

改进的解联立方程组法^[1]

测定维溴咖合剂中咖啡因含量

王泽民 黄安娜(杭州市第七人民医院, 杭州 310013)

摘要 以联立方程组分光光度法为基础, 以吸收度比代替吸收系数, 测定维溴咖合剂中咖啡因含量, 结果较满意。以272 nm(咖啡因)256 nm(尼泊金乙酯)为测试点。咖啡因平均回收率: 100.26%、CV=0.427%。

关键词 改进 解联立方程组法 咖啡因 尼泊金乙酯 维溴咖合剂

维溴咖合剂是精神科临床常用的复方制剂。主要成分咖啡因含量测定有: 碘量法^[2]、薄层色谱—紫外分光光度法^[3]、差示一导数分光光度法^[4]、二级导数光谱法^[5]、HPLC法^[6]等。本法采用改进的解联立方程组法, 以吸收度比代替吸收系数, 避免因求测吸收系数易受仪器性能等影响而引入较大误差, 简化操作, 增大了联立方程组法的灵活性, 结果也较满意。

1 原理

设 λ_1 、 λ_2 ($\lambda_2 > \lambda_1$) 为吸收光谱曲线互相重叠两组分 a、b 的最大吸收波长, 令: $\alpha = A^a\lambda_2/A^a\lambda_1$, $\beta = A^b\lambda_1/A^b\lambda_2$, 根据吸收度加和性原则:

$$\left\{ \begin{array}{l} A\lambda_1^{a+b} = A^a\lambda_1 + A^b\lambda_1 \\ A\lambda_2^{a+b} = A^a\lambda_2 + A^b\lambda_2 \end{array} \right.$$

$$\text{整理转化} \left\{ \begin{array}{l} A\lambda_1^a \frac{A\lambda_1^{a+b} - \beta A\lambda_2^{a+b}}{1 - \alpha\beta} \\ A\lambda_2^b \frac{A\lambda_2^{a+b} - \alpha A\lambda_1^{a+b}}{1 - \alpha\beta} \end{array} \right. \quad (1)$$

由此, 只要求出 α 、 β , 且测 $A\lambda_1^{a+b}$ 、 $A\lambda_2^{a+b}$, 则可求出 $A^a\lambda_1$ 、 $A^b\lambda_2$, 从而将多组分分析转化为普通单组分分析。

2 实验部分

2.1 仪器与试药

751G 分光光度计(上海分析仪器厂); 咖啡因、尼泊金乙酯、苯甲酸钠(符合药典标准), 维溴咖合剂(本院自制)。

2.2 方法与结果

2.2.1 测定波长的选择

精取干燥至恒重的咖啡因、尼泊金乙酯、苯甲酸钠及三溴化物复B混合液、维溴咖合剂适量, 以水为溶剂, 于 200 nm—300 nm 测定吸收度, 绘制紫外吸收光谱。详见图(1)。

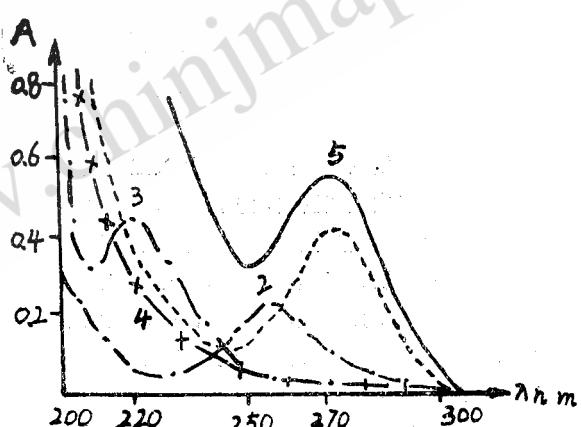


图 1

1 咖啡因(4 μg/ml)

2 尼泊金乙酯(2 μg/ml)

3 苯甲酸钠(4 μg/ml)

4 三溴化物复B混合液

5 维溴咖合剂

结果表明, 咖啡因、尼泊金乙酯分别在 272 nm、

256 nm 处有最大吸收，而苯甲酸钠、三溴化物复 B 混合液在这二处干扰峰很小。故而取 $\lambda_1^{\text{a}} = 256 \text{ nm}$ 、 $\lambda_2^{\text{b}} = 272 \text{ nm}$ 为尼泊金乙酯 (a)、咖啡因 (b) 的测定波长。

2.2.2 咖啡因、尼泊金乙酯标准曲线制备

咖啡因：精取干燥至恒重咖啡因适量，以水为溶剂，制成 4、8、12、16、20 $\mu\text{g}/\text{ml}$ 溶液，在 272 nm 处测定吸收度。在 0—20 $\mu\text{g}/\text{ml}$ 范围内性线关系良好。

$$\text{回归方程: } A_b = 0.0506c + 0.01 \quad (3)$$

$$r = 0.9999 (n = 5)$$

尼泊金乙酯：精取干燥至恒重的尼泊金乙酯适量，以水为溶剂，制成 2、4、6、8、10 $\mu\text{g}/\text{ml}$ 溶液，在 256 nm 处测定吸收度，在 0—10 $\mu\text{g}/\text{ml}$ 范围内线性关系良好。

$$\text{回归方程: } A_a = 0.0902c + 0.0054 \quad (4)$$

$$r = 0.9997 (n = 5)$$

2.2.3 α 、 β 值的求测

取尼泊金乙酯、咖啡因适量，制成约 6—12 $\mu\text{g}/\text{ml}$ 的水溶液，于 λ_{256} 、 λ_{272} 处测定吸收度 (A^{a}_{256} 、 A^{a}_{272} 、 A^{b}_{256} 、 A^{b}_{272}) 根据 $\alpha = A^{\text{a}}_{272}/A^{\text{a}}_{256}$ 、 $\beta = A^{\text{b}}_{256}/A^{\text{b}}_{272}$ 求得：

$$\begin{cases} \bar{\alpha} = 0.5478 (s: 1.76 \times 10^{-6}, n=4) \\ \bar{\beta} = 0.5089 (s: 1.1 \times 10^{-6}, n=4) \end{cases}$$

2.2.4 回收率试验

按处方比例，精取咖啡因适量，加入三溴化物复 B 混合液等，制成模拟制剂数份。精取模拟制剂各 1 ml 至 250 ml 容量瓶中，加水至刻度，摇匀。在 256 nm、272 nm 处测定吸收度，代入公式(2)及回归方程(3)，计算平均回收率 ($n = 4$)，平均回收率为：100.26%， $CV = 0.427\%$ ，详见表 1。

2.2.5 样品测定

表 1 回收率试验结果

序号	加入量 (g)	测定量 (g)	回收率 (%)
1	1.5	1.51	100.67
2	3	2.99	99.67
3	3.75	3.76	100.27
4	4.5	4.52	100.44
平均回收率		100.26	
CV		0.427	

取样品 5 份，按回收率项下测定步骤相同操作，结果详见表 2

表 2 样品测定结果

批号	本法 %	碘量法 %
931111	0.2095	0.2258
931028	0.2081	0.2278
931020	0.2013	0.2159
931007	0.2001	0.2159
930927	0.2395	0.2575

3 讨论

3.1 由于苯甲酸钠和复 B 液在 256 nm 及 272 nm 处有一定的吸收度(很小)，且 $A_{256\text{nm}} > A_{272\text{nm}}$ ，因此对 A^{b}_{272} (即(2)式)及实验结果有一定影响。但与碘量法比较，误差来源少、操作简便快速，结果较准确。

3.2 本实验选择的测定波长 256 nm、272 nm，满足 $\alpha\beta < 0.5$ 的实验要求^[1]，保证了 α 、 β 的准确性，从而使方法可行。

3.3 由于在一定波长范围内、物质在特定的两波长处的吸收度比与浓度无关，因此在 α 、 β 测定中，溶液无需精确配制。本文曾对尼泊金乙酯、咖啡因在 0—20 $\mu\text{g}/\text{ml}$ 范围内进行测定，在保证两吸收度至少有一个落在 0.4—0.7 之间， α 、 β 值重现性良好，故采用 α 、 β 统计值或即时值对测定结果无显著差异，使本法更方便、实用。

参 考 文 献

- 徐嘉凉，俞善辉，易大年. 联立方程组的新解法及其在复方制剂分析中的应用. 药学学报, 1990, 25(8): 626—631.
- 中华人民共和国卫生部药政局编. 中国医院制剂规范. 天津: 天津科技翻译出版公司, 1989.58—59.
- 张秋萍，吴立成，刘安喜. 薄层色谱—紫外分光光度法测定安纳咖注射液含量. 药物分析杂志, 1991, 11(3): 177—178.
- 温晓红. 差示一导数分光光度法测定安纳咖注射液含量. 药物分析杂志, 1988.8(3): 187—188.
- 陈丽，王慧，周立春. 速效伤风胶囊(片)中咖啡因和扑尔敏的含量测定. 药物分析杂志, 1988, 8(2): 120—121.
- 范惠霞，李海生，周静远. 高效液相色谱法测定安纳咖片剂含量. 药物分析杂志, 1990, 10(3): 170—172.

收稿日期: 1994-02-04