

工业纯碱 ***** 工业纯碱

产品名称	工业纯碱 ***** 工业纯碱
公司名称	北京保龙泰峰工业盐销售有限公司
价格	1900.00/吨
规格参数	型号:***** 名称:工业纯碱 原产地/生产商:北京
公司地址	北京市大兴区旧宫镇庾殿路128号1层111室
联系电话	81289706 13601310442

产品详情

型号	*****	名称	工业纯碱
原产地/生产商	北京	用途级别	工业级
含量	***** (%)	品牌	保龙泰峰
粒度	**** (目)	执行质量标准	*****
CAS编号	*****		

纯碱学名碳酸钠，化学式为 Na_2CO_3 ，俗名纯碱，又称苏打、碱灰，一种重要的化工基本原料，纯碱工业的主产品。纯碱为白色粉末，高温下不易分解，易溶于水，水溶液呈碱性。纯碱在潮湿的空气里会潮解，慢慢吸收二氧化碳和水，部分变为碳酸氢钠，所以包装要严，否则会吸潮结块，碳酸钠与水生成 $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ ， $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ ， $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ 三种水合物，其中 $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ 最为稳定，且溶于水的溶解热非常小。多应用于照相行业，其商品名称为碳氧。 $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ 又称晶碱，以前，晶碱常用于家庭洗涤和洗羊毛，故又称“洗濯碱”。过去，我国民间习惯使用既能洗衣又能发面的“块碱”，那是用纯碱加大量水搅拌制成的（另加有一些小苏打（ NaHCO_3 ），其含水量在50%以上。碳酸钠溶于水时呈吸热反应，在空气中易风化。 $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ 不稳定，仅在32.5~36 范围内才能从碳酸钠饱和溶液中析出。碳酸钠是弱酸强碱盐。用化学法制出的 Na_2CO_3 比天然碱纯净，人们因此称它为“纯碱”。纯碱广泛应用于建材、轻工、化工、冶金、纺织等工业部门和人们的日常生活中，一般都是利用它的碱性。在建材方面主要用于制造玻璃，如平板玻璃、瓶玻璃、光学玻璃和高级器皿；在轻工方面主要用于洗衣粉、三聚磷酸钠、保温瓶、灯泡、白糖、搪瓷、皮革、日用玻璃、造纸等；在化工方面主要用于制取钠盐、金属碳酸盐、小苏打、硝酸钠、亚硝酸钠、硅酸钠、硼砂、漂白剂、填料、洗涤剂、催化剂及染料等；冶金工业中主要用作冶炼助熔剂、脱除硫和磷、选矿、以及铜、铅、镍、锡、铀、铝等金属的制备；在陶瓷工业中制取耐火材料和釉也要用到纯碱。纯碱的包装方式有：50公斤

纯碱学名碳酸钠，化学式为 Na_2CO_3 ，俗名纯碱，又称苏打、碱灰，一种重要的化工基本原料，纯碱工业的主产品。纯碱为白色粉末，高温下不易分解，易溶于水，水溶液呈碱性。纯碱在潮湿的空气里会潮解，慢慢吸收二氧化碳和水，部分变为碳酸氢钠，所以包装要严，否则会吸潮结块，碳酸钠与水生成 $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ ， $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ ， $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ 三种水合物，其中 $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ 最为稳定，且溶于水的溶解热非

常小。多应用于照相行业，其商品名称为碳氧。 $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ 又称晶碱，以前，晶碱常用于家庭洗涤和洗羊毛，故又称“洗濯碱”。过去，我国民间习惯使用既能洗衣又能发面的“块碱”，那是用纯碱加大量水搅拌制成的（另加有一些小苏打（ NaHCO_3 ），其含水量在50%以上。碳酸钠溶于水时呈吸热反应，在空气中易风化。 $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ 不稳定，仅在32.5~36 范围内才能从碳酸钠饱和溶液中析出。碳酸钠是弱酸强碱盐。用化学方法制出的 Na_2CO_3 比天然碱纯净，人们因此称它为“纯碱”。纯碱广泛应用于建材、轻工、化工、冶金、纺织等工业部门和人们的日常生活中，一般都是利用它的碱性。在建材方面主要用于制造玻璃，如平板玻璃、瓶玻璃、光学玻璃和高级器皿；在轻工方面主要用于洗衣粉、三聚磷酸钠、保温瓶、灯泡、白糖、搪瓷、皮革、日用玻璃、造纸等；在化工方面主要用于制取钠盐、金属碳酸盐、小苏打、硝酸钠、亚硝酸钠、硅酸钠、硼砂、漂白剂、填料、洗涤剂、催化剂及染料等；冶金工业中主要用作冶炼助熔剂、脱除硫和磷、选矿、以及铜、铅、镍、锡、铀、铝等金属的制备；在陶瓷工业中制取耐火材料和釉也要用到纯碱。纯碱的包装方式有：50公斤

纯碱学名碳酸钠，化学式为 Na_2CO_3 ，俗名纯碱，又称苏打、碱灰，一种重要的化工基本原料，纯碱工业的主产品。纯碱为白色粉末，高温下不易分解，易溶于水，水溶液呈碱性。纯碱在潮湿的空气里会潮解，慢慢吸收二氧化碳和水，部分变为碳酸氢钠，所以包装要严，否则会吸潮结块，碳酸钠与水生成 $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ ， $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ ， $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ 三种水合物，其中 $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ 最为稳定，且溶于水的溶解热非常小。多应用于照相行业，其商品名称为碳氧。 $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ 又称晶碱，以前，晶碱常用于家庭洗涤和洗羊毛，故又称“洗濯碱”。过去，我国民间习惯使用既能洗衣又能发面的“块碱”，那是用纯碱加大量水搅拌制成的（另加有一些小苏打（ NaHCO_3 ），其含水量在50%以上。碳酸钠溶于水时呈吸热反应，在空气中易风化。 $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ 不稳定，仅在32.5~36 范围内才能从碳酸钠饱和溶液中析出。碳酸钠是弱酸强碱盐。用化学方法制出的 Na_2CO_3 比天然碱纯净，人们因此称它为“纯碱”。纯碱广泛应用于建材、轻工、化工、冶金、纺织等工业部门和人们的日常生活中，一般都是利用它的碱性。在建材方面主要用于制造玻璃，如平板玻璃、瓶玻璃、光学玻璃和高级器皿；在轻工方面主要用于洗衣粉、三聚磷酸钠、保温瓶、灯泡、白糖、搪瓷、皮革、日用玻璃、造纸等；在化工方面主要用于制取钠盐、金属碳酸盐、小苏打、硝酸钠、亚硝酸钠、硅酸钠、硼砂、漂白剂、填料、洗涤剂、催化剂及染料等；冶金工业中主要用作冶炼助熔剂、脱除硫和磷、选矿、以及铜、铅、镍、锡、铀、铝等金属的制备；在陶瓷工业中制取耐火材料和釉也要用到纯碱。纯碱的包装方式有：50公斤