F-HZ-DZ-TR-0058

土壤─有效磷的测定─盐酸硫酸浸提法

1 范围

本方法适用于质地较轻的酸性土壤有效磷的测定。

2 原理

土样以盐酸和硫酸溶液浸提,使土样中较活性的磷酸铁、铝盐被溶解释出,然后以钼锑 抗光度法测定磷。

3 试剂

- 3.1 盐酸-硫酸浸提剂: 0.05 mol/L 盐酸-0.025 mol/L 硫酸,量取 4.0 mL 盐酸($\rho 1.19 \text{g/mL}$)和 0.7 mL 硫酸($\rho 1.84 \text{g/mL}$),加入水中,再加水稀释至 1000 mL。
- 3.2 无磷活性碳。
- 3.3 对硝基酚指示剂: 称取 0.20g 对硝基酚, 溶于 100mL 水中。
- 3.4 氢氧化钠溶液: 2mol/L, 称取 80.0g 氢氧化钠溶于水, 再加水稀释至 1000mL。
- 3.5 硫酸溶液: 0.5mol/L,量取 28.0mL 硫酸 (ρ 1.84g/mL),缓慢加入水中,再加水稀释至 1000mL。
- 3.6 钼锑贮存液: 量取 153mL 硫酸(ρ 1.84g/mL),缓慢地加入 400mL 水中,搅拌,冷却。 另取 10g 钼酸铵[(NH₄)₆Mo₇O₂₄ 4H₂O]溶解于约 60℃的 300mL 水中,冷却。然后将硫酸溶液缓慢倒入钼酸铵溶液中,再加入 100mL 5g/L 酒石酸锑钾(KSbOC₄H₄O₆ $\frac{1}{2}$ H₂O)溶液,最后用水稀释至 1000mL,避光贮存。
- 3.7 钼锑抗显色剂: 称取 1.50g 抗坏血酸($C_6H_8O_6$),溶于 100mL 钼锑贮存液中,随用随配。 3.8 磷标准溶液: 称取在 105 °C 烘 2h 的磷酸二氢钾(KH_2PO_4) 0.4394g(精确至 0.0001g)溶于水中,加 5mL 硫酸(ρ 1.84g/mL),再加水稀释至 1000mL,此溶液 1mL 含 100μ g 磷。吸取 10.00mL 上述标准溶液置于 200mL 容量瓶中,加水稀释至刻度,摇匀,此溶液 1mL 含 5μ g 磷,不宜久存。
- 4 仪器
- 4.1 分光光度计。
- 4.2 振荡机。
- 4.3 容量瓶, 50mL。
- 4.4 锥形瓶, 200mL。
- 5 操作步骤
- 5.1 待测液的制备: 称取通过 2mm 筛孔的风干土样 5.0000g(精确至 0.0001g)置于 200mL 锥形瓶中,加入 25mL 盐酸-硫酸浸提剂,加塞,放在振荡机上振荡 5min。用慢速滤纸过滤于 50mL 容量瓶中,用水洗涤,再加水稀释至刻度,摇匀。同时做空白试验。如滤液有颜色,可加少量无磷活性炭作脱色处理。
- 5.2 测定吸光度: 吸取 2.00mL~10.00mL 溶液置于 50mL 容量瓶中,加水至 15mL~20mL,加 1 滴对硝基酚指示剂,用 2mol/L 氢氧化钠溶液调节溶液至黄色,再用 0.5mol/L 硫酸溶液调节溶液至微黄色,加入 5mL 钼锑抗显色剂,加水稀释至刻度,摇匀。放置 30min 后,在分光光度计上,于 700nm 波长处,用 1cm~2cm 吸收皿测定吸光度,从工作曲线上查得相应的磷量。5.3 工作曲线:分别取 0、5、10、15、20、25、30μg 磷标准溶液置于 50mL 容量瓶中,按5.2 操作步骤操作,绘制工作曲线。

注 1: 钼锑抗光度法要求显色液中硫酸浓度为 0.23mol/L。如酸度小于 0.23mol/L,虽然显色加快,但稳定时间较短。如酸度大于 0.33mol/L,则显色变慢。本法要求显色温度为 15℃以上,如室温低于 15℃,可放置在 30℃~40℃的恒

温箱中保持 30min,冷却后测定吸光度。

6 结果计算

按下式计算土壤有效磷量:

$$W_{\rm P} = \frac{C \times t}{m \times K \times 10^3} \times 1000$$

式中:

 $W_{\rm P}$ ——有效磷量,mg/kg;

C——从工作曲线上查得有效磷量,μg;

t——分取倍数(溶液总体积50mL/吸取溶液体积);

m——风干土样质量,g; K——风干土样换算成烘干土样的水分换算系数。

7 允许差

样品进行两份平行测定,取其算术平均值,取一位小数。两份平行测定结果允许差按表 1 规定。

· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	
有效磷量(mg/kg)	允许差(mg/kg)
>25	>2.5
10~25	1.0~2.5
2.5~10	0.5~1.0
<2.5	<0.5

表 1 有效磷测定允许差

8 参考文献

[1] LY/T1233-1999.森林土壤有效磷的测定.