草酸 无水草酸 一级品

产品名称	草酸 无水草酸 一级品
公司名称	济南鑫伟达化工有限公司第一分公司
价格	5800.00/吨
规格参数	型号:SJ75-HMK15 种类:无水草酸 产品等级:一级品
公司地址	济南市天桥区东工商河路52号
联系电话	13188942288

产品详情

型号	SJ75-HMK15	种类	无水草酸
产品等级	一级品	含量	99.6（%）
产地/厂商	福建	密度	10895（g/cm3）
执行质量标准	国标	CAS	144-62-7

性状：草酸是无色无臭的透明结晶或白色粉末。有毒。溶于水、酒精及醚中。比重1.653，熔点101°C，在干燥的空气中或加热时则失去水分成为白色粉末。

用途：在化学工业上用以制造季戊四醇、草酸钴、草酸镍、碱性品绿，钢铁、土壤分析成套试剂、化学试剂等。快速染料用作显色助染剂。稻草、麦杆制品的漂白剂（草酸有还原性），铁锈污染消除剂等!

溶解情况：易溶于乙醇。溶于水。微溶于乙醚。不溶于苯和氯仿。

其它性质：草酸在100°C开始升华，125°C时迅速升华，157°C时大量升华，并开始分解。

可与碱反应，可以发生酯化、酰卤化、酰胺化反应。也可以发生还原反应，受热发生脱羧反应。无水草酸有吸湿性。草酸能与许多金属形成溶于水的络合物。

酸性 草酸的酸性比醋酸（乙酸）强10000 倍，是有机酸中的强酸。其一级电离常数ka1=5.9×10^-2，二级电离常数ka2=6.4×10^-5。具有酸的通性。能与碱发生中和，能使指示剂变色，能与碳酸根作用放出二氧化碳。

还原性 草酸根具有很强的还原性，与氧化剂作用易被氧化成二氧化碳和水[1]。可以使酸性高锰酸钾（kmno4）溶液褪色，并将其还原成2价锰离子。这一反应在定量分析中被用作测定高锰酸钾浓度的方法。草酸还可以洗去溅在布条上的墨水迹。 不稳定性

草酸在189.5°C或遇浓硫酸会分解生成二氧化碳、一氧化碳和水。 hooccooh====co2↑+co↑+h2o

实验室可以利用此反应来制取一氧化碳气体。 草酸氢铵200度时分解为二氧化碳、一氧化碳、氨气和水

毒性 草酸有毒。对皮肤、粘膜有刺激及腐蚀作用，极易经表皮、粘膜吸收引起中毒。空气中最高容许浓度为1m g/m3。 酯化反应

乙二酸可以跟醇反应生成酯。比如乙二酸跟乙醇反应生成乙二酸二乙酯。