中华人民共和国农业行业标准

中性土壤阳离子交换量和交换性盐基的测定

NY/T 295 - 1995

1 主题内容与适用范围

本标准规定了土壤阳离子交换量和交换性盐基的测定原理、试剂、仪器设备、样品制备、分析步骤和结果表述。

本标准适用于中性土壤阳离子交换量和交换性盐基的测定,也可用于微酸性少含 2:1 型粘土矿物的土壤。

2 引用标准

GB 601 化学试剂 滴定分析(容量分析)用标准溶液的制备

GB 7121 土壤中水分的测定方法

3 原理

用 1 mol/L 乙酸铵溶液(pH 7.0)反复处理土壤,使土壤成为铵离子饱和土。过量的乙酸铵用 95% 乙醇洗去,然后加氧化镁,用定氮蒸馏的方法进行蒸馏。蒸馏出的氨用硼酸溶液吸收,以标准酸液滴定,根据铵离子的量计算土壤阳离子交换量。

土壤交换性盐基(钙、镁、钾、钠)是用土壤阳离子交换量测定时所得到的乙酸铵土壤浸提液,在选定工作条件的原子吸收分光光度计上直接测定;但所用钙、镁、钾、钠标准溶液应用乙酸铵溶液配制,以消除基体效应。用土壤浸出液测定钙、镁时,还应加入释放剂锶,以消除铝、磷和硅对钙、镁测定的干扰。

4 试剂

所有试剂除注明者外,均为分析纯;水均指去离子水。

- 4.1 1 mol/L 乙酸铵溶液(pH 7.0): 称取 77.09 g 乙酸铵(GB 1292),用水溶解并稀释至近 1 L。必要时用 1:1 氨水或稀乙酸调节至 pH 7.0,然后定容至 1 L。
- 4.2 95%乙醇溶液(工业用,必须无铵离子)。
- 4.3 液体石蜡(化学纯)。
- 4.4 氧化镁:将氧化镁(HG 3-1294)放入镍蒸发皿内,在 500~600℃马福炉中灼烧 30 min,冷却后贮 藏在密闭的玻璃器皿中。
- 4.5 20 g/L 硼酸溶液:20 g 硼酸(GB 628)溶于 1 L 无二氧化碳蒸馏水。
- 4.6 甲基红-溴甲酚绿混合指示剂:将 0.066 0 g 甲基红(HG 3—958)和 0.099 0 g 溴甲酚绿(HG 3—1220)置于玛瑙研钵中,加少量 95%乙醇,研磨至指示剂完全溶解为止,最后加 95%乙醇至 100 mL。
- 4.7 0.025 mol/L 盐酸标准溶液:吸取 2 mL 浓盐酸(GB 622, ρ_{20} =1.19 g/mL)用水适量稀释,然后加水定容至 1 L,再用基准无水碳酸钠标定(见 GB 601 第 4.2 条)。
- 4.8 pH10 缓冲溶液: 67.5 g 氯化铵(GB 658)溶于无二氧化碳水中,加入新开瓶中浓氨水(GB 631, $\rho_{20}=0.090$ g/mL)570 mL,用水稀释至 1 L,贮存于塑料瓶中,并注意防止吸收空气中的二氧化碳。

中华人民共和国农业部1995-11-23批准

1996-05-01 实施

- 4.9 K-B指示剂:0.5g酸性铬蓝 K(沪 Q/HG 22-215)和 1.0g 萘酚绿 B(C₃₀H₁₅N₃Na₃Fe)与 100 g (经 105 C烘干)99.8%氯化钠(GB 1266)一同研细磨匀,越细越好,贮于棕色瓶中。
- 4. 10 纳氏试剂: 134 g 氢氧化钾(GB 2303)溶于 460 mL 水中; 20 g 碘化钾(GB 1272)溶于 50 mL 水中,加入约 32 g 碘化汞(HG 3—1067),使溶解至饱和状态;然后将两溶液混合即成。
- 4.11 1 000 mg/L 钙标准贮备液: 2.497 2 g 碳酸钙(优级纯,经 110 C 烘 4 h)溶于 1 mol/L 盐酸溶液中,煮沸赶去二氧化碳,用水洗入 1 L 容量瓶中,定容,贮存于塑料瓶中备用。
- 4.12 1 000 mg/L 镁标准贮备液:1.658 3 g 氧化镁(优级纯,经110 C 烘 4 h)溶于少量 6 mol/L 盐酸溶液中,用水洗入 1 L 容量瓶中,定容,贮存于塑料瓶中备用。
- 4.13 钙、镁标准混合工作液:分別吸取钙标准贮备液(4.11)2.50 mL 和镁标准贮备液(4.12)0.25 mL 于 50 mL 容量瓶中.用 1 mol/L 乙酸铵溶液(4.1)定容,此液含钙 50 mg/L,含镁 5 mg/L。
- 4.14 1 000 mg/L 钾标准贮备液:1.906 8 g 氯化钾(优级纯,经 105 C烘 4 h)溶于水,定容至 1 L。
- 4.15 1 000 mg/L 钠标准贮备液:2.542 1 g 氯化钠(基准试剂,经 105 C 烘 4 h)溶于水,定容至 1 L。
- 4.17 90 g/L 氯化锶溶液: 称取 90 g 氯化锶, 加水溶解后, 再稀释至 1 L, 摇匀(此液含锶约 30 000 mg/L)。

5 仪器设备

- 5.1 土壤筛: 孔径 1 mm。
- 5.2 离心管:100 mL。
- 5.3 天平:感量 0.1,0.000 lg。
- 5.4 电动离心机:转速 3 000~4 000 r/min。
- 5.5 火焰光度计。
- 5.6 原子吸收分光光度计。

6 阳离子交换量的测定和计算

6.1 测定步骤

- 6.1.1 称取通过 1 mm 筛孔(5.1)的风干上样 2.00 g,质地较轻的土壤称 5.00 g,放入 100 mL 离心管 (5.2)中,沿壁加入少量 1 mol/L 乙酸铵溶液(4.1),用橡皮头玻璃棒搅拌土样,使其成为均匀的泥浆状态;再加乙酸铵溶液至总体积约 60 mL,并充分搅拌均匀,然后用乙酸铵溶液洗净橡皮玻棒,溶液收入离心管内。
- 6.1.2 将离心管(5.2)成对放在粗天平(5.3)的两个托盘上,用乙酸铵溶液(4.1)使之质量平衡。平衡好的离心管对称放入电动离心机(5.4)中,离心 3~5 min,转速 3 000~4 000 r/min。每次离心后的清液收集在 250 mL 容量瓶中,如此用乙酸铵溶液处理 2~3 次,直到浸出液中无钙离子反应为止(检查钙离子:取浸出液 5 mL,放在试管中,加 pH10 缓冲溶液(4.8)1 mL,再加少许 K-B 指示剂(4.9),如呈蓝色,表示无钙离子;如呈紫红色,表示有钙离子)。最后用乙酸铵溶液定容,保留离心清液 B 用于测定交换性 盐基。
- 6.1.3 往载上的离心管中加入少量 95%的乙醇(4.2),用橡皮头玻璃棒搅拌土样,使其成为泥浆状态,再加乙醇约 60 mL.用橡皮头玻璃棒充分搅拌均匀,以便洗去土粒表面多余的乙酸铵,切不可有小土团存在。然后将离心管成对放在粗天平的两个托盘上,用乙醇使之质量平衡,并对称放入离心机中,离心 3~5 min,转速 3 000~40 000 r/min,弃去乙醇溶液。如此反复用乙醇洗 2~3 次,直至最后一次乙醇清液中无铵离子为止(检查铵离子:取乙醇清液一滴,放在白瓷比色板中,立即加一滴纳氏试剂(4.10),如无黄色,表示无铵离子)。

- 6.1.4 洗去多余的铵离子后,先用水冲洗离心管外壁,再往离心管中加入少量水,并搅拌成糊状,再用水将泥浆洗入凯氏瓶中,并用橡皮头玻璃棒擦洗离心管内壁,使全部上样转入凯氏瓶中,洗入水的体积应控制在50~80 mL。蒸馏前往凯氏瓶内加入数滴液体石蜡(4.3)和1g左右氧化镁(4.4)。立即把凯氏瓶装在蒸馏装置上。
- 6.1.5 将盛有 20 mL 的 20 g/L 硼酸溶液(4.5)和 3 滴混合指示剂(4.6)的接收瓶,放入蒸馏装置中进行蒸馏;待蒸馏体积达到 80 mL 后,取下接收瓶,用 0.025 mol/L 盐酸标准溶液(4.7)滴定,并记录用 量。

每份土样作不少于两次的平行测定。同时做空白试验。

- 6.2 分析结果的表述
- 6.2.1 计算方法和公式

土壤阳离子交换量以 cmol/kg(+)表示,按烘干土重计算,由式(1)给出:

土壤阳离子交换量 =
$$\frac{c \times (V - V_0)}{m \times (1 - H)} \times 100$$
(1)

式中: c——盐酸标准溶液的浓度, mol/L;

V----盐酸标准溶液的消耗体积,mL;

 V_0 ——空白试验盐酸标准溶液的消耗体积, mL;

m---风干土样的质量,g;

H---风干土样的含水分率。

用平行测定结果的算术平均值表示,保留小数点后两位。

6.2.2 重复性

两次测定结果的允许差,当测定值在 30 cmol/kg 以上时,其相对相差不得大于 3%;在 10~30 cmol/kg 时,不得大于 5%;小于 10 cmol/kg 时,不得大于 10%。

7 交换性钙和镁的测定和计算

7.1 测定步骤

7.1.1 工作曲线绘制

准确吸取钙、镁标准混合工作液 (4.13)0,1,3,5 mL 于 4 个 50 mL 容量瓶中,用乙酸铵溶液定容,配制成含钙 0,1,3,5 μ g/mL 和含镁 0.00,0.10,0.30,0.50 μ g/mL 的标准系列混合液。定容前应先加入 90 g/L 氯化锶溶液 (4.17)5 mL,使配成的钙、镁标准系列混合液含锶 3 000 mg/L。在选定工作条件的原子吸收分光光度计上,以 0 μ g/mL 钙、镁标准混合工作液调节仪器吸光度到零点,在 422.7 nm (钙) 和 285.2 nm (镁)波长处,由低到高浓度分别测定钙与镁的吸光度。根据测定值分别绘制钙、镁工作曲线或计算回归方程。

7.1.2 测定

吸取由测定土壤阳离子交换量得到的离心清液 B 数毫升(视含量而定)于 50 mL 容量瓶中,加 90 g/L氯化锶溶液(4.17)5 mL,用乙酸铵溶液定容。然后在选定的同一工作条件的原子吸收分光光度计上,用标准系列溶液中的钙、镁浓度为零的溶液调节仪器零点后,分别测定钙、镁待测液的吸光度,由工作曲线查出或用直线回归方程计算出测定液中钙和镁的浓度。

- 7.1.3 另称取土样按 GB 7121 测定上壤水分含量。
- 7.2 分析结果的表述
- 7.2.1 计算方法和公式

土壤交换性钙(镁)以 $cmol/kg \frac{1}{2} Ca^{2+}(Mg^{2+})$ 表示,按烘干土重计算,由式(2)、(3)给出:

交換性钙(cmol/kg
$$\frac{1}{2}$$
Ca²⁺) = $\frac{c \times V \times t}{m \times M_1 \times 1000 \times (1-H)} \times 100$ (2)
交換性镁(cmol/kg $\frac{1}{2}$ Mg²⁺) = $\frac{c \times V \times t}{m \times M_2 \times 1000 \times (1-H)} \times 100$ (3)

式中:c——由工作曲线查得测定液的钙(或镁)浓度, μ g/mL;

V---测定液体积,50 mL;

m----风干土样质量,g;

H----风干土样的含水分率;

 M_1 —— $(\frac{1}{2}Ca^{2+})$ 的摩尔质量,为 20.04 g/mol;

 M_2 ——($\frac{1}{2}$ Mg²¹)的摩尔质量,为 12.15 g/mol;

1000---将微克换算成毫克的除数。

7.2.2 重复性

见 6.2.2。

8 交換性钾和钠的測定和计算

- 8.1 测定步骤
- 8.1.1 工作曲线绘制

准确吸取钾、钠标准混合工作液(4.16)0,1,3,5 mL 于 4 个 50 mL 容量瓶中,用乙酸铵(4.1)定容,配制成含钾和钠各为 0,1,3,5 μg/mL 的标准系列混合液。直接在选定工作条件的火焰光度计上,以 0 μg/mL 钾、钠标准混合工作液调节仪器零点,在 766.5 nm(钾)和 589.0 nm(钠)波长处,由低到高浓度分别测定其仪器显示值。根据显示值分别绘制钾、钠工作曲线或计算回归方程。

8.1.2 测定

使用由测定土壤阳离子交换量得到的离心清液 B,直接在选定的同一工作条件的火焰光度计上,用标准系列溶液中的钾、钠浓度为零的溶液调节仪器零点后,分别测定钾、钠待测液的仪器显示值。由工作曲线查出或用直线回归方程计算出测定液的钾和钠的浓度。

- 8.1.3 另称取土样按 GB 7121 测定土壤水分含量。
- 8.2 分析结果的表述
- 8.2.1 计算方法和公式

土壤交换性钾(钠)以 cmol/kgK+(Na+)表示,按烘干土重计算,由式(4)、(5)给出:

交換性钾(cmol/kgK⁺) =
$$\frac{c \times V}{m \times M_3 \times 1000 \times (1-H)} \times 100$$
(4)

交換性钠(cmol/kgNa⁺) =
$$\frac{c \times V}{m \times M_4 \times 1000 \times (1-H)} \times 100$$
(5)

式中:c——由工作曲线查得测定液的钾(或钠)浓度, μ g/mL;

V---测定液的体积,250 mL;

m--风干土样质量,g;

H---风干土样的含水分率;

M₃——K⁺的摩尔质量,为 39.1 g/mol;

M₄——Na⁺的摩尔质量,为 23.0 g/mol;

1000--将微克换算成毫克的除数。

8.2.2 重复性

见 6.2.2。

附加说明:

本标准由中华人民共和国农业部提出。

本标准由全国农业分析标准化技术委员会归口。

本标准由陕西省农科院黄土高原农业测试中心负责起草。

本标准主要起草人李鸿恩、段敏、温瑞云、关勤农。