

# 广州双门化工优势供应-氢氧化钠/片碱/烧碱

产品名称	广州双门化工优势供应-氢氧化钠/片碱/烧碱
公司名称	广州市双门化工有限公司
价格	2500.00/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

氢氧化钠 用途与合成方法  
特性

用途

纯的无水氢氧化钠为白色半透明，结晶性，可用作干燥剂，但是，不能干燥乙醇和甘油，且在空气中易潮解，氢氧化钠极易溶于水，溶解时能放出大量的热，288K时其饱和溶液有涩味和滑腻感，溶液呈强碱性。氢氧化钠有固态和液态两种：纯固体烧碱呈白色，有吸水性，纯液体烧碱为无色透明液体。氢氧化钠能与酸、酮、液氨。对纤维、皮肤、玻璃、陶瓷等有腐蚀作用；遇水和水蒸气时会放出热量；与无机酸发生中和反应；与金属铝和锌、非金属硼和硅等发生歧化反应。能从水溶液中沉淀金属离子。氢氧化钠反应，生成相应的有机酸的钠盐和醇。氢氧化钠的用途十分广泛，在化学工业中具有很强的吸湿性，还可用做碱性干燥剂。许多工业部门都需要烧碱。使用烧碱的行业有：造纸、炼铝、炼钨、人造丝、人造棉和医药原料、药剂及有机中间体，旧橡胶的再生，生产漂白粉、氯气及水煤气。在冶金工业中，制取硼砂、铬盐、锰酸盐、钛酸盐等。工业用氢氧化钠应符合标准 GB 209-2006；工业用离子交换膜法氢氧化钠应符合标准 GB 11199-89；化纤用氢氧化钠应符合标准 GB 11212-89；食用氢氧化钠应符合标准 GB 1987-2003。氢氧化钠俗称烧碱，或叫火碱、苛性钠。这是因为它对皮肤有腐蚀性，会腐蚀表皮，造成烧伤。它对蛋白质有溶解作用（由于其对蛋白质有溶解作用，且能引起蛋白质变性）。用0.02%溶液滴入兔眼，可引起角膜灼伤。LD50：500 mg/kg，兔经口LDLo: 500 mg/kg。粉

## 溶解度

水中溶解度(g/100ml)

与二氧化碳反应

如何检验氢氧化钠和二氧化碳的反应中生成了水

工业制法

手工皂用氢氧化钠选择试剂级或是工业级

鉴别试验

皮肤上，尤其是溅到粘膜，可产生严重灼伤；溅入眼内，不仅损伤角膜，而且可导致失明；误服可造成消化道灼伤，引起急性血性腹泻，有时发生声哑、吞咽困难、肠道狭窄。由于强碱性，对水体可造成污染。注意。

常温下,氢氧化钠的溶解度是53g

,即100克的水溶解氢氧化钠53克

50 60 70 80 90 100溶解度g 42 51 109 110

《化学手册》氢氧化钠在乙醇中的溶解度

解一小部分,无水乙醇基本不溶。

不同温度( )时每100毫升水中的溶解度

/40 ;174g/60

正常情况:  $2\text{NaOH} + \text{CO}_2 = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

$\text{H}_2\text{O} = 2\text{NaHCO}_3$

1,在烧瓶中加入a克水(或a毫升)

足量)2,将一定质量的NaOH固体加入

入适量(不能过量,以免生成碳酸钠)

生成物拿去加热蒸发水分(烧瓶口加玻璃

棒)3,将取出的b克无水硫酸铜中,直到原有的

铜重量,设为c克如果c-b>a说明反应

1,过滤海水2,加入过量氢氧化钠

$\text{H}_2$ (微溶)  $\text{Mg} + 2\text{OH} = \text{Mg}(\text{OH})_2$

过滤  $\text{Ba} + \text{SO}_4(2-) = \text{BaSO}_4$  4,加入过

过滤  $\text{Ca} + \text{CO}_3 = \text{CaCO}_3$   $\text{Ba} + \text{CO}_3 = \text{BaCO}_3$

根离子  $2\text{H} + \text{CO}_3 = \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$  6,加

一步去除钙、镁离子8,电解  $2\text{NaCl} + 2\text{H}_2\text{O}$

氢氧化钠(NaOH),是做冷制手工皂

级之分的。大致可以分为:“工业级”

。“工业级”与“试剂级”的大差别

氢氧化钠纯度会比“工业级”纯度更

者更低,“试剂级”则可以达到99%

铁、镁、氯、铝、钾、氮、砷、硫酸

影响化学反应后的结果,而工业级则

,“试剂级”也比较不会有呛鼻的味

会更贵。大的原则是,哪个等级都

纯度的“试剂级”,化学纯、分析纯

度较低的“工业级”,计算时折算出

的化学试剂,纯度高的有化学纯、分

实验要求选择不同化学试剂等级,当

应工业上使用。但工业级不一定就

一般纯度都很高,可达99%以上。剩

余的微量元素对皂的影响是微乎其

析使用,微量的不纯物就可能导致皂

的。重要的是,必须要确认NaOH的

一定要清楚其含量,就不至产生因

使皂化不足成品易酸败的问题。比较

作皂时,很多人习惯于添加一些其

较这1~2%的NaOH的不纯物。用工

有问题,所以做皂使用此等级的Na

试样的水溶液能离解出OH-,呈强碱

含量分析

毒性

毒性

使用限量

食品添加剂大允许使用量大允许残留量标准

化学性质

用途

用途

用途

用途

用途

用途

用途

用途

用途

呈阳性。

试样液的制备 用已知质量的称量瓶称取50g，称准至0.01g，放入100ml烧杯中，加水稀释至接近刻度，冷却至室温后，注入250ml具塞三角瓶中，加入10%的指示剂，用氢氧化钠溶液调至微红色)10%力搅拌下，用1mol/L盐酸标准溶液滴定。——盐酸标准溶液浓度，mol/Lm——每毫摩尔氢氧化钠量，m1；0.040——每毫摩尔氢氧化钠AD1不作限制性规定(FAO/WHO，2001)。LD50500mg/kg(兔，经口)。

具有极强腐蚀性，其溶液或粉尘溅到皮肤上，能引起局部灼伤并渗透至深层组织。灼伤后留有疤痕，且可使眼睛深部组织损伤。如不慎溅入眼内，应立即用清水或生理盐水冲洗，严重者速送医院治疗。空气中烧碱粉尘工作时必须穿戴工作服、口罩、防护靴等劳保用品。应涂以中性和疏水性涂料。GB 2760—96：加工助剂，GMP。FAO/WHO：食品添加剂中文名称允许使用该种添加剂的最大使用量(g/kg)大允许残留量(g/kg)应在制成后成品之前出去，有规定100%。纯品是无色透明的晶体。易溶于水，不溶于丙酮。露放在空气中，后会吸收水分。基本化工原料，用作高纯试剂,广泛用于日用化工等部门。

用于造纸、纤维素浆粕的生产；用于纺织工业以及动植物油脂的精炼。纺织印染工业用作染剂。化学工业用于生产硼砂、氰化钠等。用于精炼石油制品，并用于油田钻井液、金属铜的表面处理以及玻璃、搪瓷、陶瓷工业。级产品在食品工业上用做酸中和剂、着色剂、脱臭剂。

用作分析试剂、皂化剂、少量二氧化碳吸收剂。用于纺织、印染、搪瓷、造纸、合成纤维等行业

基本化工原料，广泛用于化工、冶金、医药等部门

在分析上用作酸的标定。主要用于粘液法人造丝、合成纤维、造纸、制皂、制革等

作酸的中和剂，可用于水果加工中用作漂白剂，按生产需要适量使用。

广泛应用的基本分析试剂。配制分析试剂。酸的中和。钠盐制造。