

# 原果胶含量试剂盒说明书

分光光度法 50 管/24 样

**注 意：**正式测定之前选择 2-3 个预期差异大的样本做预测定。

## 测定意义：

果胶是植物细胞壁主要组成成分之一，分为水溶性果胶和不溶性果胶，即原果胶。因其具有良好的乳化、增稠和凝胶作用，在食品、纺织、印染、烟草、冶金等领域具有较广泛的应用。

## 测定原理：

原果胶在稀酸中水解为可溶性果胶，并进一步转化为半乳糖醛酸，产物在强酸中与吡啶缩合生成紫红色化合物，在 530 nm 处有特征吸收峰。

## 需自备的仪器和用品：

天平、研钵、常温离心机、可见分光光度计、水浴锅、1mL 玻璃比色皿、浓硫酸和蒸馏水。

## 试剂的组成和配制：

提取液一：液体 100mL×1 瓶，4℃ 保存。

提取液二：液体 50mL×1 瓶，4℃ 保存。

标准品：液体 1mL×1 支，4℃ 保存。

试剂一：浓硫酸，自备。

试剂二：液体 5mL×1 瓶，4℃ 保存。

试剂三：液体 5mL×1 瓶，4℃ 避光保存。

## 样品处理：

将组织样品捣碎，按照样品质量(g)和提取液一体积(mL)为 1: 20 的比列（建议取约 0.05g 样品，加入 1mL 提取液一），置于 90℃ 恒温水浴锅中浸提 30min，取出冷却后于 5000g、25℃ 离心 10min，去掉上清，沉淀中再加入 1mL 提取液一重复操作一次，离心后去上清，沉淀中加入 1mL 提取液二，置于 90℃ 恒温水浴锅中水解 1h，取出冷却后于 8000g、25℃ 离心 15min，取上清液待测。

## 测定操作表：

	空白管	标准管	对照管	测定管
样本 (μL)			100	100
标准品 (μL)		100		
浓硫酸 (μL)	600	600	600	600
混匀、90℃ 放置 10min，取出后冷却				
试剂二 (μL)			100	
试剂三 (μL)	100	100		100
混匀，25℃ 静置 30min				
蒸馏水 (μL)	300	200	200	200

充分混匀，置于 1mL 玻璃比色皿中，测定 530nm 处吸光值，分别记为 A1、A2、A3 和 A4。

$$\Delta A1=A2-A1, \Delta A2=A4-A3$$

**注意：**空白管和标准管只需测定一次。

**计算公式：**

$$\text{原果胶含量(mg/g 鲜重)} = (C \text{ 标准} \times V \text{ 标}) \times \Delta A2 \div \Delta A1 \div (W \div V \text{ 样总}) = 0.25 \times \Delta A2 \div \Delta A1 \div W$$

C 标准：标准品浓度，0.25mg/mL；V 标：反应体系中加入标准品体积，0.1mL；V 样总：加入提取液体积，1mL；W：样本鲜重，g。

**注意事项：**

1. 浓硫酸具有强腐蚀性，操作时需特别注意，90℃加热取出后冷却再打开盖子，以防液体飞溅烧伤。
2. 若吸光值超过 1，可将样本提取液进行适当稀释再进行测定，并在计算公式中乘以稀释倍数。
3. 最低检出限为 10 μg/g。