

NY

中华人民共和国农业行业标准

NY/T 1121.7—2014
代替 NY/T 1121.7—2006

土壤检测 第7部分：土壤有效磷的测定

Soil testing—
Part 7: Method for determination of available phosphorus in soil

2014-10-17 发布

2015-01-01 实施



中华人民共和国农业部 发布

前　　言

NY/T 1121《土壤检测》为系列标准：

- 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：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；
- 第19部分：土壤水稳定性大团聚体组成的测定；
- 第20部分：土壤微团聚体组成的测定；
- 第21部分：土壤最大吸湿量的测定；
- 第22部分：土壤田间持水量的测定 环刀法；
- 第23部分：土粒密度的测定；
- 第24部分：土壤全氮的测定 自动定氮仪法；
- 第25部分：土壤有效磷的测定 连续流动分析仪法；
-

本部分为NY/T 1121的第7部分。

本部分按照GB/T 1.1—2009给出的规则起草。

本部分与NY/T 1121.7—2006相比主要变化如下：

——范围从适用于酸性土壤有效磷的测定变为适用于酸性、中性和石灰性土壤有效磷的测定，增加了中性和石灰性土壤有效磷的测定方法。

本部分由农业部种植业管理司提出并归口。

本部分起草单位：全国农业技术推广服务中心、农业部肥料质量监督检验测试中心（杭州）、农业部肥料质量监督检验测试中心（成都）、农业部肥料质量监督检验测试中心（石家庄）和农业部肥料质量监督检验测试中心（郑州）。

本部分主要起草人：辛景树、郑磊、钟杭、黄耀蓉、吕英华、王小琳、季天委、代天飞、任意、陈思力、谢红、栾桂云、樊亚东、薛彦东。

NY/T 1121.7—2014

本部分的历次版本发布情况为：

——NY/T 1121.7—2006。

土壤检测

第7部分：土壤有效磷的测定

1 范围

本部分规定了使用紫外/可见分光光度计测定土壤有效磷的方法。

本部分适用土壤有效磷含量的测定。

2 规范性引用文件

下列文件对于本文件的应用是必不可少的。凡是注日期的引用文件，仅注日期的版本适用于本文件。凡是不注日期的引用文件，其最新版本(包括所有的修改单)适用于本文件。

GB/T 601 化学试剂 标准滴定溶液的制备

GB/T 603 化学试剂 试验方法中所用制剂及制品的制备

GB/T 6682 分析实验室用水规格和试验方法

NY/T 1121.1 土壤检测 第1部分：土壤样品的采集、处理和贮存

NY/T 1121.2 土壤检测 第2部分：土壤 pH 的测定

3 方法提要

利用氟化铵—盐酸溶液浸提酸性土壤中有效磷，利用碳酸氢钠溶液浸提中性和石灰性土壤中有效磷，所提取出的磷以钼锑抗比色法测定，计算得出土壤样品中的有效磷含量。

4 仪器和设备

4.1 电子天平。

4.2 酸度计。

4.3 紫外/可见分光光度计。

4.4 恒温往复式振荡器。

4.5 塑料瓶。

5 分析步骤

本标准所用试剂和水，在没有注明其他要求时均指分析纯试剂和 GB/T 6682 中规定的二级水；所述溶液如未指明溶剂均系水溶液。试验中所需标准滴定溶液、制剂及制品，在没有注明其他要求时均按 GB/T 601、GB/T 603 的规定制备。

5.1 实验室样品制备

按 NY/T 1121.1 规定制备实验室样品。

5.2 试样 pH 的测定

按 NY/T 1121.2 规定进行。

5.3 酸性土壤试样($pH < 6.5$)有效磷的测定

5.3.1 试剂和溶液

5.3.1.1 硫酸($\rho = 1.84 \text{ g/mL}$)。

5.3.1.2 盐酸($\rho=1.19 \text{ g/mL}$)。

5.3.1.3 硫酸溶液(5%, V/V):吸取5 mL硫酸(5.3.1.1)缓缓加入90 mL水中,冷却后用水稀释至100 mL。

5.3.1.4 酒石酸锑钾溶液($\rho=5 \text{ g/L}$):称取酒石酸锑钾($\text{KSbOC}_4\text{H}_4\text{O}_6 \cdot 1/2\text{H}_2\text{O}$)0.5 g溶于100 mL水中。

5.3.1.5 硫酸钼锑贮备液:称取10.0 g钼酸铵溶于300 mL约60℃的水中,冷却。另量取126 mL硫酸(5.3.1.1),缓缓倒入约400 mL水中,搅拌,冷却。然后将配制好的硫酸溶液缓缓倒入钼酸铵溶液中。再加入100 mL酒石酸锑钾溶液(5.3.1.4),冷却后,用水定容至1 L,摇匀,贮于棕色试剂瓶中。

5.3.1.6 钼锑抗显色剂:称取1.5 g抗坏血酸(左旋,旋光度+21°~22°)溶于100 mL硫酸钼锑贮备液(5.3.1.5)中,此溶液现配现用。

5.3.1.7 二硝基酚指示剂:称取0.2 g 2,4-二硝基酚或2,6-二硝基酚溶于100 mL水中。

5.3.1.8 氨水溶液(1+3):按氨水、水1:3的体积比配制。

5.3.1.9 氟化铵—盐酸浸提剂:称取1.11 g氟化铵溶于400 mL水中,加入2.1 mL盐酸(5.3.1.2),用水稀释至1 L,贮存于塑料瓶中。

5.3.1.10 硼酸溶液($\rho=30 \text{ g/L}$):称取30.0 g硼酸,在60℃左右的热水中溶解,冷却后稀释至1 L。

5.3.1.11 磷标准贮备液[$\rho(\text{P})=100 \text{ mg/L}$]:准确称取经105℃烘干2 h的磷酸二氢钾(优级纯)0.439 4 g,用水溶解后,加入5 mL硫酸(5.3.1.1),定容至1 L。

5.3.1.12 磷标准溶液[$\rho(\text{P})=5 \text{ mg/L}$]:吸取5.00 mL磷标准贮备液(5.3.1.11)于100 mL容量瓶中,用水定容,摇匀后待用。

5.3.2 分析步骤

5.3.2.1 有效磷的浸提:称取通过2 mm筛孔风干试样5.00 g置于200 mL塑料瓶中,加入(25±1)℃的氟化铵—盐酸浸提剂(5.3.1.9)50.00 mL,在(25±1)℃条件下,振荡30 min[振荡频率(180±20) r/min]。立即用无磷滤纸干过滤。

5.3.2.2 空白溶液的制备:除不加试样外,其他步骤同5.3.2.1。

5.3.2.3 标准曲线绘制:分别吸取磷标准溶液(5.3.1.12)0.00 mL、1.00 mL、2.00 mL、4.00 mL、6.00 mL、8.00 mL、10.00 mL于50 mL容量瓶中,加入10 mL氟化铵—盐酸浸提剂(5.3.1.9),再加入10 mL硼酸溶液(5.3.1.10),摇匀,加水至30 mL,再加入二硝基酚指示剂(5.3.1.7)2滴,用硫酸溶液(5.3.1.3)或氨水溶液(5.3.1.8)调节溶液刚显微黄色,加入钼锑抗显色剂(5.3.1.6)5.00 mL,用水定容至刻度,充分摇匀,即得含磷0.00 mg/L、0.10 mg/L、0.20 mg/L、0.40 mg/L、0.60 mg/L、0.80 mg/L、1.00 mg/L的磷标准系列溶液。在室温高于20℃条件下静置30 min后,用1 cm光径比色皿在波长700 nm处,以标准溶液的零点调零后进行比色测定,绘制标准曲线。

5.3.2.4 测定:吸取试样溶液(5.3.2.1)10.00 mL于50 mL容量瓶,加入10 mL硼酸溶液(5.3.1.10),摇匀,加水至30 mL左右,再加入二硝基酚指示剂(5.3.1.7)2滴,用硫酸溶液(5.3.1.3)和氨水溶液(5.3.1.8)调节溶液刚显微黄色,加入5.00 mL钼锑抗显色剂(5.3.1.6),用水定容,在室温高于20℃条件下静置30 min,用1 cm光径比色皿在波长700 nm处,以标准溶液的零点调零后进行比色测定。若测定的磷质量浓度超出标准曲线范围,应用浸提剂将试样溶液(5.3.2.1)稀释后重新比色测定。同时进行空白溶液的测定。

5.4 中性、石灰性土壤试样($\text{pH} \geq 6.5$)有效磷的测定

5.4.1 试剂和溶液

5.4.1.1 氢氧化钠溶液($\rho=100 \text{ g/L}$):称取10 g氢氧化钠溶于100 mL水中。

5.4.1.2 碳酸氢钠浸提剂:称取42.0 g碳酸氢钠(NaHCO_3)溶于约950 mL水中,用氢氧化钠溶液

(5.4.1.1) 调节 pH 至 8.5, 用水稀释至 1 L, 贮存于聚乙烯瓶或玻璃瓶中备用, 如贮存期超过 20 d, 使用时必须检查并校准 pH。

5.4.1.3 酒石酸锑钾溶液($\rho=3 \text{ g/L}$): 称取酒石酸锑钾($\text{KSbOC}_4\text{H}_4\text{O}_6 \cdot 1/2\text{H}_2\text{O}$) 0.30 g 溶于 100 mL 水中。

5.4.1.4 铬锑贮备液: 称取 10.0 g 铬酸铵溶于 300 mL 约 60°C 的水中, 冷却。另量取 181 mL 硫酸(5.3.1.1), 缓缓倒入约 800 mL 水中, 搅拌, 冷却。然后将配制好的硫酸溶液缓缓倒入铬酸铵溶液中。再加入 100 mL 酒石酸锑钾溶液(5.4.1.3), 冷却后, 用水定容至 2 L, 摆匀, 贮于棕色试剂瓶中。

5.4.1.5 铬锑抗显色剂: 称取 0.5 g 抗坏血酸(左旋, 旋光度 +21°~22°) 溶于 100 mL 铬锑贮备液(5.4.1.4) 中, 此溶液现配现用。

5.4.2 分析步骤

5.4.2.1 有效磷的浸提: 称取通过 2 mm 筛孔风干试样 2.50 g, 置于 200 mL 塑料瓶中, 加入(25±1)°C 的碳酸氢钠浸提剂(5.4.1.2) 50.00 mL, 其他步骤同 5.3.2.1。

5.4.2.2 空白溶液的制备: 除不加试样外, 其他步骤同 5.4.2.1。

5.4.2.3 标准曲线绘制: 分别吸取磷标准溶液(5.3.1.12) 0.00 mL、0.50 mL、1.00 mL、2.00 mL、3.00 mL、4.00 mL、5.00 mL 于 25 mL 容量瓶中, 加入碳酸氢钠浸提剂(5.4.1.2) 10.00 mL, 铬锑抗显色剂(5.4.1.5) 5.00 mL, 慢慢摇动, 排出 CO_2 后加水定容, 即得含磷 0.00 mg/L、0.10 mg/L、0.20 mg/L、0.40 mg/L、0.60 mg/L、0.80 mg/L、1.00 mg/L 的磷标准系列溶液。在室温高于 20°C 条件下静置 30 min 后, 用 1 cm 光径比色皿在波长 880 nm 处, 以标准溶液的零点调零后进行比色测定, 绘制标准曲线。

5.4.2.4 测定: 吸取试样溶液(5.4.2.1) 10.00 mL 于 50 mL 容量瓶或锥形瓶中, 缓慢加入铬锑抗显色剂(5.4.1.5) 5.00 mL, 慢慢摇动, 排出 CO_2 。再加入 10.00 mL 水, 充分摇匀, 逐净 CO_2 。在室温高于 20°C 条件下静置 30 min 后, 用 1 cm 光径比色皿在波长 880 nm 处, 以标准溶液的零点调零后进行比色测定。若测定的磷质量浓度超出标准曲线范围, 应用浸提剂将试样溶液(5.4.2.1) 稀释后重新比色测定。同时进行空白溶液的测定。

6 结果计算

土壤样品中有效磷(P)含量, 以质量分数 ω 计, 数值以毫克每千克(mg/kg)表示, 按式(1)计算:

$$\omega = \frac{(\rho - \rho_0) \times V \times D}{m \times 1000} \times 1000 \quad (1)$$

式中:

ρ ——从标准曲线求得的显色液中磷的浓度, 单位为毫克每升(mg/L);

ρ_0 ——从标准曲线求得的空白试样中磷的浓度, 单位为毫克每升(mg/L);

V ——显色液体积, 单位为毫升(mL);

D ——分取倍数, 试样浸提剂体积与分取体积之比;

m ——试样质量, 单位为克(g);

1 000 ——将 mL 换算成 L 和将 g 换算成 kg 的系数。

平行测定结果以算术平均值表示, 保留小数点后一位。

7 精密度

平行测定结果允许差:

测定值($P, \text{mg/kg}$)	允 许 差
<10	绝对差值 $\leqslant 0.5 \text{ mg/kg}$

10~20	绝对差值≤1.0 mg/kg
>20	相对相差≤5%

NY/T 1121.7—2014

中华人民共和国

农业行业标准

土壤检测

第7部分：土壤有效磷的测定

NY/T 1121.7—2014

* * *

中国农业出版社出版

(北京市朝阳区麦子店街18号楼)

(邮政编码：100125 网址：www.ccap.com.cn)

北京昌平环球印刷厂印刷

新华书店北京发行所发行 各地新华书店经销

* * *

开本 880mm×1230mm 1/16 印张 0.75 字数 15千字

2015年1月第1版 2015年1月北京第1次印刷

书号：16109·3318

定价：18.00元

版权专有 侵权必究

举报电话：(010) 65005894



NY/T 1121.7—2014