

# 总酸滴定-指示剂法

(货号: ADS-Z-A002 滴定法 96样 有效期: 6个月)

#### 一、指标简介:

根据酸、碱中和原理,用碱液滴定试液中的酸,以酚酞为指示剂确定滴定终点,按碱液的消耗量计算食品中的总酸含量。

## 二、试剂盒组分与配制:

试剂组分	试剂规格	存放温度	注意事项
蒸馏水	250ml×瓶	4℃保存	<b>自备:</b> 经 95-100℃沸煮后的蒸馏水,
			冷却后,备用
试剂一	液体 20mL×1 瓶	4℃保存	避光保存
试剂二	液体 100mL×1 瓶	4℃保存	1. 临用前稀释 10 倍再使用;
			2. 可根据实验检测量取部分稀释,
			剩余原液继续保存。

### 三、样本制备:

#### 1. 组织样本:

取 0.2g 样本,加入 1.5mL 沸煮后的水,在研钵中匀浆;转移到 2mlEP 管内密闭。置于 80 度水中加热 30 min(中间摇动 3-5 次)。取出,冷却至室温,用煮沸过的水定容至 2mL。12000rpm,4℃离心 10min,取上清备用。

#### 2. 液体样本:

液体 12000rpm, 4℃离心 10min, 取上清备用。

## 四、检测步骤:

测定管: 取 1.0 mL 上清液加入 9.0 mL 水于小烧杯中,加入 20 uL 试剂一,用试剂二滴定至微红色 30 s 不消失。记录所用的试剂二体积 V1。

【注】 若样本含酸量较高,可以先进行稀释,稀释倍数记为 D,再取 1mL 上清液测定。

空白管: 取10mL水于小烧杯中, 加入20uL试剂一, 用试剂二滴定至微红色30s 不消失。记录所用的试剂二V2。。

# 五、结果计算:

总酸(%) = [(V1- V2)×C NaOH×0.067]÷(W×V3÷V) ×100

 $=0.134\times(V1-V2) \div W\times D$ 

V1---滴定试液时消耗氢氧化钠标准滴定溶液的体积, mL;

V2---空白试验时消耗氢氧化钠标准滴定溶液的体积, mL;

C NaOH (mol/L) ---0.01mol/L

V3---加入滴定粗体液, 1mL

V---提取液体积, 2mL;

D---未稀释即为 1;

0.067---1mM 的 NaOH 相当于主要酸的质量 (g) 100 ---%

网址: www.bpelisa.com