

石家庄市石家庄地区供应工业纯碱

产品名称	石家庄市石家庄地区供应工业纯碱
公司名称	石家庄润通机电设备有限公司
价格	1750.00/吨
规格参数	型号:Na2CO3 名称:碳酸钠 原产地/生产商:石家庄
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

型号	Na2CO3	名称	碳酸钠
原产地/生产商	石家庄	用途级别	工业级
含量	99.7 (%)	品牌	双联
粒度	白色粉末状,是晶体 (目)	执行质量标准	1990
CAS编号	497-19-8		

工业碳酸钠【化学式】 Na_2CO_3 【分子量】105.99【俗名】块碱、纯碱、石碱、苏打(soda)、口碱(历史上,一般经张家口和古北口转运全国,因此又有“口碱”之说。),无结晶水的工业名称为轻质碱,有一个结晶水的工业名称为重质碱。【cas编号】497-19-8【外观】白色粉末状,是晶体【口味】涩【相对密度(水=1)】2.532【熔点】851 【分类】强碱弱酸盐 **注意** (纯碱不是碱,是盐类!)【化学性质】1) 溶液显碱性,能与酸产生一定反应。 $\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{HCl} = 2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ 2) Na_2CO_3 与碱反应。 $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaOH}$ 3) $\text{Na}_2\text{CO}_3, \text{NaCl}$ 与盐反应。 $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{BaCl}_2 = \text{BaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaCl}$ 4) Na_2CO_3 与 $\text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$ 反应。 $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 = 2\text{NaHCO}_3$ 【热力学函数(298.15k, 100kpa)】[1]状态:s标准摩尔生成热 $\Delta_f H_m^\ominus$ (kj · mol⁻¹): -1130.7标准摩尔生成吉布斯自由能 $\Delta_f G_m^\ominus$ (kj · mol⁻¹): -1044.4标准熵 S_m^\ominus (j · mol⁻¹ · k⁻¹): 135.0【稳定性】稳定性较强,但高温下也可分解,生成氧化钠和二氧化碳。长期暴露在空气中能吸收空气中的水分及二氧化碳,生成碳酸氢钠,并结成硬块。吸湿性很强,很容易结成硬块,在高温下也不分解。含有结晶水的碳酸钠有3种: $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ 、 $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ 和 $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ 。【溶解性】易溶于水,微溶于无水乙醇,不溶于丙醇。碳酸钠易溶于水,是一种弱碱盐,溶于水后发生水解反应,使溶液显碱性,有一定的腐蚀性,能与酸进行中和反应,生成相应的盐并放出二氧化碳。工业常用《侯式制碱法》 $\text{CO}_2 + \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{NaCl} = \text{NH}_4\text{Cl} + \text{NaHCO}_3 \downarrow$
 $2\text{NaHCO}_3 = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$