

# 重质纯碱大颗粒重碱 瑞德胜化工 纯碱

产品名称	重质纯碱大颗粒重碱 瑞德胜化工 纯碱
公司名称	潍坊瑞德胜化工有限公司
价格	面议
规格参数	
公司地址	山东潍坊滨海经济技术开发区
联系电话	15628758233 15628758233

## 产品详情

### 重质纯碱的分类

以下资料由潍坊瑞德胜化工友情提供，我公司常年销售纯碱，欢迎各界朋友莅临参观指导工作。

根据制造工艺的不同重质纯碱分为水合法重质纯碱和挤压法重质纯碱。

水合法是将轻质纯碱加水生成一水化合物： $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ，一水化合物的结晶比无水碳酸钠密实，加热赶出结晶水，而结晶结构保持原状，即制得重质纯碱。挤压法是一种采用纯机械制造重质纯碱的方法，轻质纯碱在两辊之间，在高的压力下挤压成薄而硬的碱饼；再用破碎机破碎碱饼，然后筛选出粒度；过粗的颗粒重新破碎，过细的颗粒重返挤压。

三、根据氯化物含量的不同，分为普通碱、低盐碱、超低盐碱、特殊低盐碱。

### 碱类产品的性质和用途

以下资料由潍坊瑞德胜化工友情提供，我公司常年销售纯碱，欢迎各界朋友莅临参观指导工作。

1.碱类产品：碱类产品包括：纯碱（ $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ）也称苏打 洁碱（ $\text{NaHCO}_3$ ）也称小苏打(重碱) 倍半碱（ $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot \text{NaHCO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ）天然矿物（ $\text{NaOH}$ ）此外，钾碱（ $\text{K}_2\text{CO}_3$ ）和硫化碱（ $\text{Na}_2\text{S}$ ）也属于碱类产品，99.2含量纯碱碳酸钠，但习惯上归为无机盐。

2.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ 的物理性质  
纯的无水碳酸钠为白色细粒结晶粉末，相对密度为2.533，纯碱，熔点为851℃，易溶于水。似盐而实碱的物质。

$\text{Na}_2\text{CO}_3$ 有三种水合物形式：碳氧  $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$  晶碱  $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$  洗涤碱  $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$  为了区别，所以把 $\text{Na}_2\text{CO}_3$ 称为纯碱！！早期区别于舶来碱与内蒙出产湖碱。

3. Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>的化学性质 水合物的相互转变 31.5 32.5 Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> · 10H<sub>2</sub>O Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> · 7H<sub>2</sub>O Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> · H<sub>2</sub>O

Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> · 10H<sub>2</sub>O易溶于水，溶于水后因水解呈碱性（强碱弱酸盐）CO<sub>3</sub><sup>2-</sup>+H<sub>2</sub>O HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>+H<sub>2</sub>O HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>+OH<sup>-</sup>

这就是分子式似盐的化合物，为什么叫碱的原因。  
在工业上可代替NaOH使用，作为洗涤剂、脱脂剂，重质纯碱大颗粒重碱，皂化反应。

与强酸反应例：Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>+H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>=Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>+CO<sub>2</sub> +H<sub>2</sub>O 在高温下分解 Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>=Na<sub>2</sub>O+CO<sub>2</sub>  
Na<sub>2</sub>O是碱性氧化物，用这个性质制造玻璃、搪瓷、珐琅和水玻璃。 无水Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>吸潮，生成碳酸氢钠  
Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>+H<sub>2</sub>O+CO<sub>2</sub>=2NaHCO<sub>3</sub>（制碱过程中的重盐）  
4.主要用途  
纯碱的大用户是玻璃制造业，其次用于化学制品的生产，冶金行业，洗涤剂中应用，水处理作业。

### 联碱制碱方法的发展

以下资料由潍坊瑞德胜化工友情提供，我公司常年销售纯碱，欢迎各界朋友莅临参观指导工作。

每生产纯碱就要排除废液，这些废液被称之为“白海”，对环境保护构成了一定威胁。

1885年，德国科学家施莱卜首先提出在制碱后的母液中添加固体盐，并冷析出固体氯化铵，母液同时能够被循环利用。1924年德国格鲁德及吕普曼做了类似研究，并与1931年取得成功，该法被称为“察安法”，流程如下：首先做出碳酸氢铵结晶以处理饱和盐卤，在把得到的碳酸氢钠进行过滤后，将母液冷却降温，再加入盐从而得到氯化铵结晶。1938年我国侯德榜博士开始制碱试验研究，并与1943年研制出一个与“察安法”截然不同的联碱制碱法，也被称为“侯氏制碱法”。两种方法的不同之处在于后者把过滤碳酸氢钠后的母液中的氯化铵分离出来，海化鸢都纯碱碳酸钠，因此能同时生产纯碱和氯化铵两种产品，目前广泛采用的是一次碳酸化、二次吸氨、一次加盐、冰机制冷的联合制碱工艺流程，综上所述可知，联碱制碱技术的成功，在推动国民经济发展中具有重要意义。

重质纯碱大颗粒重碱-瑞德胜化工(在线咨询)-纯碱由潍坊瑞德胜化工有限公司提供。潍坊瑞德胜化工有限公司位于山东潍坊滨海经济技术开发区。在市场经济的浪潮中拼搏和发展，目前瑞德胜化工在无机盐中享有良好的声誉。瑞德胜化工取得全网商盟认证，标志着我们的服务和管理水平达到了一个新的高度。瑞德胜化工全体员工愿与各界有识之士共同发展，共创美好未来。同时本公司还是从事工业级氯化钙生产厂家，二水氯化钙厂家，无水氯化钙厂家的厂家，欢迎来电咨询。