石墨炉原子吸收光谱法测定水中四乙基铅

程滢,杨文武,张宗祥 (泰州市环境监测中心站,江苏 泰州 225300)

摘 要:采用三氯甲烷萃取 - 石墨炉原子吸收光谱法测定水中四乙基铅,优化了试验条件。方法在 2 00 μ g/L ~ 50 0 μ g/L 范围内线性良好,检出限为 1. 3 ×10⁻⁵ mg/L,标准溶液测定的 RSD 8 6%,实际水样加标回收率为 90 4% ~ 108%。

关键词:四乙基铅;石墨炉原子吸收光谱法;三氯甲烷;水质

中图分类号: O657. 31 文献标识码: B 文章编号: 1006-2009(2009)02 - 0040 - 02

Determination of Tetraethyl Lead in Water by GFAAS

CHENG Ying, YANGWen-wu, ZHANG Zong-xiang

(Taizhou Environm en tal Monitoring Center, Taizhou, Jiangsu 225300, China)

Abstract: The tetraethyl lead in the water was determined by extraction of trichloromethane/graphite furnace atomic absorption spectrometry. The optimized tests produced the following results: a good linearity in range from 2 00 μ g/L to 50 0 μ g/L; detection limit 1. 3 ×10⁻⁵ mg/L; RSD of standard solution 8 6%; spiked recoveries of practical samples 90 4% ~ 108%.

Key words: Tetraethyl lead; Graphite furnace atomic absorption spectrometry (GFAAS); Trichloromethane; Water quality

四乙基铅是一种剧烈的神经毒物,可通过吸入、食入、皮肤吸收等途径进入人体,影响人体健康。国内外报道的测定水中四乙基铅的方法有气相色谱 质谱法 [1]、高效液相色谱 质谱法 [2]、石英炉原子吸收光谱法 [3]、电感耦合等离子体质谱法 [4]等,对仪器要求较高。国内目前还没有测定水中四乙基铅的标准方法,《生活饮用水标准检验方法》(CB/T 5759. 6 - 2006)中采用双硫腙比色法,操作繁琐,溴化反应难以控制精密度。今采用三氯甲烷萃取 - 石墨炉原子吸收光谱法测定水中四乙基铅,步骤简便,结果令人满意。

1 试验

1.1 主要仪器与试剂

PE - 700型原子吸收分光光度计,美国 Perkin Elmer公司; N - EVAP 112型氮吹仪,美国 Organomation Associates公司。

200 mg/L四乙基铅标准溶液 (溶剂为甲醇),

美国 New Haven公司;三氯甲烷、无水乙醇,分析纯;1 g/L 硝酸钯溶液:称取 0.1 g硝酸钯(化学纯),用少量纯水加热溶解后蒸至近干,用 1%硝酸溶液溶解残渣,稀释定容至 100 mL。

1. 2 试验方法

1.2.1 样品保存与预处理

水样采集后于 0 ~4 冷藏保存,尽快分析。量取 100 mL水样 (用纯水作空白试验),置于 250 mL分液漏斗中,加入 6 g氯化钠,振摇使其溶解后,分别用 5 mL、5 mL三氯甲烷连续萃取两次,每次强烈振摇 2 min。合并三氯甲烷萃取液,经无水硫酸钠脱水后转移至氮吹管中,氮吹浓缩至 1 mL 待测。三氯甲烷易挥发,宜尽快测定。

1.2.2 标准溶液系列配制

将 200 mg/L 四乙基铅标准溶液用无水乙醇逐

收稿日期: 2008 - 10 - 31;**修订日期**: 2009 - 01 - 15

作者简介:程滢(1972—),女,江苏泰州人,高级工程师,硕士, 从事环境监测工作。

— 40 **—**

级稀释成 $50.0 \mu g/L$ 标准使用液,再由石墨炉原子吸收光谱仪自动进样器稀释配制成 $5.00 \mu g/L$ 、 $10.0 \mu g/L$ 、 $15.0 \mu g/L$ 、 $20.0 \mu g/L$ 、 $30.0 \mu g/L$ 标准溶液系列。采用 1.g/L硝酸钯溶液为基体改进剂,无水乙醇为清洗液。

1.23 仪器测定条件

选用铅灯, 氚灯扣除背景, 波长 283. 3 nm, 狭缝 0.7 nm, 载气为氩气。石墨炉升温程序见表 1。

表 1 石墨炉升温程序

步骤	温度	升温时间	保持时间	载气流量
	/	t/s	t/s	$q_V / (\text{mL} \cdot \text{min}^{-1})$
1	110	5	20	250
2	140	15	15	250
3	900	20	20	250
4	2 000	0	4	0
5	2 600	1	5	250

2 结果与讨论

2.1 样品预处理过程简化

试验采用无机铅溶液配制标准系列,将四乙基铅由三氯甲烷从水中萃取出来后,与溴反应生成PbB₁₂,再加入硝酸生成易溶于水的硝酸铅后测定,结果样品空白值非常高。分析原因,是溴化反应中采用了溴 - 硝酸溶液 (将 3 mL 纯溴加入 100 mL优级纯硝酸中配制而成),硝酸含量很高,而石墨炉原子吸收光谱法一般采用 0.2%硝酸溶液为空白,硝酸含量过高导致铅空白值激增,影响测定。无水乙醇毒性较小,且与甲醇、三氯甲烷、水混溶,用其配制四乙基铅标准系列,并用作清洗液,省略了溴化反应步骤,简化了样品预处理过程,测定结果也令人满意。

2 2 基体改进剂的选择

试验采用硝酸镁溶液、磷酸氢二铵溶液为基体 改进剂,试样经干燥、灰化、原子化程序后均不能出 现铅的特征峰。采用 1 g/L 硝酸钯溶液^[5]为基体 改进剂,出峰情况良好。

试验采用水 /乙醇混合溶液 (体积比为 1 9)配制硝酸钯溶液,开始能互溶,随着分析时间延长,硝酸钯逐渐析出,基体改进剂的作用越来越弱。改用 1%硝酸溶液配制硝酸钯溶液,可稳定放置半年。

2 3 石墨炉升温程序优化

较高的灰化温度有助于共存物质蒸发,降低背景吸收。试验了灰化温度对测定的影响,结果表

明,灰化温度为 700 ~800 时,灵敏度很低,峰形毛糙;提高至 900 ,并将升温时间由通常的 10 s延长至 20 s后,灵敏度提高,峰形光滑。将原子化温度由 1 800 提高至 2 000 ,原子化时间由 5 s减至 4 s.也使灵敏度得到了提升。

2.4 校准曲线与检出限

用该方法测定 2 00 μ g/L ~ 50. 0 μ g/L 四乙基 铅标准溶液系列,以质量浓度为横坐标、吸光值为 纵坐标绘制校准曲线,回归方程为 y=0 002 4 x, r=0.999 9。

连续测定 7个 $0.02 \mu g/L$ 实验室空白加标样品,按 3 倍标准偏差计算方法检出限为 $1.3 \times 10^{-5} \, \mathrm{mg/L}$ 。

2.5 精密度与加标回收试验

连续测定 2 00 µg/L和 40 0 µg/L四乙基铅标准溶液 6次, RSD分别为 5.9%和 8.6%。采集实际水样作加标回收试验,水样中均未检出四乙基铅,加标回收试验结果见表 2。

表 2 加标回收试验结果

样品	加标量 /(µg·L ⁻¹)	回收率 /%
空白 1	10. 0	98. 8
空白 2	10. 0	90. 4
样品 1	10. 0	101
样品 2	12.5	108
样品 3	12.5	102
样品 4	12.5	90. 4
样品 5	5. 00	98. 8
样品 6	5. 00	100

[参考文献]

- [1] YU XM, PAWL ISZYN J. Determination of the trimethyl lead, triethyl lead, tetraethyl lead and divalent lead ion in water by SPME-GC/MS[J]. Anal Chem, 2000, 72 (8): 1788.
- [2] MESTER Z, LORD H, PAWL ISZYN J. Determination of the tetramethyl lead, teyraethyl lead in water by SPME HPLC/MS[J]. Anal Atom Spectr, 2000, 15: 595.
- [3] FRAGUE IRO M S, FAUSTO A M, LAV LLA I, et al Determination of the tetramethyl lead in water and gasoline by SPME - AAS [J]. Anal A tom Spectr, 2000, 15: 705.
- [4] 李明,李爰荣,帅琴,等.双气路校正 固相微萃取电感耦合 等离子体质谱法测定四乙基铅 [J]. 分析试验室, 2007, 26 (6):107 - 110.
- [5] 陆梅. 石墨炉原子吸收法测定食用菌中镉和铅 [J]. 环境监测管理与技术, 2005, 17(5): 33 34.