

# 批发氢氧化钠 苛性钠 工业级

产品名称	批发氢氧化钠 苛性钠 工业级
公司名称	东莞市中堂兴隆水处理服务部
价格	3180.00/吨
规格参数	产品等级:工业级 含量 :96.0% 形状:片状
公司地址	中国 广东 东莞 莞城区运河东三路田禾塞纳河畔6栋2单元2502室
联系电话	86-076923021769 13688965180

## 产品详情

### 性状

氢氧化钠有腐蚀性（人教版九年级下册课本）

熔融白色颗粒或条状，现常制成小片状。易吸收空气中的水分和二氧化碳。1g溶于0.9ml冷水、0.3ml沸水、7.2ml无水乙醇、4.2ml甲醇，溶于甘油。溶于水、乙醇时或溶液与酸混合时产生剧热。溶液呈强碱性。相对密度2.13。熔点318 。沸点1390 。半数致死量（小鼠，腹腔）40mg/kg。有腐蚀性。其水溶液有涩味和滑腻感。氢氧化钠对二氧化碳有吸收作用，也是生物实验常用的化学品。

### 储存

密封干燥保存。（即不能敞口放置。空气中含有水蒸气（h<sub>2</sub>o）、二氧化碳（co<sub>2</sub>），而naoh易被水蒸气潮解，易与二氧化碳反应生成碳酸钠（na<sub>2</sub>co<sub>3</sub>，苏打），也就会变质。

化学方程式为 $2\text{naoh}+\text{co}_2=\text{na}_2\text{co}_3+\text{h}_2\text{o}$

用途 广泛应用的污水处理剂、基本分析试剂、配制分析用标准碱液、少量二氧化碳和水分的吸收剂、酸的中和钠盐制造。制造其它含氢氧根离子的试剂；在造纸、印染、废水处理、电镀、化工钻探方面均有

重要用途；国内品牌有：天惠牌、天工牌、金达牌。

氢氧化钠还是许多有机反应的良好催化剂。其中最典型的是酯的水解反应： $\text{rcoor}' + \text{naoh} \rightarrow \text{rcoona} + \text{r}'\text{oh}$

安全措施  
密闭包装，贮于阴凉干燥处。与酸类、铵类、易（可）燃物等分储分运。

不可与皮肤接触，若皮肤（眼睛）接触，用流动清水冲洗，涂抹硼酸溶液。

若误食，用水漱口，饮牛奶或蛋清（等酸性无害食品）且需立即就医。

### 处理方法

废弃的氢氧化钠不能直接倒入下水道，可以利用酸性中和，如盐酸、硫酸等。（化学方程式为 $2\text{naoh} + \text{h}_2\text{so}_4 = \text{na}_2\text{so}_4 + 2\text{h}_2\text{o}$ 、 $\text{naoh} + \text{hcl} = \text{nacl} + \text{h}_2\text{o}$ ）

### 变质检验

1. 样品中滴加过量稀盐酸若有气泡产生，则氢氧化钠变质。

原理： $2\text{naoh} + \text{co}_2 = \text{na}_2\text{co}_3 + \text{h}_2\text{o}$

$2\text{hcl} + \text{na}_2\text{co}_3 = 2\text{nacl} + \text{co}_2 + \text{h}_2\text{o}$

（空气中含有少量的二氧化碳，而敞口放置的naoh溶液能够与co2反应

hcl中的氢离子能够与碳酸根离子反应生成气体）

注：hcl会优先与naoh反应生成nacl和h2o。因为naoh是强碱，而na2co3是水溶液显碱性。

2. 样品中加澄清石灰水，若有白色沉淀生成，则氢氧化钠变质。

原理： $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightleftharpoons \text{CaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaOH}$

3. 样品中加氯化钡，若有白色沉淀生成，则氢氧化钠变质。

原理： $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{BaCl}_2 \rightleftharpoons \text{BaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaCl}$

4. 部分变质，先加入nh4cl,有刺激性气味气体生成，再加入过量稀盐酸，有气泡产生。

原理： $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{NaOH} \rightleftharpoons \text{NH}_3 \uparrow + \text{H}_2\text{O} + \text{NaCl}$

$2\text{HCl} + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightleftharpoons 2\text{NaCl} + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$

理化常数

密度：2.130克/立方厘米

氢氧化钠化学分子结构式

熔点：318.4

水溶性：。极易溶于水，水溶液呈无色

沸点：1390

碱离解常数 ( $k_b$ ) = 3.0

碱离解常数倒数对数 ( $p_k b$ ) = -0.48

致死量：40mg/kg

中学鉴别氢氧化钠的方法：加入氯化镁，产生白色沉淀；焰色反应，火焰呈黄色。

cas号1310-73-2

einecs号 215-185-5

分子式：naoh

分子量：40.01[1]

实验室测定

方法名称：氢氧化钠—氢氧化钠的测定—中和滴定法。

应用范围：该方法采用滴定法测定氢氧化钠的含量。

该方法适用于氢氧化钠。

方法原理：供试品加新沸过的冷水适量使溶解后，放冷，用水稀释至刻度，摇匀，精密量取25ml，加酚酞指示液3滴，用硫酸滴定液（0.1mol/l）滴定至红色消失，记录消耗硫酸滴定液（0.1mol/l）的容积（ml），加甲基橙指示液2滴，继续加硫酸滴定液（0.1mol/l）至显持续的橙红色，根据前后两次消耗硫酸滴定液（0.1mol/l）的容积（ml），算出供试量中的总碱含量（作为naoh计算）并根据加甲基橙指示液后消耗硫酸滴定液（0.1mol/l）的容积（ml），算出供试量中 $\text{Na}_2\text{CO}_3$ 的含量。

试剂：1. 水（新沸放冷）

2. 硫酸滴定液（0.1mol/l）

3. 酚酞指示液

4. 甲基橙指示液：取甲基橙0.1g，加水100ml使溶解，即得。

仪器设备：

试样制备：1. 硫酸滴定液（0.1mol/l）

配制：取硫酸6ml，缓缓注入适量的水中，冷却至室温，加水稀释至1000ml，摇匀。

标定：取在270-300℃干燥恒重的基准无水碳酸钠约0.3g，精密称定，加水50ml使溶解，加甲基红-溴甲酚绿混合指示液10滴，用本液滴定至溶液由绿色变为紫红色时，煮沸2分钟，冷却至室温，继续滴定至溶液颜色由绿色变为暗紫色。每1ml硫酸滴定液（0.1mol/l）相当于10.60mg的无水碳酸钠。根据本液消耗量与无水碳酸钠的取用量，算出本液的浓度，即得。

## 2. 酚酞指示液

取酚酞1g，加乙醇100ml使溶解。

操作步骤：取该品约2g，精密称定，置250ml量瓶中，加新沸过的冷水适量使溶解后，放冷，用水稀释至刻度，摇匀，精密量取25ml，加酚酞指示液3滴，用硫酸滴定液（0.1mol/l）滴定至红色消失，记录消耗硫酸滴定液（0.1mol/l）的容积（ml），加甲基橙指示液2滴，继续加硫酸滴定液（0.1mol/l）至显持续的橙红色，根据前后两次消耗硫酸滴定液（0.1mol/l）的容积（ml），算出供试量中的总碱含量（作为naoh计算）并根据加甲基橙指示液后消耗硫酸滴定液（0.1mol/l）的容积（ml），算出供试量中 $\text{Na}_2\text{CO}_3$ 的含量，每1ml硫酸滴定液（0.1mol/l）相当于8.00mg的naoh或21.20mg的 $\text{Na}_2\text{CO}_3$ 。

注1：“精密称取”系指称取重量应准确至所称取重量的千分之一，“精密量取”系指量取体积的准确度应符合国家标准中对该体积移液管的精度要求。

参考文献：中华人民共和国药典，国家药典委员会编，化学工业出版社，2005年版，二部，p.904。

## 特性吸水性

有强烈的腐蚀性，有吸水性及潮解性（所以naoh敞口放置，质量会增加），可用作干燥剂，但是，不能干燥二氧化硫、二氧化碳、二氧化氮和氯化氢等酸性气体，因为可以和 $\text{CO}_2$ 等发生反应从而变质。（会与酸性气体发生反应。）且在空气中易潮解而液化（因吸水而溶解的现象，属于物理变化）；溶于水，同时放出大量热。能使酚酞变红，使紫色石蕊试液变蓝，属于强碱。腐蚀铝性物质，不腐蚀塑料。只需放在空气中数分钟，就会吸收水分，成为液态毒药。其熔点为318.4℃。除溶于水之外，氢氧化钠还易溶于乙醇、甘油；但不溶于乙醚、丙酮、液氨。

强碱性 其液体是一种无色，有涩味和滑腻感的液体。氢氧化钠在空气中可与二氧化碳反应而变质。反应的化学方程式为： $2\text{NaOH} + \text{CO}_2 = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

钠（Na）与水反应（与水反应时，应用烧杯并在烧杯上加盖玻璃片，反应时钠块浮在水面上，熔成球状，游于水面，有“嘶嘶”的响声，并有生成物飞溅），生成强碱性NaOH溶液

NaOH晶体放大图片

，并放出氢气。固体NaOH中OH以O-H共价键结合，Na<sup>+</sup>与OH<sup>-</sup>以强离子键结合，溶于水其解离度近乎100%，故其水溶液呈强碱性，可使无色的酚酞试液变红色，或使pH试纸、紫色石蕊溶液等变蓝。

其他性质

纯的无水氢氧化钠为白色半透明，结晶状固体。氢氧化钠极易溶于水，溶解度随温度的升高而增大，溶解时能放出大量的热，288K时其饱和溶液浓度可达16.4mol/l(1:1)。它的水溶液有涩味和滑腻感，溶液呈强碱性，能与酸性物质反应，具备碱的一切通性。市售烧碱有固态和液态两种：纯固体烧碱呈白色，有块状、片状、棒状、粒状，质脆；纯液体烧碱为无色透明液体。氢氧化钠还易溶于乙醇、甘油；但不溶于乙醚、丙酮、液氨。对纤维、皮肤、玻璃、陶瓷等有腐蚀作用，溶解或浓溶液稀释时会放出热量；与无机酸发生中和反应也能产生大量热，生成相应的盐类；与金属铝和锌、非金属硼和硅等反应放出氢；与氯、溴、碘等卤素发生歧化反应。能从水溶液中沉淀金属离子成为氢氧化物；能使油脂发生皂化反应，生成相应的有机酸的钠盐和醇，这是去除织物上的油污的原理。注：氢氧化钠只要拿出来放在空气中就会迅速吸收空气中的水分子（即潮解）而溶解生成氢氧化钠溶液。

用途

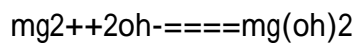
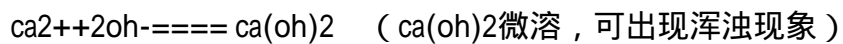
氢氧化钠的用途十分广泛，在化学实验中，除了用做试剂以外，由于它有很强的吸水性和潮解性，还可用作碱性干燥剂。氢氧化钠在国民经济中有广泛应用，许多工业部门都需要氢氧化钠。使用氢氧化钠最多的部门是化学药品的制造，其次是造纸、炼铝、炼钨、人造丝、人造棉和肥皂制造业。另外，在生产染料、塑料、药剂及有机中间体，旧橡胶的再生，制金属钠、水的电解以及无机盐生产中，制取硼砂、铬盐、锰酸盐、磷酸盐等，也要使用大量的烧碱。工业用氢氧化钠应符合国家标准GB 209-2006；工业用离子交换膜法氢氧化钠应符合国家标准GB/T 11199-89；化纤用氢氧化钠应符合国家标准GB 11212-89；食用氢氧化钠应符合国家标准GB 5175-85。光合实验中吸收二氧化碳。

在工业上，氢氧化钠通常称为烧碱，或叫火碱、苛性钠。这是因为较浓的氢氧化钠溶液溅到皮肤上，会腐蚀表皮，造成烧伤。它对蛋白质有溶解作用，有强烈刺激性和腐蚀性（由于其对蛋白质有溶解作用，与酸烧伤相比，碱烧伤更不容易愈合）。用0.02%溶液滴入兔眼，可引起角膜上皮损伤。小鼠腹腔内LD<sub>50</sub>: 40 mg/kg，兔经口LD<sub>50</sub>: 500 mg/kg。粉尘刺激眼和呼吸道，腐蚀鼻中隔；溅到皮肤上，尤其是溅到粘膜，可产生软痂，并能渗入深层组织，灼伤后留有疤痕；溅入眼内，不仅损伤角膜，而且可使眼睛深部组织损伤，严重者可致失明；误服可造成消化道灼伤，绞痛、粘膜糜烂、呕吐血性胃内容物、血性腹泻，有时发生声哑、吞咽困难、休克、消化道穿孔，后期可发生胃肠道狭窄。由于强碱性，对水体可造成污染，对植物和水生生物应予以注意、水性涂料106的原料。

## 工业制法

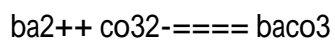
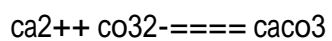
### 1. 过滤海水

### 2. 加入过量氢氧化钠，去除钙、镁离子，过滤

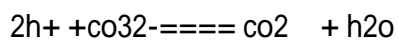


### 3. 利用反渗透膜法生产技术出去盐水中的 $\text{SO}_4^{2-}$

### 4. 加入过量碳酸钠，去除钙离子、过量钡离子，过滤



### 5. 加入适量盐酸，去除过量碳酸根离子

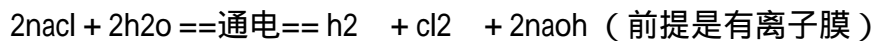




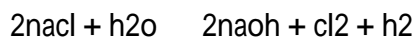
## 6加热驱除二氧化碳

7. 送入离子交换塔，进一步去除钙、镁离子

8. 电解

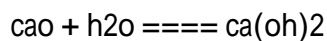


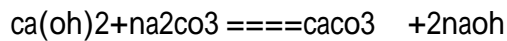
氢氧化钠在工业中是制氯气过程的副产物。电解饱和食盐水直至氯元素全部变成氯气逸出，此时留在溶液里的只有氢氧化钠一种溶质。反应方程式为：



### 实验室制法

1. 可以寻找一些碳酸氢钠（小苏打）（如果有碳酸钠更好），再找一些氧化钙（生石灰）（一般的食品包装袋中用来做吸水剂的小袋子中有，比如海苔包装中）。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，需使石灰浆过量，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，小心倒出即可。如果需要纯一点可以加热一会儿，蒸发一部分水、或晾干，制成氢氧化钠颗粒，这样可以得到比较纯的氢氧化钠。

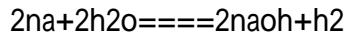




## 2. 金属钠与水反应

取一块金属钠，擦去表面煤油，刮去表面氧化层，放入盛有水的烧杯中。

反应化学方程式：



### 使用及储存的注意事项

《化学危险物品安全管理条例（1987年2月17日国务院发布）》，《化学危险物品安全管理条例实施细则（化劳发[1992]677号）》，《工作场所安全使用化学品规定（[1996]劳部发423号）》等法规，针对化学危险品的安全使用、生产、储存、运输、装卸等方面均作了相应规定；《常用危险化学品的分类及标志（GB 13690-92）》将该物质划为第8.2类碱性腐蚀品；《隔膜法烧碱生产安全技术规定（HG 001-83）》、《水银法烧碱生产安全技术规定（HG 002-83）》作了专门规定。

大量接触烧碱时应佩带防护用具，工作服或工作帽应用棉布或适当的合成材料制作。操作人员工作时必须穿戴工作服、口罩、防护眼镜、橡皮手套、橡皮围裙、长筒胶靴等劳保用品。应涂以中性和疏水软膏于皮肤上。接触片状或粒状烧碱时，工作场所应有通风装置，室内空气中最大允许浓度为中国MAC 0.5毫克/立方米（以NaOH计），美国ACGIH TLV 2毫克/米<sup>3</sup>。可能接触其粉尘时，必须佩戴头罩型电动送风过滤式防尘呼吸器。必要时，佩戴空气呼吸器。操作人员必须经过专门培训，严格遵守操作规程。建议操作人员佩戴头罩型电动送风过滤式防尘呼吸器，穿橡胶耐酸碱服，戴橡胶耐酸碱手套。远离易燃、可燃物。避免产生粉尘。避免与酸类接触。搬运时要轻装轻卸，防止包装及容器损坏。配备泄漏应急处理设备。倒空的容器可能残留有害物。如想将氢氧化钠保持固体，需将其放入装有干燥剂的密封容器中。稀释或制备溶液时，应把碱加入水中，避免沸腾和飞溅。处理泄漏物须穿戴防护眼镜与手套，扫起，慢慢倒至大量水中，地面用水冲洗，经稀释的污水放入废水系统。碱液触及皮肤，可用5~10%硫酸镁溶液清洗；如溅入眼睛里，应立即用大量硼酸水溶液清洗；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。

### NaOH结晶形状

固体氢氧化钠可装入0.5毫米厚的钢桶中严封，每桶净重不超过100公斤；塑料袋或二层牛皮纸袋外全开口

或中开口钢桶；螺纹口玻璃瓶、铁盖压口玻璃瓶、塑料瓶或金属桶（罐）外普通木箱；螺纹口玻璃瓶、塑料瓶或镀锡薄钢板桶（罐）外满底板花格箱、纤维板箱或胶合板箱；镀锡薄钢板桶（罐）、金属桶（罐）、塑料瓶或金属软管外瓦楞纸箱。包装容器要完整、密封，应有明显的“腐蚀性物品”标志。铁路运输时，钢桶包装的可用敞车运输。起运时包装要完整，装载应稳妥。运输过程中要确保容器不泄漏、不倒塌、不坠落、不损坏，防潮防雨。如发现包装容器发生锈蚀、破裂、孔洞、溶化淌水等现象时，应立即更换包装或及早发货使用，容器破损可用锡焊修补。严禁与易燃物或可燃物、酸类、食用化学品等混装混运。运输时运输车辆应配备泄漏应急处理设备。不得与易燃物和酸类共贮混运。失火时，可用水、砂土和各种灭火器扑救，但消防人员应注意水中溶入烧碱后的腐蚀性。

氢氧化钠的技术指标项目	氢氧化钠指标	指标	实际	指标	实际	指标	实际	指标	实际
氢氧化钠	NaOH	99.0	99.30	98.0	98.80	96.0	96.50	95.0	95.8
碳酸钠	Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	0.90	0.40	1.0	0.5	1.4	0.50	1.6	0.70
氯化钠	NaCl	0.15	0.03	0.6	0.2	2.8	2.60	3.2	3.1
三氧化二铁	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	0.005	0.002	0.008	0.003	0.01	0.003	0.02	0.003

化学实验室保存固体氢氧化钠时要注意把试剂瓶口封严，以防止暴露在空气中吸收水分潮解或与二氧化碳反应。烧碱可通过电解食盐溶液，或通过碳酸钠与石灰乳反应获得。

NaOH变质： $2\text{NaOH} + \text{CO}_2 = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ （所以不能用其干燥CO<sub>2</sub>、SO<sub>2</sub>、H<sub>2</sub>S和HCl气体）

检验NaOH是否变质

1. 滴加稀盐酸  $\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{HCl} = 2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$  有气泡冒出则变质

2. 加入氢氧化钙  $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaOH}$  产生白色沉淀即为变质

3. 加入氯化钙  $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CaCl}_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaCl}$  产生白色沉淀即为变质

工业上制取大量NaOH：电解饱和食盐水（海水） $2\text{NaCl} + 2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} \text{H}_2 \uparrow + \text{Cl}_2 \uparrow + 2\text{NaOH}$

或 $\text{tupw}(\text{ct5}+\text{rt6})+5\text{na6ph}$ 等。

naoh还可以去除油污，抽油烟机的油污用其可以很好的去除，这个过程属于化学变化

## 环境影响一、健康危害

瓶装naoh

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。

## 二、环境危害

危险特性：该品不会燃烧，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。

燃烧（分解）产物：可能产生有害的毒性烟雾。

## 应急处理处置方法一、泄漏应急处理

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，用清洁的铲子收集于干燥洁净有盖的容器中，以少量naoh加入大量水中，调节至中性，再放入废水系统。也可以用大量水冲洗，经稀释的洗水放入废水系统。如大量泄漏，收集回收或无害

naoh袋装商品

处理后废弃。

## 二、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）。

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。

## 三、急救措施

皮肤接触：应立即用大量水冲洗，再涂上3%-5%的硼酸溶液。

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。

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：应尽快用蛋白质之类的东西清洗干净口中毒物，如牛奶、酸奶等奶质物品。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、二氧化碳灭火器。

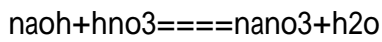
化学性质

1. NaOH是强碱，具有碱的一切通性。

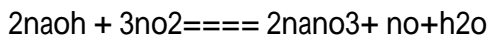
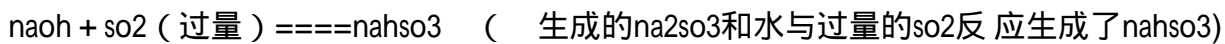
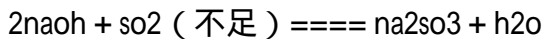
### 氢氧化钠标准滴定

2. 在水溶液中电离出大量的OH<sup>-</sup>离子： $\text{NaOH} = \text{Na}^+ + \text{OH}^-$

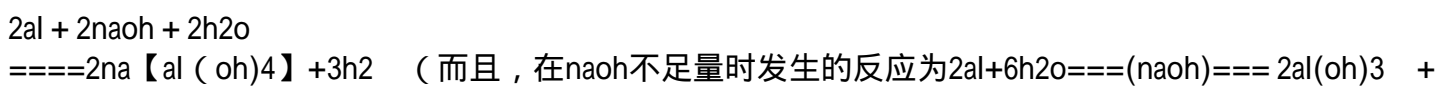
3. 能和酸反应： $\text{NaOH} + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$



4. 能和一些酸性氧化物反应



5. 氢氧化钠溶液和铝反应



3h2 )

6. 能强碱制取弱碱,  $\text{NaOH} + \text{NH}_4\text{Cl} \rightleftharpoons \text{NaCl} + \text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$

7. 能和某些盐反应,  $2\text{NaOH} + \text{CuSO}_4 \rightleftharpoons \text{Cu}(\text{OH})_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4$

$2\text{NaOH} + \text{MgCl}_2 \rightleftharpoons 2\text{NaCl} + \text{Mg}(\text{OH})_2$  (实验室检验 $\text{OH}^-$ )

8. NaOH具有很强的腐蚀性, 能破坏蛋白质的结构。

9. NaOH能吸收二氧化碳。反应过程如下

$2\text{NaOH} + \text{CO}_2 \rightleftharpoons \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$  ( $\text{CO}_2$ 少量)

$\text{NaOH} + \text{CO}_2 \rightleftharpoons \text{NaHCO}_3$  ( $\text{CO}_2$ 过量)

10. NaOH能与二氧化硅反应,  $\text{SiO}_2 + 2\text{NaOH} \rightleftharpoons \text{Na}_2\text{SiO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

(因为 $\text{Na}_2\text{SiO}_3$ 是玻璃胶的主要成分, 如果用玻璃瓶塞与玻璃瓶盛放氢氧化钠, 会使瓶塞与瓶体粘连, 不易打开, 所以一般玻璃瓶盛装氢氧化钠时, 应用橡胶塞)

## 11. 能与指示剂发生反应『碱的通性』

遇无色酚酞变红（过浓的氢氧化钠也会使酚酞褪色），遇紫色石蕊试液变蓝。

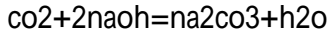
放在空气中易潮解，并吸收空气中的 $\text{CO}_2$ 而变质。故应放置在干燥的环境中，也可用于干燥气体。

### 注意事项

密闭包装，贮于阴凉干燥处。与酸类、易（可）燃物等分储分运。皮肤（眼睛）接触，用大量流动清水冲洗，若是皮肤，过后涂硼酸。误食，用水漱口，饮牛奶或蛋清。灭火措施：水、沙土。市场上有的商贩在处理冰冻虾仁时用工业氢氧化钠，这是不允许的。

### 除杂

中性，碱性气体中混有 $\text{CO}_2$ 可用下面的反应除杂



氢氧化钙属于微溶物，同等条件下不能吸收较多的 $\text{CO}_2$ ，故一般用 $\text{NaOH}$ 吸收。而证明 $\text{CO}_2$ ，则用氢氧化钙。

"低价批发氢氧化钠 苛性钠"的厂家(产地)为天津大沽，含量(工业级) 是96.0%，质量等级为优等品，用途级别是工业级，形状为片状，规格型号(工业级)是IL-DT- ，颜色/外观为白色，工艺是隔膜法，执行质量标准GB209-2006