

水中铵根离子含量试剂盒

微板法 96 样

产品简介:

铵根离子含量是评价水质是否受到污染的一个重要指标,铵根离子在水中存在时呈游离氨或铵盐的状态,两者组成主要取决于水的 PH 值。

本试剂盒采用靛酚蓝比色法,即在高 PH 值环境下,将水中的铵根离子转化成铵盐的存在形式来进行测定。水中铵根离子在强碱性介质中与苯酚和次氯酸钠作用,生成稳定的水溶性染料靛酚蓝,吸光度与铵根离子含量成正比,其在 625nm 处有特征吸收峰。

试剂盒组成和配制:

试剂名称	规格	保存要求	备注
试剂一	粉剂×2 瓶	4°C保存	用前每瓶加入 5mL 蒸馏水,现配现用
试剂二	A: 液体 10mL×1 瓶 B: 液体 μ L×1 支	4°C保存	用前向 A 液中加入 100 μ L 的 B 液,混匀后作为试剂二使用。仍旧 4°C保存。
试剂三	液体 2mL×1 支	4°C保存	
标准品	液体×1 支	4°C保存	若重新做标曲,则用到该试剂

所需的仪器和用品:

酶标仪、96 孔板、常温离心机、移液器、蒸馏水、振荡仪。

水中铵根离子的测定:

建议正式实验前选取 2 个样本做预测定,了解本批样品情况,熟悉实验流程,避免实验样

本和试剂浪费!

1、样本制备:

水溶液或液体样本, 直接进行检测。若溶液浑浊, 12000rpm 常温离心 10min, 取上清液。

2、上机检测:

① 酶标仪预热 30min, 设置温度在 25°C, 设定波长为 625nm。

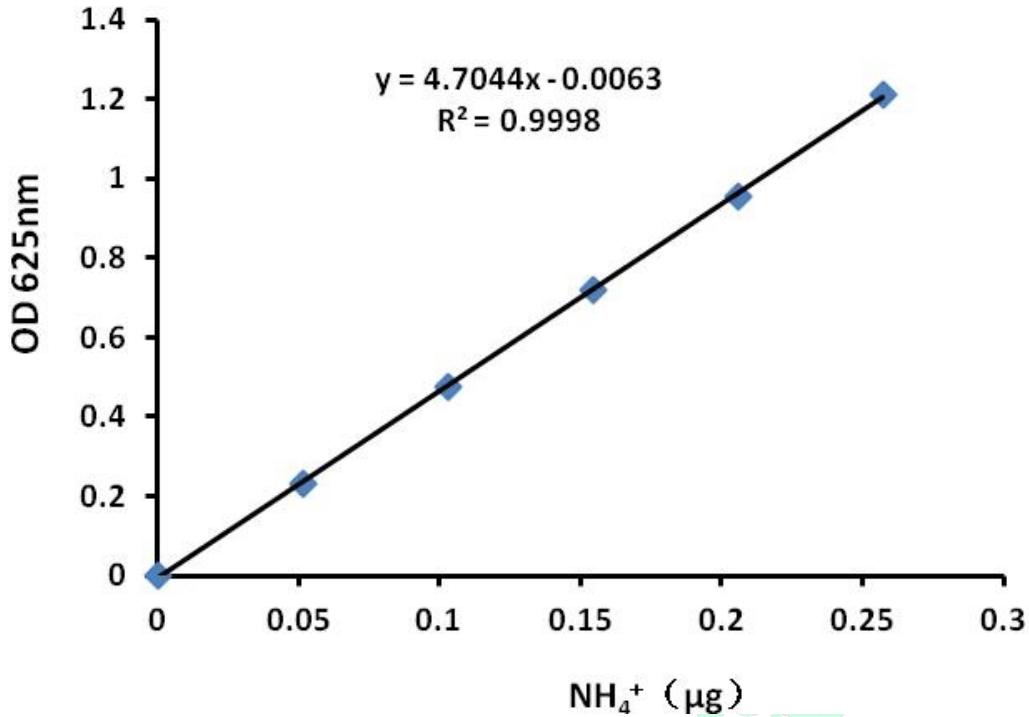
② 所有试剂在使用前均须在室温或 25°C水浴锅中温育 10min。

③ 在 96 孔板中按照下表依次加入试剂:

试剂 (μL)	测定管	对照管
样本	20	
蒸馏水		20
试剂一	100	100
试剂二	100	100
充分混匀, 25°C 静置 1h		
试剂三	20	20
充分混匀, 于 625nm 处测定吸光值, 分别记为 A 测定管和 A 空白管, $\Delta A = A_{\text{测定管}} - A_{\text{空白管}}$ 。		

结果计算:

1、标准曲线: $y = 4.7044x - 0.0063$; x 是标准品质量 (μg), y 是 ΔA 。



2、水中 NH₄⁺含量(µg/mL)=[(△A+0.0063)÷4.7044]÷V1 =0.22×(△A+0.0063)÷V1

3、水中 NH₄⁺-N 含量(µg/mL)=[(△A+0.0063)÷ 4.7044]÷V1 ÷ 18×14 =0.17×(△A+0.0063)÷V1

V1---反应体系中加入样本体积, 0.02mL。

附：标准曲线制作过程：

1 标准品母液 (1mg/mL 的氮)：

2 把母液稀释成以下浓度梯度的标准品：0, 2,4,6, 8,10 µg/mL。也可根据实际样本来调整标准品浓度。

3 按照测定管操作表加样操作，依据结果制作标准曲线。