

土壤硝态氮检测试剂盒(微量法)

产品货号: BA1305

产品规格: 100管/96样

产品简介:

硝态氮是指硝酸盐中所含有的氮元素,土壤中硝态氮是高等植物吸收氮的主要形式之一,其含量直接关系到 作物的产量与品质。

在浓酸条件下, NO_3 与水杨酸反应生成硝基水杨酸,在碱性条件下 (PH>12)呈黄色,其颜色深浅与含量成正比,即可计算得硝态氮含量。

技术指标:

最低检出限: 0.2155μg/mL 线性范围: 0.78125-200μg/mL

注意:实验之前建议选择2-3个预期差异大的样本做预实验。如果样本吸光值不在测量范围内建议稀释或者增加样本量进行检测。

产品组成:

试剂名称	规格	保存条件
试剂一	粉剂×2支	4℃
试剂二	液体40mL×1瓶	4℃
标准品	粉剂×1支	4℃

溶液的配制:

- 1. 试剂一: 临用前根据用量每瓶加1mL浓硫酸充分溶解。
- 2. 标准品: 10mg硝酸钾,临用前加入1.386mL蒸馏水溶解,配成1000μg/mL的NO₃-N标准液。

需自备的仪器和用品:

可见分光光度计/酶标仪、台式离心机、水浴锅、微量玻璃比色皿/96孔板、可调式移液枪、振荡器、浓硫酸、蒸馏水。

操作步骤:

一、样本处理(可适当调整待测样本量,具体比例可以参考文献)

按照土壤质量(g):蒸馏水体积(mL)为1:5~10的比例(建议称取约0.1g土样,加入1mL蒸馏水)加入蒸馏水,置于振荡仪中振荡提1h,25 $^{\circ}$ 、10000g离心10min,取上清待测。(最好使用新鲜未风干的土样)

二、测定步骤

- 1. 分光光度计/酶标仪预热30min以上,调节波长至410nm,蒸馏水调零。
- 2. 将1000μg/mLNO₃-N标准液用蒸馏水40倍稀释成25μg/mL的标准溶液。
- 3. 操作表:

试剂名称	测定管	标准管	空白管
样本(μL)	8		
标准溶液(μL)		8	
蒸馏水(μL)			8





试剂一 (µL)	12	12	12		
充分混匀, 25℃静置30min					
试剂二(μL)	280	280	280		

混匀,涡旋振荡,使出现的沉淀充分溶解,取0.2mL于微量玻璃比色皿或96孔板中测定410nm处吸光值A,计算 Δ A=A测定管-A空白管, Δ A标准=A标准管-A空白管。

三、NO3-N含量的计算

 NO_3 -N 含量(μ g/g 土样)= Δ A÷(Δ A 标准÷C 标准)×V 提取÷W=25× Δ A÷ Δ A 标准÷W W: 样本质量,g; C 标准: 标准溶液浓度, 25μ g/mL; V 提取:提取液体积,1mL。

注意事项:

- 1. 土壤胶体不吸附硝酸根离子,且其易溶于水,在土壤内部移动,所以测定多个样本或者重复样本室注意保持相同的采样深度。
- 2. 土壤经风干或者烘干很容易引起硝态氮含量的变化,所以建议采用新鲜土壤进行测定。
- 3. 如果要比较不同样本间的硝态氮含量,需将土样烘干,按干重计算后再进行比较。
- 4. 试剂一配制好后尽快使用,4℃可保存一周。
- 5. 试剂一和试剂二均具有强腐蚀性,操作时需做好防护措施。
- 6. 如果吸光值大于 1.5, 建议将样本用蒸馏水稀释后再进行测定。

实验实例:

- 1. 取 0.1g 土样加入 1mL 蒸馏水震荡提取 1h,离心取上清之后按照测定步骤操作,使用 96 孔板测得计算 $\Delta A=A$ 测定-A 空白=0.161-0.049=0.112, ΔA 标准=0.296-0.049=0.247,按土壤质量计算 NO_3 -N 含量得: NO_3 -N 含量($\mu g/g$ 土样)= $25 \times \Delta A \div \Delta A$ 标准÷ $W=25 \times 0.112 \div 0.247 \div 0.1=113.36 \mu g/g$ 土样。
- 2. 取 0.1g 林土加入 1mL 蒸馏水震荡提取 1h,离心取上清之后按照测定步骤操作,使用 96 孔板测得计算 $\Delta A=A$ 测定-A 空白=0.132-0.049=0.083, ΔA 标准=0.296-0.049=0.247,按土壤质量计算 NO_3 -N 含量得: NO_3 -N 含量($\mu g/g$ 土样)= $25 \times \Delta A \div \Delta A$ 标准÷ $W=25 \times 0.083 \div 0.247 \div 0.1=84 \mu g/g$ 土样。