

工业级片碱（氢氧化钠）

产品名称	工业级片碱（氢氧化钠）
公司名称	双辽蒙东化工有限公司
价格	2250.00/吨
规格参数	品牌:君正、中盐 产地:内蒙古 包装:25kg塑编袋
公司地址	郑家屯街东胜委2组
联系电话	18648512550

产品详情

生产方法

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。

$\text{NaHCO}_3 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{NaOH} + \text{H}_2\text{O} + \text{CaCO}_3$ 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，用盐酸中和，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。 $2\text{NaCl} + 2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{电解}} 2\text{NaOH} + \text{Cl}_2 + \text{H}_2$ ；

工业上生产烧碱的方法有苛化法和电解法两种。

苛化法按原料不同分为纯碱苛化法和天然碱苛化法；电解法可分为隔膜电解法和离子交换膜法。纯碱苛化法将纯碱、石灰分别经化碱制成纯碱溶液、化灰制成石灰乳，于99~101℃进行苛化反应，苛化液经澄清、蒸发浓缩至40%以上，制得液体烧碱。将浓缩液进一步熬浓固化，制得固体烧碱成品。

苛化泥用水洗涤，洗水用于化碱。其 $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow 2\text{NaOH} + \text{CaCO}_3$ 天然碱苛化法天然碱经粉碎、溶解(或者碱卤)、澄清后加入石灰乳在95~100℃进行苛化，苛化液经澄清、蒸发浓缩至NaOH浓度46%左右、清液冷却、析盐后进一步熬浓，制得固体烧碱成品。苛化泥用水洗涤，洗水用于溶解天然碱。

其 $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow 2\text{NaOH} + \text{CaCO}_3$ $\text{NaHCO}_3 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{NaOH} + \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ 隔膜电船法将原盐化盐后加入纯碱、烧碱、氯化钡精制剂除去钙、镁、硫酸根离子等杂质，再于澄清槽中加入聚丙烯酸钠

或苛化麸皮以加速沉淀，砂滤后加入盐酸中和，盐水经预热后送去电解，电解液经预热、蒸发、分盐、冷却，制得液体烧碱，进一步熬浓即得固体烧碱成品。

盐泥洗水用于化盐。其 $2\text{NaCl}+2\text{H}_2\text{O}[\text{电解}] 2\text{NaOH}+\text{Cl}_2 +\text{H}_2$ 离子交换膜法将原盐化盐后按传统的办法进行盐水精制，把一次精盐水经微孔烧结碳素管式过滤器进行过滤后，再经螯合离子交换树脂塔进行二次精制，使盐水中钙、镁含量降到0.002%以下，将二次精制盐水电解，于阳极室生成氯气，阳极室盐水中的 Na^+ 通过离子膜进入阴极室与阴极室的 OH^- 生成氢氧化钠， H^+ 直接在阴极上放电生成氢气。

电解过程中向阳极室加入适量的高纯度盐酸以中和返迁的 OH^- ，阴极室中应加入所需纯水。在阴极室生成的高纯烧碱浓度为30%~32%(质量)，可以直接作为液碱产品，也可以进一步熬浓，制得固体烧碱成品。其 $2\text{NaCl}+2\text{H}_2\text{O} 2\text{NaOH}+\text{H}_2 +\text{Cl}_2$ 。