

# 现货供应马兰 双环小苏打【华南一级代理】

产品名称	现货供应马兰 双环小苏打【华南一级代理】
公司名称	广州市宝万化工有限公司
价格	.00/吨
规格参数	品牌:马兰/南方 包装:25kg/袋
公司地址	广州市天河区东圃圃兴路广州化工城B座3329房
联系电话	13824458028

## 产品详情

小苏打 编辑词条 添加义项名 b 添加义项 ?小苏打，即碳酸氢钠（sodium bicarbonate），俗称“小苏打”、“苏打粉”、“重曹”，白色细小晶体，在水中的溶解度小于碳酸钠。是一种工业用化学品，可能存在毒性。固体50 以上开始逐渐分解生成碳酸钠、二氧化碳和水，440 时完全分解。碳酸氢钠是强碱与弱酸中和后生成的酸式盐，溶于水时呈现弱碱性。此特性可使其作为食品制作过程中的膨松剂。碳酸氢钠在作用后会残留碳酸钠，使用过多会使成品有碱味。

**基本信息** 中文名称 碳酸氢钠 外文名称 sodium bicarbonate 别称 小苏打，重碳酸钠，酸式碳酸钠，重曹，baking soda 化学式 nahco 分子量 84.01 cas登录号 144-55-8 einecs登录号 205-633-8 熔点 270 （分解）水溶性 7.8g/100ml，18 密度 2.159 g/cm<sup>3</sup>（固体）外观 白色粉末或单斜晶结晶性粉末 属性 化学试剂 毒 性 无毒

目录 1基本简介 2化学性质 3理化简介 4基本参数 5物理性质 6药物分析 7生成方法 8主要用途 9注意事项 10法规信息 折叠编辑本段基本简介 小苏打碳酸氢钠（化学式：nahco<sub>3</sub>），俗称小苏打、苏打粉、梳打粉（香港、台湾）、重曹、焙用碱等，白色细小晶体，在水中的溶解度小于苏打。碳酸氢钠，是一种易溶于水的白色碱性粉末，在与水结合后开始起作用释出二氧化碳co<sub>2</sub>，在酸性液体（如：果汁）中反应更快，而随着环境温度升高，释出气体的作用愈快。碳酸氢钠在作用后会残留碳酸钠，使用过多会使成品有碱味。碳酸氢钠水溶液呈弱碱性，俗称小苏打及焙用碱。 折叠编辑本段化学性质 受热易分解。在潮湿空气中缓慢分解。约在50 开始反应生成co<sub>2</sub>，在100 全部变为碳酸钠。在弱酸中迅速分解，其水溶液在20 时开始分解出二氧化碳和碳酸钠，到沸点时全部分解。25 时溶于10份水，约18 时溶于12份水，不溶于乙醇。其冷水制成的没有搅动的溶液，对酚酞试纸仅呈微碱性反应，放置或升高温度，其碱性增加。25 新鲜配制的0.1mol/l水溶液ph值为8.3。低毒，半数致死量(大鼠，经口)4420mg/kg。 折叠与酸反应 与hcl反应：nahco<sub>3</sub> + hcl == nacl + h<sub>2</sub>o + co<sub>2</sub> 与ch<sub>3</sub>cooh反应：nahco<sub>3</sub> + ch<sub>3</sub>cooh == ch<sub>3</sub>coona + h<sub>2</sub>o + co<sub>2</sub> 折叠与碱反应 与氢氧化钠反应：nahco<sub>3</sub> + naoh == na<sub>2</sub>co<sub>3</sub> + h<sub>2</sub>o 与氢氧化钙反应：碳酸氢钠的剂量要分过量和少量。少量：nahco<sub>3</sub> + ca(oh)<sub>2</sub> == caco<sub>3</sub> + naoh + h<sub>2</sub>o 过量：2nahco<sub>3</sub> + ca(oh)<sub>2</sub> == na<sub>2</sub>co<sub>3</sub> + caco<sub>3</sub> + 2h<sub>2</sub>o 折叠与盐反应 与cuso<sub>4</sub> 反应：生成碱式碳酸铜和硫酸钠和水和二氧化碳 折叠水解 与氯化铝：3nahco<sub>3</sub> + alcl<sub>3</sub> == al(oh)<sub>3</sub> + 3co<sub>2</sub> + 3nacl 与硫酸铝双水解：al<sub>2</sub>(so<sub>4</sub>)<sub>3</sub> + 6nahco<sub>3</sub> == 3na<sub>2</sub>so<sub>4</sub> + 2al(oh)<sub>3</sub> + 6co<sub>2</sub> 折叠加热 受热分解：2nahco<sub>3</sub> == na<sub>2</sub>co<sub>3</sub> + h<sub>2</sub>o + co<sub>2</sub> 折叠电离 碳酸氢钠电离方程式 nahco<sub>3</sub> = na<sup>+</sup> +

hco - 折叠安全术语 避免与皮肤和眼睛接触。 折叠编辑本段理化简介 折叠化学式 nahco  
折叠相对分子质量 84.01 折叠性状 天然小苏打粉食用小苏打nahco 性状：白色粉末或单斜晶结晶性粉末，无臭、味咸、易溶于水，但比碳酸钠在水中的溶解度小，不溶于乙醇，水溶液呈微碱性。受热易分解。在潮湿空气中缓慢分解。约在50 开始失去二氧化碳，在100 全部变为碳酸钠。在弱酸中迅速分解，其水溶液在20 时开始分解出二氧化碳和碳酸钠，到沸点时全部分解。25 时溶于10份水，约18 时溶于12份水，不溶于乙醇。其冷水制成的没有搅动的溶液，对酚酞试纸仅呈微碱性反应，放置或升高温度，其碱性增加。25 新鲜配制的0.1mol/l水溶液ph值为8.3。低毒，半数致死量(大鼠，经口)4420mg/kg。 折叠储存 干燥，避光，密封保存。 折叠用途 分析试剂。有机合成。制药(治疗胃酸过多)。发酵剂(焙制糕点)。灭火剂(泡沫或干粉)。ph大于7，显碱性，但不含oh<sup>-</sup>，不属于碱，属于酸式碳酸盐(碳酸氢盐)。 折叠编辑本段基本参数 cas号 144-55-8 einecs号 205-633-8 rtecs号 vz0950000 化学式 nahco 分子量 84.01 摩尔质量 84.007 g/mol 外观 白色晶状晶体 密度 2.159 g/cm<sup>3</sup> (固体) 熔点 270 °c 分解 在水中的溶解度 7.8g/100ml, 18 °c 折射率 (nd) 1.500 msds external msds 主要危险 刺激呼吸系统 燃点 不可燃 标准摩尔生成热 fhm<sup>-</sup> -950.8 kj · mol<sup>-1</sup> 标准摩尔生成吉布斯自由能 fgm<sup>-</sup> -851.0 kj · mol<sup>-1</sup> 标准熵sm<sup>-</sup> 101.7 j · mol<sup>-1</sup> · k<sup>-1</sup> 展开 折叠编辑本段物理性质 碳酸氢钠为白色晶体，或不透明单斜晶系细微结晶。比重2.15g。无臭、味咸，可溶于水，不溶于乙醇。其水溶液因水解而呈微碱性，受热易分解，在65 以上迅速分解，在270 时完全失去二氧化碳，在干燥空气中无变化，在潮湿空气中缓慢分解。溶解度：7.8g, 18 °c ; 16.0g, 60 °c。 折叠编辑本段药物分析 小苏打方法名称：碳酸氢钠—碳酸氢钠的测定—中和滴定法 应用范围： 本方法采用中和滴定法测定碳酸氢钠(nahco )的含量。本方法适用于碳酸氢钠的测定。方法原理：取供试品适量，加水和硫酸滴定液(0.5mol/l)，缓缓煮沸使二氧化碳除尽，冷却，加酚酞指示液，用氢氧化钠滴定液(1mol/l)滴定，并将滴定结果用空白试验校正。每1ml硫酸滴定液(0.5mol/l)相当于25.43 mg的li<sub>2</sub>co<sub>3</sub>，计算，即得。试剂：1. 水(新沸放置至室温) 2. 盐酸滴定液(0.5mol/l) 3. 甲基红-溴甲酚绿混合指示液 4. 基准无水碳酸钠 折叠仪器设备 试样制备：1. 盐酸滴定液(0.5mol/l) 配制：取盐酸45ml，加水适量使成1000ml，摇匀，得0.5mol/l盐酸滴定液。标定：取在270~300 干燥至恒重的基准无水碳酸钠约0.8g，精密称定，加水50ml使溶解，加甲基红-溴甲酚绿混合指示液10滴，用本液滴定至溶液由绿色转变为紫红色时，煮沸2分钟，冷却至室温，继续滴定至溶液由绿色变为暗紫色。每1ml盐酸滴定液(0.5mol/l)相当于26.50mg的无水碳酸钠。根据本液的消耗量与无水碳酸钠的取用量，算出本液的浓度。 2. 甲基红-溴甲酚绿混合指示液 取0.1%甲基红的乙醇溶液20ml，加0.2%溴甲酚绿的乙醇溶液30ml，摇匀。 折叠操作步骤 取本品约1g，精密称定，加水50ml使溶解，加甲基红-溴甲酚绿混合指示液10滴，用盐酸滴定液(0.5mol/l)滴定至溶液由绿色变为紫红色，煮沸2分钟，冷却至室温，继续滴定至溶液由绿色变为暗紫色。每1ml盐酸滴定液(0.5 mol/l)相当于42.00mg的nahco<sub>3</sub>。注1：“精密称取”系指称取重量应准确至所称取重量的千分之一，“精密量取”系指量取体积的准确度应符合国家标准中对该体积移液管的精度要求。注2：“水分测定”用烘干法，取供试品2~5g，平铺于干燥至恒重的扁形称瓶中，厚度不超过5mm，疏松供试品不超过10mm，精密称取，打开瓶盖在100~105 干燥5小时，将瓶盖盖好，移置干燥器中，冷却30分钟，精密称定重量，再在上述温度干燥1小时，冷却，称重，至连续两次称重的差异不超过5mg为止。根据减失的重量，计算供试品中含水量(%)。 参考文献： 中华人民共和国药典，国家药典委员会编，中国医药科技出版社，2010年版，二部，p1097。 折叠编辑本段生成方法 折叠气相碳化法 将碳酸钠溶液，在碳化塔中通过二氧化碳碳化后，再经分离干燥，即得成品。小苏打实验na<sub>2</sub>co<sub>3</sub> + co<sub>2</sub> (g) + h<sub>2</sub>o ==> 2nahco<sub>3</sub> 折叠气固相碳化法 将碳酸钠置于反应床上，并用水拌好，由下部吹以二氧化碳，碳化后经干燥、粉碎和包装，即得成品。na<sub>2</sub>co<sub>3</sub> + co<sub>2</sub>+ h<sub>2</sub>o ==> 2nahco<sub>3</sub> 补充：碳酸钠与不足量稀盐酸反应也可生成碳酸氢钠。na<sub>2</sub>co<sub>3</sub> + hcl ==> nacl+nahco<sub>3</sub> 折叠编辑本段主要用途 小苏打用途碳酸氢钠可直接作为制药工业的原料，用于治疗胃酸过多。还可用于电影制片、鞣革、选矿、冶炼、金属热处理，以及用于纤维、橡胶工业等。同时用作羊毛的洗涤剂，以及用于农业浸种等。食品工业中一种应用最广泛的疏松剂，用于生产饼干、糕点、馒头、面包等，是汽水饮料中二氧化碳的发生剂；可与明矾复合为碱性发酵粉，也可与纯碱复合为民用石碱；还可用作黄油保存剂。消防器材中用于生产酸碱灭火机和泡沫灭火器。橡胶工业利用其与明矾、h发孔剂配合起均匀发孔的作用用于橡胶、海绵生产。冶金工业用作浇铸钢锭的助熔剂。机械工业用作铸钢(翻砂)砂型的成型助剂。印染工业用作染色印花的固色剂，酸碱缓冲剂，织物染整的后方处理剂。染色中加入小苏打可以防止纱筒产生色花。医药工业用作制酸剂的原料。[2] 用作分析试剂、无

机合成、制药工业、治疗酸血症以及食品工业的发酵剂、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、作羊毛的洗涤剂、泡沫灭火剂、浴用剂、碱性剂、膨松剂。常与碳酸氢铵配制膨松剂用于饼干、糕点。在小麦粉中的添加量20g./kg。可与柠檬酸、酒石酸等配制固体清凉饮料的发泡剂(产生co<sub>2</sub>)。因系无害的弱碱性剂，洗涤蔬菜时添加约0.1%~0.2%可使绿色稳定。单用时，因受热分解呈强碱性，用于面包时会带黄色，并破坏小麦中维生素，最好与磷酸氢钙等酸性物质合用。尚可用于食品烫漂、去涩味。因其能使pH值上升，故可提高蛋白质的持水性，促使食品组织细胞软化，促进涩味成分溶出。对羊奶有去膻作用(用量10~20mg/kg)。作酸度调节剂和化学膨松剂，我国规定可用于各类需添加膨松剂食品，按生产需要适量使用。[1] 折叠医药用途

碳酸氢钠小苏打[英文名]natriibicarbonas [分子式]nahco<sub>3</sub> [性状]为白色结晶性粉末；无臭，味咸；在潮湿空气中即缓缓分解，水溶液放置稍久，或振摇，或加热，碱性即增加。溶于水，不溶于乙醇。

[作用]本品为弱碱，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。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。[用法与用量]口服：每次0.3—2g，每日0.9—6g；小儿每次0.1—1.0g，每日3次。[注意事项]

可能产生穿孔的溃疡病患者忌用；忌与酸性药物配伍。内服时产生大量的二氧化碳气体，增加胃内压力，对胃溃疡的病人，刺激溃疡面，甚至有产生胃穿孔的危险，同时二氧化碳刺激胃粘膜，引起继发性胃酸分泌过多。用量过大可致碱中毒。[贮藏]密闭，干燥处保存。保质期一年

[制剂]片剂：每片0.3g、0.5g。复方碳酸氢钠片tabellaenatriibicar—bonatiscompositae(苏打明片、苏打薄荷片)：每片含碳酸氢钠0.25—0.35g、薄荷油、糖少许。有健胃、抗酸作用，每次1—4片，每日3次，饭前服。大黄苏打片tabellaerheietnatriibi—carbonatis：每片含大黄、碳酸氢钠各0.15g，薄荷油少许，用于胃酸过多、消化不良、食欲不振，每次1—3片，每日3次，饭前服。西皮氏片tabellaesippy：i号：每片含碳酸氢钠和氧化镁各0.3g。r号：每片含碳酸氢钠和碳酸钙各0.3g。用于胃酸过多及十二指肠溃疡，e号有致便秘作用，二者交替服用，视病人是腹泻或便秘酌量给予。口服：每次2—4片，每日3—4次，饭前服。碳酸氢钠有弱碱性，为吸收性抗酸药。内服后，能迅速中和胃酸，作用迅速，且维持短暂，并有产生二氧化碳等多种缺点。作为抗酸药不宜单用，常与碳酸钙或氧化镁等一起组成西比氏散用。此外，本品能碱化尿液，与磺胺药同服，以防磺胺在尿中结晶析出；与链霉素合用可增强泌尿道抗菌作用。静脉给药用经纠正酸血症。用5%100-200毫升滴注，小儿每公斤体重5毫升。妇科用于霉菌性阴道炎，用2%-4%溶液坐浴，每晚一次，每次500-1000毫升，连用7日。外用滴耳剂软化盯聆(3%溶液滴耳，每日3-4次)。

注射剂：10毫升支含药0.5克；100毫升支含药5克。本药品在非处方药中，仅为片剂和滴剂。

折叠家禽饲料 蛋鸡 夏季蛋鸡日粮中添加适量碳酸氢钠，可提高产蛋率和蛋壳强度。试验证明，在25—30℃时，环境温度每升高1℃，产蛋率降低1.5%，蛋重下降0.3g长期高于22℃会使蛋壳变薄，蛋重降低。冉汝俊等(1990)在夏季用53周龄蛋鸡进行试验，试验组每只蛋鸡每天在基础日粮(含食盐0.2%)中添加0.3g碳酸氢钠，对照组不添加碳酸氢钠，日粮含食盐0.3%。结果试验组比对照的产蛋率、蛋壳密度、蛋壳百分比和蛋壳厚度分别提高11.15%、0.20%、1.10%和3.57%，产蛋率差异显著(p<0.05)。刘深亭等(1987)用京白蛋鸡，在夏季日粮中添加0.5%的碳酸氢钠，结果提高产蛋率3.3%，蛋壳品质增加0.55比重级别，血液碱贮提小苏打用途高45mg/l。周明(1996)研究了在高温季节蛋鸡日粮中氯化物与碳酸氢盐的适宜配比。在高温季节蛋鸡日粮中添加0.2%氯化钠(日粮氯化物总量为0.35%)和0.2%碳酸氢钠(日粮碳酸氢盐总量为0.38%)，能极显著地高提高鸡产蛋率、蛋壳品质和饲料转化率(p<0.01)。蛋鸡日粮中氯化物与碳酸氢盐的适宜配比为35：38。据英国ici公司科研人员(1988)研究，将碳酸氢钠按0.1%~1.0%的不同水平，在产蛋鸡饲料中连续添加8个月，结果表明，所有添加碳酸氢钠组的产蛋率都增加，蛋壳强度最大可提高8%。在标准产蛋鸡饲料中添加0.3%的碳酸氢钠，添加组鸡产蛋高峰后，随年龄增加产蛋率下降的进程得到了缓和，同时破蛋减少1%~2%。他们还研究了碳酸氢钠和磷的交互作用，饲料中以碳酸氢钠为钠源的钠含量为0.55%时，磷含量为0.30%，其产蛋率为75%；磷含量为0.75%，产蛋率为77%。试验结果还表明，由于碳酸氢钠的添加，氮的利用率将提高3%。蛋鸭 吴灵千等(1998)报道，盛夏季节在蛋鸭日粮中添加0.4%碳酸氢钠，同时把食盐用量由0.3%减少到0.15%，产蛋率提高5.8%，差异显著(p<0.05)；破软蛋率、死亡率下降明显，差异极显著(p<0.01)；饲料报酬提高6.8%差异显著(p<0.05)。

肉鸡 在肉鸡饲料中添加碳酸氢钠0.1%~0.5%，对提高肉鸡胴体等级和增重都有明显效果。英国研究人员报道，用碳酸氢钠代替氯化钠作为肉鸡饲料中的钠源，鸡的饮水量减少，垫料状况得到改善。当日粮含钠量为0.12%~0.28%时，4周龄肉用仔鸡体重，喂碳酸氢钠日粮组为889g，喂氯化钠日粮组为861g，经方差分析差异显著。在肉用仔鸡饲料中添加碳酸氢钠，还能减少死亡率以及降低某些疾病的发病率。owen(1994)等研究表明，在玉米—豆粕实用日粮中加入碳酸氢钠使日粮碱化，大大降低了腹水症的发生率。

在高海拔环境下(模拟3000m海拔高度的低压室内)，饲喂基础日粮的肉鸡有42%死于腹水症，而在基

础日粮中加入1%碳酸氢钠仅24%的肉鸡死于腹水症，死亡率显著地降低。据phelps（1989）研究，在每1kg加90g鱼粉的肉鸡饲料中，添加10g碳酸氢钠显著地降低了鸡胃糜烂的发生率。日本山梨县畜产试验场（1990）研究表明，在舍温达28℃以上时，在肉鸡42~63日龄日粮中添加0.63%的碳酸氢钠，其死亡率为4.88%，而未添加组的死亡率为7.85%，从维持鸡体的酸碱平衡考虑，添加碳酸氢钠能减少因热射病造成的死亡。作用机理·碳酸氢钠能中和胃酸，溶解粘液，降低消化液的粘度，并加强胃肠的收缩，起到健胃、抑酸和增进食欲的作用。·饲料中添加碳酸氢钠，能补充家禽因热喘息（呼出CO<sub>2</sub>过多）造成血液中碳酸盐的减少，从而改善机体的钙代谢。·饲料中添加碳酸氢钠能提高磷在蛋禽体内的移动性。为了形成良好的蛋壳，必须使血中维持适宜的磷浓度，碳酸氢钠可使蛋禽血液磷的浓度维持在形成蛋壳所必须的最适水平。

·碳酸氢钠在消化道中可分解放出CO<sub>2</sub>，由此带走大量热量，有利于炎热时维持机体热平衡。·饲料中添加碳酸氢钠，可提供钠源，使血液保持适宜的钠浓度。蛋鸡饲料中钠在0.14%—0.28%、氯在0.20%—0.24%范围内，钠、氯比例适宜，产蛋率、蛋重、蛋壳形成和饲料效率等指标都较好。最适肉用鸡饲料矿物质水平，钠为0.15%—0.20%，钾为0.80%，氯为0.12%—0.15%。而使用氯化钠很难使饲料中的钠和氯平衡在上述范围内，由于氯化胆碱用量的提高，更加剧了钠、氯的不平衡。折叠家庭清洁对洗涤剂过敏的人，不妨在洗碗水里加少许小苏打，既不烧手，又能把碗、盘子洗得很干净。也可以用小苏打来擦洗不锈钢锅、铜锅或铁锅，小苏打还能清洗热水瓶内的积垢。方法是将50克的小苏打溶解在一杯热水中，然后倒入瓶中上下晃动，水垢即可除去。将咖啡壶和茶壶泡在热水里，放入3匙小苏打，污渍和异味就可以消除。将装有小苏打的盒子敞口放在冰箱里可以排除异味，也可以用小苏打兑温水，清洗冰箱内部。在垃圾桶或其他任何可能发出异味的地方洒一些小苏打，会起到很好的除臭效果。如果家里养了宠物，往地毯上撒些小苏打，可以去除尿躁味。若是水泥地面，可以撒上小苏打，再加一点醋，用刷子刷地面，然后用清水冲净即可。在湿抹布上撒一点小苏打，擦洗家用电器的塑料部件、外壳，效果不错。

折叠个人清洁和美容小苏打用途将小苏打用做除味剂。将一杯小苏打和两匙淀粉混合起来，放在一个塑料容器内，抹在身上散发异味的部位，可以清除体味。小苏打是有轻微磨蚀作用的清洁剂。加一点小苏打在牙膏里，可以中和异味，还可以充当增白剂。放一点小苏打在鞋子里可以吸收潮气和异味。加一点小苏打在洗面奶里，或者用小苏打和燕麦片做面膜，有助于改善肌肤；在洗发香波里加少量小苏打，可以清除残留的发胶和定型膏。

游泳池里的氯会伤害头发，在洗发香波里加一点小苏打洗头，可修复受损头发。

刷牙时在牙膏上加上一点小苏打，能有效去牙锈和牙菌斑。反复几次，牙齿洁白如玉。

除焦把小苏打均匀地撒在烧焦的铝锅底上，随后用水泡一泡，数小时后，锅底上的焦巴就容易擦去了。

折叠清垢小苏打用途在热水瓶中倒入浓度为1%的小苏打溶液500克左右，轻轻摇晃，暖瓶中的水垢即可清除掉。除污电熨斗底部有污垢时，可将一条湿毛巾叠成与熨斗底面近似的形状，在毛巾上均匀地撒上一层小苏打粉，然后将电熨斗接通电源，当温度达到100度时，在湿毛巾上来回搓擦，待看不见水蒸气时，再擦掉小苏打粉，电熨斗底部的污垢就除掉了。

祛霉：电冰箱出现霉味时，可用20%浓度的小苏打水擦洗，既可祛除霉味又能除去污垢。

消肿：若被蜂蜇伤，可将小苏打调成糊状涂于患处，有消肿止痛的作用。褪黄：丝绸衣服熨黄时，可用少许小苏打调成糊状涂于焦黄处，待水蒸发后，再垫上湿毛巾熨烫一下，焦黄痕迹便可消失。

折叠化工原料碳酸氢钠同时也是我国著名侯德榜先生所采用的制造纯碱的原材料之一，我国目前仍有近30%的纯碱通过碳酸氢钠受热分解制得。折叠编辑本段注意事项 存储于干燥通风的室内仓库，运输中小心防止袋破或散包。食用小苏打不得与有毒物品共贮运，防止污染、防止受潮，与酸类产品隔离。

用途：食品工业发酵剂、汽水和冷饮中二氧化碳的发生剂、黄油保存剂。可直接作为制药工业的原料，用于治疗胃酸过多。还可用于电影制片、鞣革、选矿、冶炼、金属热处理，以及用于纤维、橡胶工业等。同时用作羊毛的洗涤剂、泡沫灭火剂，以及用于农业浸种等。食品工业中一种应用最广泛的疏松剂，用于生产饼干、糕点、馒头、面包等，是汽水饮料中二氧化碳的发生剂；可与明矾复合为碱性发酵粉，也可与纯碱复合为民用石碱；还可用作黄油保存剂。消防器材中用于生产酸碱灭火机和泡沫灭火器。橡胶工业利用其与明矾、发泡剂配合起均匀发泡的作用用于橡胶、海绵生产。冶金工业用作浇铸钢锭的助熔剂。机械工业用作铸钢(翻砂)砂型的成型助剂。印染工业用作染色印花的固色剂，酸碱缓冲剂，织物染整的后处理剂。医药工业用作制酸剂的原料。本品为弱碱，为吸收性抗酸药。内服后，能迅速中和胃酸，作用迅速，且维持短暂，并有产生二氧化碳等多种缺点。作为抗酸药不宜单用，常与碳酸钙或氧化镁等一起组成西比氏散用。此外，本品能碱化尿液，与磺胺药同服，以防磺胺在尿中结晶析出；与链霉素合用可增强泌尿道抗菌作用。静脉给药用经纠正酸血症。用5%100-200毫升滴注，小儿每公斤体重5毫升。妇科用于霉菌性阴道炎，用2%-4%溶液坐浴，每晚一次，每次500-1000毫升，连用7日。外用滴耳剂

软化盯聆（3%溶液滴耳，每日3-4次）。[剂型、用法和剂量]片剂：每片0.3克、0.5克。口服：每次0.3-1克，每日3次。小儿，每次0.1-1克，每日3次。注射剂：10毫升支含药0.5克；100毫升支含药5克。本药品在非处方药中，仅为片剂和滴剂。 折叠编辑本段法规信息

化学危险物品安全管理条例(1987年2月17日国务院发布)，化学危险物品安全管理条例实施细则(化劳发677号)，工作场所安全使用化学品规定(劳部发423号)等法规，针对化学危险品的安全使用、生产、储存、运输、装卸等方面均作了相应规定。 安全信息 海关编码：2836300000 wgk germany：1

安全说明：s24/25 rtecs号：vz0950000 合成路线 合成路线（共100条）查看更多>> 76-02-8 三氯乙酰氯 碳酸氢钠 详细>> 124-38-9 二氧化碳 7732-18-5 水 7647-14-5 氯化钠 ~95% 碳酸氢钠 详细>> 76-02-8 三氯乙酰氯 碳酸氢钠 详细>> 上下游产品 上游产品（共37个）查看更多>> 76-02-8 三氯乙酰氯 108-77-0 三氯三聚氰 124-38-9 二氧化碳 7732-18-5 水 下游产品（共307个）查看更多>> 112369-47-8 3-羰基-n-(3-苯基-丙基)-丁酰胺 110623-33-1 舒立托唑 3556-83-0 3-甲氧基-4-甲基苯甲酸甲酯 37464-90-7 5,8-二甲氧基-3,4-二氢-1h-2-萘酮 38942-51-7 5-苯基-4-甲基-4氢-3-羟基-1,2,4-三唑 钠化合物 naalo2 nabh3(cn) nabh4 nabr nabro3 nach3coo nacn nac6h5co2 nac6h4(oh)co2 nacl naclo naclo2 naclo3 naclo4 naf nah nahco3 nahso3 nahso4 nai naio3 naio4 namno4 nanh2 nano2 nano3 nan3 naoh napo2h2 nareo4 nascn nash natco4 navo3 na2co3 na2c2o4 na2cro4 na2cr2o7 na2mno4 na2moo4 na2o na2o2 nao2 na2o(uo3)2 na2s na2so3 na2so4 na2s2o3 na2s2o4 na2s2o5 na2s2o6 na2s2o7 na2s2o8 na2se na2seo3 na2seo4 na2sio3 na2te na2teo3 na2ti3o7 na2u2o7 nawo4 na2zn(oh)4 na3n na3p na3vo4 na4fe(cn)6 na5p3o10 nabio3