

中华人民共和国国家标准

GB 14756—2010

食品安全国家标准

食品添加剂 维生素 E (dI-α-醋酸生育酚)

2010-12-21 发布 2011-02-21 实施

前言

本标准代替 GB 14756-1993《食品添加剂 维生素 E(dl- α -醋酸生育酚)》。 本标准与 GB 14756-1993 相比,主要变化如下:

- ——取消了三氯化铁联吡啶反应显色鉴别项目及相应的试验方法;
- ——增加了红外吸收光谱鉴别项目及相应的试验方法;
- ——修改了维生素 E 的测定方法;
- ——修改了重金属的测定方法。
- 本标准附录 A 为规范性附录, 附录 B 为资料性附录。
- 本标准所代替标准的历次版本发布情况为:
- ——GB 14756-1993。

食品安全国家标准

食品添加剂 维生素 E (dI-α-醋酸生育酚)

1 范围

本标准适合用于由三甲基氢醌与异植物醇为原料,经化学合成法制得的食品添加剂维生素 $E(dl-\alpha-mim)$ 。

2 规范性引用文件

下列文件中的条款通过本标准的引用而成为本标准的条款。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 化学名称、分子式、结构式和相对分子质量

3.1 化学名称

dl-2,5,7,8-四甲基-2-(4,8,12-三甲基十三烷基)-6-苯并二氢吡喃醇醋酸酯

3.2 分子式

 $C_{31}H_{52}O_3$

3.3 结构式

3.4 相对分子质量

472.75 (按 2007 年国际相对原子质量)

4 技术要求

4.1 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	微黄色至黄色或黄绿色, 遇光色渐变深	取适量样品置于清洁、干燥的试管中, 在自然光
气味	几乎无臭	线下,观察色泽和组织状态,嗅其气味。
组织状态	澄清的黏稠液体	

4.2 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
维生素 E(C ₃₁ H ₅₂ O ₃), w/%		96.0~102.0	附录 A 中 A.4
酸度试验 ::	\mathbb{M}	通过试验	附录 A 中 A.5
重金属(以Pb计)/(mg/kg) ::	\mathbb{M}	10	附录 A 中 A.6

附录 A (规范性附录) 检验方法

A.1 安全提示

本标准试验方法中使用的部分试剂具有毒性或腐蚀性,按相关规定操作,使用时需小心谨慎。 若溅到皮肤上应立即用水冲洗,严重者应立即治疗。在使用挥发性酸时,要在通风厨中进行。

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、GB/T 603 之规定制备。

A.3 鉴别试验

- A. 3. 1 硝酸呈色试验
- A. 3. 1. 1 试剂和材料
- A. 3. 1. 1. 1 无水乙醇。
- A. 3. 1. 1. 2 硝酸。
- A. 3. 1. 1. 3 维生素E对照品。

A. 3. 1. 2 分析步骤

称取约 30 mg 实验室样品,加 10 mL 无水乙醇溶解后,加 2 mL 硝酸,摇匀,在 75 ℃加热 15 min,溶液应显橙红色。

A. 3. 2 红外吸收光谱试验

采用溴化钾涂片法,按照 GB/T 6040 测定红外吸收光谱,测得的红外光谱应与维生素 E 对照品图谱一致。

A. 4 维生素E的测定

A. 4.1 方法提要

用气相色谱法,在选定的工作条件下,通过非极性石英毛细管色谱柱使样品与杂质分离,用氢 火焰离子化检测器检测,用内标法定量,计算样品中维生素 E 的含量。

A. 4. 2 试剂和材料

- A. 4. 2. 1 正己烷:色谱纯。
- A. 4. 2. 2 十六酸十六醇酯。
- A. 4. 2. 3 维生素E对照品。

A. 4. 3 仪器和设备

气相色谱仪。

A. 4. 4 色谱分析条件

推荐的色谱柱及典型色谱操作条件见表 A.1, 维生素 $E(dl-\alpha-i m m e)$ 含量测定典型气相色谱图参见附录 B 中图 B.1, 各组分的相对保留时间参见附录 B 中表 B.1。其他能达到同等分离程度

的色谱柱和色谱条件均可使用。

色谱柱 柱长 30 m, 柱内径 0.53 mm 或 0.32 mm, 固定液为 100%甲基聚硅氧烷
柱 温 280 ℃
检测器 氢火焰离子化检测器,温度 300 ℃
进样口 温度 290 ℃;分流进样,分流比 1: 20;进样量 1 μL
载 气 氦气,流速 5 mL/min

表 A.1 色谱柱和典型色谱操作条件

A. 4. 5 分析步骤

A. 4. 5. 1 内标溶液的制备

称取十六酸十六醇酯适量,加正己烷溶解,稀释后的溶液每1 mL 含 3 mg 十六酸十六醇酯,摇匀,作为内标溶液。

A. 4. 5. 2 对照品溶液的制备

称取约 30 mg 维生素 E 对照品,精确至 0.000 1 g, 置 10 mL 棕色容量瓶中,加内标溶液溶解并稀释至刻度,摇匀,作为对照品溶液。

A. 4. 5. 3 样品溶液的制备

称取约 30 mg 实验室样品,精确至 0.000 1 g,置 10 mL 棕色容量瓶中,加内标溶液溶解并稀释至刻度,摇匀,作为样品溶液。

A. 4. 5. 4 系统适用性试验

用甲基聚硅氧烷为固定液的石英毛细管柱(30 m×0.53 mm),柱温 280 ℃,理论塔板数按维生素 E 计算,不得小于 3000,维生素 E 与内标峰的分离度应大于 3。

A. 4. 5. 5 含量的测定

量取 1.0μ L 样品溶液注入气相色谱仪,记录色谱图,另取对照品溶液,同法测定。按内标法以峰面积计算出样品中 $C_{31}H_{52}O_3$ 的含量。

A. 4. 6 结果计算

维生素 $E(C_{31}H_{52}O_3)$ 含量的质量分数 w_1 ,数值以%表示,按式(A.1)、(A.2)计算:

$$w_1 = f \times \frac{A_3 \times m_4}{A_4 \times m_3} \times 100\%$$
 (A.1)

$$f = \frac{A_1 \times m_2}{A_2 \times m_1} \tag{A.2}$$

式中:

f— 维生素 E 的相对校正因子;

 A_1 —对照品溶液中内标物的峰面积的数值;

 A_2 —对照品溶液中维生素 E 的峰面积的数值;

 A_3 — 样品溶液中维生素 E 的峰面积的数值;

 A_4 — 样品溶液中内标物的峰面积的数值;

 m_1 —对照品溶液中内标物的质量的数值,单位为毫克(mg);

 m_2 —对照品溶液中维生素 E 的质量的数值,单位为毫克 (mg);

- m_3 样品溶液中样品的质量的数值,单位为毫克 (mg);
- m_4 样品溶液中内标物质量的数值,单位为毫克 (mg)。

取两次平行测定结果的算术平均值为测定结果,两次平行测定结果的绝对差值不大于1.5%。

A.5 酸度的测定

- A. 5. 1 试剂和材料
- A. 5. 1. 1 无水乙醇。
- A. 5. 1. 2 乙醚。
- A. 5. 1. 3 氢氧化钠标准滴定溶液: c(NaOH)=0.1 mol/L。
- A. 5. 1. 4 酚酞指示液: 10 g/L乙醇溶液。

A. 5. 2 分析步骤

分别量取 15 mL 无水乙醇与乙醚,置锥形瓶中,加 0.5 mL 酚酞指示液,滴加氢氧化钠标准滴定溶液至微显粉红色,加 1.0 g 实验室样品溶解后,用氢氧化钠标准滴定溶液滴定,消耗的氢氧化钠滴定溶液不超过 0.5 mL 即为通过试验。

A.6 重金属的测定

- A. 6.1 试剂和材料
- A. 6. 1. 1 硝酸。
- A. 6. 1. 2 硫酸。
- A. 6. 1. 3 盐酸。
- A. 6. 1. 4 甘油。
- A. 6. 1. 5 乙酸铵。
- A. 6. 1. 6 硝酸铅。
- A. 6. 1. 7 硫代乙酰胺。
- A. 6. 1. 8 氨试液: 400→1000。
- A. 6. 1. 9 氢氧化钠溶液: c (NaOH) = 1 mol/L。
- A. 6. 1. 10 盐酸溶液: c (HCl) = 2 mol/L。
- A. 6. 1. 11 盐酸溶液: c (HCl) =7 mol/L。
- A. 6. 1. 12 氨水溶液: c(NH₃·H₂O)=5 mol/L。
- A. 6. 1. 13 酚酞指示液: 10g/L乙醇溶液。
- A. 6. 1. 14 乙酸盐缓冲液 (pH3.5):

取25 g 乙酸铵,加水25 mL溶解后,加7 mol/L盐酸溶液38 mL,用2 mol/L盐酸溶液或氨水溶液准确调节pH至3.5(pH计),用水稀释至100 mL。

A. 6. 1. 15 硫代乙酰胺试液:

取4 g硫代乙酰胺,精确至0.01 g,加水使溶解成100 mL,置冰箱中保存。临用前取5.0 mL混合液[由15 mL氢氧化钠溶液、5.0 mL水及20 mL甘油组成],加上述1.0 mL硫代乙酰胺溶液,置水浴上加热20s,冷却,立即使用。

A. 6. 1. 16 铅标准溶液:

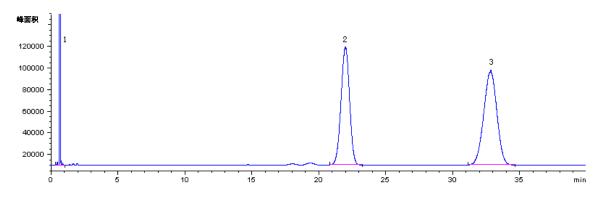
称取0.160 g硝酸铅,精确至0.000 2 g,置于1000 mL容量瓶中,加5 mL硝酸与50 mL水溶解后,用水稀释至刻度,摇匀,作为贮备液。临用前,移取10 mL±0.02 mL贮备液,置于100 mL容量瓶中,加水稀释至刻度,摇匀,即得(每1mL相当于10 μg的Pb)。配置与贮存用的玻璃仪器均不得含铅。

A. 6. 2 分析步骤

按《中华人民共和国药典》2005年版二部附录Ⅷ H重金属检查法第二法测定,具体方法如下: 称取1.0 g± 0.01 g实验室样品,置坩埚中缓缓炽灼至完全炭化,放冷; 加硫酸0.5 mL使湿润,低温加热至硫酸蒸气除尽后,在500 ℃~600 ℃炽灼使完全灰化,移置干燥器内,放冷,取遗留的残渣,加硝酸0.5 mL,蒸干,至氧化氮蒸气除尽后,放冷,加盐酸2 mL,置水浴上蒸干后加水15 mL,滴加氨试液至对酚酞指示液显中性,再加乙酸盐缓冲液(pH3.5)2 mL,微热溶解后,移置纳氏比色管甲管中,加水稀释成25 mL; 另取配制供试溶液的试剂,至瓷皿中蒸干后,加乙酸盐缓冲液(pH3.5)2 mL与水15 mL,微热溶解后,移置纳氏比色管乙管中,加标准铅溶液1.0 mL,再用水稀释成25 mL;再在甲乙两管中分别加硫代乙酰胺试液各2 mL,摇匀,放置2 min,同置白纸上,自上向下透视,甲管中显示的颜色与乙管比较,不得更深。

附录 B (资料性附录)

维生素 E(dI-α-醋酸生育酚)含量测定典型气相色谱图和各组分相对保留时间



- 1 溶剂(正己烷)
- 2 维生素 E (dl-α-醋酸生育酚)
- 3 内标物(十六酸十六醇酯)

图 B.1 维生素 E (dl-α-醋酸生育酚)含量测定典型气相色谱图

表 B.1 维生素 E (dl-α-醋酸生育酚)含量测定各组分相对保留时间

峰序	组分名称	相对保留时间(min)
1	正己烷	0.03
2	维生素 E	1.00
3	内标物(十六酸十六醇酯)	1.49