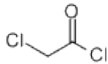




本PDF文件由

免费提供, 全部信息请点击[79-04-9](#), 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:79-04-9 基本信息

中文名:	氯乙酰氯
英文名:	Chloroacetyl chloride
别名:	Chloroacetic anhydride; Chloroacetylchloride; Monochloroacetyl chloride
分子结构:	
分子式:	C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub> O
分子量:	112.94
CAS登录号:	79-04-9
EINECS登录号:	201-171-6

## 物理化学性质





熔点:	-22°C
沸点:	105°C
水溶性:	起反应
折射率:	1.452-1.454
密度:	1.42
性质描述:	无色或微黄色液体, 有强烈的刺激性, 遇水分解。凝固点-22.5°C, 沸点107°C (108-110°C), 相对密度1.4202, 折射率1.4530。能溶于苯、四氯化碳、醚和氯仿中。

## 安全信息

安全说明:	S9: 保持容器在一个有良好通风的场所。 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)。 S61: 避免排放到环境中。参考专门的说明 / 安全数据表。 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:	 C: 腐蚀性物质  N: 环境危险物质  T: 有毒物质
危险类别码:	R14: 遇水会猛烈反应。 R35: 会导致严重灼伤。 R50: 对水生生物极毒。 R23/24/25: 吸入、皮肤接触和不慎吞咽有毒。

危险品运输编号: UN1752

CAS#79-04-9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79-04-9及其他化工产品的生产销售 400-666-7788  
 阿法埃莎(Alfa Aesar) 氯乙酰氯专业生产商、供应商, 技术力量雄厚 800-810-6000/400-610-6006  
 梯希爱(上海)化成工业发展有限公司 长期供应C2H2Cl2O等化学试剂, 欢迎垂询报价 800-988-0390  
 深圳迈瑞尔化学技术有限公司(代理ABCR) 生产销售Chloroacetyl chloride等化学产品, 欢迎订购 0755-86170099  
 萨恩化学技术(上海)有限公司 是以Chloroacetic ahloride为主的化工企业, 实力雄厚 021-58432009  
 阿达玛斯试剂 本公司长期提供Chloroacetylchloride等化工产品 400-111-6333  
 阿凡达化学 是Monochloroacetyl chloride等化学品的生产制造商 400-615-9918  
 Sigma-Aldrich 专业生产和销售79-04-9, 值得信赖 800-736-3690  
 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. 79-04-9 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: 用于农药乐果、氟乙酰胺、医药、溶剂、致冷剂、灭火剂、助染剂、润滑油添加剂等的生产。[氯乙酰氯](#)用途广泛, 仅除草剂就有3大系列40多个品种需消耗氯乙酰氯。

生产方法及其他: 由[冰醋酸](#)经氯化而得: 一级氯化: 将冰[醋酸](#)投入氯化锅中, 慢慢加入[氯磺酸](#), 升温至60℃以上, 开始通入氯气, 开动搅拌器, 继续升温, 并保持在98±3℃, 反应8h(通氯量为4-5kg/h), 直至测定相对密度达1.37-1.40停止通氯, 进行冷却。二级氯化: 将二氯二[硫](#)投入反应锅中, 待温度降至50-60℃, 开始通氯并搅拌, 反应温度控制在48±3℃, 通氯至回流液呈淡黄色为终点, 即得粗品。最后经蒸馏而得成品, 收率约80。二级氯化也可以由[氯乙酸](#)与[苯甲酰氯](#)反应: 此外, 以氯[乙酸](#)为原料, 经三氯化[磷](#)氯化, 反应温度为50-60℃、或氯乙酸在[硫磺粉](#)、无水[氯化锌](#)存在下, 在60℃进行氯化亦可制得氯乙酰氯, 收率达85-93。氯乙酸与氯气及二硫化二氯反应也可制得氯乙酰氯。

## 相关化学品信息

[792844-37-2](#) [790171-81-2](#) [791721-57-8](#) [2,5-二\(三甲硅烷基\)噻唑](#) [4-3,5-二甲基-4H-1,2,4-三氮唑-4-嘧啶](#) [796851-63-3](#) [799561-19-6](#) [三羟甲基丙烷苯甲酸二丙烯酸](#) [799789-88-1](#) [792883-56-8](#) [791048-46-9](#) [\(2S,4S\)-4-氟-2-吡咯烷甲醇](#) [791581-80-1](#) [氯乙酰胺](#) [三苯基氧化膦](#) [乙酸铜](#) [苯磺酸](#) [盐酸羟胺](#) 534