



本PDF文件由 www.ichemistry.cn 免费提供, 全部信息请点击[2667-89-2](#), 若要查询其它化学品请登录[CAS号查询网](#)

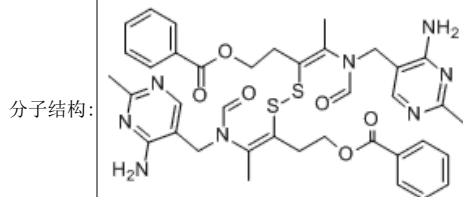
如果您觉得本站对您的学习工作有帮助, 请与您的朋友一起分享:) [爱化学www.ichemistry.cn](http://www.ichemistry.cn)

CAS Number:2667-89-2 基本信息

中文名: 二苯甲酰二硫化硫胺

英文名: Bisbentiamine

别名: N,N'-(Dithiobis(2-(2-hydroxyethyl)-1-methylvinylene))bis(N-((4-amino-2-methyl-5-pyrimidinyl)methyl)formamide) dibenzoate



分子式: $C_{38}H_{42}N_8O_6S_2$

分子量: 770.92

CAS登录号: 2667-89-2

EINECS登录号: 220-206-6

物理化学性质

熔点: 140-145°C

CAS#2667-89-2化学试剂供应商(点击生产商链接可查看价格)

孝感深远化工有限公司 (医药中间体生产商) 专业从事2667-89-2及其他化工产品的生产销售 0712-2580635 15527768836

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. 2667-89-2](#) 查看

若您在此化学品供应商, 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: 二苯甲酰二硫化硫胺(2667-89-2)的用途:
营养增补剂。具有维生素B₁类的功效。
广泛用于米、小麦粉、面包、速煮面、馄饨、豆腐、酱油、乳制品、糕点等。
对碱的稳定性比任何硫胺素盐类好得多, 且无吸湿性。加工、保存时损失少。
用于米的强化时, 将本品溶于稀醋酸内, 把米浸渍2~3h, 通过氨蒸气使米变为黄色。风干后即成强化米。
氨处理可防止水洗损失。

生产方法及其他: 二苯甲酰二硫化硫胺(2667-89-2)的制法:
在苯甲酰硫胺的碱性水溶液中加入碘或过氧化氢, 使其氧化而得。或用苯酰氯使二硫化硫胺苯酰化而得。

鉴别试验:

1. 在5mg试样中加甲醇1ml, 加热溶解后加水2ml、1%半胱氨酸盐酸盐溶液1ml和0.5mol/L氢氧化钠液2ml, 振荡混匀后静置30min。再加铁氰化钾试液(TS-188)1ml、0.5mol/L氢氧化钠液5ml和正丁醇5ml, 剧烈振荡2min, 静置, 使溶液分成两层。从上面照射紫外线, 从与照射方向成直角的方向观察上层液的上部, 应辨认出紫蓝色荧光。当使溶液成为酸性时, 此荧光消失; 变为碱性时重新出现。

2. 在50mg试样中加甲醇5ml, 加热溶解后再加入由15%盐酸羟胺液与等体积的15%氢氧化钠液配成的混合液

2ml。此溶液在50~60℃水浴中加热2min后，加0.8ml盐酸和0.5ml氯化铁试液(TS-101)，再加入等体积的水，应呈红紫色。

质量指标分析：

干燥失重：按GT-19方法测定。条件为在硫酸真空干燥器中干燥24h。

相关化学品信息

[267875-55-8](#) [26339-40-2](#) [26950-79-8](#) [263349-26-4](#) [26771-60-8](#) [26058-53-7](#) [265997-00-0](#) [26150-38-9](#) [26093-63-0](#) [26178-97-2](#) [26388-13-6](#) [26290-38-0](#) [262849-69-4](#) [3-氨基-4-\(2-邻苯二甲酰亚氨基乙氧基\)巴豆酸乙酯](#) 451

生成时间2021/5/24 22:12:10