

# 高效液相色谱法测定茶叶和土壤中的氟

李华斌 徐向荣 彭 安

(中国科学院生态环境研究中心环境水化学国家重点实验室, 北京 100085)

**摘要** 建立了测定氟的高效液相色谱法, 并通过加入三乙胺使  $F^- - La^{3+}$ -茜素氨基络合剂体系更稳定。C<sub>18</sub>柱, 甲醇-水(18 : 82)作流动相, 流速为 1 ml/min, 检测波长为 566 nm。本法线性范围为 0.010—1.0  $\mu g/ml$ , 相关系数为 0.9991, 检出限为 1 ng/ml。用于茶叶和土壤样品测定时, 相对标准偏差为 4.6%—7.3%, 加标回收率为 91%—104%。

**关键词** 氟, 高效液相色谱法, 茶叶, 土壤。

## Determination of Fluoride in Tea and Soil by High Performance Liquid Chromatography

Li Huabin Xu Xiangrong Peng An

(State Key Lab. of Environ. Aquatic Chem., Research Center for Eco-Environ. Sci., Chinese Academy of Sci., Beijing 100085)

**Abstract** A method for the determination of fluoride by high performance liquid chromatography has been established. The  $F^- - La^{3+}$ -Alizarin complexon chelate becomes more stable by adding triethylamine. The chromatographic conditions are column, Shim-Pack CLC-ODS; mobile phase, methanol-water(18 : 82); flow rate, 1 ml/min; detection wavelength, 566 nm. The linear range is from 0.010  $\mu g/ml$  to 1.0  $\mu g/ml$  with a correlation coefficient of 0.9991. The detection limit of fluoride is 1 ng/ml. The method has been applied to the analysis of tea and soil. The RSD is in the range of 4.6%—7.3% and the recovery is from 91% to 104%.

**Keywords** fluoride, high performance liquid chromatography, tea, soil.

常见用于测定微量氟的方法主要有离子选择电极法<sup>[1, 2]</sup>和分光光度法<sup>[3, 4]</sup>, 但在灵敏度和选择性方面尚待提高。离子色谱法对阴离子的分析是一种突破, 但是也存在一些局限性, 样品基体效应大, 预处理繁琐, 难以分析  $F^-$ 、弱酸根和活泼阴离子<sup>[5]</sup>。虽然近年来, 高效液相色谱-光度法已在金属离子的测定中得到广泛的研究, 实现一机多用<sup>[6—8]</sup>, 但很少用于无机阴离子的测定。本文首次用多元配合物建立了  $F^-$  的 HPLC 分析法, 有高的灵敏度和好的选择性, 并用于茶叶和土壤中氟的测定。

### 1 实验部分

#### 1.1 仪器

日本岛津(Shimadzu) LC-6A 型高效液相色谱仪, 包括 SPD-6AV 紫外可见分光光度检测器, C-R3A 色谱数据处理机, SCL-6A 系统控制器, CTO-6A 柱箱。色谱柱为 Shim-pack CLO-ODS, 150mm × 6.0 mm, 5  $\mu m$ 。岛津 UV-260 紫外可见分光光度计。

#### 1.2 试剂

1000  $\mu g/ml$   $F^-$  的氟化钠贮备液, 临用时用水逐级稀释为所需浓度。0.002 mol/L 茜素氨基络合剂溶液, 0.002 mol/L 硝酸镧溶液, 混合显色剂溶液: 2.5 ml

HAc-NaAc 缓冲液(pH4.3), 10 ml 丙酮, 5 ml 0.002 mol/L 茜素氨基络合剂溶液, 5 ml 0.002 mol/L 硝酸镧溶液, 混匀。所用试剂为分析纯或优级纯。实验用水去离子重蒸水。流动相经过滤、脱气后使用。

#### 1.3 实验方法

(1) 显色反应 取适量含  $F^-$  溶液于 10 ml 容量瓶中, 加入 4.0 ml 混合显色剂, 混匀。10 min 后, 加入 1.0 ml 三乙胺, 加水至刻度线, 混匀。进样前, 经 0.45  $\mu m$  滤膜过滤。

(2) 色谱分析条件 Shim-pack CLO-ODS 柱, 流动相为甲醇-水(18 : 82), 流速为 1 ml/min, 室温, 检测波长为 566 nm, 进样量为 5  $\mu l$ , 峰面积定量。

### 2 结果与讨论

#### 2.1 $F^- - La^{3+}$ -茜素氨基络合剂体系的稳定性

在研究  $F^- - La^{3+}$ -茜素氨基络合剂体系的色谱行为时, 首先遇到的问题就是所形成的络合物在溶液中不够稳定, 虽在制备时加了丙酮, 但稳定时间只有 1 h。 $F^- - La^{3+}$ -茜素氨基络合剂分子上, 尚有一个水分子同

李华斌: 男, 34岁, 博士

收稿日期: 1997-09-11

$\text{La}^{3+}$  配位。如果该水分子被烷基胺或芳香胺之类的疏水性配位体取代，则络合物的溶解性、稳定性和最大吸收波长等将发生改变<sup>[9,10]</sup>。为了解决该络合体系的稳定性，本实验加入乙腈、N,N-二乙基苯胺、三乙胺等有机试剂进行试验。在无  $\text{F}^-$  时，加入乙腈，混合显色剂立即产生沉淀；有  $\text{F}^-$  存在时，加入乙腈，不产生沉淀；在混合显色剂和乙腈中加入  $\text{F}^-$ ，沉淀溶解。在显色体系中加入乙腈，未解决稳定性问题。在显色时，加入 N,N-二乙基苯胺，络合物水溶性减弱，样液不均匀。加入三乙胺后，络合物在溶液中很稳定，在色谱分离过程中也稳定。但是在混合显色剂中先加入三乙胺，再加入  $\text{F}^-$  溶液，不产生蓝色， $\text{F}^-$  浓度增大，仍不产生蓝色。因此，试剂加入顺序应为， $\text{F}^-$  溶液加混合显色剂，混匀，10 min 后，加入 1.0 ml 三乙胺，然后加水至刻度。

## 2.2 固定相的选择

试验了 C<sub>18</sub> 柱和氟基柱。氟基柱分离效果不好，选用 Shim-pack CLC-ODS 柱。

## 2.3 流动相及流速的选择

试验了甲醇-水、甲醇-水-乙腈、甲醇-乙腈-HAc-NaAc 缓冲溶液 ( $\text{pH} = 4.3$ ) 等体系，按不同比例混合作流动相，结合分离情况及保留时间，改变流速。选甲醇-水 (18:82) 作流动相，流速为 1 ml/min。

## 2.4 检测波长的选择

在 200 nm—700 nm 波长内，分别对含  $\text{F}^-$ 、混合显色剂、 $\text{F}^--\text{La}^{3+}$ -茜素氨基络合剂（含三乙胺）的溶液扫描。该络合物在 271.8 nm 和 566.0 nm 有吸收峰。若在 271.8 nm 检测，试剂峰面积太大。因此，选择 566.0 nm 作为检测波长。

所选条件下的色谱图，如图 1 所示。

## 2.5 线性范围、检出限及精密度

氟浓度在 0.010—1.0  $\mu\text{g}/\text{ml}$  范围内，与峰面积呈良好的线性关系，相关系数为 0.9991。在所选色谱条件下，以基线噪声的 2 倍所相当的氟的浓度为检出限，即 1  $\text{ng}/\text{ml}$ 。8 次平行测定氟浓度为 0.10  $\mu\text{g}/\text{ml}$  的标准溶液，相对标准偏差为 1.9%。

## 2.6 样品测定

测定了茶叶中的可利用氟和土壤中的可溶性氟。

样品处理方法如下：

茶叶：准确称取过 40 目筛的茶叶样品 0.1 g 于

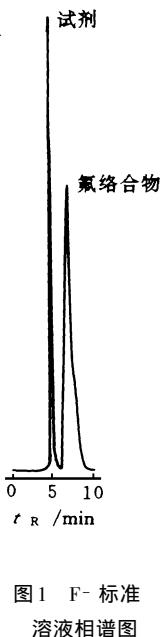


图 1  $\text{F}^-$  标准溶液相谱图

100 ml 烧杯中，加 40 ml 100% 的去离子重蒸水，浸泡 30 min，过滤，定容为 50 ml。

土壤：准确称取过 40 目筛的土壤样品 5 g 于 250 ml 锥形瓶中，加 40 ml 100% 的去离子重蒸水后于振荡器上充分振荡浸取 2.5 h，过滤，定容为 50 ml。

取 4 ml 样品液于 10 ml 容量瓶中，经显色后色谱测定。不同样品测定结果见表 1 和表 2。

表 1 方法的精密度

样品	测定次数	平均氟含量/ $\mu\text{g} \cdot \text{g}^{-1}$	相对标准偏差/%
茶叶	8	148	4.6
土壤	8	4.81	7.3

表 2 方法的回收率

样品	原样品中氟量/ $\mu\text{g}$	加入氟量/ $\mu\text{g}$	回收率/%
茶 1	1.36	1.00	98
茶 2	1.21	1.00	104
茶 3	0.85	1.00	101
茶 4	0.98	1.00	93
茶 5	1.14	1.00	99
茶 6	0.72	1.00	95
土壤 1	1.56	2.00	92
土壤 2	2.13	2.00	101
土壤 3	1.98	2.00	97
土壤 4	2.48	2.00	99
土壤 5	1.65	2.00	91
土壤 6	1.83	2.00	103

从表 1 和表 2 可见，测定茶叶和土壤中可溶性氟的相对标准偏差为 4.6%—7.3%，回收率为 91%—104%。

## 参 考 文 献

- Yu Guangqian, Wei Honglian, Li Xinquan et al. Determination of trace fluoride in hair by dissolving method. Chin. J. of Endemiology, 1996, **15**(5): 304—305
- Lin Shaobin, Wang Qian, Chen Changjie et al. Determination of fluoride in foods by microdiffusion and fluoride-specific electrode. J. of Hygiene Research, 1995, **24**(2): 111—113
- He Rongheng, Xiu Huanghai. Spectrophotometric determination of trace fluoride based on the inhibitory effect on the formation of trinary complex. Chin. J. Environ. Sci. (HUANJING KEXUE), 1996, **17**(4): 64—66
- Yamamura SS, Wade MA, Sikes JH. Direct spectrophotometric fluoride determination. Anal. Chem., 1962, **34**(10): 1308—1312
- Guan Fuyu. Separation and determination of ions by high-performance capillary electrophoresis. Chin. J. of Anal. Chem., 1995, **23**(1): 111—116
- Yuan Youxian. Progress in determination of metal complex by high-performance liquid chromatography-photometry. Chin. J. of Anal. Chem., 1990, **18**(1): 87—96
- Cheng Jieke, Zhang Xinxian. Progress in determination of metal by high-performance liquid chromatography-photometry. Chin. J. of Anal. Chem., 1990, **18**(9): 878—886
- Cheng Jieke. Determination of trace amounts of metal by high-performance liquid chromatography-spectrophotometry. Chem. J. of Chin. Universities, 1995, **16**(5): 696—703
- Cheng Guozhen, Huang Xianzhi, Liu Wenyuan et al. Ultra-visible spectrophotometry (second volume). Beijing: Atomic energy publishing house, 1987: 150—151
- Cheng KL et al. A handbook of organic analytical reagents (Chinese edition). Beijing: Geology publishing house, 1985: 195—196