

# 湖北咸宁碳酸氢钠（小苏打）工厂现货 40kg/袋

产品名称	湖北咸宁碳酸氢钠（小苏打）工厂现货 40kg/袋
公司名称	湖北泰合昌生物科技有限公司
价格	30.00/千克
规格参数	品牌:泰合昌 分子式:CHNaO3 产地:湖北咸宁
公司地址	湖北省武汉市洪山区雄楚大街357号华瑞大厦1栋B单元1层109室（注册地址）
联系电话	18607169902 18607169902

## 产品详情

中文名碳酸氢钠

英文名sodium hydrogencarbonate

中文别名重碱 | 小苏打 | 重碳酸钠

CAS144-55-8

碳酸氢钠物理化学性质密度2.16 g/mL at 25 ° C(lit.)

沸点851 ° C

熔点270 C

分子式CHNaO3

分子量84.007

闪点169.8C

\*\*质量83.982338

PSA60.36000

外观性状白色粉末

蒸汽压2.58E-05mmHg at 25 ° C

折射率1.500

储存条件1.贮存于通风、干燥的库房内，贮存于阴凉、干燥、通风的仓库内。

2.在储运过程中注意防潮，与碱类物质隔离存放。

度100~140℃，放出的气体主要是二氧化碳和水蒸气，发气量为267L/kg。在100℃水中较为稳定。3. 其水溶液因水解而呈微碱性。受热易分解放出二氧化碳，100℃时，270~300℃下加热2H，完全失去二氧化碳而成碳酸钠，在干燥空气中无变化，稳定性包装温度50℃稳定200公斤/内塑外编袋，25公斤/牛皮纸袋。

2. 禁配物：强氧化剂、强酸 在干燥的空气中稳定，加热（50℃）或在潮湿空气中用途用于食品、医药、电影制片、鞣革、选矿、冶金、纤维、橡胶等工业，也可作洗涤剂、灭火剂，用作食品工业的发酵剂，汽水和冷饮中二氧化碳的发生剂用作分析试剂，还用于无机合成和制药工业用于治疗酸血症用作食品工业的发酵剂、汽水和冷饮中二氧化碳的发生剂、黄油的保存剂。可直接用作制药工业的原料。还可用于电影制片、鞣革、选矿、冶炼、金属热处理、纤维、橡胶及农业浸种等。同时还用作羊毛的洗涤剂、泡沫灭火剂、浴用剂等。碱性剂：膨松剂。常与碳酸氢铵配制膨松剂用于饼干、糕点。

碳酸氢钠又称酸式碳酸钠、重碳酸钠、小苏打、重碱、焙碱，是强碱与弱酸中和后生成的酸式盐，溶于水时呈现弱碱性，内服后能迅速中和胃酸，其抗酸作用弱而短暂。此外尚有碱化液的作用。其适用于胃酸过多、消化不良及碱化尿液等；静脉给药用于酸中毒；外用滴耳软化盯聆；2%溶液坐浴用于霉菌性阴道炎。兽医临床上主要用于治疗胃肠卡他性炎症、败血症和重症腹泻、大面积烧伤及中和胃酸和碱化尿液等；在温室内喷施碳酸氢钠，既能防病，又可增产。许多病害如黄瓜白粉病、炭疽病、番茄叶霉病等，其病原真菌在碱性条件下很难生存。用500倍小苏打溶解防治上述病害效果很好。另外，二氧化碳是光合作用的原料，棚室内因密闭，二氧化碳常感不足，喷施小苏打分解后可补充二氧化碳。可在蔬菜生长期，每隔3—4天喷一次；在畜禽饲料中添加适量碳酸氢钠，可有效地提高畜禽对饲料的消化力，提高蛋鸡的产蛋率和蛋壳强度，加速对营养物质的利用和有害物质的排泄，提高畜禽的增重速度；可使畜禽机体的抵抗力和免疫力始终保持\*\*状态，提高畜禽的抗应激能力，对预防畜禽疾病，保证其健康生长具有积极的作用。

## 功效与作用

碳酸氢钠俗称小苏打，临床上，风湿科大夫主要用碳酸氢钠治疗痛风（碱化尿液，促进尿酸排泄）和酸中毒，除此以外，还有一些其他用途：碳酸氢钠是一种有很多用途的化合物。有药片，胶囊，颗粒，粉末或溶液等不同的药用形式。这种化合物既可以口服摄入，也可以静脉注射；它广泛用于治疗包括心痛，消化不良，血钾过高，血液或尿液酸性水平太高在内的健康问题。外用碳酸氢钠还能缓解昆虫叮咬症状。

1. 碳酸氢钠的\*常见医学用途是作为解酸剂减轻消化不良和心痛。如果这种化合物是用于这些目的，应在饭前或饭后一小时用水冲服。它能减少胃酸，并且一般在服用后马上能得到缓解。

2. 碳酸氢钠有时也用于治疗血钾过多。这是一种血液中的钾水平异常高时发生的疾病，其中一些症状包括心跳不规律和恶心等。如果不加治疗，血钾过多症有致命危险。3. 碳酸氢钠的另一个医学用途是应对阿司匹林或三环类抗抑郁药过量。阿司匹林在酸性环境下吸收的\*\*，因此这种化合物能用于降低酸度，减少被血液吸收的阿司匹林数量。过量摄入三环类抗抑郁药也会导致代谢性酸中毒并引起严重心血管并发症。而碳酸氢钠能帮助降低过高的酸性水平。

4. 这种化合物有时还在心肺复苏术急诊过程中静脉注射。

5. 碳酸氢钠外用能缓解昆虫叮咬症状。 \*\*用水混合这种化合物，然后每天涂抹数次，直到症状消失为止。

6. 碳酸氢钠也用于治疗酸中毒（血液或尿液中的酸太多，代表高尿酸），在pH为5.7或更低时，大多数尿酸盐离子转换为非离子型尿酸。在水中，非离子型尿酸的溶解度比尿酸盐低20倍并且pH越低溶解度越小

。在pH为5.0时，每1000ml水只能溶解尿酸60mg；在pH为6.0时，溶解量增至220mg；当pH增至6.6时，几乎所有的尿酸都处于游离状态。在pH为7.4时，98%的尿酸是以单钠尿酸盐的形式存在。由于痛风患者的尿pH往往比正常人低，大部分患者尿中含有大量尿酸，当24小时排泄量超过1.0g时，约50%的患者可有结石。所以有肾结石的患者或为防止尿酸沉淀形成新的结石，既要多喝水，还要加用碱性药物，使尿pH维持在6.5左右，以促进尿酸的排出。在开始降尿酸治疗的前两周更是必须应用碱性药物，\*常用的碱性药物是碳酸氢钠。