

小苏打 超达化工 小苏打批发商

产品名称	小苏打 超达化工 小苏打批发商
公司名称	潍坊超达化工有限公司
价格	面议
规格参数	
公司地址	潍坊滨海经济开发区
联系电话	13562612757

产品详情

小苏打的用途

[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，小苏打价格，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、及碱化尿液等；静脉给药用于酸；外用滴耳软化盯聆。

[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；忌与酸性配伍。 内服时产生大量的二氧化碳气体，增加胃内压力，对的，刺激溃疡面，甚至有产生的危险，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。

[贮藏]密闭，干燥处保存。保质期一年

[制剂]：每片0.3g、0.5g。

复方碳酸氢钠片TabellaeNatriiBicar—bonatisComitae(苏打明片、苏打薄荷片)：每片含碳酸氢钠0.25—0.35g、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，少许，用于胃酸过多、食欲不振，小苏打，每次1—3片，每日3次，饭前服。

小苏打化学性质

水解与氯化铝： $3\text{NaHCO}_3 + \text{AlCl}_3 = \text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{CO}_2 + 3\text{NaCl}$

与硫酸铝双水解： $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 6\text{NaHCO}_3 = 3\text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{Al}(\text{OH})_3 + 6\text{CO}_2$

加热受热分解： $2\text{NaHCO}_3 = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$

电离碳酸氢钠电离方程式 $\text{NaHCO}_3 = \text{Na}^+ + \text{HCO}_3^-$

安全术语避免与皮肤和眼睛接触。

小苏打的操作步骤

取本品约1g，精密称定，加水50mL使溶解，加红-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（0.5mol/L）相当于42.00mg的 NaHCO_3 。

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，国家药典编，中国科技出版社，小苏打批发商，2010年版，二部，p1097。

小苏打-超达化工-小苏打批发商由潍坊超达化工有限公司提供。潍坊超达化工有限公司在化工产品这一领域倾注了诸多的热忱和热情，超达化工一直以客户为中心、为客户创造价值的理念、以品质、服务来赢得市场，衷心希望能与社会各界合作，共创成功，共创辉煌。相关业务欢迎垂询，联系人：单经理。