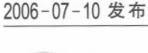


中华人民共和国农业行业标准

NY/T 1121.2-2006

土 壤 检 测 第2部分:土壤pH的测定

Soil Testing
Part 2: Method for determination of soil pH



2006-10-01 实施



前 言

NY/T 1121 《土壤检测》为系列标准,包括以下部分:

- ---第1部分:土壤样品的采集、处理和贮存
- ---第2部分:土壤 pH 的测定
- ---第3部分:土壤机械组成的测定
- ——第4部分:土壤容重的测定
- ---第5部分:石灰性土壤阳离子交换量的测定
- ---第6部分:土壤有机质的测定
- ---第7部分:酸性土壤有效磷的测定
- ---第8部分:土壤有效硼的测定
- ---第9部分:土壤有效钼的测定
- ---第10部分:土壤总汞的测定
- ---第11部分:土壤总砷的测定
- ---第12部分:土壤总铬的测定
- ---第13部分:土壤交换性钙和镁的测定
- ---第14部分:土壤有效硫的测定
- ---第15部分:土壤有效硅的测定
- ---第16部分:土壤水溶性盐总量的测定
- 第 17 部分:土壤氯离子含量的测定
- ---第18部分:土壤硫酸根离子含量的测定

.....

本部分为 NY/T 1121 的第 2 部分。

本部分由中华人民共和国农业部提出并归口。

本部分起草单位:全国农业技术推广服务中心、中国农业科学院农业资源与农业区划研究所、上海市农业技术推广服务中心、江西省土壤肥料技术推广站。

本部分主要起草人:田有国、辛景树、任意、龙怀玉、朱恩、郑磊。

土 壤 检 测 第2部分:土壤 pH 的测定

1 应用范围

本部分适用于各类土壤 pH 的测定。

2 测定原理

当把 pH 玻璃电极和甘汞电极插入土壤悬浊液时,构成一电池反应,两者之间产生一个电位差,由于参比电极的电位是固定的,因而该电位差的大小决定于试液中的氢离子活度,其负对数即为 pH,在 pH 计上直接读出。

- 3 仪器和设备
- 3.1 酸度计
- 3.2 pH 玻璃电极-饱和甘汞电极或 pH 复合电极
- 3.3 搅拌器
- 4 试剂和溶液
- 4.1 邻苯二甲酸氢钾
- 4.2 磷酸氢二钠
- 4.3 硼砂(Na₂B₄O₇·10H₂O)
- 4.4 氯化钾
- 4.5 pH 4.01(25℃)标准缓冲溶液

称取经 110℃ ~120℃烘干 2 h~3 h 的邻苯二甲酸氢钾 10.21 g 溶于水,移入 1 L 容量瓶中,用水定容,贮于塑料瓶。

4.6 pH 6.87(25℃)标准缓冲溶液

称取经 110℃~130℃烘干 2 h~3 h 的磷酸氢二钠 3.53 g 和磷酸二氢钾 3.39 g 溶于水,移人 1 L 容量瓶中,用水定容,贮于塑料瓶。

4.7 pH 9.18(25℃)标准缓冲溶液

称取经平衡处理的硼砂 $(Na_2B_4O_7 \cdot 10H_2O)3.80$ g 溶于无 CO_2 的水,移入 1L 容量瓶中,用水定容,贮于塑料瓶。

4.8 硼砂的平衡处理

将硼砂放在盛有蔗糖和食盐饱和水溶液的干燥器内平衡两昼夜。

- 4.9 去除 CO 的蒸馏水
- 5 分析步骤

5.1 仪器校准

将仪器温度补偿器调节到试液、标准缓冲溶液同一温度值。将电极插入 pH 4.01 的标准缓冲溶液中,调节仪器,使标准溶液的 pH 值与仪器标示值一致。移出电极,用水冲洗,以滤纸吸干,插入 pH 6.87 标准

缓冲溶液中,检查仪器读数,两标准溶液之间允许绝对差值 0.1 pH 单位。反复几次,直至仪器稳定。如超过规定允许差,则要检查仪器电极或标准液是否有问题。当仪器校准无误后,方可用于样品测定。

5.2 土壤水浸 pH 的测定

- a) 称取通过 2 mm 孔径筛的风干试样 10 g(精确至 0.01 g)于 50 mL 高型烧怀中,加去除 CO₂的水 25 mL(土液比为 1:2.5),用搅拌器搅拌 1 min,使土粒充分分散,放置 30 min 后进行测定。
- b) 将电极插入试样悬液中(注意玻璃电极球泡下部位于土液界面处,甘汞电极插入上部清液),轻 轻转动烧怀以除去电极的水膜,促使快速平衡,静置片刻,按下读数开关,待读数稳定时记下 pH值。放开读数开关,取出电极,以水洗净,用滤纸条吸干水分后即可进行第二个样品的测 定。每测5个~6个样品后需用标准溶液检查定位。

6 分析结果的表述

用酸度计测定 pH 时,可直接读取 pH,不需计算。

7 精密度

重复试验结果允许绝对相差:中性、酸性土壤≤0.1 pH单位,碱性土壤≤0.2pH单位。

8 注意事项

- a) 长时间存放不用的玻璃电极需要在水中浸泡 24h,使之活化后才能使用。暂时不用的可浸泡 在水中,长期不用时,要干燥保存。玻璃电极表面受到污染时,需进行处理。甘汞电极腔内要 充满饱和氯化钾溶液,在室温下应该有少许氯化钾结晶存在,但氯化钾结晶不宜过多,以防堵 塞电极与被测溶液的通路。玻璃电极的内电极与球泡之间、甘汞电极内电极和多孔陶瓷末端 芯之间不得有气泡。
- b) 电极在悬液中所处的位置对测定结果有影响,要求将甘汞电极插入上部清液中,尽量避免与泥浆接触。
- c) pH 读数时摇动烧杯会使读数偏低,要在摇动后稍加静止再读数。
- d) 操作过程中避免酸碱蒸汽侵入。
- e) 标准溶液在室温下一般可保存 1 月~2 月,在 4℃冰箱中可延长保存期限。用过的标准溶液不要倒回原液中混存,发现浑浊、沉淀,就不能够再使用。
- f) 温度影响电极电位和水的电离平衡。测定时,要用温度补偿器调节至与标准缓冲液、待测试液温度保持一致。标准溶液 pH 随温度稍有变化,校准仪器时可参照表 1。

t Rank, pan	pH pH			
	标准液 4.01	标准液 6.87	标准液 9.18	
0	4.003	6.984	9.464	
5	3.999	6.951	9.395	
10	3.998	6.923	9.332	
15	3.999	6.900	9.276	
20	4.002	6.881	9.225	
25	4.008	6.865	9.180	
30	4.015	6.853	9.139	

表 1 pH 缓冲溶液在不同温度下的变化

表 1 (续)

\mathfrak{r}	pH			
	标准液 4.01	标准液 6.87	标准液 9.18	
35	4.024	6.844	9.102	
38	4.030	6.840	9.081	
40	4.035	6.838	9.068	
45	4.047	6.834	9.038	

g) 在连续测量 pH>7.5 以上的样品后,建议将玻璃电极在 0.1 mol/L 盐酸溶液中浸泡一下,防止电极由碱引起的响应迟钝。