



本PDF文件由

免费提供，全部信息请点击[50-00-0](#)，若要查询其它化学品请登录[CAS号查询网](#)如果您觉得本站对您的学习工作有帮助，请与您的朋友一起分享:) [爱化学www.ichemistry.cn](#)

CAS Number:50-00-0 基本信息

中文名:	甲醛; 福尔马林
英文名:	Formaldehyde
别名:	Formalin; Methanal
分子结构:	
分子式:	CH ₂ O
分子量:	30.03
CAS登录号:	50-00-0
EINECS登录号:	200-001-8

物理化学性质

熔点:	-15°C
沸点:	97°C
水溶性:	可溶
折射率:	1.3755-1.3775
闪点:	60°C
密度:	1.083

性质描述:	甲醛 (50-00-0) 性状: 1. 其外观呈无色透明液体状。遇冷聚合变混浊。能与水、乙醇、丙酮任意混溶。 2. 在空气中能逐渐被氧化为甲酸，是强还原剂。在一般商品中，都加入10%~12%的甲醇以防止聚合。 3. 沸点 96°C/101.325kPa; 闪点 140° F(60°C); d_{25}^{25} 1.081~1.085; n_D^{20} 1.3746。 4. LD₅₀大鼠口服: 0.80g/kg。 5. 市场上的甲醛是其水溶液，遇冷能聚合变浑，也可解聚成无色透明溶液。具有刺激性气味，能使眼睛流泪。为强还原剂。通常为防止聚合加入10%~12%的甲醇。
-------	--

安全信息

安全说明:	S26: 万一接触眼睛，立即使用大量清水冲洗并送医诊治。 S45: 出现意外或者感到不适，立刻到医生那里寻求帮助（最好带去产品容器标签）。 S51: 只能在通风良好的场所使用。 S36/37/39: 穿戴合适的防护服、手套并使用防护眼镜或者面罩。
危险品标:	 T: 有毒物质
危险类别码:	R34: 会导致灼伤。 R40: 有限证据表明其致癌作用。 R43: 皮肤接触会产生过敏反应。

	R23/24/25: 吸入、皮肤接触和不慎吞咽有毒。
危险品运输编号:	UN1198/2209
CAS#50-00-0化学试剂供应商(点击生产商链接可查看价格)	
 百灵威科技有限公司 专业从事50-00-0及其他化工产品的生产销售 400-666-7788  阿法埃莎(Alfa Aesar) 甲醛专业生产、供应商,技术力量雄厚 800-810-6000/400-610-6006 深圳迈瑞尔化学技术有限公司(代理ABCR) 长期供应福尔马林等化学试剂,欢迎垂询报价 0755-86170099 萨恩化学技术(上海)有限公司 生产销售CH2O等化工产品,欢迎订购 021-58432009 阿达玛斯试剂 是以Formaldehyde为主的化工企业,实力雄厚 400-111-6333  Acros Organics 本公司长期提供Formalin等化工产品 +32 14/57.52.11 阿凡达化学 是Methanal等化学品的生产制造商 400-615-9918  Sigma-Aldrich 专业生产和销售50-00-0,值得信赖 800-736-3690  生工生物(上海)有限公司 专业从事甲醛及其他化工产品的生产销售 800-820-1016 / 400-821-0268 供应商信息已更新且供应商的链接失效,请登录爱化学 CAS No. 50-00-0 查看 若您在此化学品供应商,请按照化工产品收录说明进行免费添加	
其他信息	
产品应用:	是一种重要的有机原料,也是染料、医药、农药的原料,也作杀菌剂、消毒剂等。
生产方法及其他:	1. 甲醇氧化法甲醇、空气和水在600-700℃通过浮石银催化剂或其他固体催化剂,如铜、五氧化二钒等(以银法及铜法占优势),直接氧化生成甲醛,用水吸收成甲醛液。收率以甲醇计为85-90。2. 天然气直接氧化法原料天然气(或煤矿瓦斯气)与空气混合后,于600-680℃下在铁、钼等的氧化物催化剂作用下,一步氧化得到甲醛。用水吸收得到30左右的甲醛液产品。3. 甲缩醛氧化法其制备过程包括甲缩醛的合成、甲缩醛氧化和高浓度甲醛的吸收与处理。4. 二甲醚氧化法系采用合成气高压法合成甲醇副产的二甲醚为原料,以金属氧化物为催化剂氧化而成。5. 甲醇脱氢法甲醇直接脱氢可得到无水甲醛,同时副产氢气。该工艺是极具吸引力的甲醛制备方法。其进展关键在于过程催化剂性能的提高。
相关化学品信息	
2-溴-2'-氯苯乙酮 506417-41-0 500997-69-3 50671-05-1 丝裂霉素C 2,4,5-三氯苯甲酸 5-(4-甲基苄基)-4H-1,2,4-三唑-3-胺 溴代叔丁烷 [(4-胍基苄基)甲基]胍 氯甲酸三氯甲酯 4-氨基苯-β-D-半乳糖苷 3-甲氧基苄胺 50960-82-2 5037-04-7 荧光增白剂367 乙烯基醚 磷酸氢二钾 三苯基膦铈	