高效液相色谱法测定抗感口服液中绿原酸的含量

张云,徐照辉* (浙江中医药大学,杭州 310053)

摘要:目的 建立测定抗感口服液中绿原酸的含量测定方法。方法 采用高效液相色谱法, C_{18} (250 mm $\times$ 4.6 mm, 5 μ m) 色谱柱, 流动相为甲醇-0.4%磷酸溶液 (15:85), 检测波长为 327 nm。结果 回归方程 $Y = 47778X + 540$, $r = 0.9998$ 。线性范围在 0.12 ~ 15 μ g。结论 此方法提取简单, 准确度与重复性均符合测定要求。

关键词: 抗感口服液; 高效液相色谱法; 绿原酸

中图分类号: R917.101; R931.6 文献标识码: B 文章编号: 1007-7693(2007)07-0631-03

Determination of Chlorogenic Acid in Kanggan Oral Liquid by HPLC

ZHANG Yun, XU Zhao-hui (Zhejiang Chinese Medicine University, Hangzhou 310053, China)

ABSTRACT: OBJECTIVE To establish HPLC method determination of chlorogenic acid in kanggan oral liquid. **METHODS** HPLC method was used with C_{18} (250 mm $\times$ 4.6 mm, 5 μ m), the mobile was methanol-0.4% H_3PO_4 (15:85). Detection wavelength

作者简介: 张云, 男, 副主任中药师 Tel: (0571) 85351856 E-mail: zhangyun16@163.com * 通讯作者: 徐照辉 Tel: (0571) 85379660

was 326 nm. **RESULTS** The linear rang was 0.12~15 μg. The standard curve equation was $Y = 47778X + 25840$ and the relevant coefficient was 0.9998. **CONCLUSION** It was decided sample volume injected on determination of chlorogenic acid. The method is accurate, rapid and reproducible and be used for the quality study of fanggan spray.

KEY WORDS kanggan oral liquid; HPLC; chlorogenic acid

流行性感冒(简称流感)是由流感病毒引起的急性呼吸道传染病,治疗时需要针对病情,及时使用疗效好,起效快的药物^[1]。经多年临床应用发现,抗感口服液(由金银花、连翘、石膏等药味组成)在预防和治疗流感方面具有确切的疗效。本实验在原有研究基础上,采用高效液相色谱法,建立抗感口服液中君药金银花中指标性成分绿原酸的含量测定方法,为该制剂的进一步开发,质量标准的制定提供科学的依据。

1 仪器、试剂与材料

绿原酸对照品由中国药品生物制品检定所提供(批号:110753-200212),采用峰面积归一化法测定其含量为99.68%。试剂除高效色谱流动相用色谱纯外,其余均为分析纯。抗感口服液由浙江省中医院制剂室提供。

2 方法与结果

2.1 仪器与色谱条件

METTLER TOLEDO AG135 电子天平,岛津 LC-10AD 液相色谱仪,SPD-10A 紫外检测器,色谱柱: C₁₈ (250 mm × 4.6 mm, 5 μm),流动相: 甲醇-0.4% 磷酸溶液 (15:85),检测波长为 327 nm。理论塔板数按绿原酸峰计算应不低于 2500。在本色谱条件下,对照品与样品的色谱图见图 1。

图 1 HPLC 色谱图

A. 对照品; B. 样品; C. 阴性对照样品; 1. 绿原酸

Fig 1 HPLC Chromatogram

A. reference substance B. sample C. negative reference D. chlorogenic acid

2.2 标准品液和样品液的制备

精密称量绿原酸对照品 4.8 mg 置 10 mL 量瓶中,加 50% 甲醇稀释至刻度,摇匀,作为对照品溶液。

取本品 1 mL 至 200 mL 量瓶中,加 50% 甲醇 20 mL,超声 10 min,冷却,8000 r·min⁻¹ 离心 15 min,取上清液,加表 2 样品的含量测定

Tab 2 Determination of sample

批号	绿原酸含量 /mg·mL ⁻¹					平均含量 /mg·mL ⁻¹
	1	2	3	4	5	
20050404	0.2111	0.2076	0.2037	0.2156	0.2018	0.2080
20050406	0.1932	0.1889	0.1901	0.1894	0.1916	0.1906
20050407	0.1795	0.1803	0.1778	0.1834	0.1768	0.1796

50% 甲醇至刻度,微孔滤膜 (0.45 μm) 过滤,作为样品液。

2.3 线性关系考察

精密吸取标准品液 500 μL,置 2 mL 微量离心管,加 50% 甲醇 500 μL 稀释,摇匀,对其进行对半递减稀释,制备若干份,注入液相色谱仪 20 μL,以浓度为横坐标,峰面积值为纵坐标,进行线性回归,求得回归方程: $Y = 47778X + 540$, $r = 0.9998$ 。结果表明绿原酸在 0.12~15 μg 范围内,与峰面积呈良好的线性关系。

2.4 精密度试验

取同一对照品溶液(批号为 20050404),每次 20 μL,连续进样 5 次,测定样品中绿原酸含量,结果 RSD 为 0.39%,表明精密度良好。

2.5 重复性试验

取同一批样品(批号为 20050404) 5 份,分别按样品测试条件测定,结果 RSD 为 1.27%,表明本法重复性良好。

2.6 加样回收试验

精密量取已知绿原酸含量的制剂(批号为 20050404) 1 mL,平行 5 份,分别精密添加已知浓度绿原酸对照品适量。按“2.3”项测定绿原酸的含量,计算回收率。结果见表 1。

表 1 回收率试验

Tab 1 Recovery test

编号	1	2	3	4	5
样品量 /μg·mL ⁻¹	6.9420	7.2607	8.0823	7.3420	6.8467
加入量 /μg·mL ⁻¹	7.5000	7.5000	7.5000	7.5000	7.5000
测得量 /μg·mL ⁻¹	14.0856	14.7232	15.2999	14.7342	14.8005
回收率 /%	0.9525	0.9950	0.9623	0.9856	1.0364
平均回收率 /%	98.64				
RSD%	2.97				

2.7 稳定性试验

取 1 份供试品溶液(在室温 25℃ 下保存),按上述实验方法在 0, 1, 4, 8, 12, 24 h 分别测定峰面积。实验结果表明:供试品溶液在 24 h 内测定是稳定的。

2.8 样品中绿原酸的含量测定

分别精密吸取样品溶液 20 μL,注入液相色谱仪,测定,结果见表 2。

2.9 阴性干扰情况

按照处方比例,取除去金银花的其他药味,按制备工艺制得阴性样品。并采用上述条件与方法试验,结果阴性样品在与对照品色谱峰相应的位置上,无吸收峰。说明处方中其他药味对测定结果无影响。结果见图 2-C。

3 讨论

3.1 本制剂为中药复方口服液,方中君药金银花的指标性成分为绿原酸,故对其进行含量测定。

3.2 实验过程中,曾对样品的前处理进行考察:①取样品用 50% 甲醇稀释 25 倍;②样品加甲醇稀释后,用乙酸乙酯提取;③取样品加稀盐酸调 pH 至 2,加乙酸乙酯提取 5 次,每次 20 mL,提取液蒸干,加 50% 甲醇溶解稀释^[2-4]。结果表明,方法①样品无损失,含量稳定,回收率高,所测高效液相图谱中绿原酸峰无杂质干扰,方法简便;方法②虽然能沉淀一些杂质,但与①法比较,绿原酸含量偏低;方法③与方法①比较测得含量结果基本一致,含有杂质相差无几,但方法繁琐。

3.3 曾选用乙腈-0.4%磷酸,水-甲醇-冰醋酸等流动相试验,结果绿原酸出峰时间过早,分离效果不好,经反复试验,

文中所选流动相较合适,分离度好。

参考文献

- [1] WANG Y F, HE Z J, GUO C T. General situation and progress of the research on antiviral drugs of influenza[J]. International Journal of Epidemiology and Infectious Disease(国际流行病学传染病学杂志), 2007, 34(1): 37.
- [2] DENG S L, YU J H, DENG F Q. Comparative on Different Extraction Processes of Chlorogenic Acid in Flos Loniceae[J]. Journal of Jishou University(吉首大学学报), 2007, 2: 29.
- [3] XIANG Z N, NING Z X. Comparison of Technologies of Extraction and Purification of Chlorogenic Acid from Honeysuckle[J]. Chemistry and Industry of Forest Products(林产化学与工业), 2006, 1: 26.
- [4] ZHAO Z X, WEI T Y, HAO R R. Improvement of Technology to Extract Chlorogenic Acid in Flos Loniceae[J]. Lishizhen Medicine and Materia Medical Research(时珍国医国药), 2004, 12: 17.

收稿日期: 2007-06-29