

### 中华人民共和国国家标准

**GB** 1886.53—2015

# 食品安全国家标准 食品添加剂 己二酸

2015-09-22 发布 2016-03-22 实施

中 华 人 民 共 和 国 <sub>发 布</sub> 国家卫生和计划生育委员会

## 食品安全国家标准 食品添加剂 己二酸

#### 1 范围

本标准适用于由环己烷氧化得到环己酮和环己醇的混合物,在催化剂存在下再由硝酸氧化后晶析、 经精制制得的食品添加剂己二酸。

#### 2 化学名称、结构式、分子式和相对分子质量

#### 2.1 化学名称

1,6-己二酸;1,4-丁烷二羧酸

#### 2.2 结构式

#### 2.3 分子式

 $C_6 H_{10} O_4$ 

#### 2.4 相对分子质量

146.14(按 2011 年国际相对原子质量)

#### 3 技术要求

#### 3.1 感官要求

技术要求应符合表 1 的规定。

表 1 感官要求

项 目	要求	检验方法
色泽	白色	取适量试样置于清洁、干燥的白瓷盘中,在自
状态	晶体或结晶粉末	然光线下,观察其色泽和状态

#### 3.2 理化指标

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
己二酸含量, w/%	99.6~101.0	附录 A 中 A.3
水分,∞/% ≤	0.2	GB/T 6283
硫酸盐灰分/(mg/kg)	20	附录 A 中 A.4
\{\text{\tint{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\tint{\text{\tint{\text{\tint{\text{\tint{\text{\tint{\text{\tint{\text{\tint{\text{\tint{\text{\tint{\text{\tint{\text{\text{\tint{\text{\tint{\tint{\tint{\text{\tint{\text{\tint{\text{\tint{\text{\tint{\text{\tint{\text{\tint{\text{\tint{\text{\tint{\text{\tint{\text{\text{\tint{\text{\tint{\tint{\tint{\tint{\text{\tint{\tint{\text{\tint{\til\tint{\text{\tint{\tint{\tint{\text{\tini\tint{\tinit{\tinit{\tinit{\tinit{\tinit{\tinithtet{\tinitht{\tinit{\tinit{\tinit{\tinit{\tinit{\tinit{\tinit{\tinit{\tinit}}}\tint{\tinit{\tiin}\tint{\tiin}\tint{\tiint{\tiin}\tint{\tinit{\tiin}\tint{\tinit{\tiin{\tiin}}}\tint{\tiin}\tiint{\ti	2.0	GB 5009.12

#### 附 录 A

#### 检验方法

#### A.1 一般规定

本标准所用试剂和水,在没有注明其他要求时,均指分析纯试剂和 GB/T 6682 规定的三级水。试验中所用标准溶液、杂质标准溶液、制剂及制品,在没有注明其他要求时,均按 GB/T 601、GB/T 602、GB/T 603 的规定制备。试验中所用溶液在未注明用何种溶剂配制时,均指水溶液。

#### A.2 鉴别试验

#### A.2.1 溶解性

微溶于水,易溶于乙醇。

#### A.2.2 熔点范围

按 GB/T 617 的规定进行,熔点范围为 151.5 ℃~154.0 ℃。

#### A.3 己二酸含量的测定

#### A.3.1 试剂

- A.3.1.1 甲醇。
- **A.3.1.2** 氢氧化钠标准滴定溶液:c(NaOH)=1 mol/L。
- A.3.1.3 酚酞指示液。

#### A.3.2 分析步骤

称取 3 g 试样,精确至 0.001 g,置于 250 mL 锥形瓶中,加 50 mL 甲醇,水浴略微加热使试样溶解。 冷却后,加入酚酞指示液,以氢氧化钠标准滴定溶液滴定至微红色,保持 30 s 不褪色为终点。同时进行空白校正。

#### A.3.3 结果计算

己二酸含量的质量分数  $\omega_1$ ,按式(A.1)计算:

#### 式中:

- c ——氢氧化钠标准滴定溶液的准确浓度,单位为摩尔每升(mol/L);
- $V_1$  滴定试样耗用的氢氧化钠标准滴定溶液的体积,单位为毫升(mL);
- V。 ——滴定空白耗用的氢氧化钠标准滴定溶液的体积,单位为毫升(mL);
- M ——己二酸的摩尔质量,单位为克每摩尔(g/mol), $M(C_6H_{10}O_4)=146.14$ ];

1000 — 换算系数;

- 2 ——换算系数;
- m ——试样的质量,单位为克(g)。

试验结果以两次平行测定结果的算术平均值为准(保留一位小数)。在重复性条件下获得的两次独立测定结果的绝对差值不大于 0.5%。

#### A.4 硫酸盐灰分的测定

#### A.4.1 试剂和材料

- A.4.1.1 焦硫酸钾或硫酸氢钾。
- **A.4.1.2** 硫酸溶液: 2 mol/L。取硫酸 57 mL,缓缓注入 100 mL 水中,冷却至室温,用水稀释至 1 000 mL。

#### A.4.2 仪器和设备

- A.4.2.1 铂皿:125 mL。
- A.4.2.2 分析天平:精确至1 mg。
- A.4.2.3 高温炉。
- A.4.2.4 煤气喷灯。

#### A.4.3 分析步骤

将一铂皿以 5 g 焦硫酸钾或硫酸氢钾熔融清洗,继而加入稀硫酸煮沸并以水润洗,恒重。准确称入 100 g 试样,在煤气喷灯上加热使其全部熔化,再用喷灯灼烧。燃烧开始后减小或移去火焰避免试样沸腾,保持试样缓慢燃烧直至碳化。置于 850 ℃的高温炉中继续灼烧 30 min 使其完全灰化,冷却,称重。

#### A.4.4 结果计算

硫酸盐灰分  $w_2$ ,数值以 mg/kg 表示,按式(A.2)计算:

$$w_2 = \frac{(m_2 - m_1) \times 10^6}{m_3}$$
 ..... (A.2)

式中:

 $m_2$ ——试样灼烧、灰化完全后铂盘的质量,单位为克(g);

 $m_1$ ——加入试样前恒重的铂盘的质量,单位为克(g);

106——质量换算系数;

 $m_3$ ——加入的试样的质量,单位为克(g)。

试验结果以两次平行测定结果的算术平均值为准(保留到整数位)。在重复性条件下获得的两次独立测定结果的绝对差值不大于 1 mg/kg。

4