

(清远) 供应96%片碱 (氢氧化钠)

产品名称	(清远) 供应96%片碱 (氢氧化钠)
公司名称	清远市信达化工原料有限公司
价格	3100.00/吨
规格参数	用途级别:工业级 含量(工业级) :96.0% 形状:片状
公司地址	清远市新城连江路金沙商务大厦11层A04自编之二 (注册地址)
联系电话	0086 0763 3851277 13802896226

产品详情

用途级别	工业级	含量(工业级)	96.0%
形状	片状	执行质量标准	GB209-2006
用途级别工业级			99.0%
含量(化纤级)	99.0%	含量(工业级)	98.0-100.5
形状片状		总碱量(以苛性碱计)	
优等品	生产厂家/产地天津渤天化工 (天工)	工艺	
无色片状	规格型号(工业级)is-it-		
质量等级		执行质量标准gb209-2006	
颜色/外观			

化学式 : naoh (俗称烧碱,片碱,火碱 , 苛性钠) 中文读法 : q ī ng y ī ng hu à n à (shaojian)

英文名称 : sodium hydroxide 英文**别称** : sodium hydrate、caustic soda、lye (液态) **分子量** : 40.01
casrn : 1310-73-2 **einecs**登录号 : 215-185-5 **密度** : 2.130克/厘米³; **熔点** : 318.4 **水溶性** : 极易溶于水
溶液呈无色 **沸点** : 1390 **碱**离解常数 (**kb**) = 3.0 碱离解常数倒数对数 (**pkb**) = -0.48 致死量 : 40mg/kg
中学鉴别氢氧化钠的方法 : 加入mgcl₂, 产生白色沉淀。焰色反应, 火焰呈黄色。

[[编辑本段](#)]

naoh特性

有强烈的腐蚀性, 有**吸水性**, 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。且在空气中易**潮解**

(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。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。

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！ $2\text{NaOH} + \text{CO}_2 = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ 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

，并放出氢气。固体NaOH中OH以O-H共价键结合，Na与OH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成红色，或使pH试纸、紫色石蕊溶液等变蓝。

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。NaOH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，还可用做碱性干燥剂。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LD₅₀: 40 mg/kg，兔经口LD₅₀: 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。