

本PDF文件由

免费提供, 全部信息请点击[1310-58-3](#), 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:1310-58-3 基本信息

中文名:	氢氧化钾
英文名:	Potassium hydroxide
别名:	Caustic potash
分子结构:	$K^+ OH^-$
分子式:	HKO
分子量:	56.11
CAS登录号:	1310-58-3
EINECS登录号:	215-181-3

## 物理化学性质

熔点:	360°C
沸点:	1320°C
水溶性:	可溶
密度:	2.044

[氢氧化钾](#) (1310-58-3) 的性状:

1. 本品为白色半透明固体, 有片状、块状、条状和粒状。
2. 极易从空气中吸收水分及二氧化碳而潮解。
3. 溶于水时强烈放热。易溶于醇, 有极强的碱性及腐蚀性。熔点约360°C。







质量标准: GB/T 2306-1997

	优级纯	化学纯
含量(KOH) / % ≥	82.0	80.0
澄清度试验	合格	合格
<a href="#">碳酸盐</a> (以 $K_2CO_3$ 计) / % ≤	2.0	3.0
<a href="#">氯化物</a> (Cl) / % ≤	0.01	0.025
<a href="#">硫酸盐</a> ( $SO_4^{2-}$ ) / % ≤	0.005	0.01
总氮量(N) / % ≤	0.001	0.005
<a href="#">磷酸盐</a> ( $PO_4$ ) / % ≤	0.005	0.01
<a href="#">硅酸盐</a> ( $SiO_3$ ) / % ≤	0.02	0.1
钠(Na) / % ≤	2.0	2.0
<a href="#">铝</a> (Al) / % ≤	0.005	
<a href="#">钙</a> (Ca) / % ≤	0.005	0.02
铁(Fe) / % ≤	0.001	0.002
<a href="#">镍</a> (Ni) / % ≤	0.0005	
重金属(以Pb计) / % ≤	0.002	0.003

## 安全信息

S26: 万一接触眼睛, 立即使用大量清水冲洗并送医诊治。

安全说明: 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)。

	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
危险类别码:	R22: 吞咽有害。 R35: 会导致严重灼伤。
危险品运输编号:	UN1813/1814
CAS#1310-58-3化学试剂供应商(点击生产商链接可查看价格)	
<p> 百灵威科技有限公司 专业从事1310-58-3及其他化工产品的生产销售 400-666-7788</p> <p> 阿法埃莎(Alfa Aesar) 氢氧化钾专业生产商、供应商, 技术力量雄厚 800-810-6000/400-610-6006</p> <p>深圳迈瑞尔化学技术有限公司(代理ABCR) 长期供应HKO等化学试剂, 欢迎垂询报价 0755-86170099</p> <p>萨恩化学技术(上海)有限公司 生产销售Potassium hydroxide等化学产品, 欢迎订购 021-58432009</p> <p>阿达玛斯试剂 是以Caustic potash为主的化工企业, 实力雄厚 400-111-6333</p> <p>阿拉丁试剂 本公司长期提供1310-58-3等化工产品 021-50323709</p> <p> Acros Organics 是氢氧化钾等化学品的生产制造商 +32 14/57. 52. 11</p> <p>阿凡达化学 专业生产和销售HKO, 值得信赖 400-615-9918</p> <p> Sigma-Aldrich 专业从事Potassium hydroxide及其他化工产品的生产销售 800-736-3690</p> <p> 生工生物(上海)有限公司 Caustic potash专业生产商、供应商, 技术力量雄厚 800-820-1016 / 400-821-0268</p> <p>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. 1310-58-3 查看</p> <p>若您在此化学品供应商, 请按照<a href="#">化工产品收录</a>说明进行免费添加</p>	
其他信息	
产品应用:	用作化工生产的原料, 也用于医药、染料、轻工等工业。
	<p>氢氧化钾(1310-58-3)的制备方法:</p> <p>通常是电解氯化钾水溶液而得。以水银法为便。将处理后的氯化钾溶液流入水银电解槽中, 通入直流电进行电解, 阳极放出氯气排出收集; 阴极形成钾汞齐流至解汞槽, 与水分解成氢氧化钾和汞, 放出氢气排出收集。汞再送至电解槽。氢氧化钾溶液经蒸煮、浓缩、成型、包装得到产品。原材料氯化钾消耗1.29kg/kg。</p> <p>健康危害:</p> <p>本品具有强腐蚀性。粉尘刺激眼和呼吸道, 腐蚀鼻中隔; 皮肤和眼直接接触可引起灼伤; 误服可造成消化道灼伤, 粘膜糜烂、出血, 休克。</p> <p>环境危害:</p> <p>对水体可造成污染。</p> <p>燃爆危险:</p> <p>本品不燃, 具强腐蚀性、强刺激性, 可致人体灼伤。</p> <p>危险特性:</p> <p>与酸发生中和反应并放热。本品不会燃烧, 遇水和水蒸气大量放热, 形成腐蚀性溶液。具有强腐蚀性。</p> <p>健康危害:</p> <p>侵入途径: 吸入、食入、接触。</p> <p>健康危害: 本品有强烈腐蚀性。吸入后强烈刺激呼吸道或造成灼伤。皮肤和眼直接接触可引起灼伤; 口服灼伤消化道, 可致死。</p> <p>慢性影响: 肺损害、视觉损害、嗅觉损害。</p> <p>毒理学资料及环境行为:</p> <p>急性毒性: LD<sub>50</sub>273mg/kg(大鼠经口)。</p> <p>刺激性: 家兔经眼: 1%重度刺激。家兔经皮: 50mg(24小时), 重度刺激。</p> <p>危险特性: 本品不会燃烧, 遇水和水蒸气大量放热, 形成腐蚀性溶液。与酸发生中和反应并放热。具有强腐蚀性。</p> <p>燃烧(分解)产物: 一般无有害产物。</p> <p>氢氧化钾(1310-58-3)的应急处理处置方法:</p> <p>一、泄漏应急处理:</p>

生产方法及其他:	<p>隔离泄漏污染区，周围设警告标志，建议应急处理人员戴好防毒面具，穿化学防护服。不要直接接触泄漏物，用洁清的铲子收集于干燥净洁有盖的容器中，以少量加入大量水中，或通入二氧化碳或者弱酸，调节至中性，再放入废水系统。也可以用大量水冲洗，或通入二氧化碳或者弱酸，经稀释的洗水放入废水系统。如大量泄漏，收集回收或无害处理后废弃。</p> <p>二、防护措施：</p> <p>呼吸系统防护：必要时佩带防毒口罩。</p> <p>眼睛防护：戴化学安全防护眼镜。</p> <p>防护服：穿工作服(防腐材料制作)。</p> <p>手防护：戴橡皮手套(合成橡胶)。</p> <p>其它：工作后，淋浴更衣。注意个人清洁卫生。</p> <p>三、急救措施：</p> <p>皮肤接触：立即用水冲洗至少15分钟有条件的用弱酸清洗伤口(如<a href="#">醋酸</a>、硼酸)。若有灼伤，就医治疗。</p> <p>眼睛接触：立即提起眼睑，用流动清水或生理盐水冲洗至少15分钟。或用3%硼酸溶液冲洗。就医。</p> <p>吸入：迅速脱离现场至空气新鲜处。必要时进行人工呼吸。就医。</p> <p>食入：患者清醒时立即漱口，口服稀释的醋或柠檬汁，就医。灭火方法：雾状水、砂土、二氧化碳。</p> <p>应急处理： 隔离泄漏污染区，限制出入。建议应急处理人员戴防尘面具(全面罩)，穿防毒服。勿使泄漏物与还原剂、有机物、易燃物或金属粉末接触。不要直接接触泄漏物。小量泄漏：用洁净的铲子收集于干燥、洁净、有盖的容器中。大量泄漏：收集回收或运至废物处理场所处置。</p> <p>鉴别试验：</p> <p>4%试样液的钾盐试验(IT-27)呈阳性。</p> <p>含量分析：</p> <p>精确称取试样约1.5g，溶于40ml新煮沸并冷却后的水中，冷至15℃，加酚酞试液(TS-167)数滴，用1mol/L<a href="#">硫酸</a>滴定。在粉红色消失时，记录所耗的酸量，加甲基橙试液(TS-148)数滴，继续滴定至呈现持续不褪的粉红色。记录滴定所需酸的总体积。每mL 1mol/L硫酸相当于总碱量(以KOH计)56.11mg。</p> <p>质量指标分析：</p> <p>1. 碳酸盐：在含量分析中介于酚酞和甲基橙终点之间所耗的每mL 1mol/L硫酸，相当于<a href="#">碳酸钾</a>138.2mg。</p> <p>2. 重金属：取试样670mg，溶于5ml水和5ml稀<a href="#">盐酸</a>试液(TS-117)的混合液中。加热至沸，冷却，用水稀释至25ml，后过滤。以此作为试样液，按GT-16方法测定。用含20μg<a href="#">铅</a>离子的对照液(溶液A)。</p> <p>3. 水不溶物：5%试样水溶液应无色透明。</p> <p>4. 铅：取试样1g溶于5ml水和11ml稀盐酸试液的混合液中，冷却。以此作为试样液按GT-18方法测定。对照液中的铅离子量取10μg。</p> <p>5. 汞：按CT-22方法测定。标准液和试样液按如下方法制备。</p> <p>(1)标准液的制备：按GT-22制各贮液和稀释液，使所得溶液每ml中含汞1μg。取该溶液1ml，放入—50ml烧杯，加水20ml、1:4稀硫酸溶液1ml和4%<a href="#">高锰酸钾</a>溶液1ml。用表面皿盖住烧杯，煮沸数秒钟后冷却，备用。</p> <p>(2)试样液的制备：取试样10.0g放入—100ml烧杯，加水15ml使之溶解，加酚酞试液(TS-167)2滴，在不断搅拌下用1:1稀盐酸溶液缓慢中和。加1:稀硫酸溶液1ml和4%<a href="#">高锰酸钾</a>溶液1ml，用表面皿盖住烧杯，煮沸数秒钟后冷却，备用。</p>
相关化学品信息	
<a href="#">2-甲基-1-丁醇</a> <a href="#">4-苯乙 烯酸</a> <a href="#">13295-40-4</a> <a href="#">131933-66-9</a> <a href="#">人体甲状腺激素相关肽</a> <a href="#">130775-79-0</a> <a href="#">136-28-7</a> <a href="#">反式-4-甲基环己羧酸</a> <a href="#">1-萘硼酸</a> <a href="#">130260-02-5</a> <a href="#">噻托溴铵一水合物</a> <a href="#">草甘膦-(甘氨酸-2-14C)</a> <a href="#">134-98-5</a> <a href="#">2-氨基-3-氰基-5-甲基噻吩</a> <a href="#">4-丁酰基联苯</a> <a href="#">氯化钾的作用</a> <a href="#">五氟化铍</a> <a href="#">氯硝柳胺</a> 498	