10.3	上安尔/古里·//C			
	样品标示量	标示量的百分数(%)		
样品批号	(万山/片)	繁外法	生物法	
92060101	25	95,60	94.96	
92070701	25	95.36	95.6 6	
92070902	25	97.07	96.28	
92071103	25	95.07	95.25	
يەن غى دىدى ب <u>رىد</u> ،				

上重委员会要测定

三、讨论

š 2

- 1. 紫外分光光度法测土霉素含量 可 用 干药品进货验收,这样比生物法简单,重复性 好。如监测可疑可用生物法验证。
- 2. 加用于生产过程中的半成品控制。可 与生物法同步,但此法出结果快,可使生产很 快进入下步工序。

参考文献

- [1] 沈克温等,实用药物分离鉴定手册,1986。
- [2] 中华人民共和国药典1990年版、附录116

多海长吸收度比值差法同时测定

复方醋酸洗必素滴鼻液中两种组分的含量

武汉总医院(武汉 430070) 刘祖雄 石景珍 温广年 张勤

摘要 多波长吸收度比值差法是近年来提出 的一种新的计算分光光度法。本文成功地应用该法 序径251nm、257nm 和262nm为波长组合,以257nm 为固 定波长,同时测定复方 醋酸洗必泰滴鼻液 中 醬酸洗必泰和盐酸麻黄碱的含量。

关键词 多波长吸收度比值差法 話酸 洗必泰 盐酸原黄碱

复方醋酸烷必泰滴鼻酒是由 醋 酸 洗 必 秦、盐酸麻黄碱及甘油组成。其中盐酸麻黄 碱的含量测定常采用旋光法(1),但只能测定 其中盐酸麻黄碱一种成分的含量。用紫外分 光光度法,两者吸收光谱互相重叠。为消除 干扰,笔者根据文献[2]采用多波长吸收度比 值差法同时测定醋酸洗必泰和盐酸麻黄碱的 含量。操作简便,结果满意。

一、仪器与试药

日本岛津 UV-260 分光光度计;醋酸 洗 必泰, 锦州制药厂, 含量99.93%; 盐酸麻黄 碱,赤峰制药厂,批号881001。醋酸洗必泰、 盐酸麻黄碱,甘油均符合中国药與90版规定; 复方醋酸洗必泰滴耳液, 本院制剂室配制。

二、实验方法与结果

1. 吸收光谱的绘制

分别配制每ml约含醋酸洗必秦 2 ug. 盐 酸麻黄碱 40 μg 及甘油 400μg 的水溶 液,以 水为空白, 在 220~320 nm 波长范围 内扫 描,测绘各自的吸收光谱见图1。

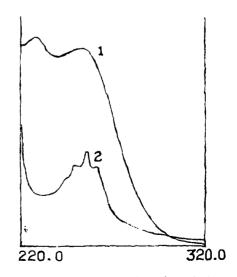


图1 复方醋酸洗必泰滴鼻液紫外 吸收光谱图

1-醋飲洗必泰; 2-盐酸麻黄素; 3-甘油

56 (总216)

由图1可知,甘油在紫外区无吸收。而余者在 250~265 nm 波长范围内吸收 度 均 较大。故选择251nm、257nm、262nm 为同时测定两种组分的波长组合,以 257 nm 为固定波长。根据 $\mathbf{k}_1 = \mathbf{A}_{257}/\mathbf{A}_{251}$ $\mathbf{k}_2 = \mathbf{A}_{257}/\mathbf{A}_{252}$ 计算 k值。公式:

 $\triangle A = K_1 A_{251} + K_2 A_{262} - 2 \times A_{257}$

∧A∞C.

- 2. 标准曲线的绘制
- (1) 醋酸洗必泰标准曲线的绘制 配制 醋酸洗必泰每ml含1,2,3,4,5,6µg的系列标 准溶液,分别在 251、257、262nm 波长处测定 吸收度,结果如下表。

表1

醋酸洗必泰吸收度测定结果 (n=5)

浓 度		吸收度			
μg/ml	A ₂₅₁₀ m	A _{257nm}	A _{232n} m		
1	0.056	0.057	0.053		
2	0.101	0.101	0.093		
3	0.147	0.146	0.133		
4	0.192	0.190	0.174		
5	0.238	0.235	0.214		
6	0.283	0.278	0.254		
回归方程	C = 21.909A - 0.228B	C = 22.565A - 0.2872	C = 24.840 A - 0.3029		
	r = 0.9999	r = 0.9999	r = 0.9999		

以上各溶液在各自的测定波长均呈良好 的线性关系,但测定波长的位置与盐酸麻黄 碱均在吸收度较大区域,故采用多波长吸收 度比值差法测定。

K值的测定和计算:配制不同浓度的盐酸麻黄碱,分别按上述选定的波长测定吸收度,计算 $K_1 = \frac{A_{257}}{A_{251}} = 1.139$ (n=5, cv=0.34%)、 $K_2 = \frac{A_{257}}{A_{262}} = 1.200$ (n=5, cv=37%)。所以醋酸洗必泰溶液的 $\triangle A = 37\%$

1.139 $A_{25:}+1.2$ $A_{262}-2$ A_{257} 。 按此公式 计算表 1 中系列溶液的 $\triangle A$,以 $\triangle A$ 和浓度 C 进行回归得直线 方程:C 世 89.499 $\triangle A$ - 0.1918(r=0.9998)……① 表明醋酸洗必泰溶液在 1~6 μ g/ml 浓度范围内 与 $\triangle A$ 呈良好的线性关系。

(2) 盐酸麻黄碱标准曲线的绘制 配制 盐酸麻黄碱每 ml 20,40,60,80,100.120 µg 的系列标准溶液,分别在 251,257,262nm 波 长处测定吸收度,结果见表 2。

盐酸麻黄碱吸收度测定结果

浓 度	吸收度			
$\mu_{\mathbf{g}}/\mathbf{m}1$	\mathbf{A}_{251nm}	A _{257nm}	\mathbf{A}_{232nm}	
20	0.037	0.039	0.034	
40	0.052	0.058	0.049	
60	0 . 668	0.078	0.065	
80	0.083	0.097	0.080	
100	0.099	0.116	0.095	
120	0.115	0.135	0.110	
回归方程	C = 1281.89A - 26.996	C = 1040.05A - 20.658	C = 1313.19A - 24.768	
	(r = 0.9999)	(r = 0.9999)	(r = 0.9999)	

以上各溶液在各自的测定波长处均呈良好的线性关系,且测定波长的位置与醋酸洗 必秦均在吸收度较大区域,故采用多波长吸 收度比值差法测定。

K 值的例定和计算。配制不同浓度的醋酸洗必泰,分别按上述选定的波长测定吸收度。计算 $K_1 = \frac{A_{257}}{A_{251}} = 0.997 (n = 5, cv = 0.43\%), <math>K_2 = \frac{A_{257}}{A_{262}} = 1.091 (n = 5, cv = 0.42\%)$ 求 \triangle A \hat{A} A \hat{A} 和浓度 \hat{C} 进行回

归 得直 线 方程: $C = -3175.29 \triangle A + 5.9866 (r = 0.9998)$ 。……②表明酸盐麻黄碱溶液在 $20 \sim 120 \mu g/ml$ 的浓度 范围内与 $\triangle A$ 呈良好的线性关系。

3。回收率试验

按处方比例精密称取醋酸洗必泰、盐酸麻黄碱与甘油适量,配制成模拟样品溶液。分别测定上述选定波长的吸收度,求 △A值,代入回归方程①式和②式,分别求 得醋酸洗必泰和盐酸麻黄碱的含量,计算回收率。结果见表 3。

表3

回收率试验测定结果

序	醋酸洗必泰		盐酸麻黄碱			
号	加入量µg/ml	测得量µg/ml	回收率%	加入量µg/ml	测得量µg/ml	回收率%
1	1,11	1,12	100.90	22.26	22,18	99.64
2	2.23	2.24	100.45	44.52	44.43	99.80
3	3.34	3.34	100.00	66,78	66.86	100.12
4	4.45	4.47	100.45	89.04	89.11	100.08
5	5.57	5.56	99.82	111.30	111.43	100.12
	X(%)		100.32			99.95
	cv(%)		0.43			0.21

4。样品测定

精密量取本品 1ml于 100 ml 容量瓶中, 加水稀释至刻度, 摇匀, 使样品溶液含盐酸 麻黄碱 100 µg/ml, 醋酸洗必泰5µg/ml。分 别测定上述选定波长处的吸收度,求 $\triangle A$,代入回归方程①式和②式,求含量,结果见表

& 5	样品测定结果(n=5)
ALD .	竹の外をおんいっく	,

	标 示	量 (%)	
批 号	醋酸洗必泰	盐酸麻黄碱	
940321	99.77	99.63	
940322	99.57	99.50	
940324	95,60	96.48	

三、讨论

- 1. 实验证明,两组分的吸收度在 6 小时 内均稳定。醋酸洗必泰不耐热,不宜加热溶 解。
- 2. 本法操作简单,样品不经分离,直接 在所选定的三个波长处测定吸收度,便可计 算两组分的含量。

- 3. 多波长吸收度比值差法是一种新的计算分光光度法,波长组合的选择是本法合理应用的关键。该法选点相对较少(3点以上),测定波长数目可根据两者吸收光谱的相似程度和重叠情况。为了减少误差,测定波长的位置宜选在两者吸收度较大区域。
- 4. 在测定盐酸麻黄碱时,计算△A时, 其值为负值,但不影响测定结果。醋酸洗必 泰遇碱、肥皂及洗衣粉等其作用受影响,在配 制和使用时要注意。

参考文献

- [1] 中国人民解放军总后勤都卫生部编、中国人民解 放军医疗单位制剂规范。1993版.北京:人民军医 出版社.340
- [2] 徐本明等. 药学学报,1989;24(5):360

双波长分光光度新计算法测定诺氟沙星葡萄糖 注射液中诺氟沙星的含量

湖北黄冈地区第一人民医院(黄州 436100)

湖北黄梅卫生材料厂(黄梅 436501)

张广求 宛呈雄

精要 本文应用双波长分光光度新计算法以 0.1mol/L盐酸为溶媒,不经分离,直接测定诺氟 沙星葡萄糖注射液中诺氟沙星的含量,可消除葡萄糖的分解产物 5-羟甲基糠 醛对诺氟沙星含量测定的 干扰,方法简便可靠,结果满意。平均回收率为 100.3%,RSD=0.37%(n=5)

关键词 诺氟沙星葡萄糖注射液 双波 长分光光度法 含量测定

诺氟沙星(Norfloxacin, INN)是第三 代喹诺酮类抗菌药物,抗菌谱广,对革兰氏 阴性杆菌具有高度活性,对金黄色葡萄球菌 有较好抗菌活性,对其它革兰氏阳性球菌也 有一定抗菌作用。胡昌良等叫对诺氟沙星注 射液进行了研制并考察了其稳定性。笔者写现。葡萄糖的分解产物 5-羟甲基糠醛(5HMF)对诺氟沙星的含量测定有干扰,张丽如等产采用二阶导数分光光度法在 294.0nm 波长测定二阶导数振幅值计算诺 氟 沙 星 含量。本文应用双波长分光光度新计算法 [3],直接测定诺氟沙星的含量,可有效 地消除 5-HMT 的干扰,方法简便可靠,结果满意。

一、原理

在选定的两个波长 λ_1 、 λ_2 测定时,待测组分和干扰组分的 吸 收 度 值 分别以 A_1^n 、 A_2^n 和 A_1^n 、 A_2^n 表示,由于干扰组分的影响,在 λ_1 、 λ_2 处测得吸收度值 A_1 、 A_2 是待测组分和干扰组分的混合吸收度值,则 $\triangle A = A_1 - A_2$ 根据双波长法测定依据: $A_1^n = A_2^n$,则

$$\triangle \mathbf{A} = \mathbf{A}_1 - \mathbf{A}_2 - (\mathbf{A}_1^R - \mathbf{A}_2^R)$$