微波消解-电感耦合等离子体发射光谱仪 测定土壤样品中的硼

魏双1,2,王力强1,2,郑智慷1,2,张楠1,2,曾江萍1,2

(1.中国地质调查局天津地质调查中心实验室,天津 300170; 2.华北地质科技创新中心,天津 300170)

摘 要:本文采用微波消解-电感耦合等离子体发射光谱法(ICP-0ES)对土壤样品中硼含量的测定进行了实验。对 微波消解样品前处理条件和测定时的仪器参数进行了优化,最终确定了以HF-HNO₃-H₃PO4体系,逐级升温的方式来消 解土壤样品。该方法对硼元素的检出限为0.093 µg/g。经标准物质验证,其准确度、精密度均达到行业标准的要求, 适用于土壤样品中硼的测定。

关键词:微波消解;电感耦合等离子体发射光谱法;硼;土壤样品

中图分类号: 0657.31 **文献标识码:** A

文章编号:1672-4135(2019)04-0256-04

硼是植物正常生长发育不可缺少的微量元素之一,能促进碳水化合物的运转,使作物生长正常,提高结实率和坐果率,尤其对根用作物和块茎作物(如甜菜、萝卜、马铃薯等)的产量及品质有着十分重要的影响^[1]。硼的分析方法主要有酸碱中和容量法、光度法、电化学分析法、原子吸收光谱法、电感耦合等离子体发射光谱法^[2-5]、电感耦合等离子体质谱法^[6]等。以往经典容量法其原理是将样品中的硼转变为硼酸形式,通过酸碱中和来进行滴定,流程繁琐,已很少采用^[7]。现有的各类光度法^[89]都是以有机试剂为显色剂,如姜黄素法、蒽醌法、甲亚胺-H酸法、次甲基兰法,考虑到有机试剂对实验人员的伤害等问题, 大批量生产不是很适合。此外,还有关于核反应分析法(NRA)测硼已有很多报道,但往往仅具有理论价值,对于实际样品测定并不适用。

土壤样品中硼与硅稳定结合, 全硼量测定的主 要困难在于样品的分解^[10]。熔融法能有效分解地质 样品, 但大量熔剂的存在给仪器测定带来基体干扰 等问题^[11],影响检出限, 有时需要分离基体和碱金属 盐^[12]。采用酸溶方法, 硼会在最后驱赶HF 时形成 BF₃挥发损失^[13], 在一些酸溶法测定硼的报道中, 加 入甘露糖醇^[14,15]或H₃PO₄^[16,17], 可有效避免硼的挥发 损失。

在对比了敞口酸溶与高压密闭酸溶后,本文最

终采用微波消解进行样品的前处理,敞口酸溶方法的用酸量大,高压密闭酸溶的处理时间过长,微波消解则克服了上述传统样品前处理的缺点,所需样品量少,一次性消解样品数量多,消解时间短,而且整个过程在密闭体系下进行,可有效防止样品的污染及挥发性组分的损失^[18-20]。经过试验后,本文选择在溶样体系中加入磷酸,以防止硼的损失。微波消解–电感耦合等离子体发射光谱法(ICP-OES)具有较高的灵敏度与较宽的线性范围,能够满足各种硼含量的样品分析要求。二者相结合,可以很好地解决土壤中硼的测定问题。

1实验部分

1.1 实验仪器及工作参数

实验所用仪器为Mars6高通量密闭微波消解仪器(美国CEM公司);Elix 5型超纯水系统(电阻率18.0 MΩ·cm,美国密理博公司);Optima 8300 电感耦合等离子体光谱仪(美国PerkinElmer公司)。ICP-OES工作参数见表1。

1.2 试剂

实验试剂采用硝酸(微电子级)、氢氟酸(微电子级)、盐酸(微电子级)、磷酸(优级纯)和硼标准储备液。该储备液为国家标准物质研究中心产品,为0.1 g/L硼水溶液。

收稿日期:2019-03-22

资助项目:中国地质调查局地质调查项目"二连-松辽盆地砂岩型铀矿调查(DD20190121)"

作者简介:魏双(1989-),男,工程师,毕业于天津大学,现主要从事化学分析工作,E-mail:ws.198909@163.com。

Tab.1 Working parameters of the ICP-OES					
项目	参数				
功率	1 300 W				
进样速率	1.00 mL/min				
等离子体气流量	12.0 L/min				
辅助气流量	0.20 L/min				
雾化流量	0.70 L/min				

表1 ICP-OES工作参数 ab 1 Working parameters of the ICP-OF

硼标准溶液的制备:用标准储备溶液配制浓度为10、50、100 mg/L的硼标准工作溶液,与样品溶液介质匹配,即标准溶液中磷酸浓度为1%,硝酸浓度为2.5%,并保存在塑料聚酯瓶中。

1.3 实验步骤

称取经 105℃烘干的土壤样品 0.200 0 g 于微波 消解罐中,加入少量水润湿样品,再加入 3 mL 硝酸、 3 mL 氢氟酸、1 mL磷酸,拧紧消解罐后放入微波消 解仪中进行消解。冷却后,打开消解罐,将溶液移入 100 mL聚四氟乙烯烧杯中,将烧杯置于 170℃电热 板上蒸至溶液剩 1 mL 左右时,加入 2 mL 硝酸,再次 蒸至剩余 1 mL 左右,再加入 5 mL(1+1)盐

酸,冷却后,将溶液转移至100 mL容量 瓶,超纯水定容后,ICP-OES上机待测。

2.1.2 溶样时间与温度

微波消解条件优化后的程序见表2。本文对12 个土壤样品分别采用两种程序进行消解,通过对比 发现个别样品在程序1的条件下,仍有少许残渣,而 在程序2的条件下则完全溶解。

2.1.3 谱线选择

对本仪器中的B 208.957、B 249.677、B 249.772 nm 谱线进行了初步考察。B 249.772 nm 灵敏度最高,但存在Fe 249.782 nm和Sn 249.772 nm以及Co 249.750 nm的谱线重叠干扰,即使采取了干扰校正, 该谱线实际达到的方法检出限并不比其它谱线优 越;B 249.677 nm 与Fe 249.653 nm 相差0.025 nm 可 以分辨,但存在Co 249.671 nm 的重叠干扰;B 208.957 nm 受Mo 208.952 nm干扰,但影响较小,相 当于100 µg/g Mo产生3.2 µg/g的B,当Mo含量高而 B含量比较低的样品可采用其它谱线测定,而且硼 208.957 nm检出限较好,确定为常用分析线。

表2 微波消解程序 Tab.2 Procedure of the microwave digestion

	程序1			程序2			
步骤	升温时间/	升至温	保温时间/	升温时间/	升至温	保温时间/	
	min	度/℃	min	min	度/℃	min	
step1	5	120	10	5	120	5	
step2	5	150	10	5	150	5	
step3	-	-	-	5	170	10	

2结果与讨论

2.1 实验条件的选择

2.1.1 溶样体系

微波消解体系较多,使用的酸主要有HNO₃、HF、HCl、H₂SO₄、H₃PO₄、HClO₄。其中HNO₃、HF、HCl的使用无限制,H₂SO₄、H₃PO₄会产生高温,使用时应该有严格的温控,HClO₄在密闭容器中使用有很大的危险性,禁止使用。

首先,试验了HF-HNO3体系,该体系可以完全 消解土壤样品。然后对酸的用量进行试验,分别试 验了5mL、3mL、1mL的用酸量,实验结果表明,加 入3mLHF,3mLHNO3就足以完全消解土壤样品, 1mL消解后仍有少量残渣,5mL则是酸过量。但 是,在赶酸过程中,硼有损失,因此加入H3PO4与硼形 成稳定的络合物,避免形成气态的BF3,使硼保留在 溶液中,样品溶液可直接用ICP-OES测定硼。经过 反复实验,采用加入3mL氢氟酸,3mL硝酸,1mL磷 酸的体系进行消解。实验证明,此体系不仅可以将 土壤样品完全消解,加入磷酸的量亦足够防止硼的 损失,分析结果显示该方法的精密度和准确度较好。

2.2 方法检出限及测定下限

对采用本方法处理的空白溶液,在本文的仪器 条件下连续测定12次,以标准偏差的3倍和10倍分 别计算了方法检出限和方法测定下限¹⁰⁰,检出限为 0.093 μg/g,测定下限为0.31 μg/g,满足土壤样品中 硼元素的检出限和测定下限要求。

2.3 方法的准确度及精密度

采用本方法处理国家一级标准物质 GBW07401、GBW07402、GBW07403、GBW07404、 GBW07405、GBW07406、GBW07407、GBW07408, 每个样品测定10次。由表3可知,测定结果与标准 值相符,方法的相对偏差为2.15%~5.94%,加标回收 率为95.5%~106%,实验结果满足行业标准的技术 要求。

3结论

本文建立了利用微波消解仪,采用HNO3-HF-

表3 土壤样品测试结果 Tab.3 Test results of the soil reference materials

		1					
	标准值/(µg/g)	测定平均值/(μg/g)	相对偏差/%	RSD/%	加标量/(µg/g)	实测值/(μg/g)	回收率/%
GBW07401	50±4	52.2	2.15	6.75	50	103	106
GBW07402	36±4	38.3	3.10	3.56	20	55.2	96
GBW07403	23±4	25.9	5.93	5.34	20	43.7	103.5
GBW07404	97±13	103.4	3.19	2.45	50	150	106
GBW07405	53±8	59.4	5.69	3.54	50	101	96
GBW07406	57±7	64.2	5.94	4.68	50	106	98
GBW07407	(10.5)	9.7	3.96	8.42	20	29.6	95.5
GBW07408	54±5	55.1	3.65	5.34	50	105	102

注:测试单位为中国地质调查局天津地质调查中心实验室

H₄PO4体系溶样,ICP-OES法测定土壤样品中硼的方法。结果表明,此体系可以完全消解土壤样品,通过加入少量H₄PO4可避免硼元素的挥发损失,与其他方法相比,此种方法操作简单,效率更高。方法经国家一级标准物质验证,硼的测定准确度可以满足土壤样品中硼分析要求。

参考文献:

- [1] 李坤,张湘晖,陈万明.ICP-AES快速测定土壤中的有效 硼[J].光谱实验室,2009,2(2):226-228.
- [2] 项征, ICP-AES 法测定硼化无灰中硼元素含量[J]. 渤海大 学学报, 2004, 25(2): 112-114.
- [3] 汪静玲, 钟汉鹏. ICP-AES 法测定腐竹中硼的研究[J]. 光 谱实验室, 1998, 15(4): 79-83.
- [4] 魏玉芝,周伟,李文婧,等.电感耦合等离子体原子发射光 谱法测定食品中硼的方法研究[J]. 食品与发酵工业, 2006,32(9):130-133.
- [5] Sun Da Hai, Waters J K, Mawhinney T P. Microwave digestion and ultrasonic nebulization for determination of Boron in animal tissues by inductively coupled plasma atomic emission spectrometry with internal standardization and addition of mannitol [J]. Journal of AOAC International, 1997, 80(1): 20-24.
- [6] 杨红霞,马新荣,李冰,等.电感耦合等离子体光谱/质谱 法测定环境样品中的硼[J]. 岩矿测试,2004,23(4):273-277.
- [7] 刘睿,张蓓,王敏娟.容量法快速测定硼铁中硼[J],辽宁化 工,2002,10:456-457.
- [8] Wimmer M A, Goldbach H E. A miniaturized curcumin method for the determination of Boron in solutions and biological samples[J]. Journal of Plant Nutrition and Soil Science, 1992, 162 (1):15–18.
- [9] 王艳泽, 施燕之, 张学凯, 等. 土壤中有效硼的分析进展 [J]. 冶金分析, 2007, 27(6): 36-40.
- [10] 李冰,马新荣,杨红霞.封闭酸溶-电感耦合等离子体原

子发射光谱法同时测定地质样品中硼砷硫[J]. 岩矿测试,2003,22(4):241-247.

- [11] Gregoire D C. Determination of Boron isotope ratios in geological materials by inductively coupled plasma mass spectrometry[J]. Anal Chem. 1987, 59(20):2479-2484.
- [12] Walsh J N. Determination of Boron at trace levels in rocks by inductively coupled plasma spectrometry[J]. Analysit, 1985, 110(8):959–962.
- [13] Zarcinas B A, Cartwright B. Acid dissolution of soils and rocks for the determination of Boron by inductively coupled plasma atomic emission spectrometry[J]. Analyst.1987,112 (8):1107-1112.
- [14] Chen J S, Lin H M, Yang M H. Spectrophotometric determination of trace and ultratrace levels of Boron in silicon and chlorosilane samples [J]. Fresenius' J Anal Chem. 1991, 340(6):357-362.
- [15] Nakamura E, Ishikawa T, Birck J L, et al. Precise Boron isotopic analysis of natural rock samples using a boronmannitol complex [J]. Chem Geol, 1992,94(3):193–204.
- [16] Xu L, Rao Z. Determination of Boron in soils by sequential scanning ICP-AES using side line indexing method[J]. Fresenius' J Anal Chem, 1986, 325:534–538.
- [17] 曾宪津,缪秀珍,黄本立.土壤和沉积物中全硼量与其他 微量及常量元素的ICP-AES同时测定[J].分析化学, 1987,15(12):1106-1109.
- [18] 孙德忠,安子怡,许春雪,等.四种前处理方法对电感耦合等离子体质谱测定植物样品中27种微量元素的影响 [J].岩矿测试,2012,31(6):961-966.
- [19] 沈宇,张尼,高小红,等.微波消解电感耦合等离子体质 谱法测定地球化学样品中钒铬镍锗砷[J].岩矿测试, 2014,33(5):649-654.
- [20] Pereira J S F, Picoloto R S, Pereira L S F, et al. High-efficiency microwave-assisted digestion combined to in situ ultraviolet radiation for the determination of rare earth elements by ultrasonic nebulization ICPMS in crude oils [J]. Anal Chem. 2013,85(22):11034–11040.