

## 植物草酸含量检测试剂盒说明书

产品货号	产品名称	包装规格	测定方法
PYHB7-C24	植物草酸含量检测试剂盒说明书	24T	常量法
PYHB7-C48		48T	

### 一、测定意义：

草酸是植物体内普遍存在的一种二元羧酸，主要有游离态（草酸钠和草酸钾）和草酸钙结晶的形式存在，不同科属植物的草酸含量差异很大。

### 二、测定原理：

Fe<sup>3+</sup>和草酸的络合物能使Fe<sup>3+</sup>与磺基水杨酸的紫色络合物颜色变浅，测定Fe<sup>3+</sup>的磺基水杨酸络合物的吸光度，随着草酸量的增加而降低，据此可计算出样品中草酸根的含量。

### 三、试剂组成：

试剂名称	试剂装量(24T)	试剂装量(48T)	保存条件
提取液	液体 30mL×1 瓶	液体 60mL×1 瓶	2-8°C保存
试剂一	液体 30mL×1 瓶	液体 60mL×1 瓶	2-8°C保存
试剂二	液体 2mL×1 支	液体 4mL×1 支	2-8°C保存
试剂三	液体 3mL×1 瓶	液体 6mL×1 瓶	2-8°C保存
标准品	液体 1mL×1 支	液体 1mL×2 支	2-8°C保存

### 四、操作步骤：

#### 样本前处理

取一定量植物组织擦净水分及杂质，剪碎后放入研钵，加入液氮，研磨成粉状后转移出来，然后准确称重，按照组织质量(g)：提取液体积(mL)为1:5~10的比例（建议称取约0.1g组织，加入1mL水），70°C煮30min提取，冷却至室温，8000g，4°C离心10min，取上清，置冰上待测。

#### 测定步骤

- 分光光度计预热30min以上，调节波长至510nm，蒸馏水调零。
- 测定前将试剂恢复至常温；
- 将20mmol/L标准品用提取液依次稀释至0、0.0625、0.125、0.25、0.5、1mmol/mL，备用；
- 操作表：

	空白管	标准管	测定管
样品 ( $\mu\text{L}$ )	-	-	80
双蒸水 ( $\mu\text{L}$ )	80	-	-
标准品 ( $\mu\text{L}$ )	/	80	-
试剂一 ( $\mu\text{L}$ )	800	800	800
试剂二 ( $\mu\text{L}$ )	50	50	50
试剂三 ( $\mu\text{L}$ )	80	80	80
常温静置 30min, 显色稳定后于 510nm 读数。测定 510nm 处吸光值, 别记为 $A_{\text{空白}}$ 、 $A_{\text{测定}}$ 。 $\Delta A = A_{\text{测定}} - A_{\text{空白}}$ 。（空白管只做 1-2 管）			

### 五、植物草酸含量计算：

1、标准曲线绘制：以吸光度值为横坐标，标准品浓度为纵坐标，绘制标准曲线  $y = kx + b$ ,  $x$  为吸光度值,  $y$  为标准品浓度浓度 ( $\mu\text{g/mL}$ )。根据标准曲线，将  $\Delta A$  带入公式计算出样本浓度 ( $y$ ,  $\mu\text{g/mL}$ )；

2、植物草酸含量计算

$$\text{草酸含量} (\text{mg/g}) = y \times V_{\text{提取}} \times 0.001 \div W$$

**V 提取：** 样品提取总体积, 1mL;

**0.001：** 将  $\mu\text{g}$  换算为 mg;

**W：** 样品称重量, g;

### 六、注意事项：

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。