本PDF文件由 免费提供,全部信息请点击 <u>128-44-9</u> ,若要查询其它化学品请登录 <u>CAS号查询网</u> 如果您觉得本站对您的学习工作有帮助,请与您的朋友一起分享:)爱化学www.ichemistry.cn	
CAS Number: 128-44-9 基本信息	
	糖精钠;
中文名:	1, 2-苯并异噻唑-3(2H)-酮1, 1-二氧化物钠盐
英文名:	Saccharin sodium
别名:	Sodium 1,2-benzisothiasolin-3-one-1,1-dioxide; 1,2-Benzisothiazol-3(2H)-one 1,1-dioxide sodium salt
分子结构:	Na* 0
分子式:	$\mathrm{C_7H_4NNa0_3S}$
分子量:	205. 16
CAS登录号:	128-44-9
EINECS登录号:	204-886-1
物理化学性质	
熔点:	300°C
水溶性:	=10G/100MLAT20°C
	糖精钠(128-44-9)的性状: 无色至白色斜方晶系板状结晶或白色结晶性风化粉末。 无臭或有轻微气味。
性质描述:	味极甜,即使在10000倍的 <u>水</u> 溶液中仍有极强甜味,甜味阈值约0.00048%。
	在稀溶液中的甜度约为蔗糖的500倍。
	浓度稀时呈甜味,浓时(大于0.026%)有苦味,故单独使用时的浓度应低于0.02%。 在 <u>酸</u> 性条件下加热,甜味消失。
	并可形成苦味的邻氨基磺酰 <u>苯甲酸</u> 。 易溶于水 $(1g/1.5ml)$,微溶于 Z <u>醇</u> $(1g/50ml)$ 。
安全信息	
安全说明: S24/25: 防止皮肤和眼睛接触。	
CAS#128-44-9化学试剂供应商(点击生产商链接可查看价格)	

阿凡达化学 是以Saccharin sodium为主的化工企业,实力雄厚 400-615-9918

供应商信息已更新且供应商的链接失效,请登录爱化学 CAS No. 128-44-9 查看

若您是此化学品供应商,请按照化工产品收录说明进行免费添加

其他信息

产品应用:

糖精的钠盐称糖精钠,溶于水,甜味约相当于食糖的300~500倍。糖精可作低热量甜味剂,糖尿病患者可用糖精钠代替食糖。

糖精钠(128-44-9)的制法:

由<u>甲苯</u>与氯磺酸进行氯磺化作用,得油状的邻甲<u>苯</u>磺酰氯和副产品结晶状对甲苯磺酰氯,分离后与氨作用并 氧化后得糖精,再经氢氧化钠碱化而成。

含量分析:

精确称取预经干燥的试样0.3g,溶于20m1<u>冰醋酸</u>中。加结晶紫试液(TS-74)2滴作为指示剂,用0.1mo1/L高氯酸滴定,当溶液的呈色由紫经蓝变青时作为滴定终点。同时进行空白对照试验,尽量排除不必要的误差。每 mL0.1mo1/L高氯酸相当于糖精20.52mg。

质量指标分析:

- 1. 干燥失重 120℃, 4h(GT-19)。
- 2. 苯<u>甲酸</u>和<u>水杨酸</u>盐试验 取5%试样液10m1,预经用5滴<u>醋酸</u>酸化,加氯化<u>铁</u>试液(TS-101)3滴。应无沉淀或紫色出现。
- 3. 易<u>碳</u>化物 取试样0. 2g, 溶于5m1<u>硫酸</u>试液。在48~50℃下保持10min。溶液颜色不得深于微淡棕黄色(见GT-25, 相当于对照液A)。
- 4. 酸度和碱度 取试样1g,溶于刚煮沸并冷却的水10m1中。加酚酞试液(TS-167)1滴,应无粉红色出现。加0.1mol/L氢氧化钠液1滴,应出现粉红色。
 - 5. 甲苯磺酰胺
 - (1) 二氯甲烷: 采用适当的纯度级试剂,应相当于用全玻璃仪器蒸馏而得的产品。
 - (2) 内标基液: 取95%正二十三碳烷100mg, 放入一10m1容量瓶中, 用正己烷溶解并定容后混合。
- (3) 标准基液的制备:取邻甲苯磺酰胺和对甲苯磺酰胺各20mg,放于一10ml容量瓶中。用二<u>氯甲烷</u>溶解并定容后混合。

生产方法及其他:

- (4)稀标准液的制备:用移液管分别吸取上述标准基液0.1、0.25、1.0、2.5和bml,移入5只10ml容量瓶中。 另各吸取上述内标基液0.25ml,加入每个容量瓶中,然后用二氯甲烷稀释定容后混合。这五种溶液每ml均含有n-二十三碳烷250μg,并分别含甲苯磺酰胺20、50、200、500和1000μg。
- (5) 试样液的制备:取试样2g,溶于8mL 5%碳酸氢钠液中。加色谱级硅胶土(Celite 545或相应品)10g后充分混合。将该混合物移入一具有烧结玻璃板和底部装有聚四氟乙烷旋塞的25mm×250mm色层分离管,管的顶部装有盛器。装填料时先沿柱壁注入,然后从顶部加以捣实。在顶部盛器中装入二氯甲烷100ml,洗提液通过旋塞的流速约每20~30min50ml。在洗提液中加上述内标基液25μl。混合,然后在适当的浓缩管中浓缩至1ml,浓缩管上可接有改良的斯奈德柱,并用一康茨管式加热器维持在90℃。
- (6)操作:取上述试样液2.5µ1,注入一接有火焰电离检测器的适当的气相色谱仪。柱用玻璃柱,柱长约3m,内径2mm,柱内充填有含3%苯基甲基聚硅酮的100~120目硅烷化煅烧硅藻土。载气为氦,流速为每分钟30m1。进样,柱和检测器的温度分别为225℃、180℃和250℃。仪器的测定幅度,以每m1含甲苯磺酰胺200µg的上述稀标准液2.5µ1,其满刻度偏转值应为40%~80%。记录色谱图,注明邻甲苯磺酰胺、对甲苯磺酰胺和正二十三烷内标的各峰,用适当方法计算出谷峰面积。邻甲基磺酰胺、对甲苯磺酰胺和正二十三烷的滞留时间分别为5、6和15min。

用类似的方法,求取上述五种"稀标准液"的色谱图,每一种均取2.5μ1,然后分别测定每种溶液所得邻甲苯磺酰胺、对甲苯磺酰胺和正二十三烷的峰面积。根据这些数值,绘测标准曲线,即各种甲苯磺酰胺的浓度(μg/ml)与相应的甲苯磺酰胺峰面积和正二十三烷之比的函数关系。然后根据这一标准曲线来确定试样液中甲苯磺酰胺的浓度(μg/ml)。除以2,以换算成2g分析试样中甲苯磺酰胺的mg/kg值。

6. 铵盐的测定

- (1) 碱性碘化汞钾液 碘化钾10g和碘化汞13.5g,加水溶解后稀释至100m1。临用前与等容积的25%氢氧化钠液混合。
- (2)<u>高锰酸钾</u>液 取高<u>锰酸钾</u>0.33g,加水100ml,煮沸15min,密塞,静置2日以上。用垂熔玻璃滤器过滤,摇匀。
- (3) 无<u>氨水</u> 于1000ml水中加稀<u>硫</u>酸试液1ml和上述高<u>锰</u>酸钾液1ml,蒸馏而得。取该水50ml,加碱性碘化汞钾液1ml,不得显色。
- (4)测定 取试样0.40g于50ml比色管中,加无氨水20ml,溶解后,加碱性碘化汞钾液1ml,摇匀,静置5min。 如显色,另取铵标准液 (0.1mg $\mathrm{NH_4}^+/\mathrm{ml}$; 参见TS-25) 0.1ml,加无氨水19.9ml及碱性碘化汞钾液1ml,进行比色,试样液不得深于标准液。

相关化学品信息

 9-(1H-苯并三唑甲基)-9H-咔唑
 127792-45-4
 126567-81-5
 4-氨基乙酰苯胺
 123372-14-5
 125362-07-4
 123312-13-0
 126531-26

 8
 122349-91-1
 126533-97-9
 129459-86-5
 123430-67-1
 对甲苯磺酸锌
 127311-98-2
 124505-87-9
 氧化钇
 杀螟丹
 十六醇
 525