

## 植物过氧化氢酶（CAT）活性检测试剂盒说明书

产品货号	产品名称	包装规格	测定方法
PMHA2-M48	过氧化氢酶(CAT)试剂盒	48T	微量法
PMHA2-M96		96T	

### 一、测定意义：

几乎所有的生物机体都存在过氧化氢酶。其普遍存在于能呼吸的生物体内，主要存在于植物的叶绿体、线粒体、内质网、动物的肝和红细胞中，在细胞中促进过氧化氢分解，使其不会进一步产生毒性很大的氢氧自由基，从而保护抗氧化酵素系统的功能作用，对于人体的生长发育和代谢活动亦具有重要意义。

### 二、测定原理：

过氧化氢酶（Catalase）能够分解 H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>，通过加入过量的钼酸铵而迅速中止，剩余的 H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> 与钼酸铵反应生成淡黄色的络合物，在 405nm 处测定其变化量，可计算出 CAT 的活力。

### 三、试剂组成：

试剂名称	试剂装量(48T)	试剂装量(96T)	保存条件
提取液	液体 60mL×1 瓶	液体 120mL×1 瓶	2-8℃保存
试剂一	液体 30mL×1 瓶	液体 60mL×1 瓶	2-8℃保存
试剂二	液体 3mL×1 瓶	液体 6mL×1 瓶	2-8℃保存
试剂三	粉剂 ×1 瓶	粉剂 ×2 瓶	2-8℃保存
<b>试剂三的配制：</b> 用时加 35mL 水完全溶解，4℃保存一个月。			
标准品 (1mol/L)	液体 1mL×1 瓶	液体 1mL×1 瓶	2-8℃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

提取液)，旋涡混匀抽提 3-5 分钟或者使用组织破碎仪冰浴提取，8000g，4℃离心 10min，取上清，置冰上待测。

#### 测定步骤

- 1、酶标仪预热 30min 以上，调节波长至 405nm，蒸馏水调零。
- 2、测定前将试剂一、试剂二 37℃温浴 10min 以上。标准曲线详见附录 I。
- 3、操作表：

试剂名称	对照管	测定管
粗酶液 (μL)	-	20
试剂一 (μL)	200	200
试剂二 (μL)	20	20
混匀，37℃准确反应 10 分钟		
试剂三 (μL)	200	200
粗酶液 (μL)	20	-
混匀，吸取 200μL 显色液于 96 孔板中，405nm 波长，测定各管吸光度值，记为 A <sub>测定</sub> ，A <sub>对照</sub> 。ΔA=A <sub>对照</sub> - A <sub>测定</sub> 。		

#### 五、过氧化氢酶活性计算：

1、标准曲线的制备：以吸光度值为横坐标，过氧化氢浓度为纵坐标，绘制标准曲线。将ΔA 带入标准曲线计算出样本中过氧化氢浓度 y (μmol/mL)；

#### 2、样本中过氧化氢酶活性测定：

##### (1) 按样本蛋白浓度计算

**单位定义：**每毫克组织蛋白每分钟分解 1μmol 的 H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> 的量为一个活力单位。

**计算公式：**CAT (U/mgprot) = y × V<sub>反总</sub> ÷ (V<sub>样</sub> × Cpr) ÷ T = 2.2 × y ÷ Cpr

##### (2) 按样本鲜重计算

**单位定义：**每克组织每分钟分解  $1\mu\text{mol}$  的  $\text{H}_2\text{O}_2$  的量为一个活力单位。

**计算公式：** $\text{CAT} (\text{U/g}) = y \times V_{\text{反应}} \div (W \times V_{\text{样}} \div V_{\text{样总}}) \div T = 2.2 \times y \div W$

$V_{\text{反应}}$ : 反应体系总体积, 0.44mL;  $V_{\text{样}}$ : 加入样本体积, 0.02mL;

$V_{\text{样总}}$ : 加入提取液体积, 1 mL; T: 反应时间, 10min; Cpr: 样本蛋白质浓度, mg/mL; W: 样本质量, g。

## 六、注意事项：

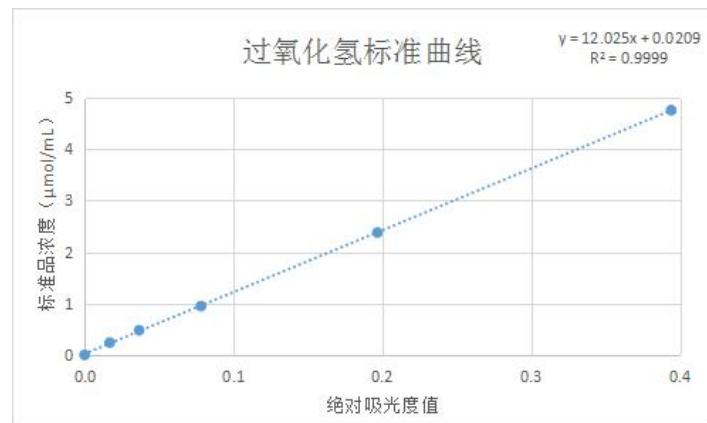
1、样本测试前请选取 2 个预期差异最大的样本，稀释成不同浓度进行预试，以选取最佳取样浓度；

2、若对照孔 OD 值减去测定孔 OD 值高于 0.4 时，可将样本用提取液进行稀释，计算时乘以相应的稀释倍数即可；若测定孔 OD 值减去对照孔 OD 值低于 0.01 时，可以增加样本取样量或者取样浓度。

3、过氧化氢的标准曲线不同操作条件下，可能存在差异。可以自行按照附录 I 进行相关检测。

度 ( $\mu\text{mol/mL}$ )							
--------------------------	--	--	--	--	--	--	--

过氧化氢终浓度为纵坐标，绝对吸光度值为横坐标，拟合标准曲线。



## 【厂家信息】

生产企业：南京陌凡生物科技有限公司

地址：南京市栖霞区红枫科技园 A6 栋 2 层

## 【售后微信】



## 【说明书核准及修改日期】

核准日期：2025 年 4 月 7 日

修改日期：2025 年 4 月 7 日

## 附录 I 过氧化氢标准曲线的制备

### 1、前处理：

将 1mol/L 的标准品用蒸馏水稀释成 0、5、10、20、50、100  $\mu\text{mol/mL}$  标准液进行标准曲线的制备。

### 2、操作表：

过氧化氢浓度 ( $\mu\text{mol/mL}$ )	0	5	10	20	50	100
试剂一 (mL)	0.2	0.2	0.2	0.2	0.2	0.2
不同浓度过氧化氢 (mL)	0.02	0.02	0.02	0.02	0.02	0.02
试剂三 (mL)	0.2	0.2	0.2	0.2	0.2	0.2
测定吸光度值	0.0416	0.0585	0.0783	0.1198	0.2383	0.4355
<b>绝对吸光度值</b>	<b>0.0000</b>	<b>0.0169</b>	<b>0.0366</b>	<b>0.0782</b>	<b>0.1966</b>	<b>0.3939</b>
<b>过氧化氢终浓</b>	<b>0.00</b>	<b>0.24</b>	<b>0.48</b>	<b>0.95</b>	<b>2.38</b>	<b>4.76</b>