

植物铵态氮含量试剂盒说明书

(货号: BP10112F-48 分光法 48 样 有效期: 6 个月)

一、指标介绍:

氮素是构成生物体的一种必需元素,自然界中的氮素循环包括许多转化作用。空气中的氮气被固氮微生物及植物与微生物的共生体固定成氨态氮,经过硝化微生物的作用转化成硝态氮,后者被植物或微生物同化成有机氮化物,植物组织氨氮含量可反映植物受胁迫的程度。

α-氨基酸与水合茚三酮溶液一起加热,经氧化脱氨变成相应的α-酮酸,酮酸进一步脱羧变成醛,水合茚三酮则被还原,在弱酸环境中,还原型茚三酮,氨和另一分子水合茚三酮反应,缩合生成蓝紫色物质,在 570nm 处有特征吸收峰。

二、测

试盒组 成和配 制:

		1	
试剂组分	试剂规格	存放温度	注意事项
提取液	液体 60mL×1 瓶	4℃避光保存	
试剂一	液体 30mL×1 瓶	4℃保存	
试剂二	粉剂×2 瓶	4℃保存	每瓶: 1. 临用前每瓶加入 1.5mL 无水乙醇, 盖紧后充分混匀; 2. 再加入 13.5mL 试剂一混匀,10 天内用完。
试剂三	粉剂×2 支	4℃保存	每支: 1. 临用前 8000g 4°C 离心 2mim 使试剂落入管底(可手动甩一甩); 2. 每支再加 1.5 mL 蒸馏水充分溶解; 3. 用不完的试剂分装后-20°C保存(可保存一个月),禁止反复冻融,解冻后可 4°C保存并一周内使用完。
标准品	液体 1.5mL×1 支	4℃避光保存	 若重新做标曲,则用到该试剂; 按照说明书中标曲制作步骤进行配制; 溶解后的标品一周内用完。

[注]: 粉剂量在 mg 级别,使用前用手甩几次或者进行离心,打开直接加入要求的试剂即可。

三、实验器材:

研钵(匀浆机)、冰盒(制冰机)、台式离心机、可调式移液枪、水浴锅(烘箱、培养箱、金属浴)、 1ml 比色皿、离心管、分光光度计、**无水乙醇**、蒸馏水(去离子水、超纯水均可)。

四、指标测定:

建议先选取 1-3 个差异大的样本(例如不同类型或分组)进行预实验,熟悉操作流程,根据预实验结果确定或调整样本浓度,以防造成样本或试剂不必要的浪费!

1、样本提取:

① 组织样本:

称取约 0.1g 组织, 加入 1mL 提取液, 进行室温匀浆, 12000rpm, 4℃离心 10min, 上清液置冰上待



测。

[注]:也可按照组织质量(g)提取液体积(mL)为1:5~10的比例进行提取。

② 细菌/细胞样本:

先收集细菌/细胞到离心管内,离心后弃上清;取 500 万细菌或细胞加入 1mL 提取液;超声波破碎细菌或细胞(冰浴,功率 20%或 200W,超声 3s,间隔 10s,重复 30 次),12000rpm,4 $^{\circ}$ 离心 10min,取上清,置冰上待测。

[注]:若增加样本量,可按照细菌/细胞数量(10⁴个):提取液体积(mL)为500~1000:1的比例提取。

③ 液体样本:直接检测;若浑浊,离心后取上清检测。

2、检测步骤:

- ① 分光光度计预热 30 min, 调节波长到 570 nm, 蒸馏水调零。
- ② 在 EP 管中按照下表依次加入试剂:

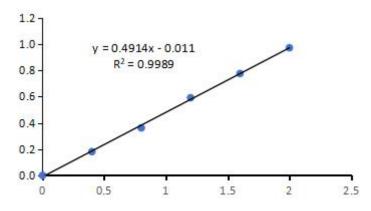
试剂组分 (μL)	测定管	空白管(只做一次)
蒸馏水		40
上清液	40	
试剂二	560	560
试剂三	40	40

混匀,盖紧盖(可用封口膜缠绕,防止水分散失), 置于沸水浴中 15 min,再冷水迅速冷却, 95%乙醇 320 320

混匀, 全部澄清液体 (若浑浊可 8000rpm 室温离心 5min) 转移至 1mL 玻璃比色皿 (光径 1cm) 中, 在 570nm 读取 吸光值 A, △A=A 测定-A 空白。

五、结果计算:

1、标准曲线方程: y = 0.4914x - 0.011; x 是标准品摩尔浓度(μmo/mL), y 是ΔA。



2、按样本质量计算:

铵态氮含量(μ mol/g 鲜重)=[(Δ A+0.011)÷0.4914×V1] ÷(V1÷V×W) =2×(Δ A+0.011)÷W

NH4+含量(μ g/g 鲜重)=[(Δ A+0.011)÷0.4914×V1] ÷(V1÷V×W)×18 =36.63×(Δ A-0.006)÷W

3、按样本蛋白浓度计算:

铵态氮含量(μmol/mg prot)=[(ΔA+0.011)÷0.4914×V1] ÷(V1÷V×Cpr)

网址: www.bpelisa.com



=2×(Δ A+0.011)÷Cpr NH4+含量(μ g/mg prot=[(Δ A+0.011)÷0.4914×V1] ÷(V1÷V×Cpr)×18 =36.63×(Δ A-0.006)÷Cpr

4、按细胞数量计算:

铵态氮含量(μ mol/ 10^4 cell)=[(Δ A+0.011)÷0.4914×V1] ÷(V1÷V×500) = $2\times(\Delta$ A+0.011)÷500

NH4+含量(μ g/10⁴ cell)=[(Δ A+0.011)÷0.4914×V1] ÷(V1÷V×500)×18 =36.63×(Δ A+0.011)÷500

5、按照液体体积计算:

铵态氮含量(μmol/mL)=[(ΔA+0.011)÷0.4914×V1]÷V1=2×(ΔA+0.011)

NH4+含量($\mu g/mL$)=[($\Delta A+0.011$)÷0.4914×V1]÷V1×18=36.63×($\Delta A+0.011$)

V---样品提取液总体积, 1mL; V1---加入样本体积, 0.04 mL;

500---细胞数量, 百万; W---样品质量, g。

附:标准曲线制作过程:

1 标准品母液浓度为 10μmol/mL。将母液用蒸馏水稀释成六个浓度梯度的标准品,例如: 0, 0.4, 0.8, 1.2, 1.6, 2.μmol/mL。也可根据实际样本调整标准品浓度。

2 标品稀释参照表如下:

1.3 - AA 1.	13.4H (14.1.) 2 yrr (2.2.1.)					
吸取标准品母液 200uL,加入 800uL 蒸馏水,混匀得到 2μmol/mL 的标品稀释液待用。						
标品浓度	0	0.4	0.8	1.2	1.6	2
μmol/mL	U	0.4	0.8	1.2	1.0	2
标品稀释液	0	40	80	120	160	200
uL	U	40	80	120	100	200
水 uL	200	160	120	80	40	0
各标准管混匀待用。						

3 依据测定管加样表操作,根据结果,以各浓度吸光值减去0浓度吸光值,过0点制作标准曲线。

试剂名称 (μL)	标准管	0 浓度管(仅做一次)				
标品	40					
蒸馏水		40				
试剂二	560	560				
试剂三	40	40				
混匀,盖紧盖(可用封口膜缠绕,防止水分散失),						
置于沸水浴中 15 min, 再冷水迅速冷却,						
95%乙醇	320	320				
混匀,全部澄清液体(若浑浊可 8000rpm 室温离心 5min) 转移						
至 1mL 玻璃比色皿(光径 1cm)中,在 570nm 读取吸光值 A,						
△A=A 测定-0 浓度管。						

网址: www.bpelisa.com