：3.31										
熔点：-36.5℃	闪点：60℃(开杯)										
相对密度(水=1)：1.16	自燃温度：315℃										
水中溶解度：20℃时 8.3g/100ml	爆炸极限：在空气中 2.1~19.3%(体积)										
蒸气压：20℃时 0.144kPa	辛醇/水分配系数的对数值：0.41										
<p>环境数据</p>											
<p>注解</p>	<p>肺水肿症状通常数小时后才明显发生，体力劳动使症状加重。因此，休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人员立即进行适当喷药。超过接触限值气味报警不充分。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-84。</p> <p>美国防火协会法规：H2；F2；R0。</p>										
<p>附加资料</p>											
<p>ICSC 编号：0276 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 糠醛</p>											

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无色液体,有特殊气味。</p> <p>物理危险性: 该蒸气比空气重,可聚集在天花板下空间中,造成缺氧。</p> <p>化学危险性: 燃烧时生成腐蚀性和有毒烟雾,在光的作用下,该物质发生分解。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 50ppm、404mg/m³(以时间加权平均计)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。</p> <p>接触途径: 可通过吸入、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时这种物质蒸发可以很快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。可能对中枢神经系统、心脏和肝发生作用。高浓度接触可能引起意识降低,造成心律失常和呼吸阻抑。</p> <p>长期或反复接触作用: 该物质可能对肝、神经系统和肾发生作用。可能引起出生缺陷。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点: 50℃ 蒸气相对密度(空气=1): 6.9</p> <p>熔点: -118℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.87</p> <p>水中溶解度: 0.45g/100ml</p> <p>蒸气压: 20℃时 32.4kPa</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0277 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氟烷</p>	

CAS 号: 822-06-0		中文名称: 六亚甲基二异氰酸酯; 1,6-六亚甲基二异氰酸酯; 1,6-二异氰酸己酯	
RTECS 号: MO1740000		英文名称: HEXAMETHYLENE DIISOCYANATE; HDI; 1,6-Hexamethylene diisocyanate; 1,6-Diisocyanatohexane	
UN 编号: 2281		化学式: $C_6H_{12}N_2O_2$	
EC 编号: 615-011-00-1		分子量: 168.2	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 水喷射, 泡沫, 二氧化碳, 大量用水; 热的六亚甲基二异氰酸酯与水能剧烈反应
爆 炸			
接 触		避免一切接触!	各种情况均向医生咨询!
#吸入	鼻和咽喉内烧灼感, 咳嗽, 呼吸困难, 呼吸短促, 咽喉疼痛; 延缓作用症状 (见注解)	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
#皮肤	可被吸收! 发红, 皮肤烧伤, 肿胀, 水疱	防护手套	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
#眼睛	发红, 疼痛, 脸肿胀	面罩或眼睛保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟 (若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
#摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 服用活性炭浆, 不要催吐, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 通风, 尽量将泄漏液收集在可密闭的容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸收残液, 并转移到安全场所 (额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储 存	与不兼容物质分开存放; 保持冷却; 干燥; 置于暗处, 沿地面通风。		
包装与标志	不易破碎包装; 将易破碎包装放入不易破碎的密闭容器内。 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: I (M) 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：清澈至无色液体，有刺鼻气味。</p> <p>化学危险性：加热超过 93℃ 时，该物质可能发生聚合。烧燃时生成有毒的酸、气体和蒸气（一氧化碳，见 ICSC 卡片 0023 氮氧化物、氰化氢）。与醇类、酸、碱和胺类接触，该物质发生分解，放热。与冷水反应缓慢。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.005ppm、0.34mg/m³（以时间加权平均计）（美国政府工业卫生学家会议，1989~1990 年）。最高容许浓度 0.05mg/m³（经皮）（前苏联，1984 年）。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气或气溶胶吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃ 时该物质蒸发可以很快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。吸入该蒸气和烟雾可能引起哮喘反应（见注解）。接触过多超过职业接触限值时可能导致神志不清。医疗观察是必要的。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤致敏作用。反复或长期吸入接触可能引起哮喘。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> <p>沸点：213~255℃</p> <p>熔点：-67℃</p> <p>相对密度（水=1）：1.05</p> <p>水中溶解度：微溶</p> <p>蒸气压：25℃ 时 7Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度（空气=1）：20℃ 时 1.00</p> </td> <td style="width: 50%; border: none;"> <p>蒸气相对密度（空气=1）：5.8</p> <p>闪点：140℃（开杯）</p> <p>自燃温度：454℃</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点：213~255℃</p> <p>熔点：-67℃</p> <p>相对密度（水=1）：1.05</p> <p>水中溶解度：微溶</p> <p>蒸气压：25℃ 时 7Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度（空气=1）：20℃ 时 1.00</p>	<p>蒸气相对密度（空气=1）：5.8</p> <p>闪点：140℃（开杯）</p> <p>自燃温度：454℃</p>
<p>沸点：213~255℃</p> <p>熔点：-67℃</p> <p>相对密度（水=1）：1.05</p> <p>水中溶解度：微溶</p> <p>蒸气压：25℃ 时 7Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度（空气=1）：20℃ 时 1.00</p>	<p>蒸气相对密度（空气=1）：5.8</p> <p>闪点：140℃（开杯）</p> <p>自燃温度：454℃</p>		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>已出现哮喘症状的任何人切勿再与这种物质接触。超过接触限值时，气味报警不充分。不要将工作服带回家。商品名为 Desmodur H, DesmodurN 和 HM-DI。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0278 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 六亚甲基二异氰酸酯</p>			

CAS 号: 110-54-3		中文名称: 正己烷; 正己酰氢化物	
RTECS 号: MN9275000		英文名称: n-HEXANE; n-Caproyl hydride	
UN 编号: 1208			
EC 编号: 601-007-01-4		化学式: C ₆ H ₁₄	分子量: 86.2
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	蒸气/空气的混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器设备和照明(见注解)	着火时喷水保持料桶等冷却
接触		防止烟雾形成! 避免孕妇接触!	
# 吸入	头晕, 倦睡, 迟钝, 头痛, 呼吸困难, 恶心, 神志不清, 虚弱	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	皮肤干燥, 发红	防护手套	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂冲洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊, 角膜损伤	安全护目镜, 面罩或眼睛保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 头晕, 倦睡, 头痛, 恶心, 神志不清, 虚弱	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水, 服用活性炭浆, 不要催吐, 休息(见注解)
溢漏处置	向专家咨询, 用砂子或惰性吸附剂吸收残液, 并转移到安全场所。不要冲入下水道。不要让该化学品进入环境(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存	防火; 与强氧化剂分开存放, 完全密闭, 保持冷却, 在通风良好的室内保存。		
包装与标志	气密; 特殊材料(铝或不锈钢)。 联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: II 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：该蒸气比空气重，可沿地面流动，可能造成远处着火。由于流动、搅动等原因可能产生静电。</p> <p>化学危险性：与空气和紫外线接触时，该物质可以生成爆炸性过氧化物。燃烧时生成有毒烟雾。与强氧化剂发生反应，可能引起火灾和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈限值 50ppm、176mg/m³(以时间加权平均计)(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气、少量经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发较快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。吞咽该液体可能吸入肺部，有发生化学性肺炎的危险。该物质可能对中枢神经系统、肝和肺发生作用。接触过多超过职业接触限值时能引起意识降低，可能导致死亡。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。该液体使皮肤脱脂。该物质可能对末梢神经系统发生作用，导致多神经病。可能造成人类遗传损伤。可能引起新生儿发育延缓。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>沸点：69℃</p> <p>熔点：-95℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.66</p> <p>水中溶解度：20℃时 0.002g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 16kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.3</p> </td> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>蒸气相对密度(空气=1)：3.0</p> <p>闪点：-22℃</p> <p>自然温度：240℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 1.1~7.5%(体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：3.9</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点：69℃</p> <p>熔点：-95℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.66</p> <p>水中溶解度：20℃时 0.002g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 16kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.3</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：3.0</p> <p>闪点：-22℃</p> <p>自然温度：240℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 1.1~7.5%(体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：3.9</p>
<p>沸点：69℃</p> <p>熔点：-95℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.66</p> <p>水中溶解度：20℃时 0.002g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 16kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.3</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：3.0</p> <p>闪点：-22℃</p> <p>自然温度：240℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 1.1~7.5%(体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：3.9</p>		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质对环境可能有害；对鱼类和水体要给予特别注意。</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>饮用酒精饮料增进有害作用。根据接触程度，需要进行定期医疗检查。用大量水冲洗污染的衣服(有着火危险)。进行蒸馏前，检验过氧化物，如果存在，使其无害化。</p> <p>爆炸/预防：防止静电荷积累(例如，通过接地)。不要使用压缩空气装料、卸料或转运。使用减少火花的手持工具。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-41G01。</p> <p>美国防火协会法规：H1；F3；R0。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0279 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 正己烷</p>			

CAS 号: 2935-44-6		中文名称: 2,5-己二醇	
RTECS 号: MO 2275000		英文名称: 2,5-HEXANEDIOL	
UN 编号: 2282		化学式: $\text{CH}_3\text{CHOH}(\text{CH}_2)_2\text{CHOHCH}_3$ 分子量: 118.2	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃的	禁止明火,禁止与强氧化剂接触	水喷射,干粉
爆炸			
接触			
#吸入	咳嗽,头晕,头痛		新鲜空气,休息,并给予医疗护理
#皮肤		防护手套	冲洗,然后用水和肥皂冲洗皮肤
#眼睛	发红	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行,摘除隐形眼镜),然后就医
#摄食	腹部疼痛,头痛,恶心,呕吐		漱口,并给予医疗护理
溢漏处置	将泄漏液体收集在可密闭的容器中,用大量水冲去残余溢漏液。		
储存	与强氧化剂分开存放。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 激 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体。</p> <p>化学危险性：与强氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入，经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发不会或很缓慢达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。该物质可能对神经系统发生作用，导致多神经病和肌电图改变。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：218℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.96</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：4.07</p> <p>闪点：104℃</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.0</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>该气体使用管道材料含铜不得超过 63%。该物质对人体健康作用的数据不充分，因此必须竭力进行护理。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0280 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 2,5-己二醇</p>	

CAS 号: 302-01-2 中文名称: 肼; 联氨; 二(元)胺
 RTECS 号: MU7175000 英文名称: HYDRAZINE; Diamide; Diamine
 UN 编号: 2029 化学式: N₂H₄ 分子量: 32.1
 EC 编号: 007-008-00-3

危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	易燃的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	干粉, 抗醇泡沫, 大量喷水, 二氧化碳
爆 炸	超过 38℃ 时可形成爆炸性蒸气/空气混合物	超过 38℃ 时密闭系统, 通风和防爆电器设备	着火时喷水保持料桶等冷却
接 触		严格卫生要求! 避免孕妇接触!	各种情况均向医生咨询!
# 吸入	鼻和咽喉烧灼感, 咳嗽, 恶心, 痉挛	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 并给予医疗护理
# 皮肤	可被吸收! 发红, 皮肤烧伤, 疼痛	防护手套, 防护服	先用大量水冲洗, 然后脱去污染的衣服再进行冲洗, 并给予医疗护理(见注解)
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊, 严重深度烧伤	面罩或眼睛保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	恶心, 神志不清, 呕吐, 虚弱, 痉挛	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 禁用催吐, 不饮用任何饮料, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 将泄漏液体收集在密闭容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸收残液, 转移到安全场所。不要用锯末或其它可燃吸附剂吸附。不要让这种化学品进入环境(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储 存	防火; 与强氧化剂、强酸分开存放。		
包装与标志	特殊材料。 联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: 1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色、发烟和吸湿性液体，有刺鼻气味。</p> <p>化学危险性：加热时该物质发生分解，生成有刺激性和爆炸性气体（氨、氢和氮氧化物）。该物质是一种强还原剂，可与氧化剂发生强烈反应。该物质是一种中强碱。与许多金属、金属氧化物和多孔物质发生强烈反应，引起火灾和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.1ppm、0.13mg/m³（以时间加权平均计）A2（可疑人体致癌物）（美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年）。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气，经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发可以很快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质对眼睛和皮肤有腐蚀性。蒸气对呼吸道有腐蚀性。该物质可能对肝、肾和中枢神经系统发生作用。接触可能导致死亡。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤致敏作用。该物质可能对肝、肾和中枢神经系统发生作用。这种物质可能是人体致癌物。可能引起人类遗传接伤。</p>												
<p>物理性质</p>	<table border="0"> <tr> <td>沸点：113℃</td> <td>蒸气相对密度（空气=1）：1.1</td> </tr> <tr> <td>熔点：2℃</td> <td>闪点：38℃（闭杯）</td> </tr> <tr> <td>相对密度（水=1）：1</td> <td>自燃温度：270℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：易溶</td> <td>爆炸极限：在空气中 4~100%（体积）</td> </tr> <tr> <td>蒸气压：20℃时 2.1kPa</td> <td>辛醇/水分配系数的对数值：-1.37</td> </tr> <tr> <td>蒸气/空气混合物的相对密度（空气=1）：20℃时 1.0</td> <td></td> </tr> </table>	沸点：113℃	蒸气相对密度（空气=1）：1.1	熔点：2℃	闪点：38℃（闭杯）	相对密度（水=1）：1	自燃温度：270℃	水中溶解度：易溶	爆炸极限：在空气中 4~100%（体积）	蒸气压：20℃时 2.1kPa	辛醇/水分配系数的对数值：-1.37	蒸气/空气混合物的相对密度（空气=1）：20℃时 1.0	
沸点：113℃	蒸气相对密度（空气=1）：1.1												
熔点：2℃	闪点：38℃（闭杯）												
相对密度（水=1）：1	自燃温度：270℃												
水中溶解度：易溶	爆炸极限：在空气中 4~100%（体积）												
蒸气压：20℃时 2.1kPa	辛醇/水分配系数的对数值：-1.37												
蒸气/空气混合物的相对密度（空气=1）：20℃时 1.0													
<p>环境数据</p>	<p>该物质对环境可能有害；对鱼要给予特别注意。</p>												
<p>注解</p>	<p>根据接触程度，需要进行定期医疗检查。如果毒性浓度存在，不用气味报警。用大量水冲洗污染的衣服（有着火危险）。</p> <p>商品名为 Aerozine、Lexoxin、SCAV-OX 和 XEROX。</p> <p>皮肤/急救/消防：急救时，复防护手套。</p> <p>美国防火协会法号：H3；F3；R2。</p>												
<p>附加资料</p>													
<p>ICSC 编号：0281 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 胙</p>													

CAS 号: 10035-10-6		中文名称: 溴化氢(钢瓶)	
RTECS 号: MW3850000		英文名称: HYDROGEN BROMIDE(cylinder)	
UN 编号: 1048		化学式: HBr	
EC 编号: 035-002-00-0		分子量: 80.9	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃的;受热时压力升高,有爆炸危险	禁止与强氧化剂或金属接触	周围环境着火时,水仅用来消除化学烟雾使用
爆炸	由于氢的生成,与金属接触有着火和爆炸危险		着火时喷水(但不能与水直接接触)保持钢瓶冷却
接触		严格卫生要求!	各种情况均向医生咨询!
#吸入	口内烧灼感,咳嗽,咽喉疼痛	通风,局部排气或呼吸防护	新鲜空气,休息,半直立位,必要时进行人工呼吸,并给予医疗护理
#皮肤	发红,皮肤烧伤,疼痛,严重冻伤	防护手套	先用大量水冲洗,然后脱去污染的衣服再次冲洗,并给予医疗护理
#眼伤	发红,疼痛,严重深度烧伤	眼睛保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行,摘除隐形眼镜),然后就医
#摄食	烧灼感,咽喉疼痛	工作时不得进食、饮水或吸烟	
溢漏处置	撤离危险区域,向专家咨询,通风,用细水雾喷射消除气体(额外个人防护:全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	与强氧化剂、强碱和金属分开存放;干燥,保存在通风良好的室内。		
包装与标志	气密。 联合国危险性类别: 2 联食国次要风险等级: 6.1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色、压缩液化气体，有刺鼻气味。</p> <p>物理危险性：该气体比空气重。</p> <p>化学危险性：水溶液是一种强酸，与碱发生强烈反应，对许多金属有腐蚀性，生成可燃性气体(氢见 ICSC 卡片 0001)。</p> <p>职业接触限值：阈限值 3ppm、9.9mg/m³(上限)(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990 年)。最高容许浓度 2mg/m³(前苏联，1984 年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气吸收进体内。</p> <p>吸入风险：在容器破损时，可以很快达到这种气体在空气中的有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有腐蚀性。吸入可能引起肺水肿(见注解)。该液体的快速蒸发可能引起冻伤。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：-67℃</p> <p>熔点：-87℃</p> <p>水中溶解度：20℃时 194g/100ml</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：2.8</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>周围环境着火时，可使用各种灭火剂(水除外)。任何工作场所接触时，都不应超过职业接触限值。肺水肿症状通常数小时后才明显，体力劳动使症状加重。因此，休息和医疗观察是必要的。超过接触限值时，气味报警不充分。不要将工作服带回家。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0282 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 溴化氢(钢瓶)</p>	

CAS 号: 7664-39-3		中文名称: 氟化氢; 氢氟酸气体; 无水氢氟酸(钢瓶)	
RTECS 号: MW7775000		英文名称: HYDROGEN FLUORIDE; Hydrofluoric acid gas;	
UN 编号: 1052		Hydrofluoric acid, anhydrous (cylinder)	
EC 编号: 009-002-00-6		化学式: HF	分子量: 20.0
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃的, 许多反应可能引起火灾或爆炸	禁止与其它物质接触	大量用水
爆炸			着火时喷水保持钢瓶冷却
接触		避免一切接触!	各种情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 呼吸困难, 咽喉疼痛; 延缓作用症状(见注解)	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 并给予医疗护理
# 皮肤	可被吸收! 发红, 严重皮肤烧伤, 疼痛	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理(见注解)
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	面罩或眼睛保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 窒息	腹部疼痛, 腹泻, 咽喉疼痛, 呕吐, 延缓作用症状(见注解)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 饮用 5% 葡萄糖酸钙, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 通风, 将钢瓶转移到安全场所(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	保存在通风良好的室内。		
包装与标志	专用绝缘钢瓶。 联合国危险性类别: 8 联合国次要风险等级: 6.1 联合国包装级别: I (M) 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色气体或无色液体。</p> <p>化学危险性：水溶液是一种强酸，与碱发生强烈反应，有腐蚀性。与许多化合物发生强烈反应。与空气接触时，该物质放出比空气重的腐蚀性烟雾，可沿地面扩散。与许多金属发生化学反应生成可燃气体（氢见 ICSC 卡片 0001）。与玻璃和其它含硅化合物发生化学反应。</p> <p>接触途径：可通过吸入，经皮肤（若是液体）和食入吸收进体内。</p> <p>短期接触作用：该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有腐蚀。吸入可能引起肺水肿（见注解）。该物质可能对钙血症产生作用，诱发低钙血，导致心脏和肾衰竭。接触可能导致死亡。其作用可能延缓。医疗观察是必要的。腐蚀症状很痛苦，且愈合缓慢。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：20℃ 蒸气相对密度(空气=1)：0.7</p> <p>熔点：-83℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.0</p> <p>水中溶解度：溶解</p> <p>蒸气压：20℃时 101.3kPa</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>肺水肿症状通常数小时后才明显，体力劳动使症状加重。因此，休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人员立即进行适当喷药。钢瓶溢漏时，不要用水喷射（有腐蚀性）。旋转溢漏钢瓶使泄漏点朝上，防止液态气体漏泄。</p> <p>皮触/急救/消防：烧伤处涂用葡萄糖酸钙。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-78。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0283 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氟化氢</p>	

CAS 号: 7783-07-5		中文名称: 硒化(二)氢; 硒氢化物	
RTECS 号: MX1050000		英文名称: HYDROGEN SELENIDE; Selenium hydride	
UN 编号: 2202		化学式: H ₂ Se	
EC 编号: 034-002-00-8		分子量: 81.0	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	极易燃的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	切断气源, 对周围环境如不可能发生, 并没有风险, 让火焰自行燃烧完(见注解)
爆 炸	气体/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器设备和照明	着火时喷水保持钢瓶冷却
接 触		严格卫生要求!	各种情况均向医生咨询!
# 吸入	腹部痉挛, 烧灼感, 腹泻, 头晕, 迟钝, 呼吸困难, 恶心, 虚弱	密闭系统和通风	新鲜空气, 休息, 半直立位, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红。与液体接触时, 发生冻伤	保温手套	冻伤时用大量水冲洗, 不要脱衣服
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	面罩或眼保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 通风, 切勿直接喷水在液体上(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储 存	防火; 与强氧化剂分开存放, 保持冷却。		
包装与标志	联合国危险性类别: 2 联合国次要风险等级: 3, 6.1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

CAS 号: 124-68-5		中文名称: 异丁醇胺; 异丁醇-2-胺; 2-氨基-2-甲基-1-丙醇	
RTECS 号: UA5950000		英文名称: ISOBUTANOLAMINE; Isobutanol-2-amine;	
EC 编号: 603-070-00-6		2-Amino-2-methyl-1-propanol	
		化学式: $(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{NH}_2)\text{CH}_2\text{OH}$	分子量: 89.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	易燃的	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 水喷射, 二氧化碳
爆 炸	超过 67°C 时可形成爆炸性蒸气/空气混合物	超过 67°C 时封闭系统, 通风	
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生要求!	
# 吸入	烧灼感, 咳嗽, 头痛, 呼吸困难, 恶心, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红, 烧灼感, 疼痛	防护手套	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 严重深度烧伤	面罩	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 烧灼感, 咳嗽, 恶心, 咽喉疼痛		漱口, 不要催吐, 不饮用任何饮料, 并给予医疗护理
溢漏处置	将泄漏液体收集在可密闭的容器中。		
储 存	与强酸、氧化剂分开存放, 沿地板通风。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色粘性液体或晶体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：与氧化剂反应，引起火灾和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发缓慢达到有害空气污染浓度，喷洒时要快得多！</p> <p>短期接触作用：该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有腐蚀性。吸入粉尘可能引起肺水肿(见注解)。吞咽该液体可能吸入肺部，有发生化学性肺炎的危险。高浓度接触可能导致死亡。医疗观察是必要的。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：165℃ 闪点：67℃</p> <p>熔点：约 26℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.93</p> <p>水中溶解度：混溶</p> <p>蒸气压：20℃时 100Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.0</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>肺水肿症状数小时后才明显，体力劳动使症状加重。因此，休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人员立即进行适当喷药。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0285 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 异丁醇胺</p>	

CAS 号: 513-36-0		中文名称: 异丁基氯; 1-氯-2-甲基丙烷	
UN 编号: 1127		英文名称: ISOBUTYL CHLORIDE; 1-Chloro-2-methyl propane	
		化学式: $\text{CH}_2\text{ClCH}(\text{CH}_3)_2$	分子量: 92.6
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	极易燃的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	干粉, 抗醇泡沫, 大量的水, 二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器设备和照明(见注解)	着火时喷水保持料桶等冷却
接触			
#吸入	咳嗽, 头晕, 咽喉疼痛		新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
#皮肤	发红	防护手套	脱污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂冲洗皮肤
#眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
#摄食	腹部痉挛, 头晕, 恶心		漱口, 并给予医疗护理
溢漏处置	用可密闭容器收集泄漏液, 用砂子或惰性吸附剂吸收残液并转移到安全场所。		
储存	防火, 与强氧化剂分开存放。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装类别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

CAS 号: 108-23-6		中文名称: 异丙基氯甲酸酯; 氯甲酸异丙酯	
RTECS 号: LQ6475000		英文名称: ISOPROPYL CHLOROFORMATE; Isopropyl	
UN 编号: 2407		chlorocarbonate; Isopropyl chloromethanoate; Carbanochloride acid; 1-methylethyl ester	
		化学式: C ₄ H ₇ ClO ₂	分子量: 122.6
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃、爆炸性的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟; 禁止与光气接触	干粉, 水喷射, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器设备和照明	着火时喷水保持料桶等冷却。停留在上风向, 避免在低洼地域
接触		严格卫生条件!	各种情况均向医生咨询!
#吸入	咳嗽, 呼吸困难, 咽喉疼痛, 神志不清, 痉挛	局部排气或呼吸防护, 密闭系统和通风	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 并给予医疗护理
#皮肤	皮肤烧伤	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
#眼睛	发红, 疼痛, 严重深度烧伤; 停止接触后, 眼睛刺激可能继续存在	面罩或眼睛保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
#摄食	烧伤消化道的感觉, 恶心, 呕吐, 腹部疼痛	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 不要接触溢漏物。用砂子或惰性吸附剂吸收残液, 并转移到安全场所。不要冲入下水道, 不要用锯末或其它易燃吸附剂进行吸附(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	防火; 采取措施盛装灭火产生的废水, 与易燃物和还原剂分开存放; 干燥; 保存在通风良好的室内。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: I (M)		联合国次要风险等级: 8 关于标志的进一步资料: 参考国家立法

CAS 号: 1317-36-8 中文名称: 氧化铅(I); 一氧化铅 EC 编号: 082-001-00-6 英文名称: LEAD(I) OXIDE; Lead monoxide 化学式: PbO 分子量: 223.2			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃的		周围环境着火时,可使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生条件! 避免孕妇接触! 避免青少年和儿童接触!	
# 吸入	咳嗽, 头痛, 恶心	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 便秘, 腹泻, 头痛, 恶心, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不饮用任何饮料, 并给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物清扫装入容器, 小心收集残余物(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
储 存	与钠、铝分开存放。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：红色至红黄色晶体。</p> <p>化学危险性：加热时该物质发生分解生成有毒的铅烟雾(见 ICSC 卡片 0052)。与钠和铝发生剧烈反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值(以铅计)0.15mg/m³(以时间加权平均计)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计；但如果成粉末时，可迅速达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对血液合成发生作用，造成贫血。可能发生中枢神经和末梢神经系统紊乱，肾损伤。可能损害男性生育能力。该化合物可能干扰新生儿的中枢神经系统发育。</p>
<p>物理性质</p>	<p>熔点：888℃</p> <p>相对密度(水=1)：9.5</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>可参考铅(无机物)的 ICSC 卡片 0052。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0288 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氧化铅(I)</p>	

CAS 号: 7439-95-4		中文名称: 镁(粉末)	
RTECS 号: OM2100000		英文名称: MAGNESIUM(powder)	
EC 编号: 012-001-00-3		化学式: Mg	原子量: 24.3
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃	禁止明火,禁止火花,禁止吸烟;当该物质呈磨碎状时,禁止与潮湿气或酸相接	专用粉末干砂,禁止使用其它灭火剂;禁止用水
爆炸			
接触			
#吸入	咳嗽,呼吸困难		
#皮肤			
#眼睛	发红,疼痛	安全护目镜	
#摄食	腹痛,腹泻	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口,并给予医疗护理
溢漏处置	小心将溢漏物清扫装入容器。		
储存	防火;与强氧化剂、酸类,碳酸盐类分开存放,保持冷却,干燥。		
包装与标志	气密。 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：银色，各种形态的金属固体。</p> <p>化学危险性：如果被粉碎或受潮，该物质与空气接触可能发生自燃。加热时生成有毒烟雾。与强氧化剂和其它金属发生剧烈反应。与潮气或酸发生反应，放出可燃气体（氢，见 ICSC 卡片 0001），引起火灾和爆炸危害。浸蚀许多金属，生成可燃气体（氢，见 ICSC 卡片 0001）。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但可迅速达到空气中颗粒物的有害浓度。</p> <p>短期接触作用：吸入烟雾可能引起金属烟雾热。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：1100℃ 熔点：651℃ 相对密度(水=1)：1.7 水中溶解度：不溶</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>该物质是可燃的，但闪点未见文献报道。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0289 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 镁(粉末)</p>	

CAS 号: 10034-96-5		中文名称: 硫酸锰; 一水硫酸锰	
RTECS 号: OP0893500		英文名称: MANGANESE SULPHATE; Manganese sulphate monohydrate	
		化学式: $MnSO_4 \cdot H_2O$	分子量: 169.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃的		周围环境着火时, 可使用各种灭火剂
爆炸			
接触		防止粉尘扩散!	各种情况均向医生咨询!
# 吸入	烧灼感, 咳嗽, 呼吸困难	通风	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 并给予医疗护理
# 皮肤	可被吸收! 发红, 烧灼感	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂冲洗皮肤
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 恶心, 咽喉疼痛		漱口, 并给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物清扫装入容器, 用大量水冲去残余物(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
储存	干燥。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：粉红色吸水产品。</p> <p>化学危险性：加热超过 850℃时，该物质发生分解，生成腐蚀性和有毒烟雾（二氧化硫，见 ICSC 卡片 0074；三氧化硫，氧化锰）。</p> <p>职业接触限值：阈限值（以锰计）1mg/m³（以烟雾计；以时间加权平均值计）、3mg/m³（以烟雾计；以短期接触限值计）、5mg/m³（以粉尘和化合物计；以时间加权平均值计）（美国政府工业卫生学家会议，1989~1990 年）。</p> <p>接触途径：可通过吸入气溶胶或经皮肤吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但形成气溶胶时，可迅速达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。吸入粉尘可能引起支气管炎、咽炎和肺炎。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触该粉尘，肺可能受损伤。该物质可能对中枢神经系统、肝、肾和味觉发生作用，引起疲倦、瞌睡、下肢虚弱和震颤。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：低于沸点在 850℃时发生分解</p> <p>熔点：57~117℃</p> <p>相对密度（水=1）：3.0</p> <p>水中溶解度：100g/100ml</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>给出的熔点为失去结晶水的表观熔点。其它熔点：30℃（MnSO₄·4H₂O）；700℃（MnSO₄）。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0290 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 硫酸锰</p>	

CAS 号: 74-82-8		中文名称: 甲烷(钢瓶)	
RTECS 号: PA1490000		英文名称: METHANE(cylindr)	
UN 编号: 1971		化学式: CH ₄	分子量: 16.0
EC 编号: 601-001-00-4			
危害/编触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	极易燃的	禁止明火,禁止火花,严禁吸烟	切断气源,如不可能,和对周围环境无危险,让火焰自行燃烧完(见注解)
编 炸	气体/空气混合物有爆炸性	密闭系统,通风,防爆电器设备和照明	着火时喷水保持钢瓶冷却。扑灭掩蔽场所外部的火焰
编 触			
# 吸入	缺氧,有神志不清的危险	通风,高浓度时,使用呼吸防护	新鲜空气,休息,必要时进行人工呼吸,并给予医疗护理
# 皮肤	与压缩气体接触可能发生冻伤	保温手套	冻伤时,用大量水冲洗,不要脱掉衣服,并给予医疗护理
# 眼睛			
# 摄食			
溢漏处置	通风,(额外个人防护:自给式呼吸器)。		
储 存	防火。		
包编与标志	联合国危险性类别: 2 联合国次要风险等级: 3 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色,无味的压缩气体。</p> <p>物理危险性：该气体比空气轻。</p> <p>化学危险性：燃烧时,生成有毒气体,引起火灾和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈限值容易窒息(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：容器漏损时,由于降低封闭区域内空气中氧含量,该气体可能造成窒息。</p> <p>短期接触作用：与压缩气体接触可能发生冻伤。</p>								
<p>物 理 性 质</p>	<table border="0"> <tr> <td>沸点：-161℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1)：0.6</td> </tr> <tr> <td>熔点：-183℃</td> <td>闪点：易燃气体</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1)：</td> <td>自燃温度：537℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：20℃时 3.3g/100ml</td> <td>爆炸极限：在空气中 5~15%(体积)</td> </tr> </table>	沸点：-161℃	蒸气相对密度(空气=1)：0.6	熔点：-183℃	闪点：易燃气体	相对密度(水=1)：	自燃温度：537℃	水中溶解度：20℃时 3.3g/100ml	爆炸极限：在空气中 5~15%(体积)
沸点：-161℃	蒸气相对密度(空气=1)：0.6								
熔点：-183℃	闪点：易燃气体								
相对密度(水=1)：	自燃温度：537℃								
水中溶解度：20℃时 3.3g/100ml	爆炸极限：在空气中 5~15%(体积)								
<p>环境数据</p>									
<p>注 解</p>	<p>在沸点时液体密度为 0.42kg/l。该气体可能流动到火源处和火舌回闪。进入该区域前,要检验氧含量。焊接使用后,要关闭阀门;定期检查管路等,并用肥皂水检查漏气情况。在爆炸和火灾预防部分所述的措施也适用于该气体的生产、钢瓶灌装和贮存。</p> <p>火灾/火灾急救/消防：在其它情况下,使用干粉、二氧化碳。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-20G04。</p> <p>美国防火协会法规：H1;F4;R0。</p>								
<p>附加资料</p>									
<p>ICSC 编号：0291 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 甲烷</p>									

CAS 号: 25639-42-3 RTECS 号: GW 0175000		中文名称: 甲基环己醇(同分异构体混合物);六氢化甲酚 英文名称: METHYLCYCLOHEXANOL (MIXED ISOMERS); Methylcyclohexanol (mixed isomers); Hexahydro- methylphenol; Hexahydrocresol	
化学式: $C_7H_{14}O$		分子量: 114.2	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	干粉,水成膜泡沫,泡沫,二氧化碳
爆炸	超过 55℃ 时可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	超过 55℃ 时密闭系统,通风	
接触			
# 吸入	头痛	通风	新鲜空气,休息,必要时进行人工呼吸,并给予医疗护理
# 皮肤	可被吸收!皮肤干燥	防护手套	脱去污染的衣服,冲洗,然后用水和肥皂冲洗
# 眼睛	发红	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行,摘除隐形眼镜),然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口,催吐(仅对清醒者),并给予医疗护理
溢漏处置	尽量将泄漏液收集在可密闭的容器中。用砂子或惰性吸附剂吸收残液,并转移到安全场所。		
储存	沿地面通风。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: III (M)		
	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色，稍粘稠的液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：燃烧时，生成有毒气体。</p> <p>职业接触限值：阈限值 50ppm、234mg/m³(以时间加权平均计)(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年)。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，不会或极缓慢地达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：吸入高浓度蒸气可能引起眼睛和上呼吸道刺激。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。该物质可能通过食入或经皮肤吸收对中枢神经系统发生作用。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：155~180℃(工业级) 蒸气相对密度(空气=1)：3.9</p> <p>熔点：<-21℃ 闪点：55℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.92 自燃温度：296℃</p> <p>水中溶解度：20℃时 3.4g/100ml</p> <p>蒸气压：30℃时 0.20kPa</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>该物质是三种异构体(2-,3-和 4-甲基环己醇)的混合物。本卡片的建议也适用于 2-,3-和 4-甲基环己醇。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0292 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 甲基环己醇(同分异构体混合物)</p>	

CAS 号: 590-67-0		中文名称: 1-甲基环己醇	
		英文名称: 1-METHYLCYCLOHEXANOL	
		化学式: $C_7H_{14}O$	分子量: 114.2
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	干粉,水成膜泡沫,泡沫,二氧化碳
爆炸	超过 67°C 时可形成爆炸性蒸气/空气混合物	超过 67°C 时密闭系统,通风	
接触			
# 吸入			
# 皮肤			
# 眼睛			
# 摄食			
溢漏处置	尽量将泄漏液收集在可密闭的容器中。用砂子或惰性吸附剂吸收残液,并转移到安全场所。		
储存	沿地面通风。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：白色固体。</p> <p>化学危险性：燃烧时，可生成有毒气体。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>长期或反复接触作用：数据很少，参考 ICSC 卡片 0292 甲基环己醇(混合异构体)。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：155℃</p> <p>熔点：25℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.92</p> <p>闪点：67℃</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>该物质的人体健康作用数据不充分，因此必须竭力进行护理。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0293 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 1-甲基环己醇</p>	

CAS 号: 583-59-5		中文名称: 2-甲基环己醇; 邻甲基环己醇; 2-六氢化甲酚; 邻六氢化甲酚	
RTECS 号: GW 0220000		英文名称: 2-METHYLCYCLOHEXANOL; <i>o</i> -Methylcyclohexanol;	
UN 编号: 2617		2-Hexahydromethylphenol; <i>o</i> -Hexahydromethylphenol	
EC 编号: 603-010-00-9		化学式: C ₇ H ₁₄ O	分子量: 114.2
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	超过 59°C 时可形成爆炸性蒸气/空气混合物	超过 59°C 时密闭系统, 通风	
接触			
# 吸入	头痛	通风	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	皮肤干裂	防护手套	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂冲洗皮肤
# 眼睛	发红	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 催吐(仅对清醒者), 并给予医疗护理
溢漏处置	尽量将泄漏液收集在可密闭的容器中。用砂子或惰性吸附剂吸收残液, 并转移到安全场所。		
储存	沿地面通风。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: II (M) 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色粘稠液体，有特殊气味。</p> <p>化学危险性：燃烧时生成有毒气体。</p> <p>职业接触限值：阈限值 50ppm、234mg/m³(以时间加权平均计)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：未指明 20℃时该物质蒸发达到有害空气污染浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：吸入高浓度蒸气可能引起眼睛和上呼吸道刺激。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。几乎没有数据，参考 ICSC 卡片 0292 甲基环己醇(混合异构体)。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点：163~166℃ 相对密度(水=1)：0.93 水中溶解度：微溶 </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸气相对密度(空气=1)：3.9 闪点：59℃ 自燃温度：296℃ </td> </tr> </table>	沸点 ：163~166℃ 相对密度(水=1) ：0.93 水中溶解度 ：微溶	蒸气相对密度(空气=1) ：3.9 闪点 ：59℃ 自燃温度 ：296℃
沸点 ：163~166℃ 相对密度(水=1) ：0.93 水中溶解度 ：微溶	蒸气相对密度(空气=1) ：3.9 闪点 ：59℃ 自燃温度 ：296℃		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>参考 ICSC 卡片 0292。 美国防火协会法规：H0;F2;R0。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0294 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 2-甲基环己醇</p>			

CAS 号: 591-23-1		中文名称: 3-甲基环己醇; 间甲基环己醇; 3-六氢化甲酚; 间六氢化甲酚	
RTECS 号: GW 0200000		英文名称: 3-METHYLCYCLOHEXANOL; <i>m</i> -Methylcyclohexanol; 3-Hexahydromethylphenol; <i>m</i> -Hexahydromethylphenol	
		化学式: C ₇ H ₁₄ O	分子量: 114.2
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 水成膜泡沫, 二氧化碳
爆 炸	超过 62℃ 时可形成爆炸性蒸气/空气混合物	超过 62℃ 时密闭系统, 通风	
接 触			
# 吸入			
# 皮肤			
# 眼睛			
# 摄食			
溢漏处置	尽量将泄漏液收集在可密闭的容器中。用砂子或惰性吸附剂吸收残液, 并转移到安全场所。		
储 存	沿地面通风。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色粘稠液体。</p> <p>化学危险性：燃烧时，产生有毒气体。</p> <p>职业接触限值：阈限值 50ppm、234mg/m³(以时间加权平均计)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。最高容许浓度未制定。</p> <p>吸入风险：没有指明 20℃时,该物质蒸发达到有害空气污染浓度的速率。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎(见 ICSC 卡片 0294)。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：163℃ 熔点：见注解 相对密度(水=1)：0.92 闪点：62℃ 自燃温度：295℃</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>其它熔点：-4.7℃(顺式)；-1℃(反式)。参考 ICSC 卡片 0292。 美国防火协会法规：H0；F2；R0。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0295 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 3-甲基环己醇</p>	

CAS 号: 589-91-3 中文名称: 4-甲基环己醇; 对甲基环己醇; 4-六氢化甲酚; 对六氢化甲酚 英文名称: 4-METHYLCYCLOHEXANOL; <i>p</i> -Methylcyclohexanol; 4-Hexahydromethylphenol; <i>p</i> -Hexahydromethylphenol 化学式: C ₇ H ₁₄ O 分子量: 114.2			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	超过 70°C 时可形成爆炸性蒸气/空气混合物	超过 70°C 时封闭系统, 通风	
接触			
# 吸入			
# 皮肤			
# 眼睛			
# 摄食			
溢漏处置	尽量将泄漏液收集在可密闭的容器中。用砂子或惰性吸附剂吸收残液, 并转移到安全场所。		
储存	沿地面通风。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体。</p> <p>化学危险性：燃烧时，产生有毒气体。</p> <p>职业接触限值：阈限值 50ppm、234mg/m³(以时间加权平均计)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。最高容许浓度未制定。</p> <p>吸入风险：没有指明 20℃时，该物质蒸发达到有害空气污染浓度的速率。</p> <p>长期或反复接触作用：见 ICSC 卡片 0294。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：173℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.92</p> <p>水中溶解度：微溶</p> <p>闪点：70℃</p> <p>自燃温度：295℃</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>参考 ICSC 卡片 0292。</p> <p>美国防火协会法规：H0；F2；R0。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0296 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 4-甲基环己醇</p>	

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：该蒸气比空气重，可沿地面流动；可能造成远处着火。</p> <p>化学危险性：加热和燃烧时，该物质发生分解生成腐蚀性蒸气（氯化氢，见 ICSC 卡片 0163）。与氧化剂发生强烈反应。与水、蒸气、乙醇、酮和其它物质发生强烈反应，生成有毒和腐蚀性烟雾（例如，氯化氢），引起火灾和爆炸危害。与空气接触时放出腐蚀性烟雾（氯化氢，见 ICSC 卡片 0163），侵蚀金属，生成可燃气体（氢，见 ICSC 卡片 0001）。在碱性介质中生成氢。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可迅速达到空气中有害污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有腐蚀性。食入时，也有腐蚀性。吸入蒸气可能引起肺水肿（见注解）。吞咽液体可能吸入肺部，引起化学性肺炎。高浓度接触可能导致死亡。需作医疗观察。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：41℃ 熔点：-93℃ 水中溶解度：反应 蒸气压：20℃时 46kPa 蒸气/空气混合物的相对密度（空气=1）：20℃时 2.4</p> <p>蒸气相对密度（空气=1）：4.0 闪点：-32℃ 自燃温度：230℃ 爆炸极限：在空气中 3.4~55%（体积）</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>可与灭火剂如水和泡沫发生强烈反应。肺水肿症状通常几小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此，休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人员立即给予适当喷药。</p> <p>爆炸/预防：不要使用压缩空气装料、卸料或转运。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-30G40。</p> <p>美国防火协会法短：H3；F3；R2。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0297 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 甲基二氯硅烷</p>	

CAS 号: 101-68-8		中文名称: 4,4'-二苯甲烷二异氰酸酯; 亚甲基苯基异氰酸酯; 二(1,4-异氰酸(根合)苯基)甲烷	
RTECS 号: NQ 9350000		英文名称: METHYLENE BISPHENYL ISOCYANATE; MDI; 4,4'-Diphenylmethane diisocyanate; Bis(1,4-isocyanatophenyl)methane	
UN 编号: 2489			
EC 编号: 615-005-01-6		化学式: $\text{OCNC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{NCO}$ 分子量: 250.3	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	干粉, 水喷射, 泡沫, 二氧化碳, 大量用水; 水和热的 4,4'-二苯基甲烷二异氰酸酯会发生剧烈反应
爆炸			
接触		避免一切接触!	各种情况均向医生咨询!
# 吸入	头痛, 喘鸣, 呼吸困难, 恶心, 呼吸短促, 咽喉疼痛, 延缓作用症状(见注解)	通风(如果非粉末时), 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	流泪, 疼痛, 可引起角膜损伤	安全护目镜或面罩	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 将溢漏物清扫装入容器, 小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存	与不相容物质分开存放; 保持冷却; 干燥; 储存在暗处。		
包装与标志	不易破碎包装; 将易破碎包装放入不易破碎的密闭容器内。 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: III (M) 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：白至淡黄色晶体或片状粉末，有霉烂气味。</p> <p>化学危险性：加热超过 204℃ 时，该物质可能发生聚合。燃烧时，生成有毒酸类、气体和蒸气（一氧化碳，见 ICSC 卡片 0023，氮氧化物，氰化氮）。与胺类、醇类、酸类和碱接触时，该物质发生分解，放出热量。与水反应缓慢。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.005ppm、0.051mg/m³（以时间加权平均计）（美国政府工业卫生学家会议，1989~1990 年）。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气或气溶胶吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃ 时，该物质蒸发缓慢达到空气有害污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。吸入可能引起肺水肿（见注解）。吸入可能引起哮喘（见注解）。超过职业接触限值可能造成神志不黄。医疗观察是必要的。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤过敏。反复或长期吸入接触可能引起哮喘反应。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：0.67kPa 时 194℃</p> <p>熔点：37℃</p> <p>相对密度（水=1）：1.2</p> <p>水中溶解度：20℃ 时 0.2g/100ml（缓慢反应）</p> <p>蒸气压：25℃ 时 0.02Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度（空气=1）：20℃ 时 1.00</p> <p>蒸气相对密度（空气=1）：8.6</p> <p>闪点：196℃（闭杯）</p> <p>自燃温度：240℃</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>肺水肿症状通常几小时后才明显，体力劳动使症状加重。因此，休息和医疗观察是必要的。哮喘症状通常数小时以后才明显，体力劳动使症状加重。因此，休息和医疗观察是必要的。超过职业接触限值时，气味报警不充分。不要把工作服带回家中。商品名有：Caradate 30, Desmodur 44, Hylene M150, Isonate, Nacconate 300, NCI-C 50668, Rubinate 44.</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0298 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 4,4'-二苯甲烷二异氰酸酯</p>	

CAS 号: 74-93-1		中文名称: 甲硫醇; 巯基甲烷; 甲基氢硫化物(钢瓶)	
UN 编号: 1064		英文名称: METHYL MERCAPTAN; Methanethiol; Mercap-	
EC 编号: 016-021-00-3		tomethane; Methyl sulphhydrate (cylinder)	
		化学式: CH ₃ SH	分子量: 48.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	高度易燃的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	切断气源, 如不可能且对周围环境无危险, 让火焰自己燃烧完(见注解)
爆 炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器设备和照明(见注解)	着火时喷水保持钢瓶冷却
接 触			各种情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 头痛, 恶心, 呼吸短促, 咽喉疼痛, 神志不清	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红, 疼痛; 与液体接触: 冻伤	防护手套	冻伤: 用大量水冲洗, 不要脱掉衣服, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食			
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 通风, 将漏气钢瓶转移至安全处(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储 存	防火; 与强氧化剂、酸分开存放; 保持冷却。		
包装与标志	联合国危险性类别: 2 联合国次要风险等级: 3, 6.1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

CAS 号: 80-62-6		中文名称: 甲基丙烯酸甲酯单体,经阻聚的	
UN 编号: 1247		英文名称: METHYL METHACRYLATE MONOMER, INHIBITED	
EC 编号: 607-035-00-6		化学式: $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{COOCH}_3$	分子量: 103.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	高度易燃的	禁止明火,禁止火花,禁止吸烟;禁止与热表面接触	抗醇泡沫,干粉,二氧化碳,禁用其它含水灭火剂
爆 炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统,通风装置,防爆电器设备和照明(见注解)	着火时,喷水保持料桶等冷却。扑灭掩蔽场所外部的火焰
接 触		防止产生烟雾!	各种情况均向医生咨询!
#吸入	呼吸道烧灼感,倦睡,头痛,恶心,呼吸短促,咽喉疼痛,神志不清	通风,局部排气或呼吸防护	新鲜空气,休息,半直立体位,并给予医疗护理
#皮肤	可被吸收! 发红,烧灼感,疼痛(见吸入)	防护服,丁基橡胶手套	脱去污染的衣服,用大量水冲洗皮肤或淋浴,并给予医疗护理
#眼睛	发红,疼痛	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行,摘除隐形眼镜),然后就医
#摄食	呕吐(见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	不要催吐,休息,并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域,向专家咨询,通风,消除起火源,尽量将溢漏液收集在可密闭的容器中,用砂子或惰性吸附剂吸收残液,并转移到安全场所,不要冲入下水道(额外个人防护:适用于有机蒸气和有害粉尘的 A/P2 过滤呼吸器)。		
储 存	防火;与强氧化剂分开存放;保持冷却;置于暗处,低于 30°C 空气气氛下保存,稳定后储存。		
包装与标志	不易破碎包装;将易破碎包装放入不易破碎的密闭容器内。 联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: II 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

CAS 号: 75-79-6		中文名称: 甲基三氯硅烷; 三氯甲基硅烷; 甲基硅氯仿	
RTECS 号: VV 4550000		英文名称: METHYL TRICHLOROSILANE; Trichloromethylsilane; Methylsilicon chloroform	
UN 编号: 1250		化学式: CH_3SiCl_3	
EC 编号: 014-004-00-5		分子量: 149.5	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	极易燃的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	干粉, 哈隆, 禁止用含水灭火剂, 禁止用水
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器设备和照明(见注解)	着火时, 喷水保持料桶等冷却, 但不能与水直接接触
接触		防止粉尘扩散! 防止烟雾产生! 严格卫生要求!	各种情况均向医生咨询!
# 吸入	烧灼感, 咳嗽, 呼吸困难, 咽喉疼痛	密闭系统并通风	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	可被吸收! 发红, 烧灼感, 疼痛	防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 永久性失明	面罩或眼睛保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 烧灼感, 恶心, 咽喉疼痛	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不饮用任何饮料, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 通风, 尽量将泄漏液收集在可密闭的容器中。用干砂或其它吸附剂与碳酸钠或纯碱的混合物吸收残余液体, 并转移到安全场所(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	防火; 与所有其它物质分开存放, 干燥。		
包装与标志	气密; 不易破碎的包装; 将易破碎的包装放入不易碎的密闭容器内。 联合国危险性类别: 3 联合国次要风险等级: 8 联合国包装级别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色发烟液体，有刺鼻的气味。</p> <p>物理危险性：该蒸气比空气重，可沿地面流动，可能造成远处着火。</p> <p>化学危险性：加热和燃烧时，该物质分解，生成腐蚀性蒸气（氯化氢，见 ICSC 卡片 0163）。与强氧化剂发生强烈反应。与水、蒸气、醇类、酮类和许多其它物质发生强烈反应，生成有毒和腐蚀性烟雾（氯化氢），引起火灾和爆炸危险。与空气接触时放出腐蚀性烟雾（氯化氢），侵蚀金属，生成可燃性气体（氢，见 ICSC 卡片 0001）。在有水存在时，侵蚀许多金属。在碱性介质中产生氢气。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可很快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有腐蚀性。吸入可能引起肺水肿（见注解）。高浓度接触可能造成死亡。医疗观察是必要的。</p>			
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> <p>沸点：66℃</p> <p>熔点：-78℃</p> <p>相对密度（水=1）：1.3</p> <p>水中溶解度：反应</p> <p>蒸气压：20℃时 18kPa</p> </td> <td style="width: 50%; border: none;"> <p>蒸气相对密度（空气=1）：1.7</p> <p>闪点：-9℃</p> <p>自燃温度：404℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 5.1~?%（体积）</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点：66℃</p> <p>熔点：-78℃</p> <p>相对密度（水=1）：1.3</p> <p>水中溶解度：反应</p> <p>蒸气压：20℃时 18kPa</p>	<p>蒸气相对密度（空气=1）：1.7</p> <p>闪点：-9℃</p> <p>自燃温度：404℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 5.1~?%（体积）</p>	
<p>沸点：66℃</p> <p>熔点：-78℃</p> <p>相对密度（水=1）：1.3</p> <p>水中溶解度：反应</p> <p>蒸气压：20℃时 18kPa</p>	<p>蒸气相对密度（空气=1）：1.7</p> <p>闪点：-9℃</p> <p>自燃温度：404℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 5.1~?%（体积）</p>			
<p style="text-align: center;">环境数据</p>				
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>可与灭火剂如水和泡沫发生剧烈反应。肺水肿症状通常数小时后才明显，体力劳动使症状加重。因此，休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人员立即给予适当喷药。</p> <p>爆炸/预防：不要使用压缩空气灌装、卸料或转运。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-30G40。</p> <p>美国防火协会法规：H3；F3；R2。</p>			
<p style="text-align: center;">附加资料</p>				
<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 33%; border: none;">ICSC 编号：0301</td> <td style="width: 33%; border: none;">本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写</td> <td style="width: 33%; border: none;">甲基三氯硅烷</td> </tr> </table>		ICSC 编号：0301	本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写	甲基三氯硅烷
ICSC 编号：0301	本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写	甲基三氯硅烷		

CAS 号: 110-91-8		中文名称: 吗啉; 四氢化-1,4-噁嗪; 二亚乙基草酰亚胺	
RTECS 号: QD 6475000		英文名称: MORPHOLINE; Tetrahydro- 1,4- oxazine; Diethylene	
UN 编号: 2054		oximide	
EC 编号: 613-028-00-9		化学式: C ₄ H ₉ ON	分子量: 87.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	干粉, 抗醇泡沫, 水喷射, 二氧化碳
爆炸	超过 38℃ 时可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	超过 38℃ 时密闭系统, 通风, 防爆电器设备	着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触		防止烟雾产生!	
# 吸入	咳嗽, 呼吸困难, 呼吸短促, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	可被吸收! 发红, 皮肤烧伤, 疼痛	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	面罩	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 咳嗽, 腹泻, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水, 并给予医疗护理
溢漏处置	向专家咨询, 尽量将泄漏液收集在可密闭容器中。用砂子或惰性吸附剂吸收残液, 并转移到安全场所(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存	防火; 与氧化剂、亚硝酸盐类、酸分开存放; 干燥。		
包装与标志	特殊物质。 联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: III 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无色吸水性液体,有特殊气味。</p> <p>化学危险性: 加热时,该物质发生分解,生成有毒气体(氧化亚氮)。该物质是一种强碱,可与水发生强烈反应,对铝和锌有腐蚀性。与氧化剂和亚硝酸盐发生反应。浸蚀铜和铜的化合物。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 20ppm、71mg/m³(以时间加权平均计)(经皮)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。</p> <p>接触途径: 可通过吸入、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>短期接触作用: 该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。吸入可能引起肺水肿(见注解)。高浓度接触可能造成死亡。</p> <p>长期或反复接触作用: 该物质可能对肝和肾发生作用。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table border="0" style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>沸点: 101.3kPa 时 129℃</p> <p>熔点: -5℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.0</p> <p>水中溶解度: 混溶</p> <p>蒸气压: 20℃时 1.06kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1): 20℃时 1.01</p> </td> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>闪点: 38℃(开杯)</p> <p>自燃温度: 310℃</p> <p>爆炸极限: 在空气中 1.8~15.2%(体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值: -0.86</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点: 101.3kPa 时 129℃</p> <p>熔点: -5℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.0</p> <p>水中溶解度: 混溶</p> <p>蒸气压: 20℃时 1.06kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1): 20℃时 1.01</p>	<p>闪点: 38℃(开杯)</p> <p>自燃温度: 310℃</p> <p>爆炸极限: 在空气中 1.8~15.2%(体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值: -0.86</p>
<p>沸点: 101.3kPa 时 129℃</p> <p>熔点: -5℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.0</p> <p>水中溶解度: 混溶</p> <p>蒸气压: 20℃时 1.06kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度(空气=1): 20℃时 1.01</p>	<p>闪点: 38℃(开杯)</p> <p>自燃温度: 310℃</p> <p>爆炸极限: 在空气中 1.8~15.2%(体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值: -0.86</p>		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害;对水体应给予特别注意。</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>根据接触程度,需要进行定期医疗检查。肺水肿症状通常数小时后才变得明显,体力劳动使症状加重。因此,休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人员立即进行适当喷药。超过职业接触限值时,气味报警不充分。用大量水冲洗污染的衣服(有着火危险)。</p> <p>美国防火协会法规: H2;F3;R0。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号: 0302 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 吗啡</p>			

CAS 号: 1338-02-9		中文名称: 环烷酸铜	
RTECS 号: QK 9100000		英文名称: COPPER NAPHTHENATE; Naphthenic acid, copper	
EC 编号: 029-003-00-5		salts	
分子 量: 200~300(见注解)			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉,水成膜泡沫,泡沫,二氧化碳
爆 炸			着火时,喷水保持料桶等冷却
接 触			
# 吸入	咳嗽	通风	新鲜空气,休息,必要时进行人工呼吸
# 皮肤	发红	防护手套	脱去污染的衣服,用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行,摘除隐形眼镜),然后就医
# 摄食	腹部疼痛	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口,不要催吐,休息,并给予医疗护理
溢漏处置	尽量将泄漏液收集在可密闭的容器中,用砂子或惰性吸附剂吸收残液,并转移到安全场所(额外个人防护:适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
储 存	防火。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：暗绿色液体。</p> <p>化学危险性：燃烧时，生成有毒气体。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：矿物油精溶剂的蒸发可能达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激皮肤和眼睛。蒸气轻度刺激眼睛和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：154~202℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.93~1.05</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：100℃时<1Pa</p> <p>自燃温度：282℃</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害，对水生生物应给予特别注意。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>商业制剂中使用的载体溶剂可能改变其物理和毒理学性质。商业制剂中使用的溶剂可能对肺和中枢神经系统发生急性作用。分子量随环烷酸的形态而变化。商品名为 Cuprinol。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0303 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 环烷酸铜</p>	

CAS 号: 61790-14-5		中文名称: 环烷酸铅	
RTECS 号: QK 9150000		英文名称: LEAD NAPHTHENATE	
EC 编号: 082-001-00-6		化学式: $(C_{10}H_8)_2Pb$	
		分子量: 463	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	易燃的	禁止明火	干粉,水成膜泡沫,泡沫,二氧化碳
爆 炸			着火时,喷水保持料桶等冷却
接 触		严格卫生要求! 避免孕妇接触!	
#吸入	咳嗽,呼吸短促	通风(如非粉末),局部排气或呼吸防护	新鲜空气,休息,必要时进行人工呼吸
#皮肤	发红	防护服	脱去污染的衣服,用大量水冲洗皮肤或淋浴
#眼睛	发红	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行,摘除隐形眼镜),然后就医
#摄食	腹部疼痛,呕吐,抑郁	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口,不要催吐,并给予医疗护理
溢漏处置	尽量将泄漏液收集在可密闭的容器中,用砂子或惰性吸附剂吸收残液,并转移到安全场所(额外个人防护:全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储 存	防火。		
包装与标志	关于标志的进一步资料:参考国家立法		

<p>重 要 激 据</p>	<p>物理状态 外观：黄色糊状物。</p> <p>化学危险性：燃烧时，生成有毒的烟雾(氧化铅)。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气和经皮肤吸收进体内。</p> <p>吸入风险：没有指明 20℃时，该物质蒸发达到有害空气污染浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激皮肤。蒸气刺激鼻子和咽喉。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。该物质可能对中枢神经系统、脑、肾发生作用(铅中毒)。可能损伤生育力。可能引起新生儿发育延缓。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点： >150℃</p> <p>熔点： 100℃</p> <p>相对密度(水=1)： 1.15</p> <p>水中溶解度： 不溶</p> <p>蒸气压： 25℃时 <666Pa</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)： 3.9</p> <p>自燃温度： 232℃</p>
<p>环境激据</p>	<p>该物质可能对环境有害，对空气和土壤应给予特别注意。</p>
<p>注 解</p>	<p>根据接触程度，需要进行定期医疗检查。商业制剂中使用的溶剂可能对肺和中枢神经系统发生急性作用。商品名有 Nuodex 和 Ferronaphthenate。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0304 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 环烷酸铅</p>	

CAS 号: 126-30-7		中文名称: 新戊基乙二醇; 2,2-二甲基-1,3-丙二醇; 二羟甲基丙烷	
RTECS 号: TY 5775000		英文名称: NEOPENTYL GLYCOL; 2,2-Dimethyl- 1,3- propane-diol; Neopentylene glycol; Dimethylolpropane	
UN 编号: 1325		化学式: $\text{HOCH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{OH}$ 分子量: 104.2	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	水喷射, 干粉
爆 炸	微细分散的颗粒在空气中形成爆炸性混合物	防止粉尘沉积; 密闭系统, 粉尘防爆电器设备和照明(见注解)	
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咳嗽, 头痛	通风(如果不是粉尘)	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红, 疼痛	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	咳嗽, 恶心	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不饮用任何饮料, 并给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物清扫装入容器, 用大量水冲掉残余物(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
储 存	与强氧化剂分开存放; 干燥; 沿地面通风。		
包装与标志	联合国危险性类别: 4.1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色至白色吸水的晶体。</p> <p>物理危险性：如果以粉末或颗粒形式与空气混合，会发生粉尘爆炸。</p> <p>化学危险性：与强氧化剂反应，引起火灾和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，不会或缓慢达到有害空气污染浓度；但是扩散时较快！</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> <p>沸点：204~208℃</p> <p>熔点：120~130℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.07</p> <p>水中溶解度：186g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时<10Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.00</p> </td> <td style="width: 50%; border: none;"> <p>蒸气相对密度(空气=1)：3.6</p> <p>闪点：107℃</p> <p>自燃温度：388℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 1.4~18.8%(体积)</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点：204~208℃</p> <p>熔点：120~130℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.07</p> <p>水中溶解度：186g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时<10Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.00</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：3.6</p> <p>闪点：107℃</p> <p>自燃温度：388℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 1.4~18.8%(体积)</p>
<p>沸点：204~208℃</p> <p>熔点：120~130℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.07</p> <p>水中溶解度：186g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时<10Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.00</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：3.6</p> <p>闪点：107℃</p> <p>自燃温度：388℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 1.4~18.8%(体积)</p>		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>该物质的人体健康作用数据不充分，因此必须竭力进行护理。</p> <p>爆炸/预防：防止静电荷积累(例如，通过接地)。</p> <p>美国防火协会法规：H1；F1；R0。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0305 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 新戊基乙二醇</p>			

CAS 号: 88-74-4		中文名称: 2-硝基苯胺; 邻硝基苯胺; 1-氨基-2-硝基苯	
RTECS 号: BY 6650000		英文名称: 2-NITROANILINE; <i>o</i> -Nitroaniline; 1-Amino-2-nitro-	
UN 编号: 1661		benzene; C. I. 37025	
EC 编号: 612-012-00-9		化学式: $C_6H_6N_2O_2$	分子量: 138.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的。许多反应可能引起火灾或爆炸	禁止明火; 禁止与可燃物接触	水喷射, 干粉
爆 炸	细微分散的颗粒物可在空气中形成爆炸性混合物		着火时, 喷水保持料桶等冷却
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	嘴唇或指甲发青, 头晕, 倦睡, 头痛, 恶心, 呼吸短促, 神志不清, 虚弱	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	可被吸入! (详见吸入)	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛		面罩或眼睛保护结合呼吸防护	先用水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	(详见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	催吐(仅对清醒者), 并给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物清扫入适当的容器内, 小心收集残余物(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
储 存	与可燃和还原性物质分开存放。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

CAS 号: 99-09-2		中文名称: 3-硝基苯胺; 间硝基苯胺; 1-氨基-3-硝基苯	
RTECS 号: BY 6825000		英文名称: 3-NITROANILINE; <i>m</i> -Nitroaniline; 1-Amino-3-nitro-	
UN 编号: 1661		benzene; C. I. 37030	
EC 编号: 612-012-00-9		化学式: $C_6H_6N_2O_2$	分子量: 138.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火; 禁止与可燃物质接触	水喷射, 干粉
爆炸			着火时, 喷水保持料桶等冷却
接触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	头痛, 嘴唇或指甲发青, 头晕, 倦睡, 虚弱, 恶心, 呼吸短促, 神志不清	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	可被吸收! (详见吸入)	防护手套, 防护质	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛		面罩或眼睛保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	(详见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	催吐(仅对清醒者!), 并给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物清扫入适当的容器中, 小心收集残余物(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
储存	与可燃和还原性物质分开存放。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：黄色晶体。</p> <p>化学危险性：燃烧时生成有毒氮氧化物烟雾。该物质是一种强氧化剂，与可燃和还原物质发生反应。在有潮气存在下，与有机物发生反应，引起火灾危险。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气和经皮肤吸收进体内。</p> <p>短期接触作用：该物质可能对血液发生作用，导致高铁血红蛋白的形成。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：306℃(分解)</p> <p>熔点：114℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.4</p> <p>水中溶解度：25℃时 0.005g/100ml</p> <p>蒸气压：25℃时 0.005Pa</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：1.37</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>根据接触程度，需要进行定期医疗检查。用大量水冲洗污染的衣服(有着火危险)。可参考 ICSC 卡片 0306 和 ICSC 卡片 0308。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0307 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 3-硝基苯胺</p>	

CAS 号: 100-01-6 中文名称: 4-硝基苯胺;对硝基苯胺;1-氨基-4-硝基苯 RTECS 号: BY7000000 英文名称: 4-NITROANILINE; <i>p</i> -Nitroaniline; 1-Amino-4-nitrobenzene; C. I. 37035 UN 编号: 1661 EC 编号: 612-012-00-9 化学式: C ₆ H ₅ N ₂ O ₂ 分子量: 138.1			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的;许多反应可能引起火灾或爆炸	禁止明火;禁止与可燃物接触	水喷射,干粉
爆 炸	微细分散的颗粒在空气中形成爆炸性混合物	防止粉尘沉积;密闭系统,防止粉尘爆炸电器设备和照明	着火时喷水保持料桶等冷却,扑灭掩蔽场所外部的火焰
接 触			
# 吸入	嘴唇或指甲发青,头晕,倦睡,头痛,恶心,呼吸短促,神志不清,虚弱	局部排气或呼吸保护	新鲜空气,休息,必要时进行人工呼吸,并给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收!(详见吸入)	防护手套,防护服	脱去污染的衣服,用大量水冲洗皮肤或淋浴,并给予医疗护理
# 眼睛		面罩或眼睛保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行,摘除隐形眼镜),然后就医
# 摄食	(详见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	催吐(仅对清醒者!),并给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物清扫入适当的容器内,用大量水冲掉残余物(额外个人防护:适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
储 存	与可燃和还原性物质分开存放;保持冷却。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

CAS 号: 25154-52-3 中文名称: 壬基酚; 2,6-二甲基-4-庚基酚; 异壬基酚
 RTECS 号: SM5600000 英文名称: NONYL PHENOL; 2,6-Dimethyl-4-heptylphenol; iso-
 UN 编号: 1760 Nonylphenol
 化学式: $C_{19}H_{24}O$ 分子量: 220.4

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	在特定情况下(如预热以后),可燃	禁止明火	干粉,抗醇泡沫,水喷射,二氧化碳
爆炸			
接触			
#吸入	咳嗽,呼吸困难,咽喉疼痛,神志不清	通风,局部排气或呼吸防护	新鲜空气,休息,半直立体位,并给予医疗护理
#皮肤	发红,皮肤严重烧伤,疼痛	防护服	脱去污染的衣服,用大量水冲洗皮肤或淋浴,并给予医疗护理
#眼睛	发红,疼痛,视力模糊	面罩	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行,摘除隐形眼镜),然后就医
#摄食	腹部疼痛,腹泻,恶心,咽喉疼痛	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口,大量饮水,不用催吐,并给予医疗护理
溢漏处置	向专家咨询,尽量将泄漏液收集在可密闭的容器中,用砂子或惰性吸附剂吸收残液,并转移到安全场所(额外个人防护:自给式呼吸器)。		
储存	与强氧化剂分开存放,完全密闭,沿地面通风。		
包装与标志	联合国危险性类别: 8 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色至黄色粘稠液体，有刺鼻气味。</p> <p>物理危险性：由于流动、搅动等，可产生静电。飘浮在水面上。</p> <p>化学危险性：与强氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：没有指明20℃时，该物质蒸发达到有害空气污染浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有刺激性。吸入可能引起肺水肿（见注解）。接触可能造成死亡。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> <p>沸点：101.3kPa 时295℃</p> <p>熔点：2℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.95</p> <p>水中溶解度：20℃时0.3g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时<0.01kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时1.00</p> </td> <td style="width: 50%; border: none;"> <p>蒸气相对密度(空气=1)：7.59</p> <p>闪点：149℃(开杯)</p> <p>自燃温度：370℃</p> <p>爆炸极限：在空气中，见注解</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：3.28</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点：101.3kPa 时295℃</p> <p>熔点：2℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.95</p> <p>水中溶解度：20℃时0.3g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时<0.01kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时1.00</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：7.59</p> <p>闪点：149℃(开杯)</p> <p>自燃温度：370℃</p> <p>爆炸极限：在空气中，见注解</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：3.28</p>
<p>沸点：101.3kPa 时295℃</p> <p>熔点：2℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.95</p> <p>水中溶解度：20℃时0.3g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时<0.01kPa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时1.00</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：7.59</p> <p>闪点：149℃(开杯)</p> <p>自燃温度：370℃</p> <p>爆炸极限：在空气中，见注解</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：3.28</p>		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害，应对水体给予特别注意。</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>文献中未报道爆炸极限。肺水肿症状通常数小时后才明显，体力劳动使症状加重。因此，休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人员立即进行适当喷药。</p> <p>美国防火协会法规：H2；F1；R0。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0309 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 壬基酚</p>			

CAS 号: 556-67-2		中文名称: 八甲基环四硅氧烷	
RTECS 号: GZ4391000		英文名称: OCTAMETHYLCYCLOTETRASILOXANE	
		化学式: $C_8H_{24}O_4Si_4$	分子量: 296.6
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	周围环境着火时可使用各种灭火剂
爆 炸	蒸气/空气混合物有爆炸性;微细分散的颗粒物在空气中形成爆炸性混合物	超过56℃时密闭系统,通风,防爆电器设备(见注解)	着火时喷水保持料桶等冷却
接 触		防止烟雾生成!	
#吸入			
#皮肤			脱去污染的衣服,冲洗,然后用水和肥皂冲洗皮肤
#眼睛	视力模糊	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行,摘除隐形眼镜),然后就医
#摄食			给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏液收集在有盖的容器中。		
储 存			
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶、经皮肤和食入吸收进体内。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点：101.3kPa 时175℃ 熔点：17.5℃ 相对密度(水=1)：0.96 水中溶解度：不溶 蒸气压：20℃时100Pa </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 闪点：56℃ 自燃温度：400℃ 爆炸极限：在空气中0.4~11.7%(体积) </td> </tr> </table>	沸点： 101.3kPa 时175℃ 熔点： 17.5℃ 相对密度(水=1)： 0.96 水中溶解度： 不溶 蒸气压： 20℃时100Pa	闪点： 56℃ 自燃温度： 400℃ 爆炸极限： 在空气中0.4~11.7%(体积)
沸点： 101.3kPa 时175℃ 熔点： 17.5℃ 相对密度(水=1)： 0.96 水中溶解度： 不溶 蒸气压： 20℃时100Pa	闪点： 56℃ 自燃温度： 400℃ 爆炸极限： 在空气中0.4~11.7%(体积)		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>爆炸/预防：防止静电荷积累(例如,通过接地)。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号: 0310 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 八甲基环四硅氧烷</p>			

CAS 号: 594-42-3		中文名称: 全氯甲硫醇; 硫基氯化三氯甲烷; 四氯硫化碳; 硫代羰基四氯化物; 三氯甲烷硫代苯基氯化物; 三氯甲基硫代苯基氯化物	
RTECS 号: PB0370000		英文名称: PERCHLOROMETHYL MERCAPTAN; Trichloromethanesulphenyl chloride; Thiocarbonyl tetrachloride; Trichloromethyl sulphenylchloride	
UN 编号: 1670		化学式: CCl ₃ S	
		分子量: 185.9	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃的		干粉, 水喷射, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		严格卫生要求!	各种情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 呼吸困难, 恶心, 呼吸短促, 呕吐	密闭系统并通风	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红, 皮肤严重烧伤, 皮肤发炎	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊, 严重深度烧伤, 角膜损伤, 剧烈疼痛	面罩或眼睛保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 腹泻, 恶心, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 不饮用任何饮料, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 通风, 不要接触溢漏物。用砂子或惰性吸附剂吸收残液, 并转移到安全场所。不要冲入下水道, 不要用锯末或其它易燃吸附剂进行吸附(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储 存	与可燃和还原物质分开存放, 保存在通风良好的室内。		
包装与标志	不易破碎包装; 将易破碎包装放入不易破碎的密闭容器内。 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: I (M) 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：黄色至橙黄色油状液体，有刺鼻的气味。</p> <p>化学危险性：加热时，该物质发生分解，生成光气(见 ICSC 卡片0007)，氯化氢(见 ICSC 卡片0163)和二氧化硫(见 ICSC 卡片0074)。受热时，与水发生反应生成二氧化碳、盐酸和硫。浸蚀铁或钢，生成四氯化碳(见 ICSC 卡片0024)。</p> <p>职业接触限值：阈限值0.1ppm、0.76mg/m³(以时间加权平均计)(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发可很快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。吸入蒸气可能引起肺水肿(见注解)。接触可能造成死亡。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。反复或长期接触这种化合物肺可能受到损伤。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：147℃ 蒸气相对密度(空气=1)：6.4</p> <p>熔点：见注解</p> <p>相对密度(水=1)：1.694</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>蒸气压：20℃时8.7kPa</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>熔点未见文献报道。根据接触程度，需要进行定期医疗检查。肺水肿症状通常数小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此，休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人员立即进行适当喷药。中毒时，必须进行特殊治疗；必须提供有适当方法的指示说明。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0311 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 全氟甲硫醇</p>	

CAS 号: 26002-80-2

RTECS 号: GZ2002000

中文名称: 右旋苯醚菊酯3-苯氧基苯基(1*R*)-顺-反-菊酸酯;
(3-苯氧基苯基)甲基-2,2-二甲基-3-(2-甲基-1-丙
烯基)环丙烷羧酸酯

英文名称: *d*-PHENOTHRIN; 3-Phenoxybenzyl (1*R*)-*cis*-
trans-chrysanthemate; (3-Phenoxyphenyl)
methyl-2, 2-dimethyl-3-(2-methyl-1-propenyl)
cyclopropanecarboxylate

化学式: C₂₃H₂₆O₃

分子量: 350.5

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的(见注解)	禁止明火	干粉,水成膜泡沫,泡沫,二氧化碳
爆炸			
接触		防止粉尘扩散!	
#吸入	共济失调,震颤	避免吸入微细粉尘和烟雾	新鲜空气,休息,并给予医疗护理
#皮肤	发红(见吸入)	防护手套	脱去污染的衣服,冲洗,然后用水和肥皂冲洗
#眼睛	发红	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行,摘除隐形眼镜),然后就医
#摄食	共济失调,痉挛 (见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟;进食前要洗手	立即得到医疗护理
溢漏处置	尽量将泄漏液收集在可密闭的容器中,用碱处理残液,用砂子或惰性吸附剂吸收残液,并转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境。		
储存	采取措施盛装灭火产生的废水,保存在暗处和通风良好的室内。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

重 要 数 据	<p>物理状态 外观：浅黄至黄棕色液体，有特殊气味。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶和食入吸收进体内。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对神经系统发生作用，导致共济失调和震颤。</p>
物 理 性 质	<p>相对密度(水=1)：25℃时1.06</p> <p>水中溶解度：25℃时0.0002g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时0.00016Pa</p>
环境数据	<p>该物质可能对环境有害；对鱼类应给予特别注意。</p>
注 解	<p>有些液体制剂可能是高度易燃和/或爆炸性的。该物质的人体健康作用数据不充分，因此必须竭力进行护理。由于商业制剂的使用，物理和毒理学特性可能改变。商品名为 Sumitrin，可参考国际化学品安全规划署的出版物卫生和安全指南第32期右旋苯醚菊酯和环境卫生基准第96期右旋苯醚菊酯。</p>
附加资料	
<p>ICSC 编号：0313 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 右旋苯醚菊酯</p>	

CAS 号: 51-79-6		中文名称: 氨基甲酸乙酯; 尿烷	
RTECS 号: FA8400000		英文名称: ETHYL CARBAMATE; Carbamic acid ethyl ester; Ethyl urethane; Urethane	
		化学式: $C_3H_7NO_2/NH_2COOC_2H_5$	分子量: 89.09
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的; 火灾时, 释放出有毒烟雾	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 水喷射, 二氧化碳
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 避免一切接触! 避免孕妇接触!	各种情况均向医生咨询!
#吸入	倦睡, 神志不清	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
#皮肤	(见注解)	防护手套, 防护服	用大量水冲洗皮肤或淋浴
#眼睛	发红, 疼痛	若为粉末时, 面罩或眼睛保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
#摄食	恶心, 呕吐(详见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	催吐(仅对清醒者!), 并给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物清扫装入容器, 小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储 存	与食品和饲料、不相容物质分开存放(见注解); 保持冷却; 保存在通风良好的室内。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：各种形状的白色吸水性固体，有刺鼻气味。</p> <p>物理危险性：该蒸气比空气重。如果以粉末或颗粒形式与空气混合，可发生粉尘爆炸。</p> <p>化学危险性：燃烧时，生成有毒气体。与强氧化剂发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值1ppm、6mg/m³(美国政府工业卫生学家会议，1988~1989年)。最高容许浓度1mg/m³(前苏联，1977年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入和经皮肤吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，不会或很缓慢达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有腐蚀性。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎、皮肤过敏。反复或长期吸入接触可能引起哮喘病。反复或长期接触其蒸气或烟雾可能对肺部造成损伤。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table border="0" style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>沸点：284.5℃</p> <p>熔点：131℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.5</p> <p>水中溶解度：25℃时0.6g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时0.27Pa</p> </td> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>蒸气相对密度(空气=1)：5.1</p> <p>闪点：152℃(闭杯)</p> <p>自燃温度：570℃</p> <p>爆炸极限：在空气中1.7~10.5%(体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：-0.69</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点：284.5℃</p> <p>熔点：131℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.5</p> <p>水中溶解度：25℃时0.6g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时0.27Pa</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：5.1</p> <p>闪点：152℃(闭杯)</p> <p>自燃温度：570℃</p> <p>爆炸极限：在空气中1.7~10.5%(体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：-0.69</p>
<p>沸点：284.5℃</p> <p>熔点：131℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.5</p> <p>水中溶解度：25℃时0.6g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时0.27Pa</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：5.1</p> <p>闪点：152℃(闭杯)</p> <p>自燃温度：570℃</p> <p>爆炸极限：在空气中1.7~10.5%(体积)</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：-0.69</p>		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>在湿润的组织存在下，邻苯二甲酸酐水解生成邻苯二甲酸，引起刺激作用。分解温度未见文献报道。</p> <p>美国防火协会法规：H2;F1;R0。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0315</p>	<p style="text-align: center;">本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写</p>	<p style="text-align: right;">邻苯二甲酸酐</p>	

CAS 号: 88-89-1		中文名称: 苦味酸; 三硝基苯酚	
RTECS 号: TJ7875000		英文名称: PICRIC ACID; Trinitrophenol	
UN 编号: 0154		化学式: $C_6H_3N_3O_7$	分子量: 229.11
EC 编号: 609-009-00-X			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的、爆炸性的 许多反应可能引起 火灾或爆炸	禁止明火, 禁止火花, 禁 止吸烟	大量用水
爆 炸	有火灾和爆炸风 险	不要摩擦或冲击	着火时喷水保持料桶等冷 却
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咳嗽, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进 行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套	冲洗, 然后用水和肥皂冲洗 皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若 简易可行, 摘除隐形眼镜), 然 后就医
# 摄食	腹泻, 眩晕, 头痛, 恶心, 呕吐	工作时不要进食、饮水或 吸烟	催吐(仅对清醒者!), 并给 予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物清扫装入容器, 小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
储 存	防火; 与强氧化剂、金属和还原性物质分开存放。		
包装与标志	特殊材料。 联合国危险性类别: 1.1D 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无气味的黄色晶体。</p> <p>化学危险性: 受冲击、摩擦或震动时,可能发生爆炸性分解。加热可能发生爆炸。与金属,特别是铜、铅、汞和锌生成冲击敏感化合物。燃烧时,生成有毒的碳氧化物和氮氧化物。与氧化剂和还原物质发生猛烈反应。</p> <p>职业接触限值: 阈限值0.1ppm、mg/m³(经皮)(美国政府工业卫生学家会议,1990~1991年)。</p> <p>接触途径: 可通过吸入和食入吸收进体内。</p> <p>短期接触作用: 接触会引起眼睛和皮肤发炎。</p> <p>长期或反复接触作用: 皮肤和头发可能被染上黄色。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table border="0" style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>熔点: 122℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.8</p> <p>水中溶解度: 1.4g/100ml</p> </td> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>蒸气相对密度(空气=1): 7.9</p> <p>闪点: 150℃</p> <p>自然温度: 300℃</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值: 2.03</p> </td> </tr> </table>	<p>熔点: 122℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.8</p> <p>水中溶解度: 1.4g/100ml</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1): 7.9</p> <p>闪点: 150℃</p> <p>自然温度: 300℃</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值: 2.03</p>
<p>熔点: 122℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.8</p> <p>水中溶解度: 1.4g/100ml</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1): 7.9</p> <p>闪点: 150℃</p> <p>自然温度: 300℃</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值: 2.03</p>		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>为了安全运输,通常要加入10~20%的水。</p> <p>运输应急卡: TEC(R)-10G01。</p> <p>美国防火协会法规: H2;F4;R4。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号: 0316 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 苦味酸</p>			

CAS 号: 110-89-4		中文名称: 哌啶; 六氢化吡啶; 氮杂环己烷; 戊亚甲基亚胺	
RTECS 号: TM3500000		英文名称: PIPERIDINE; Hexahydropyridine; Azacyclohexane;	
UN 编号: 2401		Pentmethylenimine	
EC 编号: 613-027-00-3		化学式: $\text{CH}_2(\text{CH}_2)_4\text{NH}$	分子量: 85.2
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	高度易燃的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	大量水, 抗醇泡沫, 干粉, 二氧化碳
爆 炸	蒸气/空气的混合物是爆炸性物质	密闭系统, 通风, 防爆电器设备和照明(见注解)	着火时喷水保持料桶等冷却
接 触			
# 吸入	咽喉疼痛, 咳嗽, 呼吸困难, 头痛	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 皮肤烧伤, 疼痛	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊, 严重深度烧伤	面罩	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	咽喉疼痛, 呕吐, 腹部疼痛, 腹泻, 痉挛	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不饮用任何饮料, 并给予医疗护理
溢漏处置	将泄漏液收集在可密闭容器中, 用大量水冲去残余物(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储 存	防火; 与酸、氧化剂分开存放。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: I (M) 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：该蒸气比空气重，可沿地面流动，可能造成远处着火。</p> <p>化学危险性：加热时该物质发生分解，生成可燃和有毒气体（氮氧化物）。水溶液是一种强碱，可与酸发生强烈反应，腐蚀铝和锌金属。与氧化剂发生强烈反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>短期接触作用：该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有腐蚀性。吸入蒸气可能引起肺水肿（见注解）。该物质可能对中枢神经系统发生作用，导致痉挛。接触可能导致死亡。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table border="0" style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>沸点：106℃</p> <p>熔点：-9℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.9</p> <p>水中溶解度：混溶</p> <p>蒸气压：20℃时3.3kPa</p> </td> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>蒸气相对密度(空气=1)：3.0</p> <p>闪点：16℃</p> <p>自然温度：见注解</p> <p>爆炸极限：见注解</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点：106℃</p> <p>熔点：-9℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.9</p> <p>水中溶解度：混溶</p> <p>蒸气压：20℃时3.3kPa</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：3.0</p> <p>闪点：16℃</p> <p>自然温度：见注解</p> <p>爆炸极限：见注解</p>
<p>沸点：106℃</p> <p>熔点：-9℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.9</p> <p>水中溶解度：混溶</p> <p>蒸气压：20℃时3.3kPa</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：3.0</p> <p>闪点：16℃</p> <p>自然温度：见注解</p> <p>爆炸极限：见注解</p>		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>自然温度和爆炸极限未见文献报道。肺水肿症状通常数小时后才变得明显。体力劳动使症状加重。因此，休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人员立即进行适当喷药。工业级的闪点较低(约3℃)。</p> <p>美国防火协会法规：H0;F3;R0。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0317 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 哌啶</p>			

CAS 号: 9016-00-6 RTECS 号: TQ2690000 中文名称: 聚二甲基硅氧烷; 二甲基聚硅氧烷; 二甲基(聚)硅氧烷流体 英文名称: POLYDIMETHYLSILOXANE; Dimethyl polysiloxane; Dimethyl silicone fluid 化学式: $(C_2H_5OSi)_n$			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸			
接 触			
# 吸入		通风	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸
# 皮肤		防护手套	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂冲洗
# 眼睛	发红	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹泻	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 并给予医疗护理
溢漏处置	尽量将泄漏液收集在可密闭容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸收残液, 并转移到安全场所。		
储 存			
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色油状液体。</p> <p>化学危险性：燃烧时生成碳氧化物和二氧化硅。加热至200~300℃时，该物质发生分解，生成甲醛。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气吸收进体内。</p> <p>吸入风险：没有指明20℃时该物质蒸发达到有害空气污染浓度的速率。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>相对密度(水=1)：0.95~0.97 闪点：200~300℃</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0318 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 聚二甲基硅氧烷</p>	

CAS 号: 74-98-6		中文名称: 丙烷(液化气体)(液化的)	
RTECS 号: TX2275000		英文名称: PROPANE(LIQUEFIED GAS)(liquefied)	
UN 编号: 1978		化学式: C ₃ H ₈	分子量: 44.1
EC 编号: 601-003-00-5			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	极易燃的	禁止明火,禁止火花和禁止吸烟	切断气源;如无可能和对周围环境无危险,让其自行燃烧完全;在其它情况下使用干粉、二氧化碳灭火
爆 炸	气体/空气混合物有爆炸性	密闭系统,通风,防爆电器设备和照明;液态时,防止静电荷聚积(例如,通过接地)	着火时喷水保持钢瓶冷却;扑灭隐蔽场所外部的火焰
接 触			
# 吸入	单纯窒息剂	通风,局部排气,或呼吸防护	新鲜空气,休息,必要时进行人工呼吸,并给予医疗护理
# 皮肤	与液体接触发生冻伤	保温手套,防护服	冻伤时,用大量水冲洗,不要脱掉衣服,并给予医疗护理
# 眼睛	与液体接触发生冻伤	面罩	首先用大量水冲洗数分钟(如可能易行,摘除隐形眼镜),然后就医
# 摄食			
溢漏处置	撤离危险区域,向专家咨询,通风。切勿直接将水喷在液体上(额外个人防护:自给式呼吸器)。		
储 存	防火;保持冷却。		
包装与标志	联合国危险性类别: 2 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

CAS 号: 107-12-0		中文名称: 丙腈; 乙基氰化物; 丙烷腈	
RTECS 号: UF9625000		英文名称: PROPIONITRILE; Ethyl cyanide; Propanenitrile	
UN 编号: 2404		化学式: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CN}$ 分子量: 55.1	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	极易燃的		干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	气体/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器设备和照明(见注解)	着火时喷水保持料桶等冷却
接触		严格卫生要求! 避免孕妇接触!	各种情况均向医生咨询!
#吸入	嘴唇或指甲发青, 意识模糊, 头晕, 头痛, 神志不清	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
#皮肤	可能被吸收! 发红(详见吸入)	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
#眼睛	发红, 疼痛	面罩或眼睛保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
#摄食	腹部痉挛(详见吸入)		漱口, 呼吸亚硝酸戊酯10~30秒, 必要时每两或三分钟重复一次(见注解)
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询。通风, 将泄漏液收集在可密闭容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸收残液, 并转移到安全场所(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存	防火, 与强酸、氧化剂分开存放。		
包装与标志	不易破碎包装; 将易破碎包装放入不易破碎的密闭容器内。 联合国危险性类别: 3 联合国次要风险等级: 6.1 联合国包装级别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：该气体可与空气充分混合，易形成爆炸性混合物。</p> <p>化学危险性：加热和燃烧时，该物质发生分解生成有毒烟雾（氧化亚氮、氰化氢）。该物质是一种强还原剂，与氧化剂发生反应。与水或蒸汽和酸反应，生成易燃和有毒的烟雾（氰化氢）。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时，该物质蒸发可很快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。抑制细胞代谢。该物质可能对神经系统发生作用。高浓度接触可能导致神志不清和死亡。其作用可被延缓。医疗观察是必要的。</p> <p>长期或反复接触作用：液体使皮肤脱脂；可能引起出生缺陷。</p>	
<p>物理性质</p>	<p>沸点：97℃</p> <p>熔点：-93℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.8</p> <p>水中溶解度：40℃时13.4ml/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时4.8kPa</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：1.9</p> <p>闪点：2℃</p> <p>爆炸极限：在空气中3.1~?%(体积)*</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：0.1</p>
<p>环境数据</p>		
<p>注解</p>	<p>中毒时，必须进行特殊治疗；必须提供有指示说明的适当方法。</p> <p>爆炸/预防：不要使用压缩空气灌装、卸料或转运。</p> <p>摄食/急救/消防：不饮用任何饮料，并给予医疗护理。</p> <p>美国防火协会法规：H4;F3;R1。</p>	
<p>附加资料</p>		
<p>ICSC 编号：0320 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 丙腈</p>		

* 原文如此。——译者注

CAS 号: 57-55-6 中文名称: 丙二醇;1,2-丙二醇;1,2-二羟丙烷;甲基乙二醇 RTECS 号: TY2000000 英文名称: PROPYLENE GLYCOL; 1,2-Propanediol; 1,2-Dihydroxypropane;Methylethylene glycol 化学式: C ₃ H ₈ O ₂ 分子量: 76.1			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	干粉,抗醇泡沫,喷水,二氧化碳
爆炸	高于99℃时可能生成蒸气/空气混合物	高于99℃时密闭系统,通风	着火时喷水保持料桶等冷却
接触			
#吸入		通风	新鲜空气,休息
#皮肤		防护手套	脱掉污染的衣服,冲洗,然后用水和肥皂洗皮肤
#眼睛	疼痛	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行,摘除隐形眼镜),然后就医
#摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	给予医疗护理
溢漏处置	尽可能将泄漏液收集在密闭容器内,以土或砂子吸收残余物,然后用水冲洗道路。		
储存	沿地面通风。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无气味无色粘稠液体。</p> <p>物理危险性：蒸气较空气重。</p> <p>化学危险性：与强氧化剂，例如高氯酸钾发生反应，引起着火和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气或气溶胶吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃该物质蒸发不能或很缓慢达到空气中有害污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质蒸气刺激眼睛。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table border="0" style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>沸点：187℃</p> <p>熔点：-59℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.04</p> <p>水中溶解度：20℃时混溶</p> <p>蒸气压：20℃时106.6Pa</p> </td> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>蒸气相对密度(空气=1)：2.6</p> <p>闪点：99℃(闭杯)；107℃(开杯)</p> <p>自燃温度：371℃</p> <p>爆炸极限：在空气中2.6~12.5%(体积)</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点：187℃</p> <p>熔点：-59℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.04</p> <p>水中溶解度：20℃时混溶</p> <p>蒸气压：20℃时106.6Pa</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：2.6</p> <p>闪点：99℃(闭杯)；107℃(开杯)</p> <p>自燃温度：371℃</p> <p>爆炸极限：在空气中2.6~12.5%(体积)</p>
<p>沸点：187℃</p> <p>熔点：-59℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.04</p> <p>水中溶解度：20℃时混溶</p> <p>蒸气压：20℃时106.6Pa</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：2.6</p> <p>闪点：99℃(闭杯)；107℃(开杯)</p> <p>自燃温度：371℃</p> <p>爆炸极限：在空气中2.6~12.5%(体积)</p>		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>在日本,该物质作为食品添加剂登记,在美国通常认为是一种安全物质。分解温度文献中未见报道。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-30G37。</p> <p>美国防火协会法规：H0;F1;R0。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0321 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 丙二醇</p>			

CAS 号: 75-55-8		中文名称: 2-甲基吡丙啶; 丙烯亚胺; 甲基乙烯基亚胺	
RTECS 号: TZ2975000		英文名称: PROPYLENEIMINE; 2-Methylaziridine; Methyl-ethyleneimine	
UN 编号: 1927		化学式: C ₃ H ₇ N	
EC 编号: 613-033-00-6		分子量: 57.1	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	极易燃的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	切断供料; 如不可能且对周围环境无危险, 让火焰自行燃烧完全(见注解)
爆炸		密闭系统, 通风, 防爆电器设备和照明	着火时喷水保持料桶等冷却
接触		避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 头晕, 头痛, 呼吸困难, 呼吸短促, 神志不清	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	可被吸收! 发红, 皮肤烧伤, 瘙痒, 水泡(详见吸入)	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊, 严重深度烧伤	面罩或眼睛保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	消化道烧灼感, 头晕, 头痛, 恶心, 呕吐(详见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 通风, 尽量将泄漏液收集在可密封的容器中, 用大量水冲去溢漏残液, 喷水驱散蒸气, 不要冲入下水道(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	防火; 采取措施盛装灭火产生的废水, 与酸分开存放, 保存在通风良好的室内。		
包装与标志	气密; 不易破碎包装; 将易破碎包装放入不易破碎的密闭容器内。 联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: I (M) 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色油状液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：该蒸气比空气重，可沿地面流动，可能造成远处着火。</p> <p>化学危险性：在酸的作用下，加热时该物质发生聚合，有着火或爆炸危险。加热可能爆炸。加热和燃烧时，该物质发生分解，生成有毒氮氧化物。</p> <p>职业接触限值：阈限值2ppm、5mg/m³(以时间加权平均计)，A2(经皮)(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发，可迅速达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。吸入蒸气可能引起肺水肿(见注解)。过多超过职业接触限值可能引起中枢神经系统肺郁症。接触超过职业接触限值可能导致死亡。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触可能引起皮肤过敏。该物质可能是人体致癌物。</p>	
<p>物理性质</p>	<p>沸点：66~67℃</p> <p>熔点：-65℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.8</p> <p>水中溶解度：混溶</p> <p>蒸气压：20℃时14.9kPa</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：2.0</p> <p>闪点：-4℃</p>
<p>环境数据</p>		
<p>注解</p>	<p>爆炸极限未见文献报道。根据接触程度，需要进行定期医疗检查。肺水肿症状通常直到数小时以后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此，休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人员立即进行适当喷药。</p> <p>火灾/急救/消防：其它情况，使用大量水，泡沫，干粉，二氧化碳灭火。</p>	
<p>附加资料</p>		
<p>ICSC 编号：0322 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 2-甲基吡丙啶</p>		

CAS 号: 110-86-1		中文名称: 吡啶; 吡嗪; 氮杂苯	
UN 编号: 1282		英文名称: PYRIDINE; Azine; Azabenzene	
EC 编号: 613-002-00-7		化学式: C_5H_5N	分子量: 79.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	干粉, 抗醇泡沫, 大量用水, 二氧化碳
爆炸	蒸气/空气的混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器设备和照明(见注解)	
接触			
# 吸入	咳嗽, 头晕, 头痛, 恶心, 呼吸短促, 神志不清	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红	防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛		先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 腹泻, 头晕, 头痛, 恶心, 神志不清, 呕吐, 虚弱		漱口, 大量饮水, 不要催吐, 并给予医疗护理
溢漏处置	向专家咨询, 尽量将泄漏液收集在可密闭的容器中。用砂子或惰性吸附剂吸附残液, 并转移到安全场所。不要冲入下水道(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储存	防火; 与强氧化剂、强酸分开存放; 完全封闭, 保持冷却; 保存在通风良好的室内。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国次要风险等级: 6.1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：该蒸气可与空气完全混合，易形成爆炸性混合物。</p> <p>化学危险性：燃烧时，生成有毒烟雾（胺类）。该物质是一种强还原剂，可与氧化剂发生强烈反应。与马来酸酐发生反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值5ppm、16mg/m³（以时间加权平均计）（美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年）。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时这种物质蒸发，可迅速达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对胃肠道和中枢神经系统发生作用。接触可能引起血压下降。接触可能导致神志不清。</p> <p>长期或反复接触作用：该液体使皮肤脱脂。可能对肝和肾发生作用。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点：101.3kPa 时115℃ 熔点：-42℃ 相对密度（水=1）：0.982 水中溶解度：混溶 蒸气压：20℃时2.0kPa 蒸气/空气混合物的相对密度（空气=1）：20℃时1.03 </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 蒸气相对密度（空气=1）：2.73 闪点：170℃（闭杯） 自燃温度：480℃ 爆炸极限：在空气中1.7~10.6%（体积） 辛醇/水分配系数的对数值：0.65 </td> </tr> </table>	沸点： 101.3kPa 时115℃ 熔点： -42℃ 相对密度（水=1）： 0.982 水中溶解度： 混溶 蒸气压： 20℃时2.0kPa 蒸气/空气混合物的相对密度（空气=1）： 20℃时1.03	蒸气相对密度（空气=1）： 2.73 闪点： 170℃（闭杯） 自燃温度： 480℃ 爆炸极限： 在空气中1.7~10.6%（体积） 辛醇/水分配系数的对数值： 0.65
沸点： 101.3kPa 时115℃ 熔点： -42℃ 相对密度（水=1）： 0.982 水中溶解度： 混溶 蒸气压： 20℃时2.0kPa 蒸气/空气混合物的相对密度（空气=1）： 20℃时1.03	蒸气相对密度（空气=1）： 2.73 闪点： 170℃（闭杯） 自燃温度： 480℃ 爆炸极限： 在空气中1.7~10.6%（体积） 辛醇/水分配系数的对数值： 0.65		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>这种物质可能对环境有害，对水体应给予特别注意。</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>根据接触程度，需要进行定期医疗检查。超过职业接触限值标准时，气味警报不充分。用大量水冲洗污染的衣服（有着火危险）。</p> <p>爆炸/预防：防止静电荷积累（例如：通过接地）。不要用压缩空气灌装、卸料或转运。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-98。</p> <p>美国防火协会法规：H2；F3；R0。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0323 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 吡啶</p>			

CAS 号: 10453-86-8 中文名称: 灭虫菊; 5-苄基-3-呋喃基甲基(1RS)-顺-反式-菊酸酯			
RTECS 号: GZ1310000 英文名称: RESMETHRIN; 5-Benzyl-3-furylmethyl (1RS)-cis-trans-chrysanthemate			
		化学式: $C_{22}H_{26}O_3$	分子量: 338.5
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的(见注解)	禁止明火	干粉,水成膜泡沫,泡沫,二氧化碳
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
#吸入	共济失调,痉挛	避免吸入微细粉尘和烟雾	新鲜空气,休息,并给予医疗护理
#皮肤	发红(见吸入)	防护服	脱去污染的衣服,冲洗,然后用水和肥皂冲洗皮肤
#眼睛	发红	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行,摘除隐形眼镜),然后就医
#摄食	共济失调,痉挛	工作时不得进食、饮水或吸烟;进食前要洗手	立即得到医疗护理
溢漏处置	将溢漏物清扫入容器内,小心收集残余物,然后转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境。		
储 存	采取措施盛装灭火产生的废水,保存在暗处,保存在通风良好的室内。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色蜡状糊剂，有特殊气味。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶和食入吸收进体内。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对神经系统发生作用，导致共济失调和痉挛。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：0.0013kPa 时180℃</p> <p>熔点：43~48℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.05</p> <p>水中溶解度：30℃时0.0001g/100ml</p> <p>蒸气压：30℃时0.0000015Pa</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害；对鱼和蜜蜂要给予特别注意。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>有些液体制剂可能是高度易燃和/或爆炸性的。该物质的人体健康作用数据不充分，因此必须竭力进行护理。由于商业制剂的使用，物理和毒理学特性可能改变。商品名有 Chryson, Synthrin, Pynosect。可参考国际化学品安全规划署的出版物，卫生和安全指南第25期苯吡菊酯(类)和环境卫生基准第92期苯吡菊酯。也可参考 ICSC 卡片0229, 卡片0239。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0324 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 灭虫菊</p>	

CAS 号: 37299-86-8		中文名称: 若丹明 WT(染料); 酸性红388	
RTECS 号: KH2737000		英文名称: RHODAMINE WT; Acid Red 388	
		化学式: $C_{29}H_{29}N_2O_5 \cdot 2NaCl$	分子量: 567
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	水喷射, 干粉
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入		局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸
# 皮肤	发红	防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口
溢漏处置	将溢漏物清扫入容器中, 用大量水冲去残余物(额外个人防护: 适用于惰性颗粒物的 P1 过滤呼吸器)。		
储 存			
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：暗黑色粉末。</p> <p>化学危险性：燃烧时，生成有毒和刺激性烟雾（一氧化碳，氮氧化物）。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶吸收进体内。</p> <p>吸入风险：在20℃时蒸发可忽略不计，但是可迅速达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛和皮肤。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点：低于熔点时分解(见注解)</p> <p>水中溶解度：溶解</p>
<p>环 境 数 据</p>	
<p>注 解</p>	<p>文献中未报道分解温度。</p>
<p>附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0325 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 若丹明 WT(染料)</p>	

CAS 号: 10048-95-0		中文名称: 砷酸钠; 七水砷酸二钠盐(粉末)	
RTECS 号: CG0900000		英文名称: SODIUM ARSENATE; Arsenic acid, disodium salt, heptahydrate (powder)	
UN 编号: 1685		化学式: $\text{Na}_2\text{HAsO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	
EC 编号: 033-002-00-5		分子量: 312.0	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火 灾	不可燃的		周围环境着火时可使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 避免一切接触!	各种情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 头晕, 头痛, 呼吸困难, 恶心, 咽喉疼痛, 呕吐, 延缓作用症状(见注解)	通风(如非粉末), 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红, 粗糙	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜或眼睛保护 结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 消化道烧灼感, 腹泻, 恶心, 神志不清, 呕吐, 循环性虚脱	工作时不得进食、饮水或吸烟	催吐(仅对清醒者!), 送医院
溢漏处置	将溢漏物清扫入密闭容器中, 小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让该化学品进入环境(额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
储 存	保持冷却。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无气味晶体。</p> <p>化学危险性：加热时，生成有毒砷烟雾(见 ICSC 卡片0013)。</p> <p>职业接触限值：阈限值(以砷计)0.2mg/m³(以时间加权平均计)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但如为粉末时，可迅速达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。可能对消化道、心脏、肝、肾、神经系统发生作用，导致呕吐、腹泻和虚脱。较多超过职业接触限值可能导致死亡。作用可能延缓。医疗观察是必要的。</p> <p>长期或反复接触作用：该物质可能对皮肤、中枢神经系统、心血管系统、血液和肝发生作用；导致表皮角化症、黑变病、神经病、动脉病、心脏病、贫血和肝硬变。反复吸入可能引起上呼吸道发炎(鼻穿孔，声音嘶哑)。该物质是入体致癌物。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：低于沸点，在150℃时发生分解</p> <p>熔点：50℃(见注解)</p> <p>相对密度(水=1)：1.88</p> <p>水中溶解度：5.46g/100ml</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质对环境可能有害；对水环境和蓄水层应给予特别注意。在对人类重要的食物链中发生生物蓄积，特别是在植物中。</p>
<p>注 解</p>	<p>含砷钠盐是一条用于一些同类物质的术语。这些物质的毒理学性质类似。给出的熔点为失去结晶水的表观熔点。毒性浓度存在时，无气味报警。不要将工作服带回家中。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0326 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 砷酸钠</p>	

CAS 号: 60-41-3		中文名称: 硫酸马钱子碱	
RTECS 号: WL2550000		英文名称: STRYCHNINE SULPHATE; Strychnidin-10-one-sulphate(2:1)	
UN 编号: 1692		化学式: $C_{21}H_{22}N_2O_2 \cdot \frac{1}{2}H_2SO_4$	
EC 编号: 614-004-00-0		分子量: 383.5	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	在特定条件下,可燃	禁止与热表面接触	干粉,水喷射,泡沫,二氧化碳
爆 炸			着火时喷水保持料桶等冷却
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生要求! 避免一切接触!	各种情况均向医生咨询!
#吸入	惊厥,肢体反射活动,肌肉痉挛,呼吸肌麻痹,呼吸停止	通风,局部排气或呼吸防护	新鲜空气,休息,半直立体位,进行人工呼吸;必要时,避免任何不必要的感觉输入,并给予医疗护理
#皮肤	发红,皮肤烧伤,疼痛	防护手套,防护服	脱去污染的衣服,用大量水冲洗皮肤或淋浴,并给予医疗护理
#眼睛	发红,疼痛,严重深度烧伤	如为粉末,使用面罩或眼睛保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行,摘除隐形眼镜),然后就医
#摄食	损伤中枢神经系统(详见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口,如果停止呼吸,进行人工呼吸,服用活性炭浆(见注解)
溢漏处置	撤离危险区域,向专家咨询,不要冲入下水道,将溢漏物清扫入密闭容器中,不要用锯末或其它可燃吸附剂吸收,不要让这种化学品进入环境(额外个人防护:全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储 存	采取措施盛装灭火产生的废水;与可燃和还原性物质、强碱、碱金属、碱金属碳酸盐和碳酸氢盐、苯甲酸盐、重铬酸盐、溴化物、碘化物、单宁酸和苦味酸、水杨酸盐、硼砂、哌嗪分开存放;干燥;置于暗处;保存在通风良好的室内。		
包装与标志	气密;不易破碎的包装;将易碎的包装放入不易碎的密闭容器内。 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观: 无色晶体粉末。</p> <p>化学危险性: 加热时该物质发生分解,生成有毒硫氧化物和氮氧化物烟群。该物质是一种强酸,与碱发生强烈反应,有腐蚀性。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。</p> <p>接触途径: 可通过吸入和食入吸收进体内。</p> <p>短期接触作用: 腐蚀作用。特别毒。该物质可能对中枢神经系统发生作用,导致惊厥、肌肉收缩和呼吸肌麻痹。接触可能导致死亡。</p>
<p>物理性质</p>	<p>熔点: 200℃(分解)</p> <p>水中溶解度: 2.7g/100ml</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质对环境可能有害;对水生物物质要给予特别注意。</p>
<p>注解</p>	<p>根据接触程度,需要进行定期医疗检查。中毒时,需进行特殊治疗;必须提供有指示说明的适当方法。</p> <p>摄食/急救/消防: 不要催吐,并给予医疗护理,避免任何不必要的感觉输入。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0327 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 硫编马钱子碱</p>	

CAS 号: 5329-14-6		中文名称: 氨基磺酸	
UN 编号: 2967		英文名称: SULPHAMIC ACID; Amido sulphonic acid; Amido sulphuric acid	
EC 编号: 016-026-00-0		化学式: $\text{NH}_2\text{SO}_3\text{H}$	
		分子量: 97.1	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃的		周围环境着火时可使用各种灭火剂
爆炸			
接触		严格卫生要求!	
#吸入	烧灼感, 咳嗽, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 并给予医疗护理
#皮肤	发红, 疼痛, 水疱	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
#眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	面罩或眼睛保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
#摄食	腹部疼痛, 烧灼感, 恶心, 咽喉疼痛		不要催吐, 并给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物清扫入容器中, 小心中和残余物, 用大量水冲去残余物(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
储存	与强碱分开存放; 干燥。		
包装与标志	联合国危险性类别: 8 联合国包装级别: II 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观: 无色晶体或粉末。</p> <p>化学危险性: 加热时该物质发生分解,生成氮气和腐蚀性烟雾和气体(二氧化硫,见 ICSC 卡片 0074,氨)。水溶液是一种中强酸,与碱发生反应。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。</p> <p>接触途径: 可通过吸入和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时蒸发可忽略不计;但是在产生粉尘时,可迅速达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有很强的腐蚀性。吸入粉尘可能引起肺水肿(见注解)。高浓度接触可能导致死亡。医疗观察是必要的。</p>
<p>物理性质</p>	<p>熔点: 低于熔点,在 206℃时发生分解</p> <p>相对密腐(水=1): 2.12</p> <p>水中溶解度: 17.5g/100ml</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>着火时,应考虑灭火产生的污水的酸性反应。肺水肿症状通常数小时以后才明显,体力劳动使症状加重。因此,休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人员立即进行适当喷药。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0328 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氨基磺酸</p>	

CAS 号: 14807-96-6 中文名称: 滑石(不含纤维) RTECS 号: WW2710000 英文名称: TALC(non-fibre containing) 化学式: $3\text{MgO} \cdot 4\text{SiO}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ 分子量: 379.3			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃的		周围环境着火时,可使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
#吸入	咳嗽	局部排气或呼吸防护	新鲜空气,休息,并给予医疗护理
#皮肤			
#眼睛	发红,疼痛	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行,摘除隐形眼镜),然后就医
#摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	
溢漏处置	将溢漏物清扫入容器中,用大量水冲去残余物(额外个人防护:适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
储 存			
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 薄片晶体;半透明珍珠色或无光泽的晶体粉末;或绿色至灰白色各种形状的固体。</p> <p>职业接触限值: 阈限值(以可吸入的粉尘计,不含石棉)2mg/m³(以时间加权平均计)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。最高容许浓度 4mg/m³(不含石棉;前苏联,1984年)。</p> <p>接触途径: 可通过吸入其气溶胶以及与药物非法使用有关的静脉注射吸收进入体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时蒸发可忽略不计;但是可较快达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质的气溶胶刺激呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期接触粉尘颗粒时,肺有受损害的危险。该物质可能对肺发生作用,导致滑石肺尘病。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>熔点: 900℃</p> <p>相对密度(水=1): 2.6~2.8</p> <p>水中溶解度: 不溶</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>熔点为失去结晶水的表观熔点。儿童大量接触可能导致呼吸窘迫综合症。根据接触程度,需要进行定期医疗检查。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0329 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 滑石(不含纤维)</p>	

CAS 号: 100-21-0		中文名称: 对苯二酸; 对苯二甲酸; 1,4-苯二羧酸	
RTECS 号: WZ 0875000		英文名称: TEREPHTHALIC ACID; <i>para</i> -Phthalic acid; 1,4-Benzenedicarboxylic acid	
		化学式: $C_6H_4-1,4-(COOH)_2$	分子量: 166.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	水喷射, 干粉
爆炸	微细分散颗粒物在空气中形成爆炸性混合物	防止粉尘沉积; 密闭系统, 防止粉尘爆炸电器设备和照明	
接触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咳嗽, 呼吸短促	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红	防护手套	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 并给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物清扫入容器中, 小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
爆 存	与强氧化剂分开存放。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：白色晶体粉末。</p> <p>化学危险性：燃烧时生成有毒烟雾。加热时分解，放出辛辣的烟雾。与强氧化剂发生猛烈反应。</p> <p>职业接触限值：阈值未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计；但是可迅速达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质的气溶胶刺激皮肤、眼睛和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。</p>
<p>物理性质</p>	<p>升华温度：约 300℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.51</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值：0.4</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0330 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 对苯二酸</p>	

CAS 号: 100-20-9		中文名称: 对苯二甲酰氯; 1,4-苯二碳酰氯	
RTECS 号: WZ 1797000		英文名称: TEREPHTHALOYL CHLORIDE; 1,4-Benzenedicarbonyl chloride	
		化学式: $C_6H_4(COCl)_2$	分子量: 203
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	干粉, 二氧化碳
爆 炸	微细分散的颗粒, 在空气中形成爆炸性混合物	防止粉尘沉积; 密闭系统, 防止粉尘爆炸电器设备和照明	
接 触			
# 吸入	咳嗽, 恶心	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红	防护手套	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	面罩	先用大量水冲洗散分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	烧灼感, 咳嗽, 恶心	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 不要催吐, 并给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物清扫入容器中, 小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 自给式呼吸器)。		
储 存	与强氧化剂分开存放; 干燥, 沿地面通风。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

CAS 号: 79-34-5		中文名称: 1,1,2,2-四氯乙烷; 四氯化乙炔	
RTECS 号: KI 8575000		英文名称: 1,1,2,2- TETRACHLOROETHANE; Acetylene tetra-	
UN 编号: 1702		chloride	
EC 编号: 602-015-00-3		化学式: $\text{CHCl}_2\text{CHCl}_2$	分子量: 167.86
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃的	禁止与热的表面接触	干粉, 水喷射, 泡沫, 二氧化碳; 周围着火时, 可使用各种灭火剂
爆 炸			着火时喷水保持料桶等冷却; 扑灭掩蔽场所外部的火焰
接 触		严格卫生要求!	各种情况均向医生咨询!
#吸入	咳嗽, 头晕, 迟钝, 恶心, 呼吸短促, 神志不清; 迟缓作用症状(见注解)	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
#皮肤	可能被吸收! 烧灼感(详见吸入)	防护手套	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
#眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
#摄食	腹部疼痛, 咽喉疼痛, 呕吐(详见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	不要催吐, 休息, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 将泄漏液收集在可密闭容器中, 不要冲入下水道, 小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储 存	与强氧化剂分开存放, 保持冷却, 置于暗处, 保存在通风良好的室内。		
包装与标志	不易破碎包装; 将易破碎包装放入不易碎的密闭容器中。 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无色粘稠液体,有特殊气味。</p> <p>化学危险性: 在加热、燃烧、与热表面接触时,在光的作用下,该物质发生分解生成有毒烟雾,增加了火灾危险。与碱、碱土金属、许多金属粉末、强氧化剂和强碱发生猛烈反应。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 1ppm、6.9mg/m³(以时间加权平均计)(经皮)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。</p> <p>接触途径: 可通过吸入其蒸气、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时这种物质蒸发可较快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。接触可能引起意识降低。接触可能导致神志不清。作用可能延缓。有必要进行医疗观察。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。该物质可能对肝、肾和中枢神经系统发生作用。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点: 146.4℃</p> <p>熔点: -44℃</p> <p>相对密度(水=1): 1.6</p> <p>水中溶解度: 25℃时 0.32g/100ml</p> <p>蒸气压: 25℃时 780Pa</p> <p>蒸气相对密度(空气=1): 5.8</p> <p>辛醇/水分配系数的对数值: 3.56</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害,对水体应给予特别注意。在对人类重要的食物链中发生生物蓄积,特别是在鱼体内。</p>
<p>注 解</p>	<p>饮用含酒精饮料增进有害作用。超过接触限值时,气味警报不充分。</p> <p>美国防火协会法规: H3;F0;R1。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0332 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 1,1,2,2-四氯乙烷</p>	

CAS 号: 78-10-4		中文名称: 四乙基硅酸酯; 四乙氧基硅烷; 硅酸(四)乙酯	
RTECS 号: VV 9450000		英文名称: TETRAETHYL SILICATE; Tetraethoxysilane; Ethyl silicate	
UN 编号: 1292		化学式: $(C_2H_5)_4SiO_4$	
EC 编号: 014-005-00-0		分子量: 208.3	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	泡沫, 抗醇泡沫, 禁止用水
爆炸	蒸气/空气的混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器设备和照明	着火时喷水保持料桶等冷却, 但不得与水直接接触, 扑灭掩蔽所外部的火焰
接触			
# 吸入	眼睛和咽喉烧灼感, 咳嗽, 头晕, 头痛, 呼吸短促, 咽喉疼痛, 神志不清	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	烧灼感, 疼痛(详见吸入)	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	意识模糊, 腹泻, 呕吐(详见吸入)		漱口, 不要催吐, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 通风, 将泄漏液收集在密闭容器中, 切勿直接喷射水在液体上(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	防火; 与强酸、氧化剂分开存放, 保持冷却。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: II 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

CAS 号: 7696-12-0

RTECS 号: GZ 1730000

中文名称: 似虫菊; 3,4,5,6-四氢化苯二(甲)酰亚氨基甲基
(1*RS*)-顺-反-菊酸酯; (1,3,4,5,6,7-六氢-1,3-二氧
代-2*H*-异吲哚-2-基)甲基 2,2-二甲基-3-(2-甲基-1-
丙烯基)环丙烷羧酸酯

英文名称: TETRAMETHRIN; 3,4,5,6-Tetrahydrophthalimidome-
thyl(1*RS*)-*cis-trans*-chrysanthemate; (1,3,4,5,6,7-
Hexahydro-1,3-dioxo-2*H*-isoindol-2-yl)methyl 2,2-
dimethyl-3-(2-methyl 1 propenyl)cyclopropanecarbo-
xylate

化学式: $C_{19}H_{25}NO_4$

分子量: 331.4

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的(见注解)	禁止明火	周围环境着火时可使用各种灭火剂
爆炸			
接触		防止粉尘扩散!	
#吸入	共济失调, 震颤	避免吸入微细粉尘和烟雾	新鲜空气, 休息, 并给予医疗护理
#皮肤	发红(见吸入)	防护手套	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂冲洗皮肤
#眼睛	发红	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
#摄食	共济失调, 痉挛 (见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟; 进食前要洗手	得到医疗护理
溢漏处置	将溢漏物清扫入容器中, 小心收集残余物, 然后转移到安全场所。不要让这种化学品进入环境。		
储存	采取措施盛装灭火产生的废水, 置于暗处, 保存在通风良好的室内。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色晶体粉末，有特殊气味。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶和食入吸收进体内。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对中枢神经系统发生作用，导致共济失调和震颤。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：0.013kPa 时 185~190℃</p> <p>熔点：60~80℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.1</p> <p>水中溶解度：30℃时 0.00046g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 0.0000047Pa</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害；对鱼类应给予特别注意。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>有些液体制剂可能是高度易燃和/或易爆的。该物质的人体健康作用数据不充分，因此必须竭力进行护理。由于商业制剂的使用，物理和毒理学特性可能改变。商品名为 Neo-Pynamin, Phthalthrin。可参考国际化学品安全规划署出版物，卫生和安全指南第 31 期四甲菊酯和环境卫生基准第 98 期四甲菊酯。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0334 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 似虫菊</p>	

CAS 号: 7696-12-0

RTECS 号: GZ 1720000

中文名称: 右旋似虫菊; 3,4,5,6-四氢化苯二(甲)酰亚氨基甲基(1R)-顺·反-菊酸酯; (1,3,4,5,6,7-六氢-1,3-二氧代-2H-异吲哚-2-基)甲基 2,2-二甲基-3-(2-甲基-1-丙烯基)环丙烷羧酸酯

英文名称: *d*-TETRAMETHRIN; 3,4,5,6-Tetrahydrophthalimido-methyl(1R)-*cis-trans*-chrysanthemate; (1,3,4,5,6,7-Hexahydro-1,3-dioxo-2H-isoindol-2-yl)methyl 2,2-dimethyl-3-(2-methyl-1-propenyl)cyclopropanecarboxylate

化学式: $C_{19}H_{25}NO_4$

分子量: 331.4

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火 灾	可燃的(见注解)	禁止明火	干粉,水成膜泡沫,二氧化碳
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
#吸入	共济失调,震颤	避免吸入微细粉尘和烟雾	新鲜空气,休息,并给予医疗护理
#皮肤	发红(见吸入)	防护手套,防护服	脱去污染的衣服,冲洗,然后用水和肥皂冲洗
#眼睛	发红	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行,摘除隐形眼镜),然后就医
#摄食	(见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟、洗手	得到医疗护理
溢漏处置	尽量将泄漏液收集在密闭的容器中,用碱处理残余液,用砂子或惰性吸附剂吸收残液,并转移到安全场所。不要让该化学品进入环境。		
储 存	采取措施盛装灭火产生的废水,置于暗处,保存在通风良好的室内。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：黄色或棕色粘稠液体。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶和食入吸收进体内。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对神经系统发生作用，导致共济失调和震颤。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>相对密度(水=1)：1.1</p> <p>水中溶解度：23℃时 0.0002~0.0004g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 0.00000032Pa</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>该物质可能对环境有害；对鱼类应给予特别注意。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>有些液体制剂可能是高度易燃和/或易爆的。该物质的人体健康作用数据不充分，因此必须竭力进行护理。由于商业制剂的使用，物理和毒理学特性可能改变。商品名为 Neo-Pynamin Forte。可参考国际化学品安全规划署的出版物，卫生和安全指南第 31 期四甲菊酯和环境卫生基准第 98 期四甲菊酯。也可参考 ICSC 卡片 0334。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0335 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 右旋似虫菊</p>	

CAS 号: 7446-18-6		中文名称: 硫酸亚铊; 硫酸二铊	
RTECS 号: XG 6800000		英文名称: THALLOUS SULPHATE; Dithallium sulphate; Thallium sulphate(2:1); Thallium(I) sulphate	
UN 编号: 1707			
EC 编号: 081-002-00-9		化学式: Tl_2SO_4	分子量: 504.8
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃的	禁止与热表面接触	切断供料, 如不可能和对周围环境无危险, 让火焰自行燃烧完(见注解)
爆炸			
接触		防止粉尘扩散!	各种情况均向医生咨询!
# 吸入		密闭系统和通风	新鲜空气, 休息, 并予以医疗护理
# 皮肤		防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并予以医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	面罩或与眼睛保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	震颤, 谵妄, 惊厥, 麻痹, 昏迷, 腹部疼痛, 腹泻, 恶心, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 并予以医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 将溢漏物清扫入密闭容器中, 不要用锯末或其它可燃吸附剂吸收(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	采取措施盛装灭火产生的废水, 保存在通风良好的室内。		
包装与标志	气密; 不易破碎包装; 将易碎包装放入不易碎的密闭容器内。 联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

重 要 数 据	<p>物理状态 外观：白色晶体。</p> <p>化学危险性：加热时该物质发生分解，放出很毒的氧化铊和硫氧化物烟雾。</p> <p>职业接触限值：阈限值(以铊计)0.1mg/m³(以时间加权平均计)(经皮)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>短期接触作用：该物质可能对中枢神经系统发生作用，导致麻痹或惊厥。接触可能导致死亡。</p> <p>长期或反复接触作用：可能引起头发脱落，从急性接触起约两周后发生。</p>
物 理 性 质	<p>熔点：632℃</p> <p>相对密度(水=1)：6.77</p> <p>水中溶解度：20℃时 4.87g/100ml</p> <p>蒸气压：小得难以觉察</p>
环境数据	<p>该物质可能对环境有害，对水生物物质应给以特别注意。</p>
注 解	<p>根据接触程度，需要进行定期医疗检查。急性中毒症状直到两周后才明显发生。不要将工作服带回家中。</p> <p>火灾/急救/消防：在其它情况下，用大量水，泡沫，干粉，二氧化碳灭火。</p>
附加资料	
<p>ICSC 编号：0336 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 硫酸亚铊</p>	

CAS 号: 7440-29-1		中文名称: 钍	
RTECS 号: XO 6400000		英文名称: THORIUM	
UN 编号: 2975		化学式: Th	
原子量: 232.0			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟, 禁止与热表面接触	专用粉末, 干砂, 禁用其它灭火剂
爆炸	微细分散颗粒物在空气中形成爆炸性混合物	不得发生摩擦或受冲击。防止粉尘沉积; 密闭系统(见注解)	着火时喷水保持料桶等冷却, 但不得与水直接接触
接触		防止粉尘扩散! 避免一切接触! 避免孕妇接触!	各种情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 延缓作用症状	密闭系统并通风	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红, 粗糙	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂冲洗, 并给予医疗护理(见注解)
# 眼睛	发红, 疼痛	面罩或眼睛保护结合呼吸防护	
# 摄食	、延缓作用症状(见注解)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 催吐(仅对清醒者!), 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询。将溢漏物清扫入容器中, 小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	防火; 与强氧化剂、强酸分开存放; 保持冷却; 保存在通风良好的室内。		
包装与标志	不易破碎包装; 将易破碎包装放入不易碎的密闭容器内。 联合国危险性类别: 7 联合国次要风险等级: 4.2(特殊预防措施 173) 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：浅灰白色，有光泽的金属；各种形状的固体。</p> <p>物理危险性：如果以粉末或颗粒形式与空气混合，可能发生粉尘爆炸。如果是干燥的，由于旋流、气动输送、灌注等可产生静电。</p> <p>化学危险性：加热可能引起猛烈燃烧或爆炸。受冲击、摩擦或震荡，可能发生爆炸分解。燃烧时生成有毒烟雾。与强氧化剂强烈反应，引起火灾和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。最高容许浓度 0.05mg/m³(前苏联,1984年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但是可快速达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。吸入蒸气或气溶胶可能引起骨骼和肺部损伤。该物质可能对造血系统发生作用，导致恶性贫血症。作用可能延缓(见注解)。医疗观察是必要的。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。反复或长期接触粉尘有肺部受损的危险。该物质是人体致癌物。可能引起可继承的遗传损伤。可能引起出生缺陷。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：约 4000℃</p> <p>熔点：1842℃</p> <p>相对密度(水=1)：11.7</p> <p>水中溶解度：不溶</p> <p>自然温度：130℃</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>根据接触程度，接受的剂量可能需要用整个身体的计算方法来估计。根据接触程度，需要进行定期医疗检查。该物质及其裂变产物是放射性的。储存在通风不良地方可能导致气体放射性裂变产物的累积。在体内长期滞留导致细胞组织长期受α辐射。可能引起造血系统、神经系统和网状内皮系统变异，并对肺部和骨骼造成功能和形态损害。不要将工作服带回家中。</p> <p>爆炸/预防：防止粉尘爆炸电器设备和照明。</p> <p>皮肤/急救/消防：使用放射性检测器来确保无残留污染物。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0337 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 社</p>	

CAS 号: 13463-67-7		中文名称: 二氧化钛	
RTECS 号: XR 2275000		英文名称: TITANIUM DIOXIDE	
		化学式: TiO ₂	分子量: 79.7
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃的		周围环境着火时可使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触			
#吸入	咳嗽	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸
#皮肤			
#眼睛	发红	安全面罩	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
#摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口
溢漏处置	将溢漏物清扫入金属或塑料容器内, 小心收集残余物(额外个人防护: 适用于惰性颗粒物的 P1 过滤呼吸器)。		
储 存			
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色晶体粉末。</p> <p>职业接触限值： 阈限值 10mg/m³(总粉尘不含石棉,游离二氧化硅<1%)(美国政府工业卫生学家会议,1988~1989年)。</p> <p>接触途径： 可通过吸入其气溶胶吸收进体内。</p> <p>吸入风险： 20℃时蒸发可忽略不计,但是可较快达到空气中颗粒物有害污染浓度。</p> <p>短期接触作用： 由于颗粒物的刺激作用,该物质刺激眼睛。过多超过职业接触限值可能导致肺炎。</p> <p>长期或反复接触作用： 吸入高浓度粉尘颗粒可能损伤肺部。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点： 1855℃</p> <p>相对密度(水=1)： 3.9~4.3</p> <p>水中溶解度： 不溶</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0338 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 二氧化钛</p>	

CAS 号: 584-84-9		中文名称: 2,4-甲苯二异氰酸酯; 苯 2,4-二异氰酸酯; 2,4-二异氰酸甲苯; 4-甲基-间-亚苯基二氰酸酯	
RTECS 号: CZ 6300000		英文名称: 2,4-TOLUENE DIISOCYANATE; Benzene 2,4-diisocyanate; 2,4-Diisocyanate toluene; 4-Methyl- <i>meta</i> -phenylenediisocyanate	
UN 编号: 2078		化学式: C ₉ H ₆ N ₂ O ₂	
EC 编号: 615-006-00-4		分子量: 174.2	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	在特定条件下可燃	禁止明火; 禁止与醇类、水和胺类接触; 禁止与热表面接触	干粉, 抗醇泡沫, 水喷射, 二氧化碳
爆炸			
接触		避免一切接触!	各种情况均向医生咨询!
# 吸入	腹部疼痛, 鼻和咽喉烧灼感, 咳嗽, 恶心, 呼吸短促, 呕吐	密闭系统和通风	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红, 烧灼感	防护手套	冲洗, 然后用水和肥皂冲洗皮肤
# 眼睛	发红, 视力模糊	面罩或眼睛保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部痉挛, 腹泻, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 用水冲服活性炭糊剂, 不要催吐, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 向专家咨询, 通风, 将溢漏液收集在敞口容器中, 并用去污剂中和, 用氨(4~8%)、洗涤剂(2%)和水的混合物处理残液, 或用砂子或惰性吸附剂吸收残液并转移到安全场所(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存			
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体或晶体，有刺鼻气味；接触空气变成淡黄色。</p> <p>化学危险性：燃烧时生成有毒蒸气和气体。燃烧时该物质发生分解，生成有毒气体。与水、醇类、胺类和有机酸发生强烈反应，放出热量。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.005ppm、0.036mg/m³(以时间加权平均计)、0.02ppm、0.14mg/m³(短期接触限值)(经皮)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气 and 气溶胶或食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发可以很快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。蒸气刺激眼睛、鼻和呼吸道。气溶胶刺激眼睛、鼻和呼吸道。吸入蒸气可能引起哮喘反应(见注解)。过多超过职业接触限值可能导致死亡。作用可能延缓。医疗观察是必要的。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期吸入可能引起哮喘。高浓度吸入肺可能受到损伤。这种物质可能是人体致癌物。</p>	
<p>物理性质</p>	<p>沸点：251℃；1.3kPa 时 120℃</p> <p>熔点：22℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.2</p> <p>水中溶解度：反应性的</p> <p>蒸气压：20℃时 1.3Pa</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：6.0</p> <p>闪点：127℃(闭杯)</p> <p>自然温度：620℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 0.9~9.5%(体积)</p>
<p>环境数据</p>		
<p>注解</p>	<p>工业甲苯二异氰酸酯是 2,4-和 2,6-异构体混合物(80:20)。根据接触程度，需要进行定期医疗检查。有哮喘症状的任何人都不应再接触该物质。超过接触限值时，气味报警不充分。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-61GOGb。</p> <p>美国防火协会法规：H3;F1;R1。</p>	
<p>附加资料</p>		
<p>ICSC 编号：0339 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 2,4-甲苯二异氰酸酯</p>		

CAS 号: 823-40-5 RTECS 号: XS 9750000		中文名称: 1,3-二氨基-2-甲苯; 2-甲基-1,3-苯二胺; 2,6-二氨基甲苯; 2-甲基间苯二胺 英文名称: 1,3-DIAMINO-2-METHYLBENZENE; 2-Methyl-1,3-benzenediamine; Toluene-2,6-diamine; 2-Methyl- <i>m</i> -phenylenediamine 化学式: $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_3(\text{NH}_2)_2$ 分子量: 122.2	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火	水喷射, 干粉
爆炸			
接触		防止粉尘扩散! 避免一切接触!	
# 吸入	嘴唇或指甲发青, 咳嗽, 呼吸短促	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸
# 皮肤	发红	防护手套	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛		安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	嘴唇或指甲发青	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口
溢漏处置	将溢漏物清扫入容器中, 小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
储存	保存在通风良好的室内。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据接</p>	<p>物理状态 外观：无色晶体，接触空气转变成褐色。</p> <p>化学危险性： 燃烧时生成刺激性烟雾(氮氧化物)。</p> <p>职业接触限值： 阈限值未制定。</p> <p>接触途径： 可通过吸入其气溶胶吸收进体内。</p> <p>吸入风险： 20℃时蒸发可忽略不计，但是可较快达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用： 该物质刺激皮肤、眼睛和呼吸道。可能对血液发生作用，导致高铁血红蛋白的形成。</p> <p>长期或反复接触作用： 反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。可能引起人类遗传损伤。可损伤雄性生育力。</p>
<p>物理性质</p>	<p>熔点： 105℃</p> <p>相对密度(水=1)： 未知</p> <p>水中溶解度： 微溶</p>
<p>环境数据</p>	<p>该物质可能对环境有害；对水生生物应给予特别注意。</p>
<p>注解</p>	<p>中毒时必须进行特殊治疗；必须提供有指示说明的适当方法。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号： 0340 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 1,3-二氨基-2-甲苯</p>	

CAS 号: 95-53-4		中文名称: 邻甲苯胺; 1-氨基-2-甲苯; 邻氨基甲苯; 邻甲基苯胺	
RTECS 号: XU 2975000		英文名称: <i>o</i> -TOLUIDINE; 1-Amino-2-methylbenzene; <i>o</i> -Amino-toluene; <i>o</i> -Methylaniline	
UN 编号: 1708		化学式: C ₇ H ₉ N	
FC 编号: 612-024-00-4		分子量: 107.2	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	可燃的	禁止明火; 禁止与硝酸接触	干粉, 水成膜泡沫, 二氧化碳
爆炸	超过 85℃ 时可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	超过 85℃ 时密闭系统, 通风	着火时喷水保持料桶等冷却
接触		严格卫生要求!	各种情况均向医生咨询!
# 吸入	意识模糊, 头痛, 呼吸困难, 呼吸短促, 虚弱	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 皮肤干裂, 发红, 粗糙 (详见吸入)	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂冲洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	安全面罩	先用大量水冲洗数分钟 (若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	见吸入	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 尽量将泄漏液收集在密闭容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸收残液, 并转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有机蒸气和有害粉尘的 A/P2 过滤呼吸器)。		
储存	与强氧化剂、酸分开存放; 保持冷却; 干燥; 置于暗处; 沿地面通风。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: I (M) 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：浅黄色至无色液体，暴露在空气和日光中转变成淡红褐色。</p> <p>化学危险性：燃烧时，生成有毒烟雾(氮氧化物)。与强氧化剂发生反应，引起火灾和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈限值 2ppm、8.8mg/m³(以时间加权平均计)A2(经皮)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。最高容许浓度 3mg/m³(前苏联,1984年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气或气溶胶和经皮肤吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发缓慢达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。可能对血液发生作用，导致贫血。过多超过职业接触限值可能导致肾和膀胱损伤。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。该物质可能对血液发生作用，导致高铁血红蛋白的形成(见注解)。这种物质可能是人体致癌物。可能引起遗传损伤。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点：200℃ 熔点：-16℃ 相对密度(水=1)：1.01 水中溶解度：微溶 蒸气压：20℃时 0.13kPa 蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1)：20℃时 1.00</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：3.7 闪点：85℃ 自燃温度：482℃ 爆炸极限：在空气中 1.5~?(体积) (计算值)</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>根据接触程度，需要进行定期医疗检查。中毒时必须进行特殊治疗；必须提供有指示说明的适当方法。超过职业接触限值时，气味报警不充分。</p> <p>美国防火协会法规：H3;F2;R0。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0341 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 邻甲苯胺</p>	

CAS 号: 108-44-1		中文名称: 间甲苯胺; 3-氨基甲苯; 3-氨基苯基甲烷; 间甲基苯胺	
RTECS 号: XU 2800000			
UN 编号: 1708		英文名称: <i>m</i> -TOLUIDINE; 3-Aminotoluene; 3-Aminophenylmethane; <i>m</i> -Methylaniline	
EC 编号: 612-024-00-4		化学式: C ₇ H ₇ N	
		分子量: 107.2	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火; 禁止与硝酸接触	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	超过 86°C 时可能形成爆炸性蒸气/空气混合物	超过 86°C 时密闭系统, 通风	
接 触		严格的卫生要求!	各种情况均向医生咨询!
# 吸入	头痛, 呼吸困难, 呼吸短促, 虚弱	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 皮肤干裂, 发红, 粗糙 (详见吸入)	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂冲洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	安全面罩	先用大量水冲洗数分钟 (若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	见吸入	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 并给予医疗护理
溢漏处置	尽量将泄漏物收集在可密闭容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸收残液, 并转移到安全场所 (额外个人防护: 适用于有机蒸气和有害粉尘的 A/P2 过滤呼吸器)。		
储 存	与强氧化剂、强胺分开存放; 保持冷却; 置于暗处; 沿地面通风。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: I (M) 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

CAS 号: 106-49-0		中文名称: 对甲苯胺; 4-氨基-1-甲苯; 对氨基甲苯; 对甲基苯胺	
RTECS 号: XU 3150000		英文名称: <i>p</i> -TOLUIDINE; 4-Amino-1-methylbenzene; <i>p</i> -Amino-toluene; <i>p</i> -Methylaniline	
UN 编号: 1708		化学式: C ₇ H ₉ N	
EC 编号: 612-024-00-4		分子量: 107.2	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火; 禁止与硝酸接触	干粉, 水成膜泡沫, 二氧化碳
爆 炸	超过 87°C 时可形成爆炸性蒸气/空气混合物	超过 87°C 时密闭系统, 通风	
接 触		防止粉尘扩散! 严格卫生要求!	各种情况均向医生咨询!
# 吸入	意识模糊, 头痛, 呼吸困难, 呼吸短促, 虚弱	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	可被吸收! 皮肤干裂, 发红, 粗糙(详见吸入)	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂冲洗皮肤, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	见吸入	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 并给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物清扫入容器中, 小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有机蒸气和有害粉尘的 A/P2 过滤呼吸器)。		
储 存	与强氧化剂、酸分开存放; 保持冷藏; 干燥; 置于暗处; 沿地面通风。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: I (M) 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

CAS 号: 108-70-3		中文名称: 1,3,5-三氯(代)苯; 均三氯苯	
RTECS 号: DC 2100000		英文名称: 1,3,5-TRICHLOROBENZENE; TCB; <i>syn</i> -Trichloro-	
UN 编号: 2321		benzene	
		化学式: $C_6H_3Cl_3$	分子量: 181.5
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火	水喷射, 干粉
爆 炸			
接 触		防止烟雾形成! 严格卫生要求! 避免青少年和儿童接触!	各种情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 迟钝, 呼吸短促, 咽喉疼痛	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 并给予医疗护理
# 皮肤	可能被吸收! 发红, 疼痛, 皮肤脱脂	防护手套	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 恶心, 咽喉疼痛		漱口, 禁用催吐, 并给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物清扫入容器, 小心收集残余物(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
储 存	与强氧化剂分开存放。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 联合国包装级别: II 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

CAS 号: 552-30-7		中文名称: 1,2,4-苯三酸酐; 1,2,4-苯三羧酸-1,2-酐	
RTECS 号: DC 2050000		英文名称: TRIMELLITIC ANHYDRIDE; 1,2,4- Benzene tricarboxylic acid-1,2-anhydride; 1,3-Dioxo-5-phthalan carboxylic acid	
EC 编号: 607-097-00-4		化学式: $C_9H_4O_5$	
		分子量: 192.2	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃的	禁止明火	水喷射, 干粉
爆炸	微细分散的颗粒物在空气中形成爆炸性混合物	防止粉尘沉积; 密闭系统, 防止粉尘爆炸电器设备和照明	
接触		防止粉尘扩散! 严格卫生要求!	各种情况均向医生咨询!
# 吸入	烧灼感, 咳嗽, 呼吸困难, 咽喉疼痛; 延缓作用症状(见注解)	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红, 烧灼感, 疼痛	防护手套	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	如果是粉末, 使用安全面罩或眼睛保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 烧灼感, 恶心, 咽喉疼痛		漱口, 禁用催吐, 不饮用任何饮料, 并给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物清扫入容器中, 小心收集残余物(额外个人防护: 适用于有害颗粒的 P2 过滤呼吸器)。		
储存	与强氧化剂分开存放, 干燥, 沿地面通风。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：白色晶体或粉末。</p> <p>物理危险性：如果是干燥状态，由于旋涡、气动输送、倾注等可产生静电。</p> <p>化学危险性：与氧化剂发生强烈反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.005ppm、0.059mg/m³(以时间加权平均计)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入或食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但是在粉尘形成时，可迅速达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。吸入可能引起肺水肿(见注解)。吸入可能引起哮喘反应(见注解)。该物质可能对红血细胞发生作用，导致溶血性贫血。高浓度接触可能导致死亡。医疗观察是必要的。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期呼吸接触可能引起哮喘病。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：2kPa 时 240℃</p> <p>熔点：165℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.6</p> <p>蒸气压：20℃时 <0.01kPa</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：5.7</p> <p>闪点：227℃</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注 解</p>	<p>与水缓慢发生反应，生成 1,2,4-苯三酸。肺水肿症状通常数小时后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此，休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人员立即进行适当喷药。有哮喘症状的任何人切勿再与这种物质接触。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0345 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 1,2,4-苯三酸酐</p>	

CAS 号: 109-52-4		中文名称: 戊酸; 正戊酸	
RTECS 号: YV6100000		英文名称: VALERIC ACID; <i>n</i> -Pentanoic acid; Valerianic acid	
UN 编号: 1760		化学式: $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{COOH}$ 分子量: 102.15	
EC 编号: 607-143-00-3			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃的	禁止明火	干粉, 抗醇泡沫, 水喷射, 二氧化碳
爆炸	超过 96°C 时可形成爆炸性蒸气/空气混合物	超过 96°C 时密闭系统, 通风	着火时喷水保持料桶等冷却
接触		防止烟雾形成!	
# 吸入	烧灼感, 头晕, 头痛, 呼吸短促, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 并给予医疗护理
# 皮肤	发红, 烧灼感, 疼痛	防护手套	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊	面罩	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 烧灼感, 恶心, 咽喉疼痛		漱口, 禁止催吐, 并给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏液收集在可密闭容器中, 用中和剂处理残液, 用大量水冲去溢漏残液。		
储存	与强碱分开存放, 沿地面通风。		
包装与标志	联合国危险性类别: 8 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 无色液体,有刺鼻气味。</p> <p>化学危险性: 该物质是一种中强酸;与碱发生反应,有腐蚀性。与碱金属和泥土发生强烈反应。浸蚀镍和铜,生成易燃气体(氢,见 ICSC 卡片 0001)。</p> <p>职业接触限值: 阈限值未制定。</p> <p>接触途径: 可通过吸入其蒸气和食入吸收进体内。</p> <p>短期接触作用: 该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。高浓度时,腐蚀呼吸道。吸入高浓度蒸气可能引起肺水肿(见注解)。吞咽该液体可能吸入肺部,有发生化学性肺炎的危险。该物质可能对中枢神经系统发生作用,导致意识降低。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点: 186℃ 闪点: 96℃</p> <p>熔点: -35℃ 自燃温度: 400℃</p> <p>相对密度(水=1): 0.94 爆炸极限: 在空气中,见注解</p> <p>水中溶解度: 约 2g/100ml 辛醇/水分配系数的对数值: 1.5(计算值)</p> <p>蒸气压: 20℃时 20Pa</p> <p>蒸气/空气混合物的相对密度 (空气=1): 20℃时 3.5</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>爆炸极限未见文献报道。肺水肿症状通常数小时后才明显,体力劳动使症状加重。因此,休息和医疗观察是必要的。应考虑由医生或医生指定人员立即进行适当喷药。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0346 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 戊酸</p>	

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：该蒸气比空气重，可沿地面流动，可能造成远处着火。由于流动、搅动等原因会产生静电。</p> <p>化学危险性：该物质容易发生聚合，放出热量。与强氧化剂发生强烈反应。</p> <p>职业接触限值：阈限值 10ppm、35mg/m³(以时间加权平均计)、20ppm、70mg/m³(以短期接触极限计)(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入，经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛、皮肤和呼吸道。该物质可能对中枢神经系统发生作用。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> <p>沸点：72℃</p> <p>熔点：-100℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.9</p> <p>水中溶解度：20℃时 2.5g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 11.3kPa</p> </td> <td style="width: 50%; border: none;"> <p>蒸气相对密度(空气=1)：3.0</p> <p>闪点：-8℃</p> <p>自燃温度：385℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 2.6~13.4%(体积)</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点：72℃</p> <p>熔点：-100℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.9</p> <p>水中溶解度：20℃时 2.5g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 11.3kPa</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：3.0</p> <p>闪点：-8℃</p> <p>自燃温度：385℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 2.6~13.4%(体积)</p>
<p>沸点：72℃</p> <p>熔点：-100℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.9</p> <p>水中溶解度：20℃时 2.5g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 11.3kPa</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：3.0</p> <p>闪点：-8℃</p> <p>自燃温度：385℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 2.6~13.4%(体积)</p>		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>饮用酒精饮料增进有害作用。添加稳定剂或阻聚剂会影响该物质的毒理学性质，向专家咨询。对苯二酚的稳定质量限定为 60 天。为了长期储存，建议加入其它阻聚剂，如二苯胺。</p> <p>爆炸/预防：防止静电荷积累(例如，通过接地)。不要使用压缩空气灌装、卸料或转运。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-3。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0347 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 乙烯基乙酸酯(单体)</p>			

CAS 号: 137-30-4 中文名称: 福美锌; 二甲基二硫代氨基甲酸锌; 双(二甲基二硫代氨基甲酸-S,S')锌; 双(二甲基二硫代氨基甲酸)锌 RTECS 号: ZH0525000 英文名称: ZIRAM; Zinc dimethyldithiocarbamate; Bis(dimethyl carbamodithioato-S,S')zinc; Bis(dimethyldithiocarbamate)zinc EC 编号: 006-012-00-2 化学式: $[(CH_3)_2NCS \cdot S]_2 Zn^{+}$ 分子量: 305.8			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	在特定条件下可燃	禁止明火	水喷射, 干粉
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 避免孕妇接触! 避免青少年和儿童接触!	
# 吸入	腹疼痛, 呼吸困难	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息
# 皮肤	发红	防护手套	先用大量水冲洗, 然后脱去污染的衣服, 再次冲洗。冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛		安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 饮水或牛奶, 并予以医疗护理
溢漏处置	将溢漏物清扫入塑料衬里的容器内, 小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有毒颗粒物的 P3 过滤呼吸器)。		
储 存	干燥, 放置在暗处保存。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色粉末。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计；但是可较快达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激皮肤。气溶胶刺激眼睛和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。该物质可能对中枢神经系统发生作用。可能引起人类遗传损伤。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点：240℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.7</p> <p>水中溶解度：不溶</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>这种物质可能对环境有害，对植物应给予特别注意。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>商品名有 Methasan, Zimate, Zirberk.</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0348 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 福美锌</p>	

CAS 号: 7446-20-0		中文名称: 七水硫酸锌	
RTECS 号: ZH5300000		英文名称: ZINC SULPHATE HEPTAHYDRATE	
		化学式: $ZnSO_4 \cdot 7H_2O$	分子量: 287.5
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃的		周围环境着火时可使用各种灭火剂
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散!	
# 吸入	咳嗽, 呼吸短促	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸
# 皮肤	发红	防护手套	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 暂时模糊	面罩	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	腹部疼痛, 食道和胃烧灼感, 腹泻, 恶心, 呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 如果病人清醒, 饮水或牛奶, 催吐(仅对清醒者!)
溢漏处置	将溢漏物清扫入容器中, 小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
储 存			
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色晶体。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但是可较快达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激皮肤和眼睛。气溶胶刺激眼睛，鼻子和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点：100℃</p> <p>相对密度(水=1)：1.97</p> <p>水中溶解度：20℃时 54g/100ml</p>
<p style="text-align: center;">环 境 数 据</p>	<p>这种物质可能对环境有害，对水生生物应给予特别注意。在对人类重要的食物链中发生生物蓄积，特别是在水生生物内。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>熔点为失去结晶水的表观熔点。根据接触程度，需要进行定期医疗检查。</p>
<p style="text-align: center;">附 加 资 料</p>	
<p>ICSC 编号：0349 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 七水硫酸锌</p>	

CAS 号: 12122-67-7 中文名称: 代森锌; 亚乙基双(二硫代氨基甲酸)锌; {[1,2-亚乙基双(二硫代氨基甲酸)](2-)} 锌 RTECS 号: ZH3325000 UN 编号: 2771 英文名称: ZINEB; Zinc ethylenehis (dithiocarbamate); {[1,2-Ethanediybis(carbamodithioato)](2-)} zinc 化学式: $(-S \cdot CS \cdot NHCH_2CH_2NHCS \cdot S \cdot Zn)_n$ 分子量: 275.7			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	在特定条件下可燃	禁止明火	水喷射, 干粉
爆 炸			
接 触		防止粉尘扩散! 避免一切接触! 避免孕妇接触!	
# 吸入	咳嗽, 头痛, 恶心, 呕吐, 虚弱, 头晕, 胸部疼痛	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸
# 皮肤	发红	防护手套	先用大量水冲洗, 然后脱去污染的衣服, 再次冲洗。冲洗后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛	发红	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 并给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物清扫入容器中, 小心收集残余物, 然后转移到安全场所(额外个人防护; 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储 存	干燥, 在暗处保存。		
包装与标志	联合国危险性类别: 6.1 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：浅色粉末。</p> <p>化学危险性：燃烧时，生成有毒和刺激性烟雾。该物质加热时发生分解。</p> <p>职业接触限值：阈限值未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但是可较快达到空气中的颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激皮肤。气溶胶刺激眼睛和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎，皮肤过敏。该物质可能对肝，中枢神经系统，月经周期发生作用。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>水中溶解度：不溶。</p>
<p>环境数据</p>	<p>这种物质可能对环境有害，对水生生物应给予特别注意。</p>
<p>注 解</p>	<p>分解温度文献中未见报道。商品名 Parzate, Lonacol, Dithane-2-78.</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0350 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 代森锌</p>	

CAS 号: 1344-28-1		中文名称: 氧化铝; α -氧化铝; 三氧化铝	
		英文名称: ALUMINIUM OXIDE; <i>Alpha</i> -Aluminium oxide; Alumina; Aluminium trioxide	
		化学式: Al_2O_3	分子量: 101.9
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃的		周围环境着火时, 可使用各种灭火剂
爆炸			
接触			
# 吸入	咳嗽	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息
# 皮肤			
# 眼睛	发红	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食			
溢漏处置	将溢漏物清扫入容器中, 用大量水冲去残余物(额外个人防护: 适用于惰性颗粒物的 P1 过滤呼吸器)。		
储存			
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：白色粉末。</p> <p>职业接触限值：阈限值 10ppm(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990 年)。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶吸收进体内。</p> <p>短期接触作用：吸入高浓度粉尘可能引起眼睛和上呼吸道刺激。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点：2980℃</p> <p>熔点：2072℃</p> <p>相对密度(水=1)：4.0</p> <p>水中溶解度：难溶解</p> <p>蒸气压：2158℃时 0.1kPa</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>在自然界中有一种大量存在的称为刚玉的坚硬氧化铝晶体。其它熔点：约 2015℃(刚玉)。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0351 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氧化铝</p>	

CAS 号: 111-30-8

中文名称: 戊二醛(50%溶液)

RTECS 号: MA2450000

英文名称: GLUTARALDEHYDE(50% SOLUTION)

化学式: $\text{HCO}(\text{CH}_2)_3\text{CHO}$

分子量: 100.1

危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃的		(周围环境着火时)干粉,水喷射,泡沫,二氧化碳
爆炸			
接触		严格卫生要求!	
#吸入	咳嗽,头痛,胸部不适,恶心	通风,局部排气或呼吸防护	新鲜空气,必要时进行人工呼吸,并给予医疗护理
#皮肤	发红,皮肤烧伤,疼痛	防护服	脱去污染的衣服,冲洗,然后用水和肥皂冲洗皮肤
#眼睛	发红,疼痛	安全护目镜或眼睛保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行,摘除隐形眼镜),然后就医
#摄食	恶心,呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口,喝水或牛奶,催吐(仅对清醒者!),并给予医疗护理
溢漏处置	尽量将溢漏液收集在可密闭的容器中,用大量水冲去残余物(额外个人防护:全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	与强氧化剂,强碱分开存放。		
包装与标志	关于标志的进一步资料:参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色透明液体，有刺鼻气味。</p> <p>化学危险性：由于受热，该物质可能发生聚合。加热时该物质发生分解，生成腐蚀性烟雾（一氧化碳、二氧化碳）。</p> <p>职业接触限值：阈限值 0.2ppm(上限)、0.7mg/m³(上限)(美国政府工业卫生学家会议,1988~1989年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气和经皮肤吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发可以很快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激皮肤和眼睛。蒸气刺激眼睛和呼吸道。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎，皮肤过敏。反复或长期吸入可能引起哮喘。可能引起人类遗传损伤。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：187~189℃(分解);1.3kPa 时 71~72℃</p> <p>熔点：-14℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.7</p> <p>水中溶解度：混溶</p> <p>蒸气压：20℃时 2.3Pa</p> <p>蒸气相对密度(空气=1)：3.5</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>在任何工作接触时，都不应超过职业接触限值。纯戊二醛见单独的 ICSC 卡片 0158。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0352 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 戊二醛(50%溶液)</p>	

CAS 号: 287-92-3		中文名称: 环戊烷;1,5-亚戊基	
RTECS 号: GY2390000		英文名称: CYCLOPENTANE;Pentamethylene	
UN 编号: 1146		化学式: C ₅ H ₁₀	
EC 编号: 601-030-00-2		分子量: 70.2	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	高度易燃的	禁止明火,禁止火花,禁止吸烟	干粉,水成膜泡沫,泡沫,二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统,通风,防爆电器设备和照明(见注解)	着火时喷水保持料桶等冷却
接触			
#吸入	头晕,倦睡,头痛,恶心,神志不清,呕吐,虚弱	通风,局部排气或呼吸防护	新鲜空气,休息,必要时进行人工呼吸,并给予医疗护理
#皮肤	发红	防护手套	脱去污染的衣服,冲洗,然后用水和肥皂冲洗皮肤
#眼睛	发红,疼痛	安全护目镜或面罩	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行,摘除隐形眼镜),然后就医
#摄食	腹部疼痛,头晕,倦睡,恶心,咽喉疼痛,神志不清,呕吐	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口,用水冲服活性炭浆,不要催吐,并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域,向专家咨询,通风。尽量将泄漏液收集在可密闭的容器中,用砂子或惰性吸附剂吸收残液,并转移到安全场所,不要冲入下水道(额外个人防护:自给式呼吸器)。		
储存	防火;与强氧化剂分开存放。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: II 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

重要数据	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：该蒸气比空气重，可沿地面流动，可能造成远处着火。由于流动、搅动等原因，可产生静电。</p> <p>职业接触限值：阈限值 600ppm、1720mg/m³(以时间加权平均计)(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年)。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发可以很快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质刺激眼睛和皮肤。蒸气刺激眼睛和上呼吸道(高浓度时)。吞咽该液体可吸入肺部，有化学性肺炎的危险。该物质可能对中枢神经系统发生作用，导致反射丧失。接触可能引起神志不清。接触可能引起死亡。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。</p>												
	<table border="0"> <tr> <td>沸点：49℃</td> <td>蒸气相对密度(空气=1)：2.4</td> </tr> <tr> <td>熔点：-94℃</td> <td>闪点：低于-38℃</td> </tr> <tr> <td>相对密度(水=1)：0.7</td> <td>自燃温度：380℃</td> </tr> <tr> <td>水中溶解度：不溶</td> <td>爆炸极限：在空气中 1.5~?%(体积)</td> </tr> <tr> <td>蒸气压：20℃时 45kPa</td> <td>辛醇/水分配系数的对数值：7(计算值)</td> </tr> <tr> <td>蒸所/空气混合物的相对密度(空气=1)：20℃时 1.6</td> <td></td> </tr> </table>	沸点 ：49℃	蒸气相对密度(空气=1) ：2.4	熔点 ：-94℃	闪点 ：低于-38℃	相对密度(水=1) ：0.7	自燃温度 ：380℃	水中溶解度 ：不溶	爆炸极限 ：在空气中 1.5~?%(体积)	蒸气压 ：20℃时 45kPa	辛醇/水分配系数的对数值 ：7(计算值)	蒸所/空气混合物的相对密度(空气=1) ：20℃时 1.6	
	沸点 ：49℃	蒸气相对密度(空气=1) ：2.4											
	熔点 ：-94℃	闪点 ：低于-38℃											
	相对密度(水=1) ：0.7	自燃温度 ：380℃											
水中溶解度 ：不溶	爆炸极限 ：在空气中 1.5~?%(体积)												
蒸气压 ：20℃时 45kPa	辛醇/水分配系数的对数值 ：7(计算值)												
蒸所/空气混合物的相对密度(空气=1) ：20℃时 1.6													
物理性质													
环境数据													
注解	<p>爆炸/预防：不要使用压缩空气灌装、卸料或转运。使用减少火花的手持工具。防止静电荷积累(例如，通过接地)。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-30G30。</p> <p>美国防火协会法规：H1;F4;R1。</p>												
附加资料													
<p>ICSC 编号：0353 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 环戊烷</p>													

CAS 号: 74-95-3		中文名称: 二溴甲烷	
RTECS 号: PA7350000		英文名称: DIBROMOMETHANE; Methylene bromide; Methylene dibromide	
UN 编号: 2664		化学式: CH ₂ Br ₂	
EC 编号: 602-003-00-8		分子量: 173.8	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	在特定条件下可燃	禁止明火	周围环境着火时允许使用所有灭火剂
爆炸			着火时喷水保持料桶等冷却
接触			
# 吸入	头晕, 呼吸衰竭, 恶心, 呕吐, 麻醉, 腹泻, 迟钝, 头痛	通风, 局部排气, 或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸(见注解)并给予医疗护理
# 皮肤	可能吸收! 皮肤干燥, 发红(另见吸入)	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	发红	安全护目镜或眼防护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	胃-肠刺激(另见吸入)	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 催吐(仅对清醒者!), 并给予医疗护理
溢漏处置	将渗液收集在密闭容器中, 尽可能将泄漏液收集在密闭非铝制容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸收残液并转移至安全处, 然后用大量水冲掉(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	与强氧化剂分开存放, 保持冷却, 沿地面通风。		
包装与标志	联合危险类别: 6.1 联合国包装类别: II 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

CAS 号: 60-29-7 中文名称: (二)乙醚; 乙醚; 乙基氧化物 RTECS 号: KI5775000 英文名称: DIETHYL ETHER; Ethyl ether; Ethyl oxide; Ether UN 编号: 1155 化学式: C ₄ H ₁₀ O 分子量: 74.1 EC 编号: 603-022-00-4			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	极易燃的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟, 禁止与热表面接触	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	蒸气/空气混合物有爆炸性	密闭系统, 通风, 防爆电器设备和照明, 使用减少火花的手持工具(见注解)	着火时喷水保持料桶等冷却
接触			
# 吸入	头痛, 倦睡, 呕吐, 麻醉, 感觉缺失	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	皮肤干燥	防护手套	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红, 疼痛	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	头晕, 呕吐, 倦睡	工作时不得进食、饮水或吸烟	禁用催吐, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 将泄漏液收集在可密闭的容器中。用砂子或惰性吸附剂吸收残液, 并转移到安全场所(额外个人防护: 适用于有机蒸气和有害粉尘的 A/P2 过滤呼吸器)。		
储存	防火; 与强氧化剂分开存放; 保持冷却; 干燥; 放置于暗处, 稳定后储存。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观: 极易挥发的、吸水性无色液体,有特殊气味。</p> <p>物理危险性: 该蒸气比空气重,可沿地面流动,可能造成远处着火。由于流动、搅动等原因可产生静电。</p> <p>化学危险性: 在光和空气的作用下,该物质可生成爆炸性过氧化物。燃烧时,生成有毒气体。与氧化剂发生强烈反应,引起火灾和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 400ppm、1210mg/m³(以时间加权平均计)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。最高容许浓度 300mg/m³(前苏联,1988年)。</p> <p>接触途径: 可通过吸入其蒸气和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险: 20℃时该物质蒸发可以相当快达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用: 该物质可能刺激眼睛和上呼吸道。吞咽该液体可能吸入肺部,有发生化学性肺炎的危险。该物质可能对中枢神经系统发生作用,导致麻醉。</p> <p>长期或反复接触作用: 该液体使皮肤脱脂。可能对中枢神经系统发生作用。当心,接触可能成瘾!</p>	
<p>物理性质</p>	<p>沸点: 35℃ 熔点: -116℃ 相对密度(水=1): 0.7 水中溶解度: 适度溶解 蒸气压: 20℃时 58.6kPa</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1): 2.6 闪点: -45℃ 自燃温度: 180℃ 爆炸极限: 在空气中 1.8~36%(体积) 辛醇/水分配系数的对数值: 0.89</p>
<p>环境数据</p>		
<p>注解</p>	<p>爆炸/预防: 防止静电荷积累(例如,通过接地)。不要使用压缩空气灌装、卸料或转运。蒸馏前检验过氧化物;如果存在,使其无害化。</p> <p>运输应急卡: TEC(R)-72。</p> <p>美国防火协会法规: H2;F4;R1。</p>	
<p>附加资料</p>		
<p>ICSC 编号: 0355 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 (二)乙醚</p>		

CAS 号: 123-92-2		中文名称: 乙酸异戊酯; 乙酸异戊基酯; 3-甲基乙酸叔丁酯; 3-乙酸甲基丁基酯	
RTECS 号: NS9800000		英文名称: ISOAMYL ACETATE; Isopentyl acetate; 3-Methylbutyl acetate	
UN 编号: 1104		化学式: $C_7H_{14}O_2$	
		分子量: 130.2	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	易燃的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆炸	超过 25°C 时可形成爆炸性蒸气/空气混合物	超过 25°C 时密闭系统, 通风和防爆电器设备	着火时喷水保持料桶等冷却
接触			
# 吸入	头痛, 虚弱, 倦睡, 咽喉疼痛	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	皮肤干燥, 发红	防护手套	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴
# 眼睛	发红	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	咽喉疼痛, 腹部疼痛, 恶心	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水, 并给予医疗护理
溢漏处置	尽量将泄漏液收集在可密闭容器中。用干砂或惰性吸附剂吸收残液, 并转移到安全场所。		
储存	防火; 与强氧化剂分开存放。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: II 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有特殊气味。</p> <p>物理危险性：该蒸气可与空气充分混合，易形成爆炸性混合物。</p> <p>化学危险性：燃烧时，生成有毒气体。与强氧化剂发生强烈反应，引起火灾和爆炸危险。</p> <p>职业接触限值：阈限值 100ppm、532mg/m³(以时间加权平均计)(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990年)。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发缓慢达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质蒸气刺激眼睛和呼吸道。接触高浓度蒸气可能导致神志不清。</p> <p>长期或反复接触作用：该液体使皮肤脱脂。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>沸点：142℃</p> <p>熔点：-79℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.87</p> <p>水中溶解度：20℃时 0.2g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 0.53kPa</p> </td> <td style="width: 50%; vertical-align: top;"> <p>蒸气相对密度(空气=1)：4.5</p> <p>闪点：25℃</p> <p>自燃温度：379℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 1.0~7.5%(体积)</p> </td> </tr> </table>	<p>沸点：142℃</p> <p>熔点：-79℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.87</p> <p>水中溶解度：20℃时 0.2g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 0.53kPa</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：4.5</p> <p>闪点：25℃</p> <p>自燃温度：379℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 1.0~7.5%(体积)</p>
<p>沸点：142℃</p> <p>熔点：-79℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.87</p> <p>水中溶解度：20℃时 0.2g/100ml</p> <p>蒸气压：20℃时 0.53kPa</p>	<p>蒸气相对密度(空气=1)：4.5</p> <p>闪点：25℃</p> <p>自燃温度：379℃</p> <p>爆炸极限：在空气中 1.0~7.5%(体积)</p>		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>			
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>运输应急卡：TEC(R)-581。</p> <p>美国防火协会法规：H1;F3;R0。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0356 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 乙酸异戊酯</p>			

CAS 号: 1310-58-3		中文名称: 氢氧化钾; 苛性钾; 钾碱液	
RTECS 号: TT2100000		英文名称: POTASSIUM HYDROXIDE; Caustic Potash;	
UN 编号: 1813		Potassium hydrate; Potassium lye	
EC 编号: 019-002-00-8		化学式: KOH	分子量: 56.1
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃的; 与潮气或水接触, 可能产生足够的热量, 引燃可燃物质		周围环境着火时, 仅使用干粉或二氧化碳灭火
爆 炸			着火时喷水保持料桶等冷却, 但不能与水直接接触
接 触		避免一切接触!	各种情况均向医生咨询!
#吸入	咳嗽, 呼吸困难	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
#皮肤	严重皮肤烧伤	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理(见注解)
#眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊, 严重深度烧伤	如果是粉末时, 使用面罩或眼睛保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
#摄食	口、咽喉和胃烧灼感; 呕吐, 腹泻, 虚脱	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水, 不要催吐, 并给予医疗护理
溢漏处置	将泄漏物清扫入适当容器中, 谨慎地用稀酸(最好用醋酸)中和残余物, 然后用大量水冲去(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储 存	与强酸、金属和易燃烧物质分开存放; 保持干燥(见注解)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 8 联合国包装级别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 白色、易潮解固体,无气味。</p> <p>化学危险性: 该物质是一种强碱,与酸发生强烈反应,该物质在潮湿空气中对金属,例如锌、铝、锡和铅有腐蚀性,生成可燃气体(氢,见 ICSC 卡片 0001)。与潮气或水接触可能产生热量。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 2mg/m³(上限)(美国政府工业卫生学家会议,1989~1990年)。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径: 可通过吸入其气溶胶和食入吸收进体内。</p> <p>短期接触作用: 该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有很强腐蚀性。食入有腐蚀性。吸入气溶胶可能引起肺水肿(见注解)。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>沸点: 101kPa 时 1324℃</p> <p>熔点: 380℃</p> <p>相对密度(水=1): 2.04</p> <p>水中溶解度: 25℃时 110g/100ml</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>由于呈碱性,可能对水生生物发生有害影响。</p>
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>在工作接触的任何时刻,都不应超过职业接触限值。肺水肿症状通常数小时后才明显,体力劳动使症状加重。因此,休息和医疗观察是必要的。切勿将水泼到这种物质上;溶解或进行稀释时总要缓慢将该物质加到水中。储存在铺有抗腐蚀混凝土地面的地方。</p> <p>皮肤/急救/消防: 在实施急救时,要戴防护手套。</p> <p>运输应急卡: TEC(R)-80G13。</p> <p>美国防火协会法规: H3;F0;R1。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0357 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氢氧化钾</p>	

CAS 号: 8050-09-7		中文名称: 松香 英文名称: ROSIN; Colophony	
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	可燃的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	喷水, 干粉
爆 炸	松香粉尘在空气中 有严重爆炸危险	防止粉尘沉积; 密闭系统, 防止粉尘爆炸的电器设备和照明	着火时喷水保持料桶等冷却
接 触		避免所有接触!	
# 吸入		局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤		防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂洗皮肤
# 眼睛		安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食		工作时不得进食、饮水或吸烟	
溢漏处置	将溢漏物质扫入容器中, 小心地收集残余物, 然后移至安全处。该产品如果是热的, 净化可能需要固体吸附剂(额外个人防护: 适用于有害颗粒物的 P2 过滤呼吸器)。		
储 存	保存在通风良好的室内。远离热源和火源。		
包装与标志	关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

CAS 号: 6834-92-0 中文名称: 无水偏硅酸钠; 硅酸钠盐 RTECS 号: VV9275000 英文名称: SODIUM METASILICATE, ANHYDROUS; Silicic UN 编号: 1759 acid, sodium salt 化学式: NaSiO_3 分子量: 122.1			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃的; 与潮气或水接触可能产生足够的热量点燃可燃物质		周围环境着火时, 仅使用干粉或二氧化碳灭火
爆 炸			着火时喷水保持料桶等冷却。但不能与水直接接触
接 触		避免一切接触!	各种情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 呼吸困难	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	严重皮肤烧伤	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理(见注解)
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊, 严重深度烧伤	如果是粉末时, 使用面罩或眼睛保护或结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	口、咽喉和胃烧灼感; 呕吐, 腹泻, 虚脱	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 饮用大量水, 不要催吐, 并给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物清扫入钢制容器中, 谨慎地用稀酸(最好用醋酸)中和残余物, 然后用大量水冲去(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储 存	与强酸、金属和易燃物质分开存放; 保持干燥(见注解)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 8 联合国包装级别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：白色，易潮解的各种形状固体；无气味的吸水性粉末。</p> <p>化学危险性：该物质是一种强碱，与酸发生强烈反应，该物质在潮湿空气中对金属，如锌、铝、锡和铅有腐蚀性，生成可燃气体（氢，见 ICSC 卡片 0001）。浸蚀某些塑料、橡胶和涂料。与潮气或水接触可能产生热量。</p> <p>职业接触限值：阈限值 2mg/m³（上限）（美国政府工业卫生学家会议，1989～1990 年）。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶和食入吸收进体内。</p> <p>短期接触作用：该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有很强腐蚀性。食入也有腐蚀性。吸入气溶胶可能引起肺水肿（见注解）。</p>
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<p>熔点：1089℃</p> <p>相对密度（水=1）：2.6</p> <p>水中溶解度：20℃时 109g/100ml</p>
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>在工作接触的任何时刻，都不应超过职业接触限值。肺水肿症状通常数小时后才明显，体力劳动使症状加重。因此，体息和医疗观察是必要的。切勿将水泼在这种物质上；溶解或进行稀释时，总是要缓慢将该物质加入水中。储存在铺有抗腐蚀混凝土地面的地方。</p> <p>皮肤/急救/消防：在实施急救时，要戴防护手套。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-80G13。</p> <p>美国防火协会法规：H3；F0；R1。</p>
<p style="text-align: center;">附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0359 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 无水偏硅酸钠</p>	

CAS 号: 1310-73-2		中文名称: 氢氧化钠; 苛性钠; 氢氧化钠浓溶液	
RTECS 号: WB4900000		英文名称: SODIUM HYDROXIDE; Caustic soda; Sodium hy-	
UN 编号: 1823		drate; Soda lye	
EC 编号: 011-002-00-6		化学式: NaOH	分子量: 40.0
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	不可燃; 与湿气或水接触可能产生足够热量, 引燃可燃物质		周围环境着火时仅能使用干粉或二氧化碳
爆 炸			着火时喷水保持料桶等冷却, 但禁止直接与水接触
接 触		避免一切接触!	一切情况均向医生咨询!
# 吸入	咳嗽, 呼吸困难	局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立体位, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	严重的皮肤烧伤	防护手套, 防护眼	脱掉污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理(见注解)
# 眼睛	发红, 疼痛, 视力模糊, 严重的深度烧伤	如果是粉末, 面罩或眼睛防护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	口、喉和胃灼烧感; 腹泻; 呕吐; 虚脱	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 饮大量水, 不得催吐, 并给予医疗护理
溢漏处置	将溢漏物扫入钢制容器中, 小心地用稀酸中和残余物(最好用醋酸), 然后用大量水冲净(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储 存	与强酸、金属及易引燃物质分开存放; 干燥(见注解)。		
包装与标志	联合国危险性类别: 8 联合国包装级别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观: 白色, 无味易潮解各种形状固体。</p> <p>化学危险性: 该物质是一种强碱, 与酸发生剧烈反应并有腐蚀性。在潮湿空气中与锌、铝、锡和铅金属生成可燃气体(氢见 ICSC 卡片 0001)。浸蚀某些塑料、橡胶和涂料。与湿气或水接触可能产生热量。</p> <p>职业接触限值: 阈限值 2mg/m³(上限)(美国政府工业卫生学家会议, 1989~1990 年)。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径: 可通过吸入其气溶胶和经食入吸收进体内。</p> <p>短期接触作用: 该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有强腐蚀性。食入也有腐蚀性。吸入该物质气溶胶可能引起肺水肿(见注解)。</p> <p>长期或反复接触作用: 反复或长期与皮肤接触可能引起皮炎。</p>
<p>物 理 性 质</p>	<p>沸点: 1390℃</p> <p>熔点: 318℃</p> <p>相对密度(水=1): 2.1</p> <p>水中溶解度: 20℃时 109g/100ml</p>
<p>环境数据</p>	<p>由于碱性可能对水生生物有有害作用。</p>
<p>注 解</p>	<p>工作接触的任何时刻都不应超过职业接触限值。肺水肿症状常常数小时后才明显, 体力劳动使症状加重。因此, 休息和医疗观察是重要的。不得把水倾注在该物质上。溶解或稀释时, 通常将该物质缓慢地加入水中。储存在有防腐蚀混凝土地板的地方。</p> <p>皮肤/急救/防火: 急救时戴防护手套。</p> <p>运输应急卡: TEC(R)-80G13。</p> <p>美国防火协会法规: H3;F0;R1。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号: 0360 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 氢氧化钠</p>	

CAS 号: 8052-41-3		中文名称: 干洗溶剂汽油	
RTECS 号: WJ8925000		英文名称: STODDARD SOLVENT	
UN 编号: 1268			
EC 编号: 650-001-02-5			
危害/接触类型	急性危害/症状	预 防	急救/消防
火 灾	易燃的	禁止明火, 禁止火花, 禁止吸烟	干粉, 水成膜泡沫, 泡沫, 二氧化碳
爆 炸	超过 21℃ 时可形成爆炸性蒸气/空气混合物	超过 21℃ 时密闭系统, 通风, 防爆电气设备	着火时喷水保持料桶等冷却
接 触			
# 吸入	头痛, 恶心, 疲劳, 头晕, 意识模糊, 神志不清	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	皮肤干燥	防护手套	脱去污染的衣服, 冲洗, 然后用水和肥皂冲洗皮肤
# 眼睛	发红	安全护目镜	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	咽喉疼痛, 咳嗽, 头痛, 恶心, 呕吐, 头晕, 倦睡, 腹泻	工作时不得进食、饮水或吸烟	禁用催吐, 并给予医疗护理
溢漏处置	尽量将泄漏液收集在可密闭的容器中, 用砂子或惰性吸附剂吸收残液, 并转移到安全场所。		
储 存	防火; 与强氧化剂分开存放。		
包装与标志	联合国危险性类别: 3 联合国包装级别: II 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p>重要数据</p>	<p>物理状态 外观：无色液体，有煤油气味。</p> <p>化学危险性：燃烧时，生成有毒一氧化碳气体(见 ICSC 卡片 0023)。与强氧化剂发生反应，引起火灾和爆炸危险。浸蚀有些塑料，橡胶和涂料。</p> <p>职业接触限值：阈限值 100ppm、525mg/m³(以时间加权平均计)(美国政府工业卫生学家会议，1989~1990 年)。最高容许浓度未制定。</p> <p>接触途径：可通过吸入其蒸气、经皮肤和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时该物质蒸发相当缓慢达到有害空气污染浓度。</p> <p>短期接触作用：吸入蒸气可能对眼睛和上呼吸道引起刺激。吞咽该液体可能吸入肺部，有发生化学性肺炎的危险。该物质可能对中枢神经系统发生作用。接触高浓度蒸气可能导致神志不清。</p> <p>长期或反复接触作用：该液体使皮肤脱脂。该物质可能对中枢神经系统发生作用。</p>
<p>物理性质</p>	<p>沸点：149~204℃ 蒸气相对密度(空气=1)：5</p> <p>熔点：<-30℃ 闪点：21~55℃</p> <p>相对密度(水=1)：0.7~0.9 自燃温度：210℃</p> <p>水中溶解度：不溶 爆炸极限：在空气中 0.6~8.0%(体积)</p> <p>蒸气压：20℃时 0.3~0.5kPa</p>
<p>环境数据</p>	
<p>注解</p>	<p>这是一种石油馏分的混合物。可能含有 5%~20%的芳香烃，估计苯的浓度小于 0.1%(参见 ICSC 卡片 0015 关于苯的资料)。化学性肺炎的症状通常数小时后才变得明显，体力劳动使症状加重。因此，体息和医疗观察是必要的。</p> <p>美国防火协会法规：H1;F3;R0。</p>
<p>附加资料</p>	
<p>ICSC 编号：0361 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 干洗溶剂汽油</p>	

CAS 号: 7664-93-9		中文名称: 硫酸; 浓硫酸	
RTECS 号: WS5600000		英文名称: SULPHURIC ACID; Oil of vitriol	
UN 编号: 1830		化学式: H ₂ SO ₄	分子量: 98.1
EC 编号: 016-020-00-8			
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃的; 许多反应可能引起火灾或爆炸	禁止与易燃物质接触	禁止用水
爆炸			着火时喷水保持料桶等冷却, 但不得与水直接接触
接触		避免一切接触!	各种情况均向医生咨询!
# 吸入	咽喉疼痛, 咳嗽, 呼吸困难	通风, 局部排气或呼吸防护	新鲜空气, 休息, 半直立位, 必要时进行人工呼吸, 并给予医疗护理
# 皮肤	疼痛, 严重皮肤烧伤	防护手套, 防护服	脱去污染的衣服, 用大量水冲洗皮肤或淋浴, 并给予医疗护理
# 眼睛	疼痛, 严重深度烧伤	面罩或眼睛保护结合呼吸防护	先用大量水冲洗数分钟(若简易可行, 摘除隐形眼镜), 然后就医
# 摄食	剧烈疼痛, 呕吐, 休克	工作时不得进食、饮水或吸烟	漱口, 大量饮水, 不要催吐, 并给予医疗护理
溢漏处置	撤离危险区域, 将泄漏液收集在可密闭容器中(额外个人防护: 全套防护服包括自给式呼吸器)。		
储存	与其它物质分开存放(见注解), 储存在不锈钢容器内。		
包装与标志	不易破碎包装; 将易破碎包装放入不易破碎的密闭容器内。 联合国危险性类别: 8 联合国包装级别: I 关于标志的进一步资料: 参考国家立法		

<p style="text-align: center;">重 要 数 据</p>	<p>物理状态 外观：无色，无气味，油状吸湿性液体。</p> <p>化学危险性：燃烧时，生成有毒烟雾（硫氧化物）。加热时，生成有毒烟雾。该物质是一种强氧化剂，与可燃和还原性物质发生猛烈反应。该物质是一种强酸，与碱发生猛烈反应，腐蚀最常用的金属，生成易燃气体（氢，见 ICSC 卡片 0001）。与水和有机物发生强烈反应，放出热量。</p> <p>职业接触限值：阈限值 $1\text{mg}/\text{m}^3$（以时间加权平均计）、$3\text{mg}/\text{m}^3$（以短期接触极限计）（美国政府工业卫生学家会议，1989~1990 年）。最高容许浓度 $1\text{mg}/\text{m}^3$（前苏联 1980 年）。</p> <p>接触途径：可通过吸入其气溶胶和食入吸收进体内。</p> <p>吸入风险：20℃时蒸发可忽略不计，但是通过喷洒可快速达到空气中颗粒物有害浓度。</p> <p>短期接触作用：该物质对眼睛、皮肤和呼吸道有很强腐蚀性。食入也有腐蚀性。吸入其气溶胶可能引起肺水肿（见注解）。</p> <p>长期或反复接触作用：反复或长期接触该物质的气溶胶可能损伤肺部。反复或长期接触气溶胶有发生牙齿腐蚀的危险。</p>		
<p style="text-align: center;">物 理 性 质</p>	<table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 50%; border: none;"> 沸点：340℃（分解） 熔点：10℃ 相对密度（水=1）：1.8 </td> <td style="width: 50%; border: none;"> 水中溶解度：混溶 蒸气压：146℃时 0.13kPa 蒸气相对密度（空气=1）：3.4 </td> </tr> </table>	沸点 ：340℃（分解） 熔点 ：10℃ 相对密度（水=1） ：1.8	水中溶解度 ：混溶 蒸气压 ：146℃时 0.13kPa 蒸气相对密度（空气=1） ：3.4
沸点 ：340℃（分解） 熔点 ：10℃ 相对密度（水=1） ：1.8	水中溶解度 ：混溶 蒸气压 ：146℃时 0.13kPa 蒸气相对密度（空气=1） ：3.4		
<p style="text-align: center;">环境数据</p>	<p>由于酸性，对水生生物发生有害影响。</p>		
<p style="text-align: center;">注 解</p>	<p>肺水肿症状通常数小时后才明显发生，体力劳动使症状加重。因此，休息和医疗观察是重要的。切勿将水泼到这种物质上；溶解或进行稀释时总是将该物质缓慢加到水中。储存在铺有抗腐蚀混凝土地面的地方。</p> <p>运输应急卡：TEC(R)-106。</p> <p>美国防火协会法规：H3；F0；R2。</p>		
<p style="text-align: center;">附加资料</p>			
<p>ICSC 编号：0362 本卡片由 IPCS 和 CEC 合作编写 硫酸</p>			

附录一 中文名称索引

(以笔画为序)

一 画

一六〇五	34
一氧化二亚氮	156
一氧化碳	68
一氧化锡	254
一氮乙烷	284
1,2-乙二胺	552
乙炔	200
乙苯	550
乙胺	322
2-乙氧基乙醇	142
乙烷(液化气体)	546
乙烯基乙酸酯(单体)	708
乙腈	198
乙酰胺	480
乙酰氯	436
乙酰正戊酯	452
乙酸仲戊酯	454
乙酸异戊酯	726
乙胺酐	434
乙醇(无水)	110
乙醇胺	320
乙醛	40

二 画

1,2-二乙氨基乙醇	528
二(2-乙基己基)邻苯二甲胺酯	556
(二)乙醚	724
二甲胺	534
<i>N,N</i> -二甲基乙酰胺	532
1,1-二甲基肼	312
二甘醇二缩水甘油醚	310
二甘醇单乙醚	100
二甘醇单甲醚	102
4,4'-二苯甲烷二异氰酸酯	610
1,2-二苯肼	540
二(2,3-环氧丙基)醚	308

二氟二氯甲烷(钢瓶)	118
二氧化钛	690
二氧化硫	170
二氧化氟	274
二氧化锰	366
二氧化碳	64
1,3-二氨基-2-甲苯	694
1,1-二氯乙烷	512
1,2-二氯乙烷	514
1,1-二氯乙烯	188
二氯甲烷	138
1,4-二氯苯	96
2,3-二氯苯胺	298
2,4-二氯苯胺	300
2,5-二氯苯胺	302
2,6-二氯苯胺	304
3,4-二氯苯胺	306
2,4-二氯苯氧乙酸	88
1,2-二氯-4-硝基苯	522
1,3-二氯-2-硝基苯	520
1,3-二氯-4-硝基苯	518
1,3-二氯-5-硝基苯	524
2,3-二氯-1-硝基苯	516
二硫化碳	66
二溴乙烷	112
二溴甲烷	722
1,2-二溴-3-氯丙烷	26
二噻农	294
1,4-二噻烷	104
十二烷基苯	544
1-十二烷基硫醇	106
1-十六烷基硫醇	72
1,3-丁二烯	56
1,4-丁二醇二缩水甘油醚	240
2-丁氧基乙醇	140
1-丁基硫醇	58
丁锡	526
1-丁醇	242

2-丁醇	244
七水硫酸锌	712
八甲基环四硅氧烷	634

三 画

三乙胺	422
三甲胺	428
三甘醇二缩水甘油醚	424
1,2,2-三氟-1,1,2-三氯乙烷	122
三氟化硼	478
三氧化铋	46
1,1,1-三氯乙烷	180
1,1,2-三氯乙烷	182
三氯乙烯	184
三氯化砷	458
三氯甲苯	230
1,3,5-三氯(代)苯	702
2,4,5-三氯苯氧乙酸	172
三氟氟甲烷	116
三溴化硼	476
干洗溶剂汽油	736
久效磷	378
己二腈	438
2,5-己二醇	574
己内酰胺	256
马拉硫磷	360
马钱子碱	410

四 画

六甲基磷酰三胺	340
六亚甲基二异氰酸酯	570
六氯乙烷	124
无水偏硅酸钠	732
五氟化铋	456
五氟苯酚	160
反丙烯除虫菊	470
壬基酚	632
水合氯醛	482
2,2-双对羟苯基丙烷二缩水甘油醚	318
双硫磷	414
双氯甲基醚	488
巴豆醛(稳定的)	496

五 画

戊二醛	332
-----------	-----

戊二醛(50%溶液)	718
戊酸	706
正己烷	572
灭虫菊	662
灭多虫	370
灭害威	214
灭菌丹	328
丙二醇	656
丙烷(液化气体)	652
丙烯除虫菊	440
丙烯腈	206
丙烯酰胺	204
丙烯酸乙酯	548
丙烯醛	202
丙腈	654
丙酮	196
右旋反灭虫菊酯	474
右旋-反丙烯除虫菊	472
右旋-丙烯除虫菊	442
右旋似虫菊	684
右旋苯醚菊酯	640
右旋顺灭虫菊酯	492
四乙基铅	38
四乙基硅酸酯	680
四甲基铅	416
1,1,2,2-四氯乙烷	678
四氯乙烯	174
四氯化碳	70
甲苯	178
2,4-甲苯二异氰酸酯	692
甲胍	376
甲胺	372
甲胺磷	368
2-甲氧基乙醇	144
甲基乙基(甲)酮	374
甲基二氯硅烷	608
甲基三氯硅烷	616
甲基丙烯酸乙酯	558
甲基丙烯酸甲酯单体,经阻聚的	614
2-甲基-2-丙硫醇	60
2-甲基吡丙啶	658
甲基异氰酸酯	30
1-甲基环己醇	600
2-甲基环己醇	602
3-甲基环己醇	604

4-甲基环己醇	606
甲基环己醇(同分异构体混合物)	598
甲烷	596
甲硫醇	612
2-甲-4-氯	130
2-甲-4-氯丙酸	132
甲醇	136
甲醛	564
代森锌	362
代森锰	714
对二甲苯	194
对甲苯胺	700
对甲酚	84
对苯二甲酰氯	676
对苯二甲酸二甲酯(固体)	538
对苯二酚	348
对苯二酸	674
对草快	32
对硝基苯酚	154

六 画

光气	36
过氧化十二(烷)酰	542
过氧化苯甲酰	466
过氧化氢	344
1,2-亚乙基二醇	554
亚苄基二氯	222
地乐酚	316
西维因	262
百菌清	288
吗啉	618
虫螨威	264
虫螨脒	216
杀灭菊酯	560
杀虫脒	268
杀虫脒盐酸盐	270
全氯甲硫醇	636
异丁基氯	586
异丁醇	246
异丁醇胺	584
异丙苯	356
异丙基氯甲酸酯	588
异佛尔酮	354
吡丙啶	220

七 画

间二甲苯	192
间甲苯胺	698
间苯二酚二缩水甘油醚	402
汞	134
麦草畏	296
克菌丹	260
苄基氯	54
吡啶	660
邻二甲苯	190
邻甲苯胺	696
邻甲酚	82
邻苯二甲酸二乙酯	530
邻苯二甲酸二丁酯	94
邻苯二甲酸二甲酯	536
邻苯二甲酸酐	644
似虫菊	682
阿特拉津	218

八 画

放线菌酮	502
苯	52
苯乙烯	168
1,2,4-苯三酸酐	704
苯甲酸	226
苯甲醛	224
苯并(a)芘	228
苯肿酸	462
苯胺	14
苯酚	162
环己胺	504
环己烷	498
环己硫醇	86
环己醇	500
环戊烷	720
环氧乙烷	326
2,3-环氧-1-丙醇	334
1,2-环氧丙烷	400
环烷酸铅	622
环烷酸铜	620
矿毛绝缘纤维	404
矿渣棉	406
林丹	128
若丹明 WT(染料)	664

松香	730
苦味酸	646
表氯醇	108
叔丁醇	248
钍	688
钒	430
胂	576

九画

草甘膦	336
草达津	420
残杀威	398
玻璃棉	330
哌啶	648
胛	460
氟	24
氢氧化钠	734
氢氧化钾	728
氢氧化铵	446
氟乙酸	562
氟化氢	580
氟乐灵	426
氟(压缩气体)	114
氟烷	568
1-癸硫醇	92

十画

涕灭威	208
砷(粉末)	48
砷酸钠	666
铍	468
氟	324
铅(无机)	126
氧化铅(Ⅰ)	590
氧化铝	716
氧化锌	432
铊金属	176
臭氧	158
敌菌丹	258
氨基甲酸乙酯	642
2-氨基吡啶	444
氨基磺酸	670
陶瓷纤维	266

十一画

烯丙基氯	42
------	----

烯丙醇	210
硒	166
硒化(二)氢	562
硅藻土	510
菌螨酚	338
野麦畏	418
铜(粉末)	494
铬(粉末)	80
铬酸铅(Ⅵ)	28

十二画

滑石(不含纤维)	672
温石棉	50
硝化甘油	388
2-硝基丙烷	390
硝基苯	152
2-硝基苯胺	626
3-硝基苯胺	628
4-硝基苯胺	630
硝酸	382
硝酸钠	386
硝酸钾	384
硝酸铵	448
硫酰氯	412
硫酸	738
硫化氢	346
硫酸马钱子碱	668
硫酸亚铊	686
硫酸锰	594
硫酸镍	148
噻啉	164
氯	272
氯乙烯	186
2-氯乙酰苯	276
氯乙酸	484
氯乙醇	486
氯丁二烯	286
氯二氯甲烷	120
氯化氢	312
氯化镉	252
氯甲基甲基醚	190
氯仿	76 ✓
4-氯间甲酚	282
2-氯苯胺	278
3-氯苯胺	280

4-氯苯胺	74
氯菊酯	638
2-氯-1-硝基苯	78
氯氰菊酯	506
联(二)苯	232
联苯胺	464
硫酸二甲酯	314

十三画

溴	234
溴化氢(钢瓶)	578
溴化氰	292
溴甲烷	238
溴仿	236
溴氰菊酯	508
溴酸钠	408
新戊二醇二缩水甘油醚	380
新戊基乙二醇	624
福美锌	710
碘	350
锰	364

十四画

2,4-滴丙酸	98
---------	----

滴滴涕	90
聚二甲基硅氧烷	650
镁(粉末)	592
缩水甘油丁醚	250
缩水甘油异丙醚	358
缩水甘油邻甲苯基醚	290
缩水甘油苯基醚	392
缩水甘油烯丙醚	212

十五画

羰基铁	352
羰基镍	150
镍	146
镍(金属粉末)	62

十七画

糠醛	566
磷胺	394
磷酸氯	396
磷酸氢二铵	450

附录二 英文名称索引

(按字母顺序)

ACETALDEHYDE	40	BENZIDINE	464
ACETAMIDE	480	BENZO(a)PYRENE	228
ACETIC ANHYDRIDE	434	BENZOIC ACID	226
ACETONE	196	BENZOTRICHLORIDE	230
ACETONITRILE	198	BENZOYL PEROXIDE	466
ACETYL CHLORIDE	436	BENZYL CHLORIDE	54
ACETYLENE	200	BERYLLIUM	468
ACROLEIN	202	BIOALLETHRIN	470
ACRYLAMIDE	204	<i>s</i> -BIOALLETHRIN	472
ACRYLONITRILE	206	BIORESMETHRIN	474
ADIPONITRILE	438	BIPHENYL	232
ALDICARB	208	BORON TRIBROMIDE	476
ALLETHRIN	440	BORON TRIFLUORIDE	478
<i>d</i> -ALLETHRIN	442	BROMINE	234
ALLYL ALCOHOL	210	BROMOFORM	236
ALLYL CHLORIDE	42	BROMOMETHANE	238
ALLYL GLYCIDYL ETHER	212	1,3-BUTADIENE	56
ALUMINUM OXIDE	716	1,4-BUTANEDIOL DIGLYCIDYL ETHER	240
AMINOCARB	214	1-BUTANETHIOL	58
2-AMINOPYRIDINE	444	1-BUTANOL	242
AMITRAZ	216	2-BUTANOL	244
AMMONIUM HYDROXIDE	446	<i>tert</i> -BUTANOL	248
AMMONIUM NITRATE	448	2-BUTOXYETHANOL	140
AMMONIUM PHOSPHATE DIBASIC	450	<i>n</i> -BUTYL GLYCIDYL ETHER	250
<i>n</i> -AMYL ACETATE	452	CADMIUM	62
<i>sec</i> -AMYL ACETATE	454	CADMIUM CHLORIDE	252
ANILINE	44	CADMIUM MONOXIDE	254
ANTIMONY PENTAFLUORIDE	456	CAPROLACTAM	256
ANTIMONY TRIOXIDE	46	CAPTAFOL	258
ARGON	324	CAPTAN	260
ARSENIC	48	CARBARYL	262
ARSENOUS TRICHLORIDE	458	CARBOFURAN	264
ARSINE	460	CARBON DIOXIDE	64
ATRAZINE	218	CARBON DISULPHIDE	66
BENZAL CHLORIDE	222	CARBON MONOXIDE	68
BENZALDEHYDE	224	CARBON TETRACHLORIDE	70
BENZENE	52	CERAMIC FIBRES	266
BENZENE ARSONIC ACID	462	CHLORAL HYDRATE	482

CHLORDIMEFORM	268	1,2-DIBROMO-3-CHLOROPROPANE	26
CHLORDIMEFORM HYDROCHLORIDE	270	DIBUTYL PHTHALATE	94
CHLORINE	272	DICAMBA	296
CHLORINE DIOXIDE	274	1,2-DICHLORO-4-NITROBENZENE	522
4-CHLORO- <i>meta</i> -CRESOL	282	1,3-DICHLORO-2-NITROBENZENE	520
2-CHLORO-1-NITROBENZENE	78	1,3-DICHLORO-4-NITROBENZENE	518
CHLOROACETIC ACID	484	1,3-DICHLORO-5-NITROBENZENE	524
2-CHLOROACETOPHENONE	276	2,3-DICHLORO-1-NITROBENZENE	516
2-CHLOROANILINE	278	2,3-DICHLOROANILINE	298
3-CHLOROANILINE	280	2,4-DICHLOROANILINE	300
4-CHLOROANILINE	74	2,5-DICHLOROANILINE	302
CHLORODIFLUOROMETHANE	120	2,6-DICHLOROANILINE	304
CHLOROETHANOL	486	3,4-DICHLOROANILINE	306
CHLOROFORM	76	1,4-DICHLOROBENZENE	96
<i>iso</i> (CHLOROMETHYL)ETHER	488	DICHLORODIFLUOROMETHANE	118
CHLOROMETHYL METHYL ETHER	490	1,1-DICHLOROETHANE	512
CHLOROPRENE	286	1,2-DICHLOROETHANE	514
CHLOROTHALONIL	288	2,4-DICHLOROPHENOXYACETIC ACID	88
CHROMIUM	80	DICHLORPROP	98
CHRYSOILITE	50	DIETHYL ETHER	724
CISMETHRIN	492	DIETHYL PHTHALATE	530
COPPER	494	1,2-DIETHYLAMINOETHANOL	528
COPPER NAPHTHENATE	620	DIETHYLENE GLYCOL DIGLYCIDYL ETHER	
<i>o</i> -CRESOL	82	310
<i>p</i> -CRESOL	84	DIETHYLENE GLYCOL MONOETHYL ETHER	
<i>o</i> -CRESYL GLYCIDYL ETHER	290	100
CROTONALDEHYDE (STABILIZED)	496	DIETHYLENE GLYCOL MONOMETHYL ETHER	
CYANOGEN BROMIDE	292	102
CYCLOHEXANE	498	<i>N,N</i> -DIMETHYL ACETAMIDE	532
CYCLOHEXANETHIOL	86	DIMETHYL PHTHALATE	536
CYCLOHEXANOL	500	DIMETHYL SULPHATE	314
CYCLOHEXIMIDE	502	DIMETHYL TEREPHTHALATE (SOLID)	538
CYCLOHEXYLAMINE	504	DIMETHYLAMINE	534
CYCLOPENTANE	720	1,1-DIMETHYLHYDRAZINE	312
CYPERMETHRIN	506	DINOSEB	316
DDT	90	1,4-DIOXANE	104
1-DECANETHIOL	92	1,2-DIPHENYLHYDRAZINE	540
DELTA-METHRIN	508	DIPHENYLOL PROPANE DIGLYCIDYL ETHER	
DIBROMOMETHANE	722	318
DI- <i>n</i> -BUTYL TIN OXIDE	526	1-DODECANETHIOL	106
DI(2,3-EPOXYPROPYL)ETHER	308	DODECANOYL PEROXIDE	542
DI(2-ETHYLHEXYL)PHTHALATE	556	DODECYLBENZENE	544
1,3-DIAMINO-2-METHYLBENZENE	694	EPICHLOROHYDRIN	108
DIATOMACEOUS EARTH	510	1,2-EPOXY PROPANE	400
DIAZINON	294	2,3-EPOXY-1-PROPANOL	334

ETHANE (LIQUEFIED GAS)	546	ISOBUTYL ALCOHOL	246
ETHANOL (ANHYDROUS).....	110	ISOBUTYL CHLORIDE	586
ETHANOLAMINE	320	ISOPHORONE	354
2 ETHOXYETHANOL	142	ISOPROPYL CHLOROFORMATE	588
ETHYL ACRYLATE	548	ISOPROPYL GLYCIDYL ETHER	358
ETHYL BENZENE	550	ISOPROPYLBENZENE	356
ETHYL CARBAMATE	642	LEAD (INORGANIC)	126
ETHYL METHACRYLATE	558	LEAD CHROMATE (VI)	28
ETHYLAMINE	322	LEAD NAPHTHENATE	622
ETHYLENE DIAMINE	552	LEAD(II) OXIDE	590
ETHYLENE DIBROMIDE	112	LINDANE	123
ETHYLENE GLYCOL	554	MAGNESIUM (POWDER)	592
ETHYLENE OXIDE	326	MALATHION	360
ETHYLENEIMINE	220	MANEB	362
FENVALERATE	560	MANGANESE	364
FLUORINE	114	MANGANESE DIOXIDE	366
FLUOROACETIC ACID	562	MANGANESE SULPHATE	594
FOLPET	328	MCPA	130
FORMALDEHYDE	564	MECOPROP	132
FURFURAL	566	MERCURY	134
GLASS WOOL	330	METHAMIDOPHOS	368
GLUTARALDEHYDE	332	METHANE	596
GLUTARALDEHYDE (50% SOLUTION)	718	METHANOL	136
GLYPHOSATE	336	METHOMYL	370
HALOTHANE	568	2-METHOXYETHANOL	114
HEXACHLOROETHANE	124	METHYL DICHLOROSILANE	608
HEXACHLOROPHENE	338	METHYL ETHYL KETONE	374
1-HEXADECANETHIOL	72	METHYL ISOCYANATE	30
HEXAMETHYLENE DIISOCYANATE	570	METHYL MERCAPTAN	612
HEXAMETHYLPHOSPHORIC TRIAMIDE	340	METHYL METHACRYLATE MONOMER, INHIBITED	
n-HEXANE	572	614
2,5-HEXANEDIOL	574	2-METHYL 2-PROPANETHIOL	60
HYDRAZINE	576	METHYL TRICHLOROSILANE	616
HYDROGEN	24	1-METHYLCYCLOHEXANOL	600
HYDROGEN BROMIDE	578	2-METHYLCYCLOHEXANOL	602
HYDROGEN CHLORIDE	342	3-METHYLCYCLOHEXANOL	604
HYDROGEN FLUORIDE	580	4-METHYLCYCLOHEXANOL	606
HYDROGEN PEROXIDE	344	METHYLCYCLOHEXANOL (MIXED ISOMERS)	
HYDROGEN SELENIDE	582	598
HYDROGEN SULPHIDE	346	METHYLENE BISPHENYL ISOCYANATE	610
HYDROQUINONE	348	METHYLENE CHLORIDE	138
IODINE	350	METHYLHYDRAZINE	376
IRON CARBONYL	352	MONOCHLOROETHANE	284
ISOAMYL ACETATE	726	MONOCROTOPHOS	378
ISOBUTANOLAMINE	584	METHYLAMINE	372

MORPHOLINE	618	RHODAMINE WT	664
NEOPENTYL GLYCOL	624	ROCK WOOL	404
NEOPENTYL GLYCOL DIGLYCIDYL ETHER	380	ROSIN	730
NICKEL	146	SELENIUM	166
NICKEL CARBONYL	150	SLAG WOOL	406
NICKEL SULPHATE	148	SODIUM ARSENATE	666
NITRIC ACID	382	SODIUM BROMATE	408
2-NITROANILINE	626	SODIUM HYDROXIDE	734
3-NITROANILINE	628	SODIUM METASILICATE, ANHYDROUS	732
4-NITROANILINE	630	SODIUM NITRATE	386
NITROBENZENE	152	STODDARD SOLVENT	736
NITROGLYCERIN	388	STRYCHNINE	410
<i>p</i> -NITROPHENOL	154	STRYCHNINE SULPHATE	668
2-NITROPROPANE	390	STYRENE	168
NITROUS OXIDE	156	SULPHAMIC ACID	670
NONYL PHENOL	632	SULPHUR DIOXIDE	170
OCTAMETHYLCYCLOTETRASILOXANE	634	SULPHURIC ACID	738
OZONE	158	SULPHURYL CHLORIDE	412
PARAQUAT	32	TALC (non-fibre containing)	672
PARATHION	34	TEMEPHOS	414
PENTACHLOROPHENOL	160	TEREPHTHALIC ACID	674
PERCHLOROMETHYL MERCAPTAN	636	TEREPHTHALOYL CHLORIDE	676
PERMETHRIN	638	1,1,2,2-TETRACHLOROETHANE	678
PHENOL	162	TETRACHLOROETHYLENE	174
<i>d</i> -PHENOTHRIN	640	TETRAETHYL LEAD	38
PHENYL GLYCIDYL ETHER	392	TETRAETHYL SILICATE	680
PHOSGENE	36	TETRAMETHRIN	682
PHOSPHAMIDON	394	<i>d</i> -TETRAMETHRIN	684
PHOSPHORUS OXYCHLORIDE	396	TETRAMETHYL LEAD	416
PHTHALIC ANHYDRIDE	644	THALLIUM METAL	176
PICRIC ACID	646	THALLOUS SULFATE	686
PIPERIDINE	648	THORIUM	688
POLYDIMETHYLSILOXANE	650	TITANIUM DIOXIDE	690
POTASSIUM HYDROXIDE	728	TOLUENE	178
POTASSIUM NITRATE	384	2,4-TOLUENE DIISOCYANATE	692
PROPANE (LIQUEFIED GAS)	652	<i>m</i> -TOLUIDINE	698
PROPIONITRILE	654	<i>o</i> -TOLUIDINE	696
PROPOXUR	398	<i>p</i> -TOLUIDINE	700
PROPYLENE GLYCOL	656	TRIALLATE	418
PROPYLENEIMINE	658	1,1,2-TRICHLORO-1,2,2-TRIFLUOROETHANE	122
PYRIDINE	660	1,3,5-TRICHLOROENZENE	702
QUINOLINE	164	1,1,1-TRICHLOROETHANE	180
RESMETHRIN	662	1,1,2-TRICHLOROETHANE	182
RESORCINOL DIGLYCIDYL ETHER	402	TRICHLOROETHYLENE	184

TRICHLOROFLUOROMETHANE	116	VINYL ACETATE (MONOMER)	708
2,4,5-TRICHLOROPHENOXYACETIC ACID ...	172	VINYL CHLORIDE	186
TRIAZINE	420	VINYLDENE CHLORIDE	188
TRIETHYLAMINE	422	<i>meta</i> -XYLENE	192
TRIETHYLENE GLYCOL DIGLYCIDYL ETHER		<i>ortho</i> -XYLENE	190
.....	424	<i>para</i> -XYLENE	194
TRIFLURALIN	426	ZINC OXIDE	432
TRIMELLITIC ANHYDRIDE	704	ZINC SULPHATE HEPTAHYDRATE	712
TRIMETHYLAMINE	428	ZINEB	714
VALERIC ACID	706	ZIRAM	710
VANADIUM	430		

附录三 危险货物包装标志

(一) 联合国危险货物包装标志



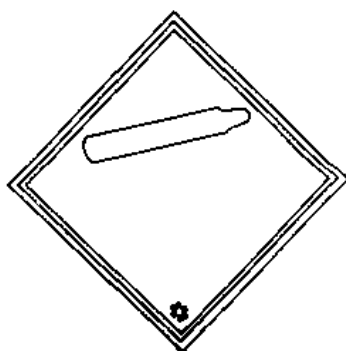
1.1, 1.2, 1.3 爆炸品
(符号: 黑色; 底色: 橙红色)



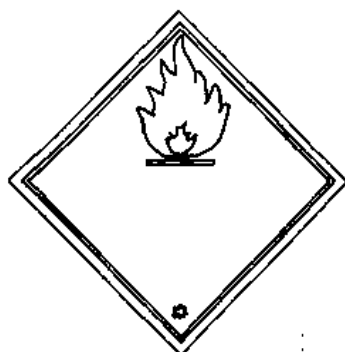
1.4 爆炸品
(符号: 黑色; 底色: 橙红色)



1.5 爆炸品
(符号: 黑色; 底色: 橙红色)



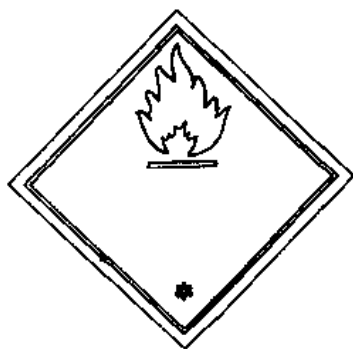
2.1 不燃气体
(符号: 黑色或白色; 底色: 绿色)



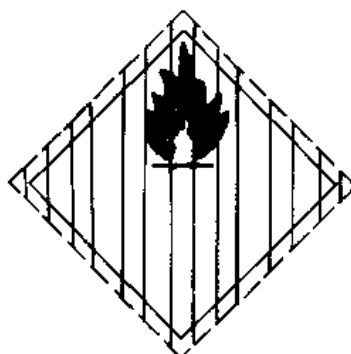
2.2 易燃气体
(符号: 黑色或白色; 底色: 红色)



2.3 有毒气体
(符号: 黑色; 底色: 白色)



3. 易燃液体
(符号: 黑色或白色; 底色: 红色)



4.1 易燃固体
(符号: 黑色; 底色: 白色红竖条)



4.2 自然物品
(符号: 黑色; 底色: 上白下红)



4.3 遇湿易燃物品
(符号: 黑色或白色; 底色: 蓝色)



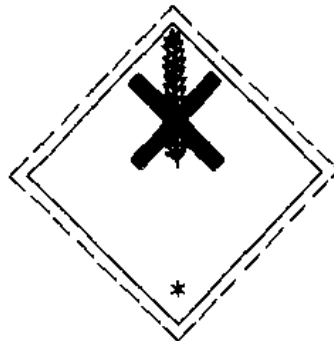
5.1 氧化剂
(符号: 黑色; 底色: 柠檬黄色)



5.2 有机过氧化物
(符号: 黑色; 底色: 柠檬黄色)



6.1 有毒品(包装级别 I 和 II)
(符号: 黑色; 底色: 白色)



6.1 有毒品(包装级别 III)
(注有: "有害 远离食品储存" 字样)
(符号: 黑色; 底色: 白色)



6.2 感染性物品
(符号: 黑色; 底色: 白色)



7. 一级放射性物品
(符号: 黑色; 底色: 白色; 附一条红竖条)



7. 二级放射性物品
(符号: 黑色; 底色: 上黄下白; 附二条红竖条)

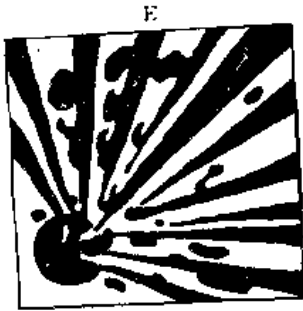


7. 三级放射性物品
(符号: 黑色; 底色: 上黄下白; 附三条红竖条)

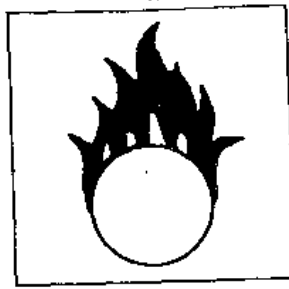


8. 腐蚀品
(符号: 上黑下白; 底色: 上白下黑)

(二) 欧共体危险物质包装标志



爆炸品
(Explosive)



氧化剂
(Oxidizing)



高度易燃品
(Highly flammable)



极易燃品
(Extremely flammable)



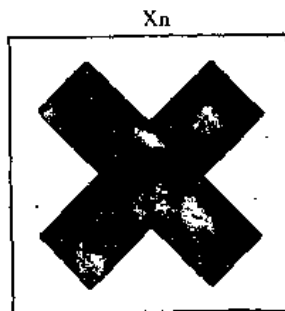
有毒品
(Toxic)



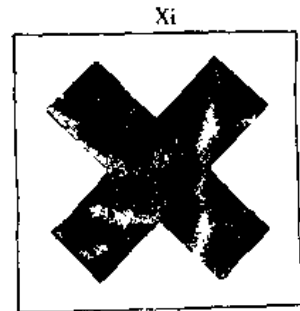
极毒品
(Very toxic)



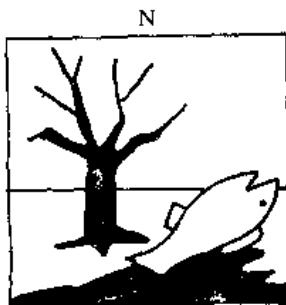
腐蚀品
(Corrosive)



有害品
(Harmful)



刺激性物品
(Irritant)



环境危险物品
(Dangerous for the environment)

(注: 符号均为黑色, 底色均为橙红色)

(三) 中国危险货物包装标志(GB 190-90)



(1)
(符号: 黑色; 底色: 橙红色)



(2)
(符号: 黑色; 底色: 橙红色)



(3)
(符号: 黑色; 底色: 橙红色)



(4)
(符号: 黑色或白色; 底色: 正红色)



(5)
(符号: 黑色或白色; 底色: 绿色)



(6)
(符号: 黑色; 底色: 白色)



(7)
(符号: 黑色或白色; 底色: 正红色)



(8)
(符号: 黑色; 底色: 白色红条)



(9)
(符号: 黑色; 底色: 上白下红)



(10)
(符号: 黑色或白色; 底色: 蓝色)



(11)
(符号: 黑色; 底色: 柠檬黄色)



(12)
(符号: 黑色; 底色: 柠檬黄色)



(13)
(符号:黑色;底色:白色)



(14)
(符号:黑色;底色:白色)



(15)
(符号:黑色;底色:白色)



(16)
(符号:黑色;底色:白色)



(17)
(符号:黑色;底色:白色;附一条红竖条)



(18)



(19)
(符号:黑色;底色:上黄下白;附三条红竖条)



(20)
(符号:上黑下白;底色:上白下黑)



(21)
(符号:黑色;底色:白色)