

粉末状氢氧化钾山东销售 粉末

产品名称	粉末状氢氧化钾山东销售 粉末
公司名称	济南金昊化工有限公司
价格	8800.00/吨
规格参数	形状:粉末 KOH的含量 :90% 工艺:离子膜法
公司地址	济南市历城区华山镇姬家庄村北路中段
联系电话	86-053188529097/88687288 13869119097

产品详情

形状	粉末	KOH的含量	90%
工艺	离子膜法	生产厂家/产地	jn
颜色	灰白	执行质量标准	HG/T3688-00
等级	优等品		

氢氧化钾（化学式：koh），俗称苛性钾，白色固体氢氧化钾溶于水、醇，但不溶于醚。在空气中极易吸湿而潮解。可与二氧化碳反应生成碳酸钾。所以它会被用作吸收二氧化碳之用。高温时挥发而不分解。常作为实验室氢氧根的来源。

目录

氢氧化钾简介[管制信息](#)[名称](#)[化学式](#)[相对分子质量](#)[性状](#)[储存](#)[用途](#)[安全措施](#)[灭火方法](#)[紧急处理](#)[基本信息](#) [制备](#)[性质](#)

[安全技术说明](#)[1.主要用途与危害](#)[2.对环境的影响](#)[3.应急处理](#)[处置方法](#)

[相关化学反应](#)[氢氧化钾简介](#)[管制信息](#)[名称](#)[化学式](#)[相对分子质量](#)[性状](#)[储存](#)[用途](#)[安全措施](#)[灭火方法](#)[紧急处理](#)[基本信息](#) [制备](#) [性质](#) [安全技术说明](#)[1.主要用途与危害](#)[2.对环境的影响](#)[3.应急处理](#)[处置方法](#)[相关化学反应](#)[展开](#)

编辑本段氢氧化钾简介管制信息 氢氧化钾（腐蚀）

本品根据《[危险化学品安全管理条例](#)》受公安部门管制。名称 中文名称：氢氧化钾 英文别名：potassium hydroxide ,potassium hydroxide solution 1m, caustic potash ,potassa化学式 koh相对分子质量 56.11性状

白色颗粒、块装或棒装。具强[碱性](#)及[腐蚀性](#)。极易吸收空气中水分而[潮解](#)，吸收[二氧化碳](#)而成[碳酸钾](#)。溶于约0.6份热水、0.9份冷水、3份[乙醇](#)、2.5份[甘油](#)

。当溶解于水、醇或用酸处理时产生大量热量。0.1mol/l溶液的ph为13.5。相对密度2.044。熔点380（无水）。中等毒，半数致死量(大鼠，经口)1230mg/kg。有强腐蚀性。储存 密封干燥保存。用途

酸碱中和调节溶液pH值。二氧化碳吸收剂。皂化剂。安全措施 泄漏：隔离泄漏污染区，限制出入。建议应急处理人员戴自给式呼吸器，穿防酸碱工作服。不要直接接触泄漏物。小量泄露：避免扬尘，用洁净的铲子收集于干燥、洁净、有盖的容器中。也可以用大量水冲洗，洗水稀释后放入废水系统。大量泄露：收集回收或运至废物处理场所处置。灭火方法 燃烧性：不燃 灭火剂：水、砂土。灭火注意事项：须防止物品遇水产生飞溅，造成灼伤。紧急处理 吸入：迅速脱离现场至新鲜空气处。保持呼吸道通畅。如呼吸困难，给输氧。如呼吸停止，立即进行人工呼吸。

误食：误服者用水漱口，给饮牛奶或蛋清。就医。

皮肤接触：立即脱去被污染衣着，用大量流动清水冲洗，至少15分钟。就医。

眼睛接触：立即提起眼睑，用大量流动清水或生理盐水彻底冲洗至少15分钟。就医。编辑本段基本信息

氢氧化钾 英文名 potassium hydroxide 别名 苛性钾 识别cas号 1310-58-3 rtecs号 tt2100000 性质化学式

koh 摩尔质量 56.10564 g/mol 外观 白色潮解固体 密度 2.044 g/cm³ 熔点 360 沸点 1320 在水中的溶解度

1100 g/l (25 °c) 结构晶体结构 单斜 危险性 eu分类 腐蚀性 (c) nfp 704031 警示性质标准词 r22, r35

安全建议标准词 s1/2, s26, s36/37/39, s45 闪点 不可燃 相关化学品

其他阴离子氯化钾，氰化钾，过氧氰化钾，超氧化钾

其他阳离子氢氧化铷，氢氧化钠，氢氧化铯，氢氧化铊

若非注明，所有数据都依从国际单位制，以及来自标准状况（25 °c, 100 kpa）的条件。编辑本段制备
可从电解高纯度的饱和氯化钾水溶液制得。离子膜法电解生产氢氧化钾简介：

经过溶解、过滤等精制过程的氯化钾盐水溶液进入电解槽，由于离子膜的选择透过性（k离子和水可以自由通过离子膜，而大部分cl离子将无法透过），又因电解槽电极所带电荷不同，k离子将向阴极移动并聚集，同时水电离产生的h⁺离子也在阴极结合生成h₂，而oh⁻离子将于k离子结合生成氢氧化钾，同时cl离子将聚集在阳极，生成cl₂。产生的氢氧化钾溶液再经过蒸发或稀释过程生成不同浓度的液体氢氧化钾，而其进一步浓缩，结晶就可以生产出固体氢氧化钾。

古法：通过高温加热碳酸钙生成氧化钙caco₃ $\xrightarrow{\text{高温}}$ cao+co₂

氧化钙与水反应生成氢氧化钙cao+h₂o=ca(oh)₂

氢氧化钙与草木灰反应生成氢氧化钾ca(oh)₂+k₂co₃=caco₃+2koh编辑本段性质 具有碱的通性，易溶于水，有强烈腐蚀性，常用于制取碳酸钾，纯净的固体氢氧化钾为白色正交结晶，有块状和片状两种，部分工业产品级氢氧化钾，由于生产过程中会引入镍等杂质离子而呈现灰色，部分由于晶体折光率原因而呈淡兰色。溶于水放出大量热。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，并且由于氢氧化物对碳水化合物的分解作用，而使其相对于酸腐蚀的危险更加严重，经氢氧化钾腐蚀的皮肤，通常呈现深度灼伤，且难以愈合，一旦眼睛或皮肤接触到氢氧化钾，应迅速将受伤部位以水不断冲洗15分钟以上，并立即就医；口服会灼伤消化道，可致命。