有机酸在电感耦合等离子体质谱中基体效应的研究

聂西度1, 何晓梅1, 李立波2, 谢华林1*

1. 湖南工学院化工系,湖南 衡阳 421008

2. 中南大学化学化工学院应化系,湖南长沙 410083

摘 要 研究了乙二酸、乳酸、酒石酸和柠檬酸等有机试剂对不同质量和不同电离电位元素电感耦合等离子体质谱信号的影响。结果表明,随着雾化气流速的调节,低浓度有机酸介质对所分析元素具有增强效应, 尤其是对电离电位在 9~11 eV 的 Be, Zn, As, Se, Sb 和 Hg 等高电离电位元素的影响。酒石酸的增强效应 显著大于乙二酸、乳酸、柠檬酸。探讨了有机酸的增强机理。利用酒石酸对 Be, Zn, As, Se, Sb 和 Hg 等的 增强特性,测定了水标准物质 SRM 1640 中的 Be, Zn, As, Se, Sb 和 SRM 1641d 中 Hg, 其测定结果与标准 样品提供的标准值基本一致。

关键词 乙二酸; 乳酸; 酒石酸; 柠檬酸; 电感耦合等离子体质谱; 增强效应 中图分类号: O65716 文献标识码: A 文章编号: 100020593(2007)0721420204

电感耦合等离子体质谱(ICP2MS)是一种快速有效的多 元素分析仪器,具有灵敏度高、检出限低、质谱干扰少、动 态线性范围宽的特点,可以对不同含量样品中的名种元素同 时测定,已成为各类样品中痕量和超痕量元素测定的有效方 法。对于元素周期表中的大多数元素而言,它们在等离子体 (ICP)中具有较高的电离度(> 90%),但对于 Se,As,Sb, Hg 等高电离电位元素而言,由于它们在 ICP 中的电离度小 于 50%,采用 ICP2MS 法测定这些元素时,灵敏度低,检出 限较差。

在溶液中加入少量有机试剂可以在一定程度上提高某些 元素的灵敏度,是改善这些元素检出限的一种简易方法。 Hutton^[1]率先报道了ICP2MS 仪器的操作条件对有机样品中 痕量元素测定的影响;Hausler^[2]提出在有机试剂中采用中 等功率的射频功率可以获得与水溶液条件下相似的灵敏度, 进一步补充和完善了Hutton的研究;Longerich^[3]研究了部 分可溶性的有机试剂存在时,ICP2MS的操作条件与分析信 号的抑制和增强效应有着明显的制约关系;Allain等^[4]发现 在溶液中加入少量丙三醇可增强电离能在 9~11 eV 之间的 元素的信号;Goossens等^[5]指出在溶液中加入少量的乙醇, 不仅增强了As和Se的信号,还抑制ArCl,ArAr⁺和SO⁺ 等背景离子的信号;Liorente等^[6]研究了多元醇、单元醇对 Se的信号和它的干扰离子信号的影响;在国内,有关有机试 剂对元素的ICP2MS行为的研究也有一些报道^[79]。本文研 究了不同浓度有机酸介质中不同质量和不同电离能元素的质 谱行为,分别从物理和化学特性上探讨了其作用机理。

1 实验部分

111 主要仪器和试剂

惠普公司 HP4500series300 等离子质谱仪; 美国 Mill² pore 公司超纯水机(Mill²Q); 所有器皿均用 20%(U) HNO₃ 浸泡 6~8h后,用超纯水(电阻率\18 M8)冲洗3次,备 用。

标准溶液: Be, V, Zn, As, Se, Zr, In, Sb, Ho, Au, Hg, Pb标准溶液(1000 mg# L⁻¹), 由国家标准物质研究中 心提供,以 2%的 HNO₃为介质,逐级稀释,配成含12种元 素的混合标准溶液并贮存于聚四氟乙烯瓶中。

乙二酸、乳酸、酒石酸、柠檬酸均为分析纯, HNO₃为 优级纯。

112 仪器工作参数

高频发射功率, 1 200 W; 采样深度, 6 4 mm; 等离子体 气流率, 15 0 L# min⁻¹; 辅助气流速, 11 0 L# min⁻¹; 雾化 气流速, 0 7 L# min⁻¹; 雾化器, Rabington 型; 雾化温度, 2 e; 样品提取速率, 0 4 L # min⁻¹; 采样锥和截取锥, Ni; 测 量点停留时间, 0 33 s; 测点数/ 质量, 3; 重复次数, 3 次。

113 实验方法

移取以上混合标准溶液,配制乙二酸、乳酸、酒石酸、 柠檬酸浓度均为2%,3%,4%,5%,6%,7%和8%(U),

收稿日期: 200@05228, 修订日期: 200@09202

作者简介: 聂西度, **1963** 年生, 湖南工学院化工系副教授 * 通讯联系人 @mail: hualinxie@vipl 1631 com © 1994-2010 China Academic Journal Electronic Publishing House. All rights reserved. http://www.cnki.net

基金项目:湖南省自然科学基金项目(05JJ40017)和湖南省教育厅优秀青年科研项目(05B064)资助

元素浓度为 100 Lg # L 1 的混合标准溶液。在分析研究过程 中,所有元素的测定信号强度均减去相应的空白信号强度, 以净信号强度比较元素的分析行为。

结果与讨论 2

有机酸的基体效应 21.1

为考察有机酸浓度对元素分析信号的影响,在优化实验

条件下直接用 ICP2MS 法测定了不同浓度的乙二酸、乳酸、 酒石酸、柠檬酸基体(2%~8%, U)对 Be, V, Zn, As, Se, Zr. In. Sb. Ho. Au. Hg 和 Pb 等 12 个元素信号的影响,以 与2% HNO,介质的多元素溶液进行对比,结果如图1所 示。从图1看出,低浓度有机酸对所测元素的信号均具有一 定的增强作用, 尤其是 Be, Zn, As, Se, Sb, Au 和 Hg 等高 电离电位元素较为突出,酒石酸的增强效应明显大于其他三 种有机酸。



Fig 1 Net signals (with 2% HNO₃ matrix) as a function of organic acid concentration (a): Oxalic acid; (b): Lactic acid; (c): Tartaric acid; (d): Citric acid 1: As; 2: Se; 3: Be; 4: Hg; 5: Sb; 6: Zn; 7: V; 8: Au; 9: Zr; 10: In; 11: Ho; 12: Pb

21.2 雾化气流速对酒石酸增强效应的影响

有机试剂的引入组成了较为复杂的基体、需要通过优化 仪器的分析条件来最大限度地提高分析的灵敏度和准确性, 其主要影响参数为雾化气流速。在选定的仪器工作参数下, 固定酒石酸浓度为5%、变化雾化气流速、考察了不同雾化 气流速对 12 位种待测元素信号强度的影响。从图 2 看出、随



Fig 2 Optimum nebulizer gas flow2rate as function of the mass number of element

1: 2% HNO₃; 2: 2% HNO₃+ 5% tartaric acid © 1994-2010 China Academic Journal Electronic Publishing

着元素质量数的增加,维持最大峰值所需的雾化气流速则随 之减小。与2%的HNO,溶液相比,在含有酒石酸的溶液中, 6个元素的最大峰值都移向较低雾化气流速、这与 Van2 haecke^[10]的结果具有较好的一致性。由此可见、5%酒石酸 的加入使元素的峰值趋向于较低的雾化气流,适当调节雾化 气流速可显著改善待测 元素的灵敏度。

213 酒石酸增强效应的机制探讨

有机试剂引入离子体中均会消耗掉部分能量,从而造成 等离子体中心通道温度下降,导致待测元素的激化电离过程 加长,因此维持最大峰值所需的雾化气流速则随之减小以利 于待测元素的充分电离。为了进一步研究酒石酸的增强效 应,我们在 ICP2AES 仪器上对高电离电位元素 Be, Zn, As, Se, Sb 和 Hg 进行了同样的实验,结果见表 1, 酒石酸在 ICP2AES 中有着与 ICP2MS 中类似的影响, 但其增强程度普 遍比在 ICP2MS 中低、并且这几个元素的分析线都是原子 线、如用 ICP2MS 中提出的由于含碳化合物引入等离子体引 起的离子生成过程的变化的说法似乎难以圆满解释。我们发 现在溶液中即使加入 10% 酒石酸对溶液的进炬速率影响也 很小,表明溶液中加入 5%的酒石酸并不能提高雾化效率,

石酸的增强效应可能是酒石酸加入到溶液中后与待测元素相 结合,从而使待测元素的传输效率提高所致,我们参考文献 [7],在待测溶液中先加入少量EDTA,使待测元素与EDTA 络合,随后加入酒石酸,结果酒石酸的增强效应明显减弱。 然而,关于有机试剂引入造成的元素分析信号增敏及抑制机 理的确定性还难以下结论,还需要更细致的工作,这也是当 前研究的热点之一^[11]。

 Table 1
 Effect of tartaric acid on net signals of

 Be, Zn, Se, As, Sb and Hg in ICP2AES

Elem ent	Wave len gth/nm	Concentration/ (Lg# L ⁻¹)	I_p/I_o^*
Be	2341 8(Ñ)	100	11 35
Zn	2131 8(Ñ)	100	11 23
As	1931 7(Ñ)	100	11 49
Se	1961 O(Ñ)	100	11 28
Sb	2061 8(Ñ)	100	11 14
Нg	1841 9(Ñ)	100	11 21

* Ip: Intensity with 5% tartaric acid;

Io: Intensity without tartaric acid

214 检出限

在优化的实验条件下,用试剂空白溶液连续测量10次, 其测量结果标准偏差3倍所对应的浓度值即为检出限。表2 列出了 Be, Zn, As, Se, Sb 和 Hg 元素的检出限,与2% HNO₃ 介质相比较,在2% HNO₃+5%酒石酸介质中,6个 元素的检出限改善了5~22倍。

215 分析应用

利用酒石酸的增强效应,采用标准加入法对两个标准样品(SRM 1640 和 SRM 1641d)进行了分析,其测定结果与标准样品提供的标准值基本一致,RSD 为 11 40%~4 42%,结果见表 3。

参考 文献

- [1] Hutton R C. J. Anal. Atom Spectrom., 1986, 1(4): 259.
- [2] Hausler D. Spectrochim. Acta, Part B, 1987, 42(122): 63.
- [3] Longerich H P. J. Anal. Atom Spectrom., 1989, 4(8): 665.
- [4] Allain P, Jaunault L, Mauras Y. Anal. Chem., 1991, 63(14): 1497.
- [5] Goossens J, Vanhaecke F, Moens L, et al. Anal. Chem. Acta, 1993, 280(1): 137.
- [6] Liorente L, Gomez M, Camara C. Spectrochim. Acta, Part B, 1997, 52(12): 1825.
- [7] CAO Shu2qin, CHEN Han gting, ZENG Xian2jin(曹淑琴, 陈杭亭, 曾宪津). Spectroscopy and Spectral Analysis(光谱学与光谱分析), 2000, 20(4): 498.
- [8] LI Bing, YIN Ming(李 冰, 尹 明). Spectroscopy and Spectral Analysis(光谱学与光谱分析), 1995, 15(5): 35.
- [9] LB Lin2lin, XU Ye, YI Ping, et al(吕琳琳, 徐 烨, 伊 萍, 等). Spectroscopy and Spectral Analysis(光谱学与光谱分析), 2006, 26 (3): 548.
- [10] Vanhaecke F, Dams R, Vandecasteele C. J. Anal. Atom Spectrom., 1993, 8(3): 433.
- [11] HuZC, HuSH, GaoS, et al. Spectrochim. Acta B, 2004, 59(9): 1463.

The Matrix Effects of Organic Acid Compounds in ICP2MS

NIE X2du¹, HE Xia@mei¹, LI L2bo², XIE Hu&lin^{1*}

1. Department of Chemical Engineering, Hunan Institute of Technology, Hengyang, 421008, China http://www.cnki.net

3 结 论

在低浓度有机酸介质存在的情况下,适当调节入射功率与雾化气流速可显著提高 Be, Zn, Se, As, Sb 和 Hg等高电离电位元素的灵敏度。初步探讨了酒石酸的增强效应。在5%酒石酸介质中, Be, Zn, Se, As, Sb 和 Hg 元素的检出限改善了 5~22倍,应用于标准物质的测定,获得了满意的结果。

Table 2 Detection limits for the determination of elements by ICP2MS with and without tartaric acid (Lg# L^{-1})

Element	2% HNO3	2% H NO ₃ + 5% tartaric acid
Be	61 42	01 55
Zn	01 065	01 012
As	01 031	01 008
Se	01 37	01 017
Sb	01 036	01 006
Hg	01 18	01 011

Table 3 A	Analytical	r es ul ts	of tested	elements
-----------	------------	------------	-----------	----------

in water standard samples (n= 5)

Sample	Element	Observed value	Certified value	RSD/%
NIST SRM 1640	Be	321 79? 01 46	341 94? 01 41	11 40
/ (Lg # kg ⁻¹)	Zn	521 24? 01 93	5312?111	11 78
	As	251 96? 11 1 5	261 67? 01 41	41 42
	Se	211 45? 01 61	211 96? 01 51	21 84
	Sb	141 10? 01 45	131 79? 01 42	31 19
NIST SRM 1641 d / (Lg # kg ⁻¹)	Нg	11 59 ? 01 03 8	11 59 ? 0 01 8	21 39

2. School of Chemistry and Chemical Engineering, Central South University, Changsha 410083, China

Abstract The matrix effects arising from oxalic acid, lactic acid, tartaric acid and citric acid in inductively coupled plasma mass spectrometry (ICP2MS) were investigated. It has been proved that the sensitivity of analytes can be significantly enhanced by adding small amounts of organic acid compounds with adjusted nebulizer gas flow2rate, especially for the elements with ionization potential between 9 and 11 eV. The tartaric acid has higher enhancement effect on the signal intensity of the har Δ to2ionize ele2 ments than oxalic acid, lactic acid and citric acid. The mechanism of the enhancement was investigated. The method has been used to determine Be, Zn, As, Se, Sb and Hg in water standard reference materials (SRM). The analytical results are very close to the certified values.

Colloquium Spectroscopicum Internationale XXXV

Keywords Oxalic acid; Lactic acid; Tartaric acid; Citric acid; ICP2MS; Enhancement effect

* Corresponding author

(Received May 28, 2006; accepted Sep. 2, 2006)

September 2227, 2007 Xiamen, China	http://www.csixxxv.org
Chair: Prof. Ben2Li Huang (Xiamen Univ.)	Deadlines
C&Chair: Prof. Zha&Lun Fang (Zhejiang Univ.)	Abstract Submission: June 1, 2007
	Early2Bird Registration: June 15, 2007
Scope	
Sessions	Plenary Lecturers
Atomic Spectrometry	M. A. El Sayed, Georgia Institute of Technology, USA
Molecular Spectrometry	G. M. Hieftje, Indiana University, USA
Mass Spect romet ry	A. Manz, Institute for Analytical Sciences, Germany
Laser Spectrometry	R. P. Van Duyne, Northwestern University, USA
Hyphenated Techniques & Microfluidics	D. C. Xian, Institute of High Energy Physics, China
XRay and Synchrotron Spectroscopy	E. S. Yeung, Iowa State University, USA
Chemometrics	
Symposia	Post2 Symposium Tours
Elemental Speciation	Beijing, Xi an, Guilin, Lijiang, Wuyi Mountain,
Environmental Analysis	Yongding Earthen Building, or Quanzhou
Frontier of Mass Spectrometry	
Spectroscopic Sensing of Bio2Related Species	Post2 Conference Symposium
Spectroscopy for Nanomaterials	Shanghai Symposium on New Proteomics Technology
Surface2enhanced Spectroscopy	
	Pr&Conference Symposium
Official Sponsors & Organizers	Beijing X2Ray Spectrometry Symposium
Chinese Chemical Society	
Chinese Physical Society	Contact
Chinese Spectroscopy Society	Prof Qiu2 Quan Wang, Secret ariat CSI XXXV, Department of
National Natural Science Foundation of China	Chemistry, Xiamen University, Xiamen 361005, CH INA
Xiamen Municipal Government	Tel: + 8@59222181796; Fax: + 8@59222181810
Xiamen University	E2mail: secresi@xmu.edu.cn; secresi@gmail.com