

氢氧化钠（片碱）工业级

产品名称	氢氧化钠（片碱）工业级
公司名称	山东良机经贸有限公司
价格	2200.00/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	济南市历城区正丰路中段环保科技园国际商务中心A座一层115室
联系电话	86 0531 88923043 13906412993

产品详情

用途级别	工业级	含量(工业级)	96.0%
形状	片状	工艺	隔膜法
生产厂家/产地	天津大沽	质量等级	优等品
规格型号(工业级)	IL-DT-	颜色/外观	白色/25kg
执行质量标准	GB/T11212-03		

氢氧化钠(naoh)，俗称烧碱、火碱、苛性钠，因另一名称caustic soda而在香港称为哥士的,常温下是一种白色晶体，具有强腐蚀性。易溶于水，其水溶液呈强碱性，能使酚酞变红。氢氧化钠是一种极常用的碱，是化学实验室的必备药品之一。它的溶液可以用作洗涤液。

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水分子成为剧毒的液体。

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

袋装商品naoh

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ldlo: 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，灼伤后留有瘢痕；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。