

上海茁彩生物科技有限公司
ZCIBIO Technology Co., Ltd



生化检测原理示意图

Cat. NO: ZC-S0900

Size: 50T/48S

乙醇含量检测试剂盒说明书

可见分光光度法

*正式测定前务必取 2-3 个预期差异较大的样本做预测定

一、测定意义：

酒是含酒精（乙醇）饮料的统称，乙醇是酒的主要成分，是衡量酒质量的重要指标之一。我国是世界上最早发明酿酒的国家，也是酒类产品消费大国，其消费量居世界之首。因此，快速、准确测定酒中乙醇含量，对于确保酒的质量和保护消费者的健康具有重大意义。

二、测定原理：

乙醇在乙醇脱氢酶的催化下氧化脱氢生成乙醛，同时，NAD 被还原生成 NADH，NADH 在 1-mPMS 的作用下使 WST-8 显橙黄色，通过 450nm 下测定吸光值变化可测得乙醇含量。

三、需自备的仪器和用品：

可见分光光度计、台式离心机、可调式移液器、1mL 玻璃比色皿、研钵、冰、蒸馏水。

四、试剂的组成和配置：

种类	试剂规格	储存条件	使用方法及注意事项
试剂一	液体 30mL×1 瓶	4℃保存	
试剂二	粉剂×1 瓶	-20℃保存	临用前加入 15mL 试剂三充分溶解待用，用不完的试剂分装后-20℃保存，禁止反复冻融；
试剂三	液体 20mL×1 瓶	4℃保存	
试剂四	液体 3mL×1 管	4℃避光保存	

五、乙醇提取:

1. 组织: 按照组织质量 (g): 蒸馏水体积 (mL) 为 1: 5~10 的比例 (建议称取约 0.1g 组织, 加入 1mL 蒸馏水), 进行匀浆, 8000g, 25°C 离心 10min, 取上清待测。
2. 细菌或培养细胞: 先收集细菌或细胞到离心管内, 离心后弃上清; 按照细菌或细胞数量 (10^4 个): 蒸馏水体积 (mL) 为 500~1000: 1 的比例 (建议 500 万细菌或细胞加入 1mL 蒸馏水), 超声波破碎 (冰浴, 功率 20% 或 200W, 超声 3s, 间隔 10s, 重复 30 次), 8000g, 25°C 离心 10min, 取上清待测。
3. 血清 (浆) 等液体样品: 直接测定。

六、测定步骤:

1. 分光光度计预热 30min 以上, 调节波长至 450nm。
2. 工作液的配制: 临用前按照样本数量, 按以下比例配制工作液

试剂名称	体积 (μL)
试剂一	500
试剂二	250
试剂四	50

3. 样本测定

按下表加入如下试剂

试剂名称	体积 (μL)
样本	200
测定工作液	800

混匀后记录 450nm 下测定初始吸光值 A_1 , 和 37°C 避光孵育 10min 后的吸光值 A_2 , 计算 $\Delta A = A_2 - A_1$ 。

七、乙醇含量计算:

标准条件下测定回归方程为 $y = 0.0512x + 0.0055$ $R^2 = 0.9991$;

x 为乙醇含量 ($\mu\text{mol/mL}$), y 为吸光值差值 ΔA 。

1. 按照血清(浆) 体积计算

$$\text{乙醇含量 } (\mu\text{mol/mL}) = (\Delta A - 0.0055) \div 0.0512 = 19.5 \times (\Delta A - 0.0055)$$

2. 按照样品质量计算

$$\begin{aligned} \text{乙醇含量 } (\mu\text{mol/g 鲜重}) &= [(\Delta A - 0.0055) \div 0.0512 \times V1] \div (W \times V1 \div V2) \\ &= 19.5 \times (\Delta A - 0.0055) \div W \end{aligned}$$

3. 按照细菌或细胞密度计算

$$\begin{aligned} \text{乙醇含量 } (\mu\text{mol}/10^4\text{cell}) &= [(\Delta A - 0.0055) \div 0.0512 \times V1] \div (500 \times V1 \div V2) \\ &= 0.039 \times (\Delta A - 0.0055) \end{aligned}$$

V1: 加入反应体系中样本体积, 0.2mL; V2: 加入提取液体积, 1mL; Cpr: 样本蛋白质浓度, mg/mL; W: 样本质量, g; 500: 细菌或细胞总数, 500 万;

八、注意事项:

测定前取 1-2 个样做预实验, 若 $\Delta A > 0.6$ 或乙醇含量 $> 10 \mu\text{mol/mL}$, 需将样本用蒸馏水稀释 后再测定, 以确保测定的准确性。

最低检测限: $0.02 \mu\text{mol/mL}$ 。