

# 广州双门化工优势供应-90/95氢氧化钾

产品名称	广州双门化工优势供应-90/95氢氧化钾
公司名称	广州市双门化工有限公司
价格	6500.00/吨
规格参数	
公司地址	广州市黄埔区开萝大道2号724房（仅限办公）（注册地址）
联系电话	13926431310

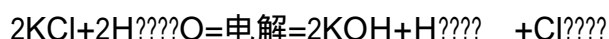
## 产品详情

### 应用领域

- 1、用作干燥剂、吸收剂，用于制草酸及各种钾盐，还用于电镀、雕刻、石印术等
- 2、主要用作钾盐生产的原料，如高锰酸钾、碳酸钾等。在医药工业中，用于生产钾硼氢、安体舒通、沙肝醇、丙酸睾丸素等。在轻工业中用于生产钾肥皂、碱性蓄电池、化妆品（如冷霜、雪花膏和洗发膏）。在染料工业中，用于生产还原染料，如还原蓝RSN等。在电化学工业中，用于电镀、雕刻等。在纺织工业中，用于印染、漂白和丝光，并大量用作制造人造纤维、聚酯纤维的主要原料。此外，还用于冶金加热剂和皮革脱脂等方面。
- 3、化工基本原料，用于医药、日用化工等。
- 4、用作分析试剂、皂化试剂、二氧化碳和水分的吸收剂。
- 5、日化工业用作制造洗污肥皂、洗头软皂、雪花膏、冷霜、洗发膏等的原料。制药工业用于制造黄体酮、香兰素等原料。染料工业用于制造三聚氰胺染料。电池工业用于制造碱性蓄电池。

### 制备

1、隔膜电解法原料氯化钾在化盐槽溶化成饱和溶液，加热至90℃时分别加入碳酸钾、苛性钾、氯化钡除去钙、镁和硫酸根等杂质，经沉降除渣、盐酸中和、精制的含氯化钾280~315g/L的氯化钾溶液经预热到70~75℃后进行电解，得氢氧化钾、氯气和氢气。隔膜法所得氢氧化钾浓度为10%~11%，需通过蒸发浓缩和冷却澄清，制得含45%~50%氢氧化钾溶液；也可继续在熬碱锅中浓缩，经脱色，制得固体氢氧化钾，或经制片成片状氢氧化钾产品。



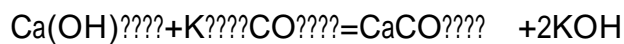
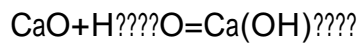
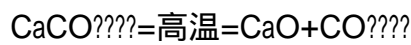
2、水银电解法电解液的配制同隔膜电解法。电解室中以石墨(或金属)作阳极，水银作阴极，电解产生的氯气送氯气干燥工序，生成的钾汞齐流入解汞室。大部分未反应的氯化钾以淡盐水状态经处理后，返回原料溶解工序。钾汞齐与清水反应生成氢氧化钾和氢气。因解汞室出来的氢氧化钾浓度为45%~50%，可作为液体氢氧化钾产品，也可再经熬碱锅蒸浓成固碱或制成片状氢氧化钾产品。

3、工业上制取氢氧化钾是电解氯化钾的水溶液。因为氢氧化钾比氢氧化钠难脱水，市售品的纯度一般只能达到85%~86%。如需提纯可按照提纯氢氧化钠的相同的方法进行提纯。

4、氯化钾经精制后，预热，不断注入电解槽中，电解生成液经浓缩、脱色而得。

5、采用离子交换膜法，以工业品氢氧化钾作为阳极室物质，纯水作为阴极室物质，在直流场作用下，K<sup>+</sup>离子透过具有选择性的阳膜进入阴极室与OH<sup>-</sup>离子生成试剂氢氧化钾，经浓缩、干燥得固体氢氧化钾。气体产物O<sub>2</sub>、H<sub>2</sub>分别由导管排出。

6、通过高温加热碳酸钙生成氧化钙，氧化钙与水反应生成氢氧化钙，氢氧化钙与草木灰反应生成氢氧化钾



## 含量分析

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硫酸滴定。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。

## 毒学资料

对组织有烧灼作用，可溶解蛋白质，形成碱性变性蛋白质。溶液或粉尘溅到皮肤上，尤其溅到黏膜，可产生软痂。溶液浓度越高，温度越高，作用越强。溅入眼内，不仅可损伤角膜，而且能使眼部深组织损伤。

最高容许浓度为0.5 mg/m<sup>3</sup>。工作时应防止触及皮肤和眼睛，如不慎触及时，可用流水洗涤受损部位，然后湿敷5%的醋酸、酒石酸、盐酸或柠檬酸溶液；如溅入眼内，应用流水或生理盐水仔细缓慢洗涤10~30 min，然后点入2%的奴佛卡因或0.5%的地卡因溶液。操作时应穿由结实布制作的工作服，戴橡皮手套、袖套、围裙，穿胶鞋等劳保用品，手上宜涂敷中性和疏水软膏。

## 生物学数据

1、生态毒性 TLm：80ppm (24h)

2、其他有害作用 由于呈碱性，对水体可造成污染，对植物和水生生物应给予特别注意。

## 分子结构数据

- 1、单一同位素质量：55.966447 Da
- 2、标称质量：56 Da
- 3、平均质量：56.1056 Da

## 性质与稳定性

- 1、易潮解。暴露于空气中时，易吸收二氧化碳和水分，逐渐变成碳酸钾。易溶于水，溶解时放出大量溶解热，有极强的吸水性，在空气中能吸收水分而溶解，并吸收二氧化碳逐渐变成碳酸钾。溶于乙醇，微溶于醚。有极强的碱性和腐蚀性，其性质与烧碱相似。能引起灼伤。易于吸收空气中的水分和CO<sub>2</sub>。
- 2、稳定性：稳定
- 3、禁配物：强酸、易燃或可燃物、二氧化碳、酸酐、酰基氯
- 4、避免接触的条件：潮湿空气
- 5、聚合危害：不聚合
- 6、分解产物：氧化钾