

中华人民共和国国家环境保护标准

HJ 491—2009

代替 GB/T 17137-1997

土壤 总铬的测定 火焰原子吸收分光光度法

Soil quality — Determination of total chromium

— Flame atomic absorption spectrometry

(发布稿)

本电子版为发布稿。请以中国环境科学出版社出版的正式标准文本为准。

2009-09-27 发布 2009-11-01 实施

环 境 保 护 部 发布

目 次

前	〕言	.11
1	适用范围	1
2	方法原理	1
3	试剂和材料	1
4	仪器和设备	2
5	干扰及消除	3
6	样品	3
7	分析步骤	4
8	结果计算	4
9	准确度和精密度	4

前 言

为了贯彻《中华人民共和国环境保护法》和《中华人民共和国水污染防治法》,保护环境,保障人体健康,规范土壤中总铬的监测方法,制定本标准。

本标准规定了测定土壤中总铬的火焰原子吸收分光光度法。

本标准是对《土壤质量 总铬的测定 火焰原子吸收分光光度法》(GB/T 17137-1997)的修订,原标准起草单位:中国环境监测总站,首次发布于:1998-05-01,本次是第一次修订。

主要修订内容如下:

- ——采用盐酸-硝酸-氢氟酸-高氯酸全分解的方法;
- ——增加了微波消解的前处理方法;
- ——简化土壤前处理步骤;
- ——增加了铬储备液的配制方法。

自本标准实施之日起,原国家环境保护局 1997 年 7 月 30 日批准、发布的国家环境保护标准《土壤质量 总铬的测定 火焰原子吸收分光光度法》(GB/T 17137-1997) 废止。

本标准由环境保护部科技标准司组织制订。

本标准主要起草单位:中国环境监测总站、辽宁省环境监测中心站。

本标准环境保护部 2009 年 9 月 27 日批准。

本标准自 2009 年 11 月 1 日起实施。

本标准由环境保护部解释。

土壤 总铬的测定 火焰原子吸收分光光度法

1 适用范围

本标准规定了测定土壤中总铬的火焰原子吸收分光光度法。

本标准适用于土壤中总铬的测定。

称取 0.5 g 试样消解定容至 50 ml 时,本方法的检出限为 5 mg/kg,测定下限为 20.0 mg/kg。

2 方法原理

采用盐酸-硝酸-氢氟酸-高氯酸全分解的方法,破坏土壤的矿物晶格,使试样中的待测元素全部进入试液,并且,在消解过程中,所有铬都被氧化成 $Cr_2O_7^{2-}$ 。然后,将消解液喷入富燃性空气-乙炔火焰中。在火焰的高温下,形成铬基态原子,并对铬空心阴极灯发射的特征谱线 357.9 nm 产生选择性吸收。在选择的最佳测定条件下,测定铬的吸光度。

3 试剂和材料

本标准所用试剂除非另有说明,分析时均适用符合国家标准的分析纯化学试剂,实验用水为新制备的去离子水或蒸馏水。实验所用的玻璃器皿需先用洗涤剂洗净,再用1+1 硝酸溶液浸泡24 h(不得使用重铬酸钾洗液),使用前再依次用自来水、去离子水洗净。

- 3.1 盐酸 (HCl): ρ=1.19 g/ml, 优级纯;
- 3.2 盐酸溶液, 1+1: 用(3.1)配制;
- 3.3 硝酸 (HNO₃): ρ=1.42 g/ml, 优级纯;
- 3.4 氢氟酸 (HF): ρ=1.49 g/ml;
- 3.5 10%氯化铵水溶液:准确称取 10 g 氯化铵(NH₄Cl),用少量水溶解后全量转移入 100 ml 容量瓶中,用水定容至标线,摇匀。
- 3.6 铬标准贮备液,ρ=1.000 mg/ml: 准确称取 0.2829 g 基准重铬酸钾 (K₂Cr₂0₇),用少量水溶解后全量转移入 100 ml 容量瓶中,用水定容至标线,摇匀,冰箱中 2~8℃保存,可稳定六个月。
- 3.7 铬标准使用液,ρ=50 mg/L: 移取铬标准储备液(3.6)5.00 ml 于 100 ml 容量瓶中,加 水定容至标线,摇匀,临用时现配。
- 3.8 高氯酸(HClO₄): ρ=1.68 g/ml, 优级纯;

4 仪器和设备

4.1 仪器设备

原子吸收分光光度计,带铬空心阴极灯;微波消解仪;玛瑙研磨机等。

4.2 仪器参数

不同型号仪器的最佳测定条件不同,可根据仪器使用说明书自行选择。通常本标准采用表 1 中的测量条件,微波消解仪采用表 2 中的升温程序。

 元素
 Cr

 测定波长(nm)
 357.9

 通带宽度(nm)
 0.7

 火焰性质
 还原性

 次灵敏线(nm)
 359.0; 360.5; 425.4

 燃烧器高度
 8 mm (使空心阴极灯光斑通过火焰亮蓝色部分)

表 1 仪器测量条件

表 2 微波消解仪升温程序

升温时间(min)	消解温度(℃)	保持时间(min)
5.0	120	1.0
3.0	150	5.0
4.0	180	10.0
6.0	210	30.0

5 干扰及消除

- 5.1 铬易形成耐高温的氧化物,其原子化效率受火焰状态和燃烧器高度的影响较大,需使用富燃烧性(还原性)火焰。
- 5.2 加入氯化铵可以抑制铁、钴、镍、钒、铝、镁、铅等共存离子的干扰。

6样品

6.1 采集与保存

将采集的土壤样品(一般不少于500g)混匀后用四分法缩分至约100g。缩分后的土样经风干(自然风干或冷冻干燥)后,除去土样中石子和动植物残体等异物,用木棒(或玛瑙棒)

研压,通过2 mm 尼龙筛(除去2 mm 以上的砂砾),混匀。用玛瑙研钵将通过2 mm 尼龙筛的土样研磨至全部通过100目(孔径0.149 mm)尼龙筛,混匀后备用。

6.2 试样的制备

6.2.1 全消解方法

准确称取0.2~0.5 g(精确至0.0002 g)试样于50 ml聚四氟乙烯坩埚中,用水润湿后加入 l0 ml盐酸(3.1),于通风橱内的电热板上低温加热,使样品初步分解,待蒸发至约剩3 ml左 右时,取下稍冷,然后加入5 ml硝酸(3.3)、5 ml氢氟酸(3.4)、3ml高氯酸(3.8),加盖 后于电热板上中温加热1 h左右,然后开盖,电热板温度控制在150 ℃,继续加热除硅,为了 达到良好的飞硅效果,应经常摇动坩埚。当加热至冒浓厚高氯酸白烟时,加盖,使黑色有机 碳化物分解。待坩埚壁上的黑色有机物消失后,开盖,驱赶白烟并蒸至内容物呈粘稠状。视 消解情况,可再补加3 ml硝酸(3.3)、3 ml氢氟酸(3.4)、1 ml高氯酸(3.8),重复以上消解过程。取下坩埚稍冷,加入3 ml盐酸溶液(3.2),温热溶解可溶性残渣,全量转移至50 ml 容量瓶中,加入5 ml氯化铵水溶液(3.5),冷却后用水定容至标线,摇匀。

6.2.2 微波消解法

准确称取 0.2g(精确至 0.0002g)试样于微波消解罐中,用少量水润湿后加入 6 ml 硝酸 (3.3)、2 ml 氢氟酸 (3.4),按照一定升温程序进行消解,冷却后将溶液转移至 50 ml 聚四氟乙烯坩埚中,加入 2 ml 高氯酸 (3.8),电热板温度控制在 150℃,驱赶白烟并蒸至内容物呈粘稠状。取下坩埚稍冷,加入盐酸溶液 (3.2) 3 ml,温热溶解可溶性残渣,全量转移至 50 ml 容量瓶中,加入 5 ml NH₄Cl 溶液 (3.5),冷却后定容至标线,摇匀。

由于土壤种类较多,所含有机质差异较大,在消解时,应注意观察,各种酸的用量可视 消解情况酌情增减; 电热板温度不宜太高, 否则会使聚四氟乙烯坩埚变形; 样品消解时, 在 蒸至近干过程中需特别小心, 防止蒸干, 否则待测元素会有损失。

7 分析步骤

7.1 校准曲线

准确移取铬标准使用液(3.7)0.00、0.50、1.00、2.00、3.00、4.00 ml 于 50 ml 容量瓶中,然后,分别加入 5 ml NH₄Cl 溶液(3.5),3 ml 盐酸溶液(3.2),用水定容至标线,摇匀,其铬的浓度分别为 0.50、1.00、2.00、3.00、4.00 mg/L。此浓度范围应包括试液中铬的浓度。按 4.2 中的仪器测量条件由低到高浓度顺序测定标准溶液的吸光度。

用减去空白的吸光度与相对应的铬的浓度(mg/L)绘制校准曲线。

7.2 空白试验

用去离子水代替试样,采用和试液制备相同的步骤和试剂,制备全程序空白溶液,并按 与7.1相同条件进行测定。每批样品至少制备2个以上的空白溶液。

7.3 测定

取适量试液,并按与(7.1)相同条件测定试液的吸光度。由吸光度值在校准曲线上查得铬含量。每测定约10个样品要进行一次仪器零点校正,并吸入1.00 mg/L 的标准溶液检查灵敏度是否发生了变化。

8 结果计算

土壤样品中铬的含量 W (mg/kg) 按下式计算:

$$W = \frac{\rho \times V}{m \times (1 - f)}$$

式中:ρ—试液的吸光度减去空白溶液的吸光度,然后在校准曲线上查得铬的浓度(mg/L);

V—试液定容的体积, ml;

m—称取试样的重量, g;

f—试样中水分的含量,%。

9 精密度和准确度

9.1 本方法分析 ESS 系列土壤标样中铬的精密度实验结果见表 3。

表 3 方法的精密度实验结果

土壤标样	消解方法	保证值 mg/kg	平均值 mg/kg	标准偏差	相对标准偏差%
ESS—4	全消解法	- 70.4±4.9 -	66.3	1.99	3.0
ESS—4	微波消解法		65.4	3.01	4.6
GSD—4	全消解法	81.0±6.0	75.8	1.82	2.4
GSD—4	微波消解法		75.2	2.56	3.4

9.2 多个实验室用本方法分析 ESS 系列土壤标样中铬的精密度和准确度实验结果见表 4。

表 4 方法的精密度和准确度实验结果

1.4	实验室数	保证值	总均值	室内相对标	室间相对标	相对误差
土壤标样		mg / kg	mg/kg	准偏差%	准偏差%	%
ESS—1	16	57.2±4.2	56.1	2.0	9.8	-1.9
ESS—3	18	98.0±7.1	93.2	2.3	8.3	-4.9

9.3 在全消解 (盐酸+硝酸+氢氟酸+高氯酸)情况下,标准土样回收率为 88%~94%,微波加电 热板消解(硝酸+氢氟酸+高氯酸)情况下,标准土样的回收率为 90%~100%。