



中华人民共和国国家标准

GB 1886.223—2016

食品安全国家标准

食品添加剂 诱惑红铝色淀

2016-08-31 发布

2017-01-01 实施

中华人民共和国
国家卫生和计划生育委员会 发布

前　　言

本标准代替 GB 17511.2—2008《食品添加剂 诱惑红铝色淀》。

本标准与 GB 17511.2—2008 相比,主要变化如下:

- 标准名称修改为“食品安全国家标准 食品添加剂 诱惑红铝色淀”;
- 删除了分子式;
- 增加了化学名称;
- 外观指标名称修改为感官要求;
- 盐酸和氨水中不溶物指标名称修改为盐酸不溶物,修改了检验方法;
- 删除了干燥减量、低碘化副染料、高碘化副染料、6-羟基-5-[(2-甲氧基-5-甲基-4-碘基苯)偶氮]-8-(2 甲氧基-5-甲基-4-碘基苯氧基)-2-萘磺酸二钠盐、6-羟基-2-萘磺酸、4-氨基-5-甲氧基-2-甲基苯磺酸、6,6'-氧代双(2-萘磺酸)二钠、未碘化芳族伯胺(以苯胺计)、重金属(以 Pb 计)的指标要求及检验方法;
- 修改了砷、铅的检验方法。

食品安全国家标准

食品添加剂 诱惑红铝色淀

1 范围

本标准适用于以食品添加剂诱惑红和铝盐为原料经色淀化而制得的食品添加剂诱惑红铝色淀。

2 化学名称和相对分子量

2.1 化学名称

6-羟基-5-[(2-甲氧基-5-甲基-4-碘基苯)偶氮]-2-萘磺酸二钠盐的铝色淀

2.2 相对分子质量

496.42(以诱惑红计)(按 2013 年国际相对原子质量)

3 技术要求

3.1 感官要求

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	红色	取适量样品置于清洁、干燥的白瓷盘中，在自然光线下，观察其色泽和状态
状态	粉末	

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
诱惑红含量, w/%	符合声称	附录 A 中 A.4
盐酸不溶物, w/%	≤ 0.5	附录 A 中 A.5
砷(As)/(mg/kg)	≤ 3.0	GB 5009.11 或 GB 5009.76
铅(Pb)/(mg/kg)	≤ 5.0	GB 5009.12 或 GB 5009.75

附录 A

检验方法

A.1 安全提示

本标准的检验方法中使用的部分试剂具有毒性或者腐蚀性,操作时应采取适当的安全和防护措施。

A.2 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、杂质测定用标准溶液、制剂和制品,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.3 鉴别试验

A.3.1 试剂和材料

- A.3.1.1 硫酸溶液:1+20。
- A.3.1.2 盐酸溶液:1+4。
- A.3.1.3 氢氧化钠溶液:100 g/L。
- A.3.1.4 乙酸铵溶液:1.5 g/L。
- A.3.1.5 活性炭。

A.3.2 仪器和设备

- A.3.2.1 分光光度计。
- A.3.2.2 比色皿:10 mm。

A.3.3 分析步骤

A.3.3.1 颜色反应

称取约 0.1 g 试样,加 5 mL 硫酸溶液,在水浴中不断摇动,加热约 5 min,溶液呈红色,冷却后,取上层澄清液滴 2 滴~3 滴,加 5 mL 水,仍呈红色。

A.3.3.2 铝盐反应

称取约 0.1 g 样品,加 5 mL 盐酸溶液,在水浴中加热,使其大部分溶解。加 0.5 g 活性炭,充分摇匀,冷却后过滤。取无色滤液,加氢氧化钠溶液中和后,呈现铝盐反应。

A.3.3.3 最大吸收波长

称取约 0.1 g 样品,加硫酸溶液 5 mL,在水浴中加热溶解,充分搅匀后,加乙酸铵溶液配至 100 mL。溶液不澄清时进行离心分离。然后取此溶液 1 mL~5 mL,加乙酸铵溶液配至 100 mL。使测定的吸光度在 0.3~0.7 范围内,该溶液的最大吸收波长为 497 nm~501 nm。

A.4 诱惑红含量的测定

A.4.1 三氯化钛滴定法(仲裁法)

A.4.1.1 方法提要

在酸性介质中,诱惑红被三氯化钛还原分解,按三氯化钛标准滴定溶液的消耗量,计算其含量。

A.4.1.2 试剂和材料

A.4.1.2.1 酒石酸氢钠。

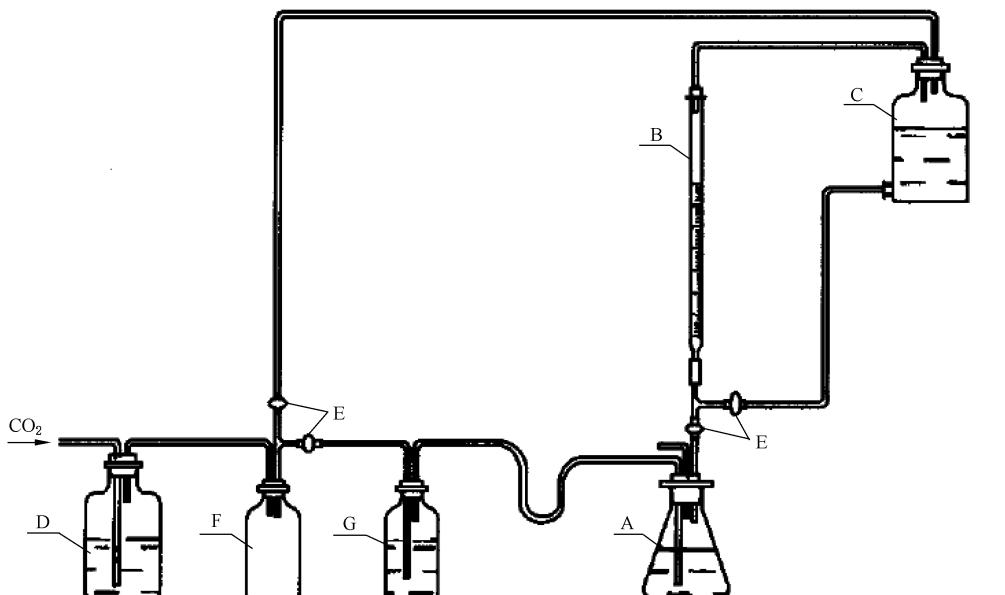
A.4.1.2.2 三氯化钛标准滴定溶液: $c(\text{TiCl}_3)=0.1 \text{ mol/L}$ (现用现配,配制方法见附录B)。

A.4.1.2.3 硫酸溶液:1+20。

A.4.1.2.4 二氧化碳:含量 $\geqslant 99\%$ 。

A.4.1.3 仪器和设备

三氯化钛滴定法装置图见图A.1。



说明:

- A —— 锥形瓶(500 mL);
- B —— 棕色滴定管(50 mL);
- C —— 包黑纸的下口玻璃瓶(2 000 mL);
- D —— 盛碳酸铵和硫酸亚铁等量混合液的容器(5 000 mL);
- E —— 活塞;
- F —— 空瓶;
- G —— 装有水的洗气瓶。

图 A.1 三氯化钛滴定法的装置图

A.4.1.4 分析步骤

称取约2g试样(精确至0.0001g),置于500mL锥形瓶中,加入硫酸溶液20mL及50mL新煮沸并冷却至室温的水,不断摇动下水浴加热至溶解后,加入15g酒石酸氢钠和150mL新煮沸的水,振荡

溶解后,按图 A.1 装好仪器,在液面下通入二氧化碳的同时,加热至沸,并用三氯化钛标准滴定溶液滴定到试样溶液固有颜色消失为终点。

A.4.1.5 结果计算

诱惑红含量的质量分数 w_1 , 按式(A.1)计算:

式中：

V ——滴定试样耗用的三氯化钛标准滴定溶液的体积,单位为毫升(mL);

c ——三氯化钛标准滴定溶液的浓度,单位为摩尔每升(mol/L);

M ——诱导红的摩尔质量,单位为克每摩尔(g/mol) [$M(\text{C}_{18}\text{H}_{14}\text{N}_2\text{Na}_2\text{O}_8\text{S}_2) = 496.42$];

m ——试样的质量,单位为克(g);

1 000——体积换算系数；

4 ——摩尔换算系

试验结果以平行测定结果

定结果的绝对差值不大于算术平均值的 1.0%。

www.ijerph.com

卷之三十一

将以上与已知含量的弱氯化钾样品分别用蒸馏水溶解后，在最大吸收波长处，分别测得吸光度，计算其含量。

A.4.2.2 试制样机

A.4.2.2.3 透或红标准品含量>

A.4.2.2.2 请忘红你准品：含量 $\geq 95.0\%$ （按 A.4.1 测定）。

A.4.2.2.3 硫酸溶液:1 + 20。

A.4.2.3 仪器和设备

A.4.2.3.1 分光光度

A.4.2.3.2 比色皿:10 m

A 424 谷胱甘肽标准品溶液

称取约 0.5 g 透惑红标准品(精

至刻度，摇匀。准确吸取 10 mL，移入 500 mL 容量瓶中，加入乙酸铵溶液稀释至刻度，摇匀，备用（最大吸收波长处的吸光度值应在 0.3~0.7）。

均取约0.5 g，透或任知名液试样(精

至室温的水，不断摇动下水浴加热至溶解后，移入 500 mL 容量瓶中，加水稀释至刻度，摇匀。吸取 10 mL，移入 500 mL 容量瓶中，加乙酸铵溶液稀释至刻度，摇匀，备用（最大吸收波长处的吸光度应在 0.3~0.7）。

卷之三

将待测组分标准品溶液和阴性对照已知试剂溶液体积分别置于 10 mL 比色皿中，同样在最大吸收波长处用

分光光度计测定各自的吸光度,以乙酸铵溶液作参比液。

A.4.2.7 结果计算

诱感红含量的质量分数 w_1 , 按式(A.2)计算:

式中：

A_1 ——试样溶液的吸光度；

m_0 ——诱惑红标准品的质量,单位为克(g);

A_0 ——诱惑红标准品溶液的吸光度；

m_1 ——诱惑红铝色淀试样的质量,单位为克(g);

2 ——诱惑红铝色淀标准溶液与诱惑红铝色淀试样溶液的稀释倍数；

w_0 ——诱惑红标准品的质量分数(按 A.4.1 测定), %。

试验结果以平行测定结果的算术平均值为准(保留1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算术平均值的1.0%。

A.5 盐酸不溶物的测定

A.5.1 试剂和材料

A.5.1.1 盐酸。

A.5.1.2 盐酸溶液:5+995。

A.5.2 仪器和设备

A.5.2.1 玻璃砂芯坩埚(G_4):孔径为 $5\text{ }\mu\text{m}\sim 15\text{ }\mu\text{m}$ 。

A.5.2.2 恒温干燥箱。

A.5.3 分析步骤

称取约 5 g 试样(精确至 0.001 g),置于 500 mL 烧杯中,加 250 mL 水和 60 mL 盐酸,盖上表面皿后加热煮沸,直至色淀完全溶解。冷却后,用已在 135 ℃±2 ℃烘至恒量的玻璃砂芯坩埚(G₄)过滤,并用已加热至 50 ℃~70 ℃的热盐酸溶液洗涤烧杯和玻璃砂芯坩埚(G₄),直至洗液无色,然后在 135 ℃±2 ℃恒温干燥箱中烘至恒量。

A.5.4 结果计算

盐酸不溶物的质量分数 w_2 , 按式(A.3)计算:

式中：

m_2 ——干燥后盐酸不溶物和玻璃砂芯坩埚的质量,单位为克(g);

m_3 ——玻璃砂芯坩埚的质量,单位为克(g);

m_4 ——试样的质量,单位为克(g)。

试验结果以平行测定结果的算术平均值为准(保留1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算术平均值的0.2%。

附录 B

B.1 试剂和材料

- B.1.1 盐酸。
 - B.1.2 硫酸亚铁铵。
 - B.1.3 硫氰酸铵溶液:200 g/L。
 - B.1.4 硫酸溶液:1+1。
 - B.1.5 三氯化钛溶液。
 - B.1.6 重铬酸钾标准滴定溶液: $c(\frac{1}{6}K_2Cr_2O_7) = 0.1 \text{ mol/L}$ 。

B.2 仪器和设备

滴定装置图见图 A.1。

B.3 三氯化钛标准滴定溶液的配制

B.3.1 配制

取适量三氯化钛溶液和 75 mL 盐酸, 置于 1 000 mL 棕色容量瓶中, 用新煮沸并已冷却到室温的水稀释至刻度, 摆匀, 立即倒入避光的下口瓶中, 在二氧化碳气体保护下贮存。

B.3.2 标定

称取约 3 g(精确至 0.000 1 g)硫酸亚铁铵,置于 500 mL 锥形瓶中,在二氧化碳气流保护作用下,加入 50 mL 新煮沸并已冷却的水,使其溶解,再加入 25 mL 硫酸溶液,继续在液面下通入二氧化碳气流作保护,迅速准确加入 35 mL 重铬酸钾标准滴定溶液,然后用需标定的三氯化钛标准溶液滴定到接近计算量终点,立即加入 25 mL 硫氰酸铵溶液,并继续用需标定的三氯化钛标准溶液滴定到红色转变为绿色,即为终点。整个滴定过程应在二氧化碳气流保护下操作,同时做空白试验。

B.3.3 结果计算

三氯化钛标准溶液的浓度 $c(\text{TiCl}_3)$, 单位为摩尔每升(mol/L), 按式(B.1)计算:

$$c(\text{TiCl}_3) = \frac{V \times c}{V_1 - V_2} \quad \dots \dots \dots \quad (\text{B.1})$$

式中：

V——重铬酸钾标准滴定溶液的体积,单位为毫升(mL);

c ——重铬酸钾标准滴定溶液的浓度,单位为摩尔每升(mol/L);

V_1 ——滴定被重铬酸钾标准滴定溶液氧化成高钛所用去的三氯化钛标准滴定溶液的体积,单位为毫升(mL);

V_2 ——滴定空白用去三氯化钛标准滴定溶液的体积,单位为毫升(mL)。

计算结果表示到小数点后4位。

以上标定需在分析样品时即时标定。
