



中华人民共和国国家标准

GB 25551—2010

---

食品安全国家标准  
食品添加剂 山梨醇酐单月桂酸酯  
(司盘 20)

2010-12-21 发布

2011-02-21 实施

---

中华人民共和国卫生部 发布

## 前 言

本标准的附录 A 为规范性附录。

# 食品安全国家标准

## 食品添加剂 山梨醇酐单月桂酸酯（司盘 20）

### 1 范围

本标准适用于以月桂酸与失水山梨醇为原料，经酯化反应制得的食品添加剂山梨醇酐单月桂酸酯（司盘 20）。

### 2 规范性引用文件

本标准中引用的文件对于本标准的应用是必不可少的。凡是注日期的引用文件，仅所注日期的版本适用于本标准。凡是不注日期的引用文件，其最新版本（包括所有的修改单）适用于本标准。

### 3 技术要求

3.1 感官要求：应符合表 1 的规定。

表 1 感官要求

项 目	要 求	检验方法
色泽	常温下为琥珀色	取适量实验室样品，置于清洁、干燥的玻璃管中，在自然光线下，目视观察。
组织性状	常温下为黏稠液体	

3.2 理化指标：应符合表 2 的规定。

表 2 理化指标

项 目	指 标	检验方法
脂肪酸, w/%	56~68	附录 A 中 A.4
多元醇, w/%	36~49	附录 A 中 A.5
酸值 (以 KOH 计)/(mg/g)	≤ 7	附录 A 中 A.6
皂化值(以 KOH 计)/(mg/g)	155~170	附录 A 中 A.7
羟值(以 KOH 计)/(mg/g)	330~360	附录 A 中 A.8
水分, w/%	≤ 1.5	附录 A 中 A.9
灼烧残渣, w/%	≤ 0.50	附录 A 中 A.10
砷 (As) /(mg/kg)	≤ 3	附录 A 中 A.11
铅 (Pb)/(mg/kg)	≤ 2	附录 A 中 A.12

## 附录 A

## (规范性附录)

## 检验方法

## A.1 警示

试验方法规定的一些试验过程可能导致危险情况。操作者应采取适当的安全和防护措施。

## A.2 一般规定

除非另有说明，在分析中仅使用确认为分析纯的试剂和GB/T 6682—2008中规定的三级水。

试验方法中所用标准滴定溶液、杂质测定用标准溶液、制剂及制品，在没有注明其他要求时，均按 GB/T 601、GB/T 602 和 GB/T 603 之规定制备。

## A.3 鉴别试验

## A.3.1 脂肪酸酸值的测定

## A.3.1.1 试剂和材料

## A.3.1.1.1 无水乙醇。

A.3.1.1.2 氢氧化钠标准滴定溶液： $c(\text{NaOH})=0.5\text{mol/L}$ 。

## A.3.1.1.3 酚酞指示液：10g/L。

## A.3.1.2 分析步骤

称取约 3g A.4.3.2 中的凝固物 D，精确至 0.001g，置于锥形瓶中，加入 50mL 无水乙醇溶解，必要时加热。加入 5 滴酚酞指示液，用氢氧化钠标准滴定溶液滴定至溶液呈粉红色，保持 30s 不褪色为终点。

## A.3.1.3 结果计算

脂肪酸酸值  $w_1$ ，以氢氧化钾 (KOH) 计，数值以毫克每克 (mg/g) 表示，按式(A.1)计算：

$$w_1 = \frac{VcM}{m} \dots\dots\dots(A.1)$$

式中：

$V$ —— 氢氧化钠标准滴定溶液 (A.3.1.1.2) 的体积的数值，单位为毫升(mL)；

$c$ —— 氢氧化钠标准滴定溶液浓度的准确数值，单位为摩尔每升(mol/L)；

$m$ —— 试料质量的数值，单位为克(g)；

$M$ —— 氢氧化钾的摩尔质量的数值，单位为克每摩尔(g/mol) [ $M=56.109$ ]。

取两次平行测定结果的算术平均值为报告结果。两次平行测定结果的绝对差值不大于 0.5 (mg/g)。

## A.3.1.4 结果判断

回收的脂肪酸酸值应为 270 (mg/g) ~ 290 (mg/g)。

## A.3.2 多元醇显色试验

取约 2g A.5.2 中的黏稠物 E，加入 2mL 邻苯二酚溶液(100g/L) (现用现配)，混匀，再加 5mL 硫酸混匀，应显红色或红褐色。

## A.4 脂肪酸的测定

### A.4.1 方法提要

样品通过皂化水解，经酸化后生成的脂肪酸和多元醇，通过反复萃取分离及浓缩干燥，得到回收脂肪酸的质量，称量计算脂肪酸的质量分数。

### A.4.2 试剂和材料

A.4.2.1 氢氧化钾。

A.4.2.2 乙醇（95%）。

A.4.2.3 石油醚。

A.4.2.4 硫酸溶液：1+2。

### A.4.3 分析步骤

A.4.3.1 皂化：称取约 25g 实验室样品，精确至 0.01g。置于 500mL 烧瓶中，加入 250mL 乙醇（95%）和 7.5g 氢氧化钾。连接冷凝器，置于水浴中加热回流 2h。将皂化物转移至 800mL 烧杯中，用约 200mL 水洗涤烧瓶并转移至该烧杯中。将烧杯置于水浴中，蒸发直至乙醇挥发逸尽。用热水调节溶液的体积至约 250mL，为溶液 A。

A.4.3.2 酸化、萃取分离：在加热搅拌下溶液 A 中加硫酸溶液，使其析出凝固物，再加入过量约 10% 的硫酸溶液，冷却分层。将上层凝固物转移至预先在 80℃ 质量恒定的 250mL 烧杯中，3 次用 20mL 热水洗涤，冷却后将洗液与下层溶液合并于 500mL 分液漏斗中，3 次用 100mL 石油醚提取，静置分层。将下层溶液 B 转移至 800mL 烧杯中；合并石油醚提取液于第二个 500mL 分液漏斗中，3 次用 100mL 水洗涤。下层水洗液与溶液 B 合并为溶液 C，留作测定多元醇含量用；转移上层石油醚提取液于盛凝固物的烧杯中，置于水浴中浓缩至 100mL，于 80℃ 干燥至质量恒定，得到回收的凝固物 D 作为脂肪酸的质量。称量后的凝固物 D 用于脂肪酸酸值的测定。

### A.4.4 结果计算

脂肪酸的质量分数  $w_2$ ，数值以 % 表示，按式 (A.2) 计算：

$$w_2 = \frac{m_2 - m_1}{m} \times 100 \% \quad \dots\dots\dots (A.2)$$

式中：

$m_1$ ——250mL 烧杯质量的数值，单位为克(g)；

$m_2$ ——250mL 烧杯加凝固物 D 质量的数值，单位为克(g)；

$m$ ——试料质量的数值，单位为克(g)。

取两次平行测定结果的算术平均值为报告结果。两次平行测定结果的绝对差值不大于 1%。

## A.5 多元醇的测定

### A.5.1 试剂和材料

A.5.1.1 无水乙醇。

A.5.1.2 氢氧化钾溶液：100g/L。

### A.5.2 分析步骤

用氢氧化钾溶液中和 A.4.3.2 中得到的溶液 C 至 pH 为 7（用 pH 试纸检验）。将此溶液置于水浴

中蒸发至白色结晶析出。然后 4 次用 150mL 热无水乙醇提取残留物中的多元醇，合并提取液，用 G4 玻璃漏斗过滤，无水乙醇洗涤。滤液转移至另一个 800mL 烧杯中，置于水浴中浓缩至约 100mL。再转移至预先在 80℃ 质量恒定的 250mL 烧杯中，继续蒸发至黏稠状。在 80℃ 干燥至质量恒定，得到黏稠物 E 作为回收多元醇的质量。称量后的黏稠物 E 用于多元醇显色试验。

### A. 5.3 结果计算

多元醇质量分数  $w_3$  数值以%表示，按式(A.3)计算：

$$w_3 = \frac{m_2 - m_1}{m} \times 100 \% \quad \dots\dots\dots(A.3)$$

式中：

$m_1$ ——250mL烧杯的质量，单位为克(g)；

$m_2$ ——250mL烧杯加黏稠物E的质量，单位为克(g)；

$m$ ——A.4.4中试料质量的数值，单位为克(g)。

取两次平行测定结果的算术平均值为报告结果。两次平行测定结果的绝对差值不大于 1%。

## A. 6 酸值的测定

### A. 6.1 试剂和材料

A. 6.1.1 异丙醇。

A. 6.1.2 甲苯。

A. 6.1.3 氢氧化钠标准滴定溶液： $c(\text{NaOH})=0.1\text{mol/L}$ 。

A. 6.1.4 酚酞指示液：10g/L。

### A. 6.2 分析步骤

称取约2.5g实验室样品，精确至0.000 1g，置于锥形瓶中，加入异丙醇和甲苯各40mL，加热使其溶解。加入5滴酚酞指示液，用氢氧化钠标准滴定溶液滴定至溶液呈粉红色，保持30s不褪色为终点。

### A. 6.3 结果计算

酸值  $w_4$ ，以氢氧化钾（KOH）计，数值以毫克每克（mg/g）表示，按式(A.4)计算：

$$w_4 = \frac{V_1 c M}{m_1} \quad \dots\dots\dots(A.4)$$

式中：

$V_1$ ——氢氧化钠标准滴定溶液（A.6.1.3）的体积的数值，单位为毫升(mL)；

$c$ ——氢氧化钠标准滴定溶液浓度的准确数值，单位为摩尔每升(mol/L)；

$m_1$ ——试料质量的数值，单位为克(g)；

$M$ ——氢氧化钾的摩尔质量的数值，单位为克每摩尔(g/mol) [ $M=56.109$ ]。

取两次平行测定结果的算术平均值为报告结果。两次平行测定结果的绝对差值不大于0.2 (mg/g)。

## A. 7 皂化值的测定

### A. 7.1 试剂和材料

- A. 7. 1. 1 无水乙醇。
- A. 7. 1. 2 氢氧化钾乙醇溶液：40g/L。
- A. 7. 1. 3 盐酸标准滴定溶液： $c(\text{HCl})=0.5\text{mol/L}$ 。
- A. 7. 1. 4 酚酞指示液：10g/L。

#### A. 7. 2 分析步骤

称取约 2g 实验室样品，精确至 0.000 1g，置于 250mL 磨口锥形瓶中，加入  $25\text{mL}\pm 0.02\text{mL}$  氢氧化钾乙醇溶液，连接冷凝管，置于水浴中加热回流 1 h，稍冷后用 10mL 无水乙醇淋洗冷凝管，取下锥形瓶，加入 5 滴酚酞指示液，用盐酸标准滴定溶液滴定至溶液的红色刚刚消失，加热试液至沸。若出现粉红色，继续滴定至红色消失即为终点。

在测定的同时，按与测定相同的步骤，对不加试料而使用相同数量的试剂溶液做空白试验。

#### A. 7. 3 结果计算

皂化值  $w_5$ ，以氢氧化钾（KOH）计，数值以毫克每克（mg/g）表示，按式(A.5)计算：

$$w_5 = \frac{(V_0 - V_2)cM}{m_2} \dots\dots\dots(\text{A.5})$$

式中：

$V_2$ ——试料消耗盐酸标准滴定溶液(A.7.1.3)体积的数值,单位为毫升(mL)；

$V_0$ ——空白试验消耗盐酸标准滴定溶液(A.7.1.3)体积的数值,单位为毫升(mL)；

$c$ ——盐酸标准滴定溶液浓度的准确数值，单位为摩尔每升(mol/L)；

$m_2$ ——试料质量的数值，单位为克(g)；

$M$ ——氢氧化钾的摩尔质量的数值，单位为克每摩尔(g/mol) [ $M=56.109$ ]。

取两次平行测定结果的算术平均值为报告结果。两次平行测定结果的绝对差值不大于1 (mg/g)。

### A. 8 羟值的测定

#### A. 8. 1 试剂和材料

- A. 8. 1. 1 吡啶：以酚酞为指示剂，用盐酸溶液（1+110）中和。
- A. 8. 1. 2 正丁醇：以酚酞为指示剂，用氢氧化钾乙醇标准滴定溶液中和。
- A. 8. 1. 3 乙酰化剂：乙酸酐与吡啶按1+3混匀，贮存于棕色瓶中。
- A. 8. 1. 4 氢氧化钾乙醇标准滴定溶液： $c(\text{KOH})=0.5\text{mol/L}$ 。
- A. 8. 1. 5 酚酞指示液：10g/L。

#### A. 8. 2 分析步骤

称取约0.6g实验室样品，精确至0.000 1g，置于250mL磨口锥形瓶中，加入 $5\text{mL}\pm 0.02\text{mL}$ 乙酰化剂，连接冷凝管，置于水浴中加热回流1h。从冷凝管上端加入10mL水于锥形瓶中，继续加热10min后，冷却至室温。用15mL正丁醇冲洗冷凝管，拆下冷凝管，再用10mL正丁醇冲洗瓶壁。加入8滴酚酞指示液，用氢氧化钾乙醇标准滴定溶液滴定至溶液呈粉红色即为终点。

在测定的同时，按与测定相同的步骤，对不加试料而使用相同数量的试剂溶液做空白试验。

为校正游离酸，称取约10g实验室样品，精确至0.01g。置于锥形瓶中，加入30mL吡啶，加入5滴酚酞指示液，用氢氧化钾乙醇标准滴定溶液滴定至溶液呈粉红色。

### A. 8. 3 结果计算

羟值 $w_6$ ，以氢氧化钾（KOH）计，数值以毫克每克（mg/g）表示，按式(A.6)计算：

$$w_6 = \frac{(V_0 - V_3)cM}{m_3} + \frac{V_4cM}{m_0} \quad \dots\dots\dots(A.6)$$

式中：

$V_3$  —— 试料消耗氢氧化钾乙醇标准滴定溶液(A.8.1.4)体积的数值,单位为毫升(mL)；

$V_0$  —— 空白试验消耗氢氧化钾乙醇标准滴定溶液(A.8.1.4)体积的数值,单位为毫升(mL)；

$V_4$  —— 校正游离酸消耗氢氧化钾乙醇标准滴定溶液(A.8.1.4)体积的数值,单位为毫升(mL)；

$c$  —— 氢氧化钾乙醇标准滴定溶液浓度的准确数值，单位为摩尔每升(mol/L)；

$m_3$  —— 羟值测定时试料质量的数值，单位为克(g)；

$m_0$  —— 校正游离酸测定时试料质量的数值，单位为克（g）；

$M$  —— 氢氧化钾的摩尔质量的数值，单位为克每摩尔(g/mol) [ $M=56.109$ ]。

取两次平行测定结果的算术平均值为报告结果。两次平行测定结果的绝对差值不大于4（mg/g）。

### A. 9 水分的测定

称取约 0.6g 实验室样品，精确至 0.0002g。置于 25mL 烧杯中，加入少量三氯甲烷加热溶解并转移至 25mL 容量瓶中，用三氯甲烷冲洗烧杯数次，一并转入容量瓶中，稀释至刻度。量取 5mL±0.02mL 该试样溶液，按 GB/T 6283 中直接电量法测定。

取两次平行测定结果的算术平均值为报告结果。两次平行测定结果的绝对差值不大于 0.05%。

### A. 10 灼烧残渣的测定

按GB/T 7531进行。灼烧温度为850℃±25℃。

### A. 11 砷的测定

按GB/T 5009.76砷斑法进行。按“湿法消解”处理样品，测定时量取10mL±0.02mL试样溶液（相当于1.0g实验室样品）。

限量标准液的配制：用移液管移取3mL±0.02 mL砷（As）标准溶液（相当于3μg As），与试样同时同样处理。

### A. 12 铅的测定

#### A. 12. 1 比色法（仲裁法）

按 GB/T 5009.75 进行。样品的处理：称取约 2.5g 实验室样品,精确至 0.000 1g,置于 50mL 坩埚中，先在低温下炭化，然后在 500℃～550℃灰化,冷却后,加入 5mL 硝酸溶液（1+1），搅拌使之溶解，加水 10mL 转移至 25mL 容量瓶中，用水稀释至刻度，摇匀。

#### A. 12. 2 原子吸收光谱法



按GB 5009.12进行。按GB/T 5009.75“干法消解”处理样品。采用石墨炉原子吸收光谱法时，可视样品情况将试样溶液进行适当的稀释。

---