

# 六硝酸甘露醇酯的含量测定方法研究\*

孙伟<sup>1</sup> 宋金明<sup>2</sup>

(<sup>1</sup>青岛大学医学院附属医院药剂科 266003)

(<sup>2</sup>中国科学院海洋研究所 青岛 266071)

**提要** 对冠状血管扩张药——六硝酸甘露醇酯的性质及其含量测定方法进行了讨论,采用六甘酯-苯酚二磺酸显色体系进行分光光度法测定。结果表明,本法操作简单,显色稳定灵敏,对含六甘酯93.0%的样品测定9次其标准偏差为0.74,相对标准偏差0.80%,适用于生产质量检测和建立药典规范方法。

**关键词** 六硝酸甘露醇酯,性质,测定方法

抗哮喘新药六硝酸甘露醇酯(简称六甘酯)系亚硝酸类冠状血管扩张药,对治疗哮喘和冠状动脉疾患疗效显著,临床药理试验表明对哮喘总有效率达77.8%,对高血压有效率为74.8%,对冠心病也有一定的疗效<sup>[1]</sup>。六甘酯的含量测定至今仍无操作简便、准确度高的分析方法。本文对六甘酯的性质和分光光度法测定条件进行了讨论,六甘酯-苯酚二磺酸体系具有

操作简单、显色稳定灵敏等特点,适用于生产质量检测和建立药典规范方法等目的。

---

\* 国家九五攻关资助项目96-C01-05-03号。

收稿日期:1998-05-20;修回日期:1998-06-20

海洋科学

## 1 主要试剂与仪器

1. 苯酚二磺酸 称取新蒸馏的苯酚30 g 溶于200 ml 的浓  $H_2SO_4$  中, 水浴加热6 h 即得, 可稳定存放几个月。

2. 冰醋酸 A. R.; 氨水 A. R.; 乙醇 A. R., 丙酮 A. R.。

3. 721分光光度计。

六甘酯系用硝酸和D-甘露醇硝化制得。

## 2 六甘酯的性质

六甘酯呈白色片状物质, 加热超过50 ℃易分解爆炸, 不溶于水, 微溶于乙醇、乙醚, 溶于丙酮, 溶解度大于20 g/100 ml, 溶于冰醋酸不溶于石油醚; 可被10 %以上浓度的NaOH 加热水解为黄色溶液, 溶于浓  $H_2SO_4$ , 但不溶于浓硫酸混合酸, 在硫酸混合酸中不显示  $NO_3^-$  的氧化性, 不被亚铁溶液滴定, 在硫酸混合酸中加入过量亚铁形成一种深黑褐色的溶液, 用  $K_2Cr_2O_7$  滴定可变为浅黑褐色、黄色、黄绿色到亮绿色, 在硫酸混合酸中六甘酯的乙醇丙酮溶液, 其溶剂乙醇和丙酮可被  $K_2Cr_2O_7$  滴定。熔点为107~110 ℃。

## 3 分析操作方法

取1 ml 六甘酯(六甘酯须用水洗至无醇抽干在45 ℃下烘50 h 以上)的冰醋酸溶液(浓度约为0.4 mg/ml)于25 ml 容量瓶中, 准确加入2 ml 苯酚二磺酸摇匀放置10 min 显色后加入10 ml 水, 摆匀, 即用自来水淋冲冷却至室温, 再加入8 ml 氨水摇匀冷却, 在420 nm 下测定吸光度A。

标准  $KNO_3$  的冰醋酸溶液, 准确称取105 ℃烘至恒重的  $KNO_3$  溶于冰醋酸中, 浓度约为0.4 mg/ml, 同上操作测定吸光度。

## 4 条件实验

### 4.1 六甘酯-苯酚二磺酸的吸收曲线

按分析操作方法的步骤配制显色液, 然后在不同波长下测定吸光度, 绘制吸收曲线(图1)。

从图中可以看出六甘酯-苯酚二磺酸的最大吸收波长为420 nm。

### 4.2 工作曲线

准确称取烘至恒重的  $KNO_3$  43.5 mg, 用几滴水溶

解, 冰醋酸准确稀释至100 ml, 取5 ml 用冰醋酸定容100 ml, 准确取0, 0.5, 1.0, 1.5, 2.0, 5.0, 10.0 ml, 按操作测定吸光度, 工作曲线如图2。

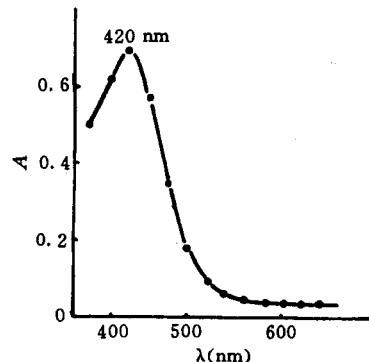


图1 六甘酯-苯酚二磺酸的吸收曲线

Fig. 1 The adsorbtion curve

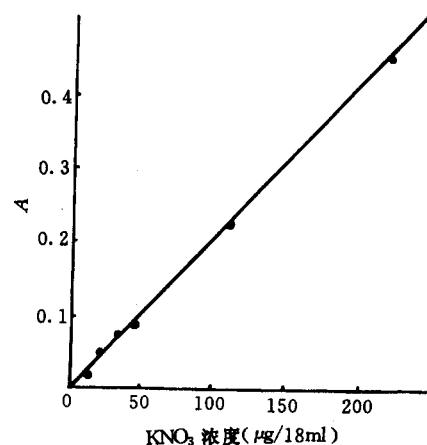


图2 工作曲线

Fig. 2 The calibration curve

### 4.3 显色时间对测定影响

六甘酯-苯酚二磺酸显色的不同时间, 测定A, 结果见表1。

表1 显色时间对测定影响

Tab. 1 The influence of the time of developing colour on determination

显色时间 (min)	2	3	4	5	8	10	15
吸光度 (A)	0.204	0.210	0.214	0.213	0.216	0.215	0.215

从表1知, 显色4 min 以上A基本恒定, 作者选10 min 为显色时间, 此溶液至少可稳定存在10 d, 且用水

稀释很稳定。

#### 4.4 回收试验

在已知六甘酯含量的溶液中加入不同量的  $\text{KNO}_3$ , 测定计算回收  $\text{KNO}_3$  的百分率。结果见表2。

表2 方法的回收率

Tab. 2 The recovery rate of the method

六甘酯( $\mu\text{g}$ )	0	6.8	13.6	20.4	27.2
$\text{KNO}_3$ 加入( $\mu\text{g}$ )	21.8	17.4	13.1	8.7	4.4
回收 $\text{KNO}_3$ ( $\mu\text{g}$ )	23.8	18.6	13.3	8.3	4.0
回收率(%)	109.2	106.9	101.5	95.4	90.9

平均回收率为100.8%，可见方法准确度较高。

表3 样品测定结果

Tab. 3 The determination results

批号	88-1	88-2	88-3	88-4	88-5	88-6	90-1	90-2
含量 (%)	93.0	92.8	93.8	96.1	95.7	94.2	98.8	93.8

#### 4.5 乙醇、丙酮等对含量测定的影响

六甘酯的冰醋酸溶液当有乙醇存在时显色后为浅黄绿色, 当有丙酮存在时显色后为大红色, 严重干扰测定。如测定溶液中含有乙醇、丙酮可加入水使六甘酯析出后过滤冲洗干净。然后用此法测定。

渗透剂氮酮亦不溶于水, 如和乙醇丙酮共存于溶液中, 可先用水把乙醇丙酮分离掉, 然后用石油醚

洗去氮酮, 干燥, 用冰醋酸溶解后测定。

#### 4.6 样品含量测定

样品45℃烘50 h以上, 测定其含量, 结果见表3。

## 5 讨论

5.1 本方法具有灵敏、稳定、操作简单等特点, 且测定的精密度、准确度较高, 适用于原药及配药中六甘酯含量测定。对含93%的样品测定9次, 其标准偏差为0.74, 相对标准偏差0.80%。

5.2 六甘酯不易烘干, 烘干时温度不可超过45℃, 否则易发生爆炸, 六甘酯一定要水洗至无醇, 40~45℃烘50 h以上。

5.3 大部分有机试剂干扰其测定, 在配药中多用乙醇丙酮作溶剂, 可利用水洗过滤将其分开, 然后测定。

5.4 测定的原始溶剂为冰醋酸, 在显色前不可混入溶剂水, 否则影响测定。

## 参考文献

- 纪明侯。海藻化学。北京: 科学出版社, 1997。351
- 中华人民共和国药典, 1995年版, 二部, 北京: 化学工业出版社, 876~880

# A STUDY OF DETERMINATION METHOD OF D-MANNITOL HEXANITRATE

SUN Wei<sup>1</sup> SONG Jin-ming<sup>2</sup>

(<sup>1</sup>Department of Medicament, Qingdao Medical College Hospital, 266003)

(<sup>2</sup>Institute of Oceanology, Chinese Academy of Sciences, Qingdao 266071)

Received: May, 20, 1998

Key Words: D-mannitol hexanitrate, Characteristic, Analytical method

## Abstract

A simple determination method of D-mannitol hexanitrate used by coronary vasodilator and its characteristics were studied. The spectrophotometric method was based on the developing colour system of D-mannitol hexanitrate and phenol disulfonic acid. The results show that the method is simple, sensitive and constant. The standard deviation is 0.74, and the relative standard deviation is 0.80% for containing 93.0% D-mannitol hexanitrate ( $n=9$ ). The method is fit as a standard method for monitoring production process of pharmacopoeia.