

广东惠州污水处理工业级氢氧化钠厂价，可送货上门欢迎询盘

产品名称	广东惠州污水处理工业级氢氧化钠厂价，可送货上门欢迎询盘
公司名称	惠州市长瑞实业有限公司
价格	3850.00/个
规格参数	天津天工:99
公司地址	惠州市惠城区小金口镇大树岭南街248号（仅限办公）
联系电话	0752-5828211 13480504444

产品详情

氢氧化钠（又称烧碱和苛性钠），化学式为NaOH，是一种具有高腐蚀性的强碱，一般为白色片状或颗粒，能溶于水生成碱性溶液，也能溶解于甲醇及乙醇。此碱性物具有潮解性，会吸收空气里的水蒸气，亦会吸取二氧化碳等酸性气体。

氢氧化钠为常用的化学品之一，为很多工业过程的必需品，常被用于制造木浆纸张、纺织品、肥皂及其他清洁剂等。

中文名

氢氧化钠

别称

烧碱、火碱、苛性钠

外观

白色半透明片状或颗粒

化学性质

3制备方法

实验室制法

工业制法

4检测方法

实验室测定

变质检验

5应用领域

化学实验

化学工业

食品工业

水处理

冶金

物理性质

氢氧化钠为白色半透明结晶状固体。其水溶液有涩味和滑腻感。 [3]

吸水性（潮解性）：氢氧化钠在空气中易潮解，故常用固体氢氧化钠做干燥剂。但液态氢氧化钠没有吸水性。

溶解性

极易溶于水，溶解时放出大量的热。易溶于乙醇、甘油。

钠盐与氧化钙反应

可以用一些碳酸氢钠（小苏打）和一些氧化钙（生石灰）。把生石灰放于水中，反应后变为石灰浆（氢氧化钙溶液、熟石灰），把碳酸氢钠（或碳酸钠）的固体颗粒（浓溶液也行）加入石灰浆中，为保证产物氢氧化钠的纯度，需使石灰浆过。原因：参考氢氧化钙和碳酸钠的溶解度。搅拌加快其反应，待其反应一会儿后，静置片刻，随着碳酸钙的沉淀，上层清液就是氢氧化钠溶液，小心倒出即可。（切记倒出后称量时不能放在滤纸上！

工业上生产烧碱的方法有苛化法、电解法和离子交换膜法三种。

苛化法

将纯碱、石灰分别经化碱制成纯碱溶液、石灰制成石灰乳，于99~101℃进行苛化反应，苛化液经澄清、蒸发浓缩至40%以上，制得液体烧碱。将浓缩液进一步熬浓固化，制得固体烧碱成品。苛化泥用水洗涤，洗水用于化碱。

隔膜电解法

将原盐化盐后加入纯碱、烧碱、氯化钡精制剂除去钙、镁、硫酸根离子等杂质，再于澄清槽中加入聚丙烯酸钠或苛化麸皮以加速沉淀，砂滤后加入盐酸中和，盐水经预热后送去电解，电解液经预热、蒸发、分盐、冷却，制得液体烧碱，进一步熬浓即得固体烧碱成品。盐泥洗水用于化盐。

离子交换膜法

将原盐化盐后按传统的办法进行盐水精制，把一次精盐水经微孔烧结碳素管式过滤器进行过滤后，再经螯合离子交换树脂塔进行二次精制，使盐水中钙、镁含量降到0.002%以下，将二次精制盐水电解，于阳极室生成氯气，阳极室盐水中的Na⁺通过离子膜进入阴极室与阴极室的OH⁻生成氢氧化钠，H⁺直接在阴极上放电生成氢气。电解过程中向阳极室加入适量的高纯度盐酸以中和返迁的OH⁻，阴极室中应加入所需纯水。在阴极室生成的高纯烧碱浓度为30%~32%（质量），可以直接作为液碱产品，也可以进一步熬浓，制得固体烧碱

氢氧化钠（NaOH）的用途极广。用于生产纸、肥皂、染料、人造丝，冶炼金属、石油精制、棉织品整理、煤焦油产物的提纯，以及食品加工、木材加工及机械工业等方面

氢氧化钠在国民经济中有广泛应用，许多工业部门都需要氢氧化钠。使用氢氧化钠最多的部门是化学药品的制造，其次是造纸、炼铝、炼钨、人造丝、人造棉和肥皂制造业。另外，在生产染料、塑料、药剂及有机中间体，旧橡胶的再生，制金属钠、水的电解以及无机盐生产中，制取硼砂、铬盐、锰酸盐、磷酸盐等，也要使用大量的烧碱。同时氢氧化钠是生产聚碳酸酯、超级吸收质聚合物、沸石、环氧树脂、磷酸钠、亚硫酸钠和大量钠盐的重要原材料之一。

生产洗涤剂

肥皂：制造肥皂是烧碱最古老和最广泛的用途。

氢氧化钠一直被用于传统的生活用途。直到今天，肥皂、香皂和其它种类的洗涤用品对烧碱的需求量依然占烧碱的15%左右。

脂肪和植物油的主要成分是三酸甘油酯（三酰甘油），它的碱水解方程式为：



该反应为生产肥皂的原理，故得名皂化反应。

R基可能不同，但生成的R-COONa都可以做肥皂。常见的R-有：

C₁₇H₃₃-：8-十七碳烯基。R-COOH为油酸。

C₁₅H₃₁-：正十五烷基。R-COOH为软脂酸。

C₁₇H₃₅-：正十七烷基。R-COOH为硬脂酸。

洗涤剂：氢氧化钠被用于生产各种洗涤剂，甚至如今的洗衣粉（十二烷基苯磺酸钠等成分）也是由大量的烧碱制造出来的，烧碱被用于磺化反应后对过剩的发烟硫酸进行中和。

造纸

氢氧化钠在造纸工业中发挥着重要的作用。由于其碱性特质，它被用于煮和漂白纸页的过程。

造纸的原料是木材或草类植物，这些植物里除含纤维素外，还含有相当多的非纤维素（木质素、树胶等）。加入稀的氢氧化钠溶液可将非纤维素成分溶解而分离，从而制得以纤维素为主要成分的纸浆。

人造纤维和纺织

人造纤维如人造棉、人造毛、人造丝等，大都是粘胶纤维，它们是用纤维素、氢氧化钠、二硫化碳（CS₂）为原料制成粘胶液，经喷丝、凝结而制得。

在纺织工业中，氢氧化钠被用于纤维的处理和染色，且用于对棉纤维进行丝光处理。棉织品用烧碱溶液处理后，能除去覆盖在棉织品上的蜡质、油脂、淀粉等物质，同时能增加织物的丝光色泽，使染色更均匀。

精炼石油

石油产品经硫酸洗涤后还含有一些酸性物质，必须用氢氧化钠溶液洗涤，再经水洗，才能得到精制产品。[6]

我国《食品添加剂使用卫生标准》（GB 2920-1996）规定：可作加工助剂，按生产需要适量使用。

氢氧化钠可以被广泛使用于下列生产过程：容器的清洗过程；淀粉的加工过程；羧甲基纤维素的制备过程；谷氨酸钠的制造过程。[7]

氢氧化钠被广泛应用于水处理。在污水处理厂，氢氧化钠可以通过中和反应减小水的硬度。在工业领域，是离子交换树脂再生的再生剂。氢氧化钠具有强碱性，且在水中具有相对高的可溶性。由于氢氧化钠在水中具有相对高的可溶性，所以容易衡量用量，可以方便地在水处理的各个领域使用。

氢氧化钠被使用在水处理方面的如下课题：消除水的硬度；调节水的pH值；对废水进行中和；通过沉淀消除水中重金属离子；离子交换树脂的再生。

冶金

氢氧化钠被用于处理铝土矿，在铝土矿中含有氧化铝，氧化铝是制取铝的原料。用氢氧化钠可以把氧化铝从精矿中提纯。

氢氧化钠还被用于生产锌合金和锌锭。

健康危害

侵入途径：吸入、食入。

健康危害：该品有强烈刺激和腐蚀性。粉尘或烟雾会刺激眼和呼吸道，腐蚀鼻中隔，皮肤和眼与NaOH直接接触会引起灼伤，误服可造成消化道灼伤，粘膜糜烂、出血和休克。

防护措施

呼吸系统防护：必要时佩带防毒口罩。

眼睛防护：戴化学安全防护眼镜。防护服：穿工作服（防腐材料制作）。小心使用，小心溅落到衣物、口中。[1]

手防护：戴橡皮手套。

其它：工作后，淋浴更衣。注意个人清洁卫生。

急救措施

皮肤接触：先用水冲洗至少15分钟（稀液）/用布擦干（浓液），再用5~10%硫酸镁、或3%硼酸溶液清洗并就医。

眼睛接触：立即提起眼睑，用流动清水或生理盐水清洗至少15分钟。或用3%硼酸溶液(或稀醋酸)冲洗。就医。

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。

食入：少量误食时立即用食醋、3~5%醋酸或5%稀盐酸、大量橘汁或柠檬汁等中和；给饮蛋清、牛奶或植物油并迅速就医，禁忌催吐和洗胃。