

# 湖北武汉片碱 专业生产-新洲 氢氧化钠 苛性钠片厂家直供

产品名称	湖北武汉片碱 专业生产-新洲 氢氧化钠 苛性钠片厂家直供
公司名称	武汉欣中科化工科技有限公司
价格	30.00/斤
规格参数	用途:有机原料 中间体 外观形状:粉状 可售卖地:全国
公司地址	武汉市硚口区崇仁路110号银洲商城商网3层10号-13 (注册地址)
联系电话	13628625909 13628625909

## 产品详情

概述：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，能与水混溶生成碱性溶液，另也能溶解于及乙醇。此碱性物具有潮解性，会吸收空气Chemicalbook里的水蒸气，亦会吸取化碳等酸性气体。氢氧化钠为常用的化学品之一。其应用广泛，为很多工业过程的必需品：常用于制造木浆纸张、纺织品、肥皂及其他清洁剂等，另也用于家居碱性通渠用品。

中文名称 氢氧化钠 中文同义词

固碱;苛性曹达;钠氧条;固体苛性钠;苛性钠片;苛性钠(片状);片碱;苛性苏打薄片 英文名称 Sodium hydroxide CAS号 1310-73-2 分子式 NaOH 分子量 39.99711 EINECS号 215-185-5 熔点 681 ° C(lit.)

沸点 1390 ° C 密度 1.515g/mlat20 ° C 蒸气密度 <1(vsair) 蒸气压 1mmHg(745 ° C) 折射率

1,473Chemicalbook-1,475 闪点 176-178 ° C 储存条件 roomtemp 溶解度 H2O:1Mat20 ° C,clear,colorless

形态 beads 颜色 White 性质：纯的无水氢氧化钠为白色半透明，结晶状固体。有强烈的腐蚀性，有吸水性，可用作干燥剂，但是，不能干燥、化碳和氯化体。且在空气中易潮解,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，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、Chemicalbook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、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。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，由于它有很强的吸湿性，还可用做碱性干燥剂。烧碱在国民经济中有广泛应用，许多工业部门都需要烧碱。使用烧碱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GB209-2006；工业用离子交换膜法氢氧化钠应符合国家标准GB/T11199-89；化纤用氢氧化钠应符合国家标准GB11212-89；食用氢氧化钠应符合国家标准GB5175-85。在工业上，氢氧化钠通常称为烧碱，或叫火碱、苛性Chemicalbook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LD50:40mg/kg，兔经口LDLo:500mg/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。生产方法：1天然碱苛化法先将天然碱粉碎、溶解、澄清，再将石灰乳加入清液中进行苛化反应；苛化液澄清后所得清液经一次蒸发，过滤除去杂质盐；滤液经二次蒸发后，再过滤除盐；最后滤液熬制成烧碱。 $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{NaOH} + \text{H}_2\text{O} + \text{CaCO}_3$  2纯碱苛化法先将纯碱溶于水，与石灰乳混合进行苛化反应。苛化液澄清后，清液蒸发浓缩至一定浓度的液体产品，将浓缩液进一步熬浓可得固体产品。 $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow 2\text{NaOH} + \text{CaCO}_3$  3隔膜电解法将原盐(食盐)溶于水(化盐)后，分别加入适量的纯碱、烧碱和氯化钡，以除去钙、镁和硫酸根离子。为加速沉淀，可加入苛化麸皮类沉淀剂。盐泥过滤、洗涤，洗水用于化盐。澄清液经砂滤后，用中和，经预热后进入电解槽电解。电解液经预蒸发后过滤除去氯化钠等盐，最后熬制成固体烧碱。 $2\text{NaCl} + 2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{电解}} 2\text{NaOH} + \text{Cl}_2 + \text{H}_2$