

河北供应片碱（可出口，提供商检）

产品名称	河北供应片碱（可出口，提供商检）
公司名称	石家庄润通机电设备有限公司
价格	2300.00/吨
规格参数	用途级别:工业级 含量(工业级) :99.0% 形状:片状
公司地址	中国 河北 石家庄市桥西区 河北省石家庄市桥西区长兴街18号
联系电话	86 0311 85061851 18831151299

产品详情

用途级别	工业级	含量(工业级)	99.0%
形状	片状	工艺	苛化法
生产厂家/产地	齐鲁石化	质量等级	优等品
规格型号(工业级)	IL-CT-	颜色/外观	白
执行质量标准	GB5175-2008		

片碱性状是白色半透明片状固体，片碱是基本化工原料，广泛用于造纸、合成洗涤及肥皂、粘胶纤维、人造丝及绵织品等轻纺工业方面，农药、染料、橡胶和化学工业方面、石油钻探，精炼石油油脂和提炼焦油的石油工业，以及国防工业、机械工业、木材加工、冶金工业，医药工业及城市建设等方面。还用于制造化学品、纸张、肥皂和洗涤剂、人造丝和玻璃纸，加工铝矾土制氧化铝，还用于纺织品的丝光处，水处理等。

目录

一、基本信息1、名称2、分子式3、形状4、国家标准5、固体氢氧化钠——片碱质量标准二、用途及保护等1、产品用途2、毒性防护三、标准1、质量标准2、技术标准四、应用一、基本信息1、名称2、分子式3、形状4、国家标准5、固体氢氧化钠——片碱质量标准二、用途及保护等1、产品用途2、毒性防护三、标准1、质量标准2、技术标准四、应用

展开

编辑本段一、基本信息1、名称

产品英文名 caustic soda;sodium hydrate;sodium hydroxide

化学名：氢氧化钠; 俗称：火碱;苛性钠;烧碱;苛性碱;固碱

2、分子式

naoh

3、形状

片碱性状白色半透明片状固体，工业级片碱按照国家标准(gb209-2006)规定，允许微带颜色，这是片碱中的杂质呈现出的颜色。

4、国家标准

片碱国家标准(gb209-2006)关于固体氢氧化钠（包括片状、块状、粒状）的部分标准：

5、固体氢氧化钠——片碱质量标准

99片碱 (is-it-) 氢氧化钠 碳酸钠 氯化钠 三氧化二铁 优等品 99.0 0.5 0.03 0.005 一等品 98.5 0.8 0.05 0.008 合格品 98.0 1.0 0.08 0.01 96片碱 (is-dt-) 氢氧化钠 碳酸钠 氯化钠 三氧化二铁 优等品 96.0 1.2 2.5 0.008 一等品 96.0 1.3 2.7 0.01 合格品 95.0 1.6 3.0 0.02 注 is：固体氢氧化钠

it：通常指离子交换膜法生产的氢氧化钠，但不限于此工艺。

dt：通常指隔膜法生产的氢氧化钠，但不限于此工艺。

编辑本段二、用途及保护等1、产品用途

cas号 1310-73-2

2、毒性防护

具有极强腐蚀性，其溶液或粉尘溅到皮肤上，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。如不慎溅到皮肤上立即用清水冲洗10min；如溅入眼内，应立即用清水或生理盐水冲洗15min，然后再点入2%奴佛卡因。严重者速送医院治疗。空气中烧碱粉尘最高容许浓度为0.5mg/m³。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、长统胶靴等劳保用品。应涂以中性和疏水软膏于皮肤上。生产车间应通风良好。包装储运 片碱一般采用25kg三层塑编袋，内层和外层为塑料编织袋，中间一层为塑料内膜袋。片碱被《常用危险化学品的分类及标志 (gb 13690-92)》划为第8.2类碱性腐蚀品，属八级危险品，危规编码：1823。应贮存在通风、干燥的库房或货棚内。包装容器要完整、密封。不得与易燃物和酸类共贮混运。运输过程中要注意防潮、防雨。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。物化性质 纯品为无色透明晶体，相对密度2.130。熔点318.4。沸点1390。市售烧碱有固态和液态两种：纯固体烧碱呈白色，有块装、片状、棒状、粒状，质脆；纯液体烧碱为无色透明液体。固体烧碱有很强的吸湿性。易溶于水，溶解时放热，水溶液呈碱性，有滑腻感；溶于乙醇和甘油；不溶于丙酮、乙醚。腐蚀性极强，对纤维、皮肤、玻璃、陶瓷等有腐蚀作用。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；与酸类起中和作用而生成盐和水。保存固体氢氧化钠时要注意把封严，防止暴露在空气中吸收水分潮解或与二氧化碳。在用玻璃瓶盛放片碱或者其他形态的氢氧化钠时，不可用玻璃瓶塞，应换用胶塞，因氢氧化钠会与玻璃中的二氧化硅反应生成硅酸钠导致瓶塞与瓶体粘接不易打开。

编辑本段三、标准1、质量标准

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 5175-2008

分子量40.00 消耗定额纯碱苛化法天然碱苛化法 纯碱 (na2co3 100%计) t/t 1.388 1.55 ~ 1.60 石灰石(caco3 100%计) t/t 1.550 1.800 焦炭 t/t 0.130 0.180 蒸汽t/t 7.000 7.80 重油 t/t 0.250 电 kwh/t 70 150 水银法 (固碱) 隔膜法 (固碱100%计) 原盐 (nacl 100%计) t/t 1.602 1.606 盐酸 (hcl 31%) t/t 0.100 0.037 直流电 kwh/t 3027 2359 动力电 kwh/t 72 162 蒸汽 t/t 0.395 5.009 重油 t/t 0.224 单极式离子交换膜法 一次精制盐水 m3/t 166 盐酸 (hcl 31%) t/t 0.166 烧碱 (naoh 100%计) t/t 0.102 纯水 t/t 1.2 直流电 kwh/t 2164 动力电 kwh/t 15
 ----- 日本隔膜法 t/t 水银法 t/t (95% naoh 计) (99% naoh计) 原盐 (nacl 90%) 1.830 1.830 纯碱 (na2co3 98%) 0.021 0.022 盐酸 (hcl 35%) 0.022 0.027 烧碱 (naoh 97%) -- 0.043

2、技术标准

项目	指标	水银法	苛化法	隔膜法	优等品	一等品	合格品	优等品	一等品	合格品	优等品	一等品	合格品							
氢氧化钠		99.5	99.5	99.0	97.0	97.0	96.0	96.0	96.0	95.0	碳酸钠	0.40	0.45	0.90	1.5	1.7	2.5	1.3	1.4	1.6
三氧化二铁		0.06	0.08	0.15	1.1	1.2	1.4	2.7	2.8	3.2	0.003	0.004	0.005	0.008	0.01	0.01	0.008	0.01	0.02	
钙镁总含量(以ca计)		0.01	0.02	0.03				二氧化硅	0.02	0.03	0.04	0.50	0.55	0.60	-----					
汞		0.0005	0.0005	0.0015	----- 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。此外，在用玻璃瓶盛放片碱或者其他形态的氢氧化钠时，不可用玻璃瓶塞，应换用胶塞，因氢氧化钠会与玻璃中的二氧化硅反应生成硅酸钠导致瓶塞与瓶体粘接不易打开。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。															

编辑本段四、应用

广泛用于造纸、合成洗涤及肥皂、粘胶纤维、人造丝及绵织品等轻纺工业方面，农药、染料、橡胶和化学工业方面、石油钻探，精炼石油油脂和提炼焦油的石油工业，以及国防工业、机械工业、木材加工、冶金工业，医药工业及城市建设等方面。还用于制造化学品、纸张、肥皂和洗涤剂、人造丝和玻璃纸，加工铝矾土制氧化铝，还用于纺织品的丝光处，水处理等。

片碱性状是白色半透明片状固体，片碱是基本化工原料，广泛用于造纸、合成洗涤及肥皂、粘胶纤维、人造丝及绵织品等轻纺工业方面，农药、染料、橡胶和化学工业方面、石油钻探，精炼石油油脂和提炼焦油的石油工业，以及国防工业、机械工业、木材加工、冶金工业，医药工业及城市建设等方面。还用于制造化学品、纸张、肥皂和洗涤剂、人造丝和玻璃纸，加工铝矾土制氧化铝，还用于纺织品的丝光处，水处理等。

目录

一、基本信息1、名称2、分子式3、形状4、国家标准5、固体氢氧化钠——片碱质量标准二、用途及保护等1、产品用途2、毒性防护三、标准1、质量标准2、技术标准四、应用一、基本信息1、名称2、分子式3、形状4、国家标准5、固体氢氧化钠——片碱质量标准二、用途及保护等1、产品用途2、毒性防护三、标准1、质量标准2、技术标准四、应用
 展开

编辑本段一、基本信息1、名称 产品英文名 caustic soda;sodium hydrate;sodium hydroxide

化学名：氢氧化钠; 俗称：火碱;苛性钠;烧碱;苛性碱;固碱2、分子式 naoh3、形状 片碱性状白色半透明片状固体，工业级片碱按照国家标准(gb209-2006)规定，允许微带颜色，这是片碱中的杂质呈现出的颜色。4、国家标准 片碱国家标准(gb209-2006)关于固体氢氧化钠(包括片状、块状、粒状)的部分标准：5、固

体氢氧化钠——片碱质量标准 99片碱 (is-it-) 氢氧化钠 碳酸钠 氯化钠 三氧化二铁 优等品 99.0
0.5 0.03 0.005 一等品 98.5 0.8 0.05 0.008 合格品 98.0 1.0 0.08 0.01 96片碱 (is-dt-) 氢氧化钠 碳酸钠
氯化钠 三氧化二铁 优等品 96.0 1.2 2.5 0.008 一等品 96.0 1.3 2.7 0.01 合格品 95.0 1.6 3.0 0.02 注
is：固体氢氧化钠 it：通常指离子交换膜法生产的氢氧化钠，但不限于此工艺。

dt：通常指隔膜法生产的氢氧化钠，但不限于此工艺。编辑本段二、用途及保护等1、产品用途 cas号
1310-73-22、毒性防护 具有极强腐蚀性，其溶液或粉尘溅到皮肤上，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。如不慎溅
到皮肤上立即用清水冲洗10min；如溅入眼内，应立即用清水或生理盐水冲洗15min，然后再点入2%奴佛
卡因。严重者速送医院治疗。空气中烧碱粉尘最高容许浓度为0.5mg/m³。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、长统胶靴等劳保用品。应涂以中性和疏水软膏于皮肤上。
生产车间应通风良好。包装储运 片碱一般采用25kg三层塑编袋，内层和外层为塑料编织袋，中间一层为
塑料内膜袋。片碱被《常用危险化学品的分类及标志 (gb 13690-92)》划为第8.2类碱性腐蚀品，属八级危
险品，危规编码：1823。应贮存在通风、干燥的库房或货棚内。包装容器要完整、密封。不得与易燃物
和酸类共贮混运。运输过程中要注意防潮、防雨。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。物化性质 纯品为无色透明晶体，相对密度2.130。熔点318.4。沸点
1390。市售烧碱有固态和液态两种：纯固体烧碱呈白色，有块装、片状、棒状、粒状，质脆；纯液体
烧碱为无色透明液体。固体烧碱有很强的吸湿性。易溶于水，溶解时放热，水溶液呈碱性，有滑腻感；
溶于乙醇和甘油；不溶于丙酮、乙醚。腐蚀性极强，对纤维、皮肤、玻璃、陶瓷等有腐蚀作用。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；与酸类起中和作用而生成盐
和水。保存固体氢氧化钠时要注意把封严，防止暴露在空气中吸收水分潮解或与二氧化碳。在用玻璃瓶
盛放片碱或者其他形态的氢氧化钠时，不可用玻璃瓶塞，应换用胶塞，因氢氧化钠会与玻璃中的二氧化
硅反应生成硅酸钠导致瓶塞与瓶体粘接不易打开。编辑本段三、标准1、质量标准

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 5175-2008
分子量40.00 消耗定额纯碱苛化法天然碱苛化法 纯碱 (na₂co₃ 100%计) t/t 1.388 1.55 ~ 1.60 石灰石(caco₃
100%计) t/t 1.550 1.800 焦炭 t/t 0.130 0.180 蒸汽t/t 7.000 7.80 重油 t/t 0.250 电 kwh/t 70 150 水银法 (固碱)
隔膜法 (固碱100%计) 原盐 (nacl 100%计) t/t 1.602 1.606 盐酸 (hcl 31%) t/t 0.100 0.037 直流电 kwh/t 3027
2359 动力电 kwh/t 72 162 蒸汽 t/t 0.395 5.009 重油 t/t 0.224 单极式离子交换膜法 一次精制盐水 m³/t 166
盐酸 (hcl 31%) t/t 0.166 烧碱 (naoh 100%计) t/t 0.102 纯水 t/t 1.2 直流电 kwh/t 2164 动力电 kwh/t 15
----- 日本隔膜法 t/t 水银法 t/t (95% naoh 计)
(99% naoh 计) 原盐 (nacl 90%) 1.830 1.830 纯碱 (na₂co₃ 98%) 0.021 0.022 盐酸 (hcl 35%) 0.022 0.027
烧碱 (naoh 97%) -- 0.043 -----

-----2、技术标准 项目 指标 水银法 苛化法 隔膜法 优等品 一等品 合格品 优等品 一等品
合格品 优等品 一等品 合格品 氢氧化钠 99.5 99.5 99.0 97.0 97.0 96.0 96.0 96.0 95.0 碳酸钠 0.40 0.45 0.90
1.5 1.7 2.5 1.3 1.4 1.6 氯化钠 0.06 0.08 0.15 1.1 1.2 1.4 2.7 2.8 3.2 三氧化二铁 0.003 0.004 0.005 0.008 0.01 0.01
0.008 0.01 0.02 钙镁总含量(以ca 计) 0.01 0.02 0.03 _____ 二氧化硅 0.02 0.03 0.04 0.50
0.55 0.60 ----- 汞 0.0005 0.0005 0.0015 ----- 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。此外，在用玻璃瓶盛放
片碱或者其他形态的氢氧化钠时，不可用玻璃瓶塞，应换用胶塞，因氢氧化钠会与玻璃中的二氧化硅反
应生成硅酸钠导致瓶塞与瓶体粘接不易打开。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。编辑本段四、应用 广泛用于造纸、合成洗涤及肥皂、粘胶纤维、人造丝及绵织品等轻纺工业方面，
农药、染料、橡胶和化学工业方面、石油钻探，精炼石油油脂和提炼焦油的石油工业，以及国防工业、
机械工业、木材加工、冶金工业，医药工业及城市建设等方面。还用于制造化学品、纸张、肥皂和洗涤
剂、人造丝和玻璃纸，加工铝矾土制氧化铝，还用于纺织品的丝光处，水处理等。