

中华人民共和国国家标准

GB/T 22104-2008

土壤质量 氟化物的测定 离子选择电极法

Soil quality—Analysis of fluoride—Ion selective electrometry

2008-10-01 实施

前言

本标准由中华人民共和国农业部提出并归口。

本标准起草单位:农业部环境保护科研监测所、广西壮族自治区农业环境监测管理站。

本标准主要起草人:刘凤枝、徐亚平、战新华、蔡彦明、刘岩、刘铭。

土壤质量 氟化物的测定 离子选择电极法

1 范围

本标准规定了测定土壤中氟化物的离子选择电极法。

本标准适用于离子选择电极法测定土壤中氟化物的含量。

本标准方法的检出限为 2.5 μg。

2 原理

当氟电极与试验溶液接触时,所产生的电极电位与溶液中氟离子活度的关系服从能斯特(Nernst)方程:

$$E = E_0 - S \log c_{\rm F}$$

式中:

E---测得的电极电位;

E。——参比电极的电位(固定值);

S---氟电极的斜率;

c_F---溶液中氟离子的浓度。

当控制试验溶液的总离子强度为定值时,电极电位就随试液中氟离子浓度的变化而变化,E与 $\log c_F$ -呈线性关系。为此通常加入总离子强度缓冲溶液,以消除或减少不同浓度的离子间引力大小的差异,使其活度系数为 1,用浓度代替活度。

样品用氢氧化钠在高温熔融后,用热水浸取,并加入适量盐酸,使有干扰作用的阳离子变为不溶的氢氧化物,经澄清除去后调节溶液的 pH 至近中性,在总离子强度缓冲溶液存在的条件下,直接用氟电极法测定。

3 试剂

本标准所用试剂除另有说明外,均为分析纯试剂,所用水为去离子水或无氟蒸馏水。

- 3.1 (1+1)盐酸溶液。
- 3.2 氢氧化钠(固体):粒片状。
- 3.3 0.2 mol/L 氢氧化钠溶液:称取 0.80 g 氢氧化钠,溶于水后,用水稀释至 100 mL。
- 3.4 0.04%溴甲酚紫指示剂:称取 0.10 g 溴甲酚紫,溶于 9.25 mL 氢氧化钠溶液(3.3)中,用水稀释至 250 mL。
- 3.5 总离子强度缓冲溶液(TISAB)
- 3.5.1 1 mol/L 柠檬酸钠 (TISAB I): 称取 294 g 柠檬酸钠 (Na₃C₆H₅O₇ 2H₂O)于 1 000 mL 烧杯中,加入约 900 mL 水溶解,用盐酸溶液(3.1)调节 pH 至 $6.0\sim7.0$,转入 1 000 mL 容量瓶中,用水稀释至标线,摇匀。
- 3.5.2 1 mol/L 六次甲基四胺—1 mol/L 硝酸钾—0.15 mol/L 钛铁试剂(TISABⅡ):称取 140.2 g 六次甲基四胺[(CH₂)₆N₄]、101.1 g 硝酸钾(KNO₃) 和 49.8 g 钛铁试剂(C₆H₄Na₂O₈S₂ · H₂O),加水溶解,调节 pH 至 6.0~7.0,转入 1 000 mL 容量瓶中,用水稀释至标线,摇匀。

GB/T 22104-2008

- 3.6 氟标准储备溶液:准确称取基准氟化钠(NaF,105 ℃~110 ℃烘干 2 h)0.221 0 g,加水溶解后,转人 1 000 mL 容量瓶中,用水稀释至标线,摇匀。贮于聚乙烯瓶中,此溶液每毫升含氟 100 μg。
- 3.7 氟标准使用溶液:用无分度吸管吸取氟标准储备溶液(3.6)10.00 mL,放入 100 mL 容量瓶中,用水稀释至标线,摇匀。此溶液每毫升含氟 10.0 μg。

4 仪器

- 4.1 氟离子选择电极及饱和甘汞电极。
- 4.2 离子活度计或 pH 计(精度±0.1 mV)。
- 4.3 磁力搅拌器及包有聚乙烯的搅拌子。
- 4.4 聚乙烯烧杯:100 mL。
- 4.5 容量瓶:50 mL、100 mL、1000 mL。
- 4.6 镍坩埚:50 mL。
- 4.7 高温电炉:温度可调(0℃~1000℃)。

5 样品

将采集的土壤样品(约 500 g),摊在聚乙烯薄膜或清洁的纸上,放在通风避光的室内自然风干。风干后用木棒压碎,去除石子和动植物残体等异物,过 2 mm 尼龙筛,过筛样品全部置于聚乙烯薄膜上,充分混匀,用四分法缩分为约 100 g。用玛瑙研钵研磨土样至全部通过 0.149 mm 尼龙筛,混匀后备用。

6 分析步骤

6.1 试液的制备

准确称取过 0.149 mm 筛的土样 0.2 g(准确至 0.000 2 g)于 50 mL 镍坩埚中,加入 2 g 氢氧化钠 (3.2),放入高温电炉中加热,由低温逐渐缓缓加热升至 550 ℃~570 ℃后,继续保温 20 min。取出冷却,用约 50 mL 煮沸的热水分几次浸取,直至熔块完全溶解,全部转入 100 mL 容量瓶中,再缓缓加入 5 mL 盐酸(3.1),不停摇动。冷却后加水至标线,摇勾。放置澄清,待测。

6.2 测定

- 6.2.1 准确吸取样品溶液的上清液 10.0 mL,放入 50 mL 容量瓶中,加 1 滴~2 滴溴甲酚紫指示剂 (3.4),边摇边逐滴加入盐酸(3.1),直至溶液由蓝紫色刚变为黄色为止。加入 15.0 mL 总离子强度缓冲溶液(3.5),用水稀释至标线,摇匀。
- 6.2.2 将试液倒入聚乙烯烧杯中,放入搅拌子,置于磁力搅拌器上,插入氟离子选择电极和饱和甘汞电极,测量试液的电位,在搅拌状态下,平衡 3 min,读取电极点位值(mV)。每次测量之前,都要用水充分冲洗电极,并用滤纸吸去水分。根据测量毫伏数计算出相应的氟化物含量。

6.3 空白试验

不加样品按 6.1 制备全程序试剂空白溶液,并按步骤 6.2 进行测定。每批样品制备两个空白溶液。

6.4 标准曲线的绘制

准确吸取氟标准使用溶液(3.7)0.00、0.50、1.00、2.00、5.00、10.0、20.0 mL,分别于 50 mL 容量瓶中,加入 10.0 mL 试剂空白溶液,以下按 6.2 所述步骤,从空白溶液开始由低浓度到高浓度顺序依次进行测定。以毫伏数(mV)和氟含量(μg)绘制对数标准曲线。

7 结果表示

土壤中氟含量 c(mg/kg)按式(1)计算:

$$c = \frac{m - m_0}{w} \times \frac{V_{z}}{V} \qquad \cdots \qquad (1)$$

式中:

m——样品氟的含量,单位为微克(μg);

mo--空白氟的含量,单位为微克(μg);

w—称取试样质量,单位为克(g);

 V_{a} — 试样定容体积,单位为毫升(mL);

V——测定时吸取试样溶液体积,单位为毫升(mL)。

8 精密度和准确度

按照本标准测定土壤中氟化物,其相对误差的绝对值不得超过10%。在重复条件下,获得的两次独立测定结果的相对偏差不得超过10%

9 注释

- 9.1 电极法测定的是游离氟离子,能与氟离子形成稳定络合物的高价阳离子及氢离子干扰测定。根据络合物的稳定常数及实验研究证明,Al³+的干扰最严重,Zr⁴+、Sc³+、Th⁴+、Ce⁴+等次之,Fe³+、Ti⁴+、Ca²+、Mg²+等也有干扰。其他阳离子和阴离子均不干扰。
- 9.2 在碱性溶液中,当 OH-的浓度大于 F-浓度的 1/10 时也有干扰。
- 9.3 加入总离子强度缓冲溶液可消除干扰,使试液的 pH 保持在 6.0~7.0 时, 氟电极就能在理想的范围内进行测定。

中国标准出版社出版发行北京复兴门外三里河北街16号邮政编码:100045

×

网址 www.spc.net.cn 电话:68523946 68517548 中国标准出版社秦皇岛印刷厂印刷 各地新华书店经销

开本 880×1230 1/16 印张 0.5 字数 6 千字 2008 年 8 月第一版 2008 年 8 月第一次印刷

×

书号: 155066 • 1-33180

如有印装差错 由本社发行中心调换 版权专有 侵权必究 举报电话:(010)68533533

