

中华人民共和国国家标准

GB 1886.41—2015

食品安全国家标准 食品添加剂 黄原胶

2015-09-22 发布 2016-03-22 实施

中 华 人 民 共 和 国 _{发 布} 国家卫生和计划生育委员会

前 言

本标准代替 GB 13886—2007《食品添加剂 黄原胶》。 本标准与 GB 13886—2007 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 黄原胶"。

食品安全国家标准 食品添加剂 黄原胶

1 范围

本标准适用于以甘兰黑腐病黄单胞菌($Xanthomonas\ cam\ pestris$)为产生菌,以淀粉质为主要原料,经特定的生物发酵并经提纯、干燥、粉碎而成的食品添加剂黄原胶。

2 结构式

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	类白色或浅米黄色	取适量试样置于清洁、干燥的白瓷盘中,在自然光线下 观察色泽和状态	
状态	颗粒或粉末		

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
黏度/cP ≥	600	附录 A 中 A.3
剪切性能值 ≥	6.5	附录 A 中 A.4
干燥失重, w/% ≤	15.0	附录 A 中 A.5
灰分, w/%	16.0	附录 A 中 A.6
总氮, w/%	1.5	附录 A 中 A.7
丙酮酸,∞/% ≥	1.5	附录 A 中 A.8
铅(Pb)/(mg/kg)	2.0	GB 5009.12

3.3 微生物学指标

微生物学指标应符合表 3 的规定。

表 3 微生物学指标

项目	指 标	检验方法
菌落总数/(CFU/g) ≪	5 000	GB 4789.2
大肠菌群/(MPN/g) ≤	3.0	GB 4789.3
沙门氏菌	0/25 g	GB 4789.4
霉菌和酵母/(CFU/g)	500	GB 4789.15

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 之规定制备。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 溶解性试验

称取 1 g(精确到 0.01 g)试样,慢慢倾入装有 100 mL 水的烧杯中,浸泡 15 min 后,小心将搅拌棒浸入水中,慢慢开启搅拌器至转速 200 r/min,25 min 后即可完全溶解。按该方法将试样加入乙醇、丙酮或乙醚中不溶解。

A.2.2 凝胶试验

加 300 mL 水于 500 mL 烧杯中,预热至 80 \mathbb{C} ,开启搅拌器至转速 200 r/min,边搅拌边加入干燥试样和槐豆胶各 1.5 g(精确到 0.01 g),至混合物形成溶液后,继续搅拌 30 min 以上(搅拌过程中水温不低于 60 \mathbb{C})。停止搅拌,在室温下至少冷却 2 h,当温度降到低于 40 \mathbb{C} 时,形成凝胶状物。按该方法制备 1%的试样溶液作为对照,不加槐豆胶,无此胶状物出现。

A.3 黏度的测定

A.3.1 仪器和设备

Brook field 旋转黏度计或其他同等性能黏度计。

A.3.2 测定条件

- A.3.2.1 转子型号:3号转子。
- A.3.2.2 转子转速:60 r/min。
- **A.3.2.3** 测定温度:24 ℃~25 ℃。

A.3.3 分析步骤

A.3.3.1 制备含有 1%试样和 1%氯化钾的溶液

- A.3.3.1.1 用洁净、干燥的称量纸分别称取 3 g 试样和氯化钾(精确至 0.01 g),混合均匀。
- A.3.3.1.2 量取 300 mL 蒸馏水倒入 400 mL 烧杯中。
- **A.3.3.1.3** 将该盛水的烧杯置于搅拌器下,开启搅拌器,将混合好的试样慢慢向搅拌叶与杯壁之间的水中加入,并开始计时,800 r/min 连续搅拌 2 h,温度保持 24 $\mathbb{C}\sim$ 25 \mathbb{C} 。
- A.3.3.1.4 停止搅拌,取出杯子,用搅拌棒或其他类似物上下翻动溶液几下。

A.3.3.2 测定

取适量含有 1%试样和 1%氯化钾的溶液,置于 100 mL 高型烧杯中,在规定的测定条件下测定。

A.4 剪切性能值的测定

A.4.1 测定方法

按 A.3 分别测定 3 号转子在转速 6 r/min 和 60 r/min 时的黏度值。

A.4.2 结果计算

剪切性能值 N,按式(A.1)计算:

$$N = \frac{\eta_1}{\eta_2} \qquad \qquad \cdots$$
 (A.1)

式中:

 η_1 一转速 6 r/min 时的黏度值,单位为厘泊(cP);

 η_2 一转速 60 r/min 时的黏度值,单位为厘泊(cP)。

A.5 干燥失重的测定

A.5.1 方法提要

在一定温度条件下将试样烘干至恒重,计算失去的物质质量。

A.5.2 仪器和设备

- A.5.2.1 玻璃制称量瓶:内径 60 mm~70 mm,高 35 mm 以下。
- A.5.2.2 电热恒温干燥箱。

A.5.3 分析步骤

将称量瓶置于 105 \mathbb{C} ± 1 \mathbb{C} 的烘箱干燥 30 min,恒重。于该称量瓶中准确称取 1.0 g ~ 2.0 g 的试样(精确至 0.000 1 g),加盖,侧摇,使试样在称量瓶中均匀分布,将载物的称量瓶放入烘箱中,打开瓶盖,将瓶盖留在烘箱内,在 105 \mathbb{C} ± 1 \mathbb{C} 下干燥 2.5 h,打开烘箱,将带试样的称量瓶立即盖上盖子,放入干燥器中冷却至室温,恒重,根据减轻的质量和取样量计算干燥失重。

A.5.4 结果计算

干燥失重的质量分数 w_1 ,按式(A.2)计算:

$$w_1 = \frac{m_1 - m_2}{m} \times 100\%$$
 (A.2)

式中:

 m_1 ——烘干前称量瓶和试样的质量,单位为克(g);

 m_2 ——烘干后称量瓶和试样的质量,单位为克(g);

m ——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。平行测定结果的绝对差值不大于 0.2%。

A.6 灰分的测定

试样先在 105 ℃±1 ℃下干燥 4 h,然后按 GB 5009.4 规定的方法测定灰分含量。

A.7 总氮的测定

按《中华人民共和国药典》(2000年版二部)氮测定法中的"半微量法"测定。

A.8 丙酮酸的测定

A.8.1 试剂和材料

- A.8.1.1 丙酮酸。
- **A.8.1.2** 2,4-二硝基苯肼。
- A.8.1.3 乙酸乙酯。
- A.8.1.4 盐酸溶液:1 mol/L、2 mol/L。
- A.8.1.5 碳酸钠标准溶液:按GB/T601中的规定配制和标定。

A.8.2 标准溶液制备

准确称取 45.0 mg 丙酮酸,移入 500 mL 容量瓶中,用水稀释至刻度,混匀。取 10.0 mL 此溶液置于 50 mL 具塞烧瓶中,吸取 20 mL 1 mol/L 盐酸加入烧瓶中,称量烧瓶,回流加热 3 h,采取措施防止水蒸气损失。冷却至室温,并补充回流过程中所失去的水分。移取 1.0 mL 2,4-二硝基苯肼的盐酸溶液 (1:200,盐酸溶液为 2 mol/L)于 30 mL 分液漏斗中,加入 2.0 mL 具塞烧瓶中经回流处理的溶液,混匀,置室温下 5 min,用 5 mL 乙酸乙酯萃取,弃去水层,用 5 mL 碳酸钠标准溶液萃取乙酸乙酯中的腙,萃取三次,收集萃取液置于 50 mL 容量瓶中,用碳酸钠标准溶液稀释至刻度。

A.8.3 试样溶液制备

准确称取 600.0 mg(精确到 0.01 mg)试样,移入 100 mL 容量瓶中,用水稀释至刻度,混匀。取 10.0 mL 此溶液置于 50 mL 具塞烧瓶中,接下来的操作步骤同 A.8.2,即从"吸取 20 mL 1 mol/L 盐酸加入烧瓶中"开始至"用碳酸钠标准溶液稀释至刻度"。

A.8.4 测定

在适宜的分光光度计上用 1 cm 比色皿,在约 375 nm 处的最大吸收峰下,以碳酸钠标准溶液为空白,测定各溶液的吸光度。试样溶液的吸光度应等于或高于标准溶液的吸光度。

5