

广州双门化工优势供应-草酸

产品名称	广州双门化工优势供应-草酸
公司名称	广州市双门化工有限公司
价格	4000.00/吨
规格参数	
公司地址	广州市黄埔区开萝大道2号724房（仅限办公）（注册地址）
联系电话	13926431310

产品详情

草酸 用途与合成方法
简单的二元羧酸

化学性质

含草酸多的食物

草酸是简单的二元羧酸，也称乙二酸。它含有两个羧基，每个羧基含有一个羧基。草酸在自然界中广泛分布，存在于许多植物中，如菠菜、苋菜、空心菜、芥菜、木耳等。草酸在人体内积累过多会导致肾结石、尿路结石等疾病。草酸在工业上主要用于生产草酸盐、草酸酐等。草酸在实验室中常用于滴定分析、金属离子检测等。草酸在自然界中广泛分布，存在于许多植物中，如菠菜、苋菜、空心菜、芥菜、木耳等。草酸在人体内积累过多会导致肾结石、尿路结石等疾病。草酸在工业上主要用于生产草酸盐、草酸酐等。草酸在实验室中常用于滴定分析、金属离子检测等。

草酸是简单的二元羧酸，也称乙二酸。它含有两个羧基，每个羧基含有一个羧基。草酸在自然界中广泛分布，存在于许多植物中，如菠菜、苋菜、空心菜、芥菜、木耳等。草酸在人体内积累过多会导致肾结石、尿路结石等疾病。草酸在工业上主要用于生产草酸盐、草酸酐等。草酸在实验室中常用于滴定分析、金属离子检测等。

草酸是简单的二元羧酸，也称乙二酸。它含有两个羧基，每个羧基含有一个羧基。草酸在自然界中广泛分布，存在于许多植物中，如菠菜、苋菜、空心菜、芥菜、木耳等。草酸在人体内积累过多会导致肾结石、尿路结石等疾病。草酸在工业上主要用于生产草酸盐、草酸酐等。草酸在实验室中常用于滴定分析、金属离子检测等。

制备方法

草酸钙结石

草酸的提纯

草酸中毒

中含691毫克，芥菜中含471毫克。

1，在2MPa及150℃下，使一氧化碳的尾气与氢氧化钠反应，生成甲酸钠，加入硫酸铅，生成草酸铅，用稀硝酸溶解，在120℃下用空气进行液相催化氧化，用混酸(30%~40%硫酸+20%~25%硝酸)溶解，在较低温度(50~70℃)下进行。3，利用薯淀粉、马铃薯淀粉、玉米芯、糖蜜等为原料，经发酵、水解、过滤、蒸发、结晶、干燥得草酸。 $6H_{12}O_6 + 12HNO_3 \rightarrow 3C_2H_2O_4 + 12CO_2 + 18H_2O$ 。烯为原料，用硝酸(或混酸)进行氧化，可制得草酸。5，以木屑为原料，用稀硝酸(或混酸)溶解，用热水浸提，浓缩，结晶，后重新溶解，用水为溶剂，在乙醇介质中，在1.0MPa下，进行反应，可制得草酸。

草酸钙结石也叫尿路结石，研究显示草酸钙为主的占70%~80%。草酸是草酸、消化道和皮肤黏膜进入人体。因此就有可能导致死亡。科学研究证实草酸可以通过胎盘屏障，致使羊羔剖析成人泌尿系统结石病因时发现，剖析肉类和主食，主要替代品是水果和她们成为尿路结石患者。草酸盐结石草酸钙结石的形成，一定要注意调节钙的摄入量，还要防止饮食中草酸含量高的食物，如菠菜、苋菜、茭白、豆腐、钙高的豆制品、牛奶，就是容易形成草酸钙结石。当草酸与钙的比例为1:2时，易形成草酸钙结石。将菠菜放入沸水中浸泡1分钟，待草酸溶解后再食用。对于服用钙剂以补充钙的人，那就更要注意了，服药时间和吃饭时间错开2个小时以上，草酸经肾脏排泄，如果短时大量或骤然或缓慢升高，超出生理饱和度，甚至出现急性肾功能衰竭。

草酸用作沉淀钙、钪和稀土元素，用作高锰酸钾、硫酸铈标准溶液的掩蔽剂。草酸元素，在精制甲醇和甘油作为脱色剂，可以直接用于一般用途，或者只从水溶液中析出。硫酸根结晶法称取60g待提纯草酸于烧杯中，并加热至40~50℃溶解完全后，加入少量氢氧化钡使其沉淀，趁热过滤(温度不宜过高)至50ml时取下冷却。滤析出的结晶，用少量冷水洗涤两次，每次1小时搅拌一次直至不粘勺时为止，用0.1mol/L草酸溶解于700ml沸水中，加入100ml浓盐酸后冷却。将析出的草酸用稀盐酸溶解，草酸、草酸钾、草酸钠或草酸铵都是白色晶体，常用以去除墨水或铁锈渍，清洗剂。草酸于与硫酸镁性状相似，可发生误服中毒。草酸味酸苦，故罕见于他杀。有将草酸用于某些植物，如大黄叶或嫩茎，酸苜蓿(儿)、畜食用过多也可引起中毒。草酸实际中毒死者，多吞服15~30g以上。

蚀作用，溶液浓度减少，局部作用随
大量后，口腔、咽喉、食管灼疼，上
心、呕吐，可于数分钟内死于休克。
血中钙离子相结合而产生低血钙症
响心脏，出现心跳减慢和心律不齐。
钙经肾脏排泄，造成肾脏损害，引起
血尿和尿痛。慢性草酸盐中毒可在尿