# 毛细管区带电泳法测定中药金银花中绿原酸的含量<sup>△</sup>

河北大学化学系(保定 071002) 王德先\* 赵敬湘 杨更亮\*\* 张 婷

金银花又名忍冬花,为忍冬科植物忍冬 Lonicera japonica Thump. 的干燥花蕾 其中绿原酸为主要成分 [1-3],目前金银花的分析方法主要为气相色谱 振谱法 高效液相色谱法、薄层色谱法等 [4-6],这些方法在应用上有一定局限。 CE是近年来快速发展的一种重要分离分析技术,应用于中药分析具有广阔的前景。本实验采用毛细管区带电泳(CZE)法测定金银花中有效成分绿原酸含量,实验结果较好.

## 1 实验部分

- 1. 1 仪器和药品: 美国 Waters Quanta 4000E毛细管电泳仪,毛细管内径 75 \( \text{m} \), \( \text{f} \) \( \text{cm} \) (河 北永 年 光 纤 \( \text{f} \) \( \text{Na Ho PO\_4} \), \( \text{Na PO\_4} \), \( \text{Na Bo O\_7} \), 95% 乙醇均为分析纯。金银花购于河北安国药材市场。绿原酸对照品由中国药品生物制品检定所提供
- 1.2 实验方法: 进样前,毛细管首先在室温下,用 0.5 mol/L的 KOH溶液冲洗 10 min,然后用蒸馏水冲洗 5 min,再用背景缓冲液冲洗 10 min,最后施加 16 kV 电压,预平衡 10 min,每进样 5次后需清洗毛细管,清洗步骤同上,样品采用重力真空进样, 214 nm紫外检测,实验前缓冲液用微滤膜过滤。

#### 2 结果与讨论

2.1 缓冲液的组成及 pH值对分离的影响: 毛细管电泳中缓冲溶液的组成直接影响粒子的迁移和最后分离,本实验分别考察了磷酸盐和硼酸盐对分离的影响,结果表明,当缓冲溶液的组成为 10~mmol/L的硼酸盐+ 19~mmol/L的磷酸盐时,可以获得较好的结果。在此基础上,改变 Na~He  $PO_4$  的比例分别配置 pH值为 8.40, 8.86, 9.32, 9.51, 9.73的系列缓冲液考察 <math>pH值对分离的影响。由实验结果可知,绿原酸的迁移时间随 pH值的增大而呈增大趋势,这是因为较高 pH值下绿原酸的电离增大,从而与电渗流反向迁移的原故 但 pH值过大,造成电流、温度升高,热扩散增加,重现性差 实验证明,pH值在

- 8.86左右时可获得较为满意的分离
- 2. 2 有机溶剂对分离的影响: 在 CE中,有机溶剂作为一种改性剂,常加到缓冲液中,以改善分离 本实验考察了缓冲溶液中乙醇的含量从 5% 到 30% 对分离的影响 实验结果表明,随着缓冲溶液中乙醇浓度的增加,绿原酸的迁移时间呈现增长。这是因为有机溶剂乙醇的加入,使得电渗流降低的原故 另外从实验中还可看出,有机溶剂的加入增加了金银花样品中某些峰的吸收 但当缓冲溶液中乙醇含量高于20% 时,绿原酸的迁移时间达 20 min以上,这对于快速分析不利,因此本实验采用含有 10% 乙醇的缓冲溶液 (即 10 mmol/L的硼酸盐+ 19 mmol/L的磷盐+ 10% 的乙醇)作为最佳分析条件。
- 2. 3 标准曲线的绘制: 精密称取适量的绿原酸对照品,制成不同浓度的标准溶液,在最佳分离条件下进行测定,以绿原酸的校正峰面积对浓度作图,结果绿原酸在 0.236~2.008~mg/m L范围内呈线型性关系,线性回归方程为 Y=0.998
- 2. 4 样品的测定: 精密称取金银花  $1_g$ ,索氏提取 2.  $5_h$ ,得提取液  $50_m$ L 将制得的样品试液在最佳运行条件下测定,测得样品中绿原酸含量 (g/g)为 2. 32%, RSD=2.98% (n=5).

### 3 结论

采用毛细管区带电泳法测定中药金银花中的有效成分绿原酸的含量,具有样品预处理简单,方法简便,定量准确的优点。毛细管电泳应用于中药分析和质量控制具有广阔的前景。

#### 参考文献

- 1 江苏新医学院,中药大辞典,上册,上海:上海科技出版社,1977-2893
- 2 孙延波,等.中国中药杂志,1996,21(4):242
- 3 黄丽瑛,等.中草药,1996,27(11):645
- 4 丁一上,等.石河子医学院学报,1997,19(1):1
- 5 张 玲,等.中国药学杂志,1995,30(11):651
- 6 陈永林,等.基层中药杂志,1996,10(3):11

(1999-06-25收稿)

<sup>\*</sup> 河北职工医学院

<sup>&</sup>lt;sup>\*\*</sup> 通讯联系人 △河北省自然科学基金资助项目