

# 中华人民共和国国家标准

GB 1886.297—2018

## 食品安全国家标准 食品添加剂 聚氧丙烯甘油醚

2018-06-21 发布

2018-12-21 实施

中华人民共和国国家卫生健康委员会  
国家市场监督管理总局 发布

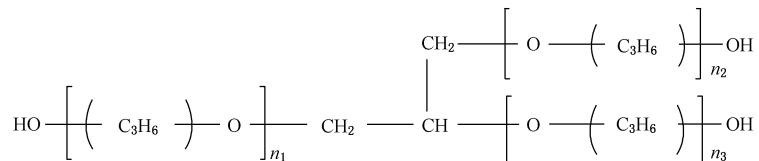
# 食品安全国家标准

## 食品添加剂 聚氧丙烯甘油醚

### 1 范围

本标准适用于以环氧丙烷、丙三醇为原料,经聚合、中和、精制而成的食品添加剂聚氧丙烯甘油醚。

### 2 结构式



$n_1, n_2, n_3$ : 环氧丙烷聚合度,  $n_1 + n_2 + n_3 > 16$ 。

### 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	无色或微黄色	取适量试样置于清洁、干燥的比色管中,在自然光线下,观察其色泽和状态
状 态	透明液体	

#### 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
水分, w/% $\leqslant$	0.5	GB 5009.3 卡尔·费休法
羟值(以 KOH 计)/(mg/g) $\leqslant$	88	GB/T 7383 邻苯二甲酸酐法
环氧丙烷/(mg/kg) $\leqslant$	5	附录 A 中 A.3
注: 产品原料及工艺过程中应尽可能减少重金属污染的可能性。		

## 附录 A

### 检验方法

#### A.1 一般规定

本标准所用试剂和水在未注明其他要求时,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、制剂和制品在未注明其他要求时,均按 GB/T 601、GB/T 602 和 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

取适量试样,按照 GB/T 6040 测定红外吸收光谱,应在  $2\ 870\ \text{cm}^{-1}$  ( $\pm 10\ \text{cm}^{-1}$ ) 及  $1\ 110\ \text{cm}^{-1}$  ( $\pm 10\ \text{cm}^{-1}$ ) 波数处显示吸收峰。

#### A.3 环氧丙烷的测定

##### A.3.1 方法提要

试样用 N-甲基-2-吡咯烷酮(NMP)按 1 : 10 比例稀释,缓和试样对氧化物响应因子的基体效应。将一部分稀释液顶空注射到气相色谱仪里,分离氧化物,采用火焰离子化检测器进行检测。以溶解在 NMP 中的环氧丙烷(PO)为标准物确定响应因子,根据峰面积采用外标法定量。

##### A.3.2 试剂和材料

A.3.2.1 干冰。

A.3.2.2 N-甲基-2-吡咯烷酮(NMP)。

A.3.2.3 环氧丙烷(PO)标准品:纯度 $\geqslant 99\%$ 。

##### A.3.3 仪器和设备

气相色谱仪:配备火焰离子化检测器,或其他等效的检测器和顶空进样器。

##### A.3.4 参考色谱条件

A.3.4.1 色谱柱:石英毛细管柱( $\phi 0.32\ \text{mm} \times 60\ \text{m}$ ),涂层为 14% 氟丙基苯基-二甲基聚硅氧烷,厚度为  $1.5\ \mu\text{m}$ ,或同等性能的色谱柱。

A.3.4.2 柱温:35 °C 下保持 12 min,以  $5\ ^\circ\text{C}/\text{min}$  升温至 105 °C,再以  $35\ ^\circ\text{C}/\text{min}$  升温至 240 °C,保持 10 min。

A.3.4.3 进样口温度:200 °C。

A.3.4.4 检测器温度:275 °C。

A.3.4.5 检测器载气:氦气。

A.3.4.6 载气流速:5 mL/min 下保持 1 min,以  $40\ \text{mL}/\text{min}$  降速至  $2\ \text{mL}/\text{min}$ ,保持 39 min。

A.3.4.7 氢气流速: $40\ \text{mL}/\text{min}$ 。

A.3.4.8 空气流速: $450\ \text{mL}/\text{min}$ 。

A.3.4.9 分流比: $6 : 1$ 。

### A.3.5 参考顶空进样条件

- A.3.5.1 定量环规格:3 mL。
- A.3.5.2 顶空瓶压力:107 kPa。
- A.3.5.3 载气压力:207 kPa。
- A.3.5.4 炉温:100 °C。
- A.3.5.5 定量环温度:200 °C。
- A.3.5.6 传输线温度:200 °C。
- A.3.5.7 循环时间:45 min。
- A.3.5.8 进样时间:0.5 min。
- A.3.5.9 定量环平衡时间:0.15 min。
- A.3.5.10 定量环填充时间:0.10 min。
- A.3.5.11 顶空瓶平衡时间:30 min。
- A.3.5.12 顶空瓶加压时间:0.2 min。

### A.3.6 分析步骤

#### A.3.6.1 环氧丙烷标准储备液的制备

取40mL玻璃小瓶,去皮重,加入 $25.0\text{ g}\pm0.5\text{ g}$  N-甲基-2-吡咯烷酮,封盖,称量。使用经干冰冷却的1mL注射器抽取0.8mL环氧丙烷标准品,通过刺穿隔片注入40mL小瓶中,完全混合(混合振摇时不要让混合物触及瓶盖内表面),冷却,称量,计算出加入环氧丙烷标准品的质量。取下40mL小瓶的瓶盖,加入适量N-甲基-2-吡咯烷酮,使液面距离小瓶顶端约1cm处,使用另一未刺穿并称量的新瓶盖封盖,回暖至室温,擦拭干瓶外的凝结水,得到环氧丙烷标准储备液。对封盖的40mL小瓶和弃用的瓶盖进行称量,计算出加入N-甲基-2-吡咯烷酮的质量。

#### A.3.6.2 环氧丙烷标准溶液的制备

取40mL玻璃小瓶,去皮重,加入 $25.0\text{ g}\pm0.5\text{ g}$  N-甲基-2-吡咯烷酮,封盖,称量。使用经干冰冷却的1mL注射器抽取0.1mL同样冷却的环氧丙烷标准储备液加入,冷却,称量,计算出加入环氧丙烷标准储备液的质量。取下瓶盖,加入适量N-甲基-2-吡咯烷酮,使液面距离小瓶顶端约1cm处,使用另一未刺穿并称量的新瓶盖封盖,回暖至室温,擦拭干瓶外的凝结水,得到环氧丙烷标准溶液。对封盖的小瓶和弃用的瓶盖进行称量,计算出加入N-甲基-2-吡咯烷酮的质量。

#### A.3.6.3 顶空瓶中校正标准液的制备

取20mL顶空瓶,注入0.9mLN-甲基-2-吡咯烷酮,封盖,去皮重。使用经干冰冷却的1mL注射器抽取0.1mL同样冷却的环氧丙烷标准溶液加入,得到顶空瓶中校正标准液,称量,计算出校正标准液的质量。重复以上步骤4次,共制得5份校正标准液。

#### A.3.6.4 试样液的制备

取20mL顶空瓶,注入0.9mLN-甲基-2-吡咯烷酮,封盖,去皮重。使用经干冰冷却的1mL注射器抽取0.1mL试样加入,得到试样液,称量,计算出加入试样的质量。

#### A.3.6.5 测定

将5份校正标准液和试样液放入顶空进样盘中,在A.3.4和A.3.5参考操作条件下,对每个顶空

瓶进行色谱分析。环氧丙烷的相对保留时间约为 9.2 min(见图 B.1)。

### A. 3. 7 结果计算

#### A. 3. 7. 1 校正系数

校正系数  $R_f$  按式(A.1)计算:

式中：

$m_0$ ——环氧丙烷标准品的质量,单位为克(g);

$m_1$  ——标准溶液中加入标准储备液的质量,单位为克(g);

$m_2$  ——标准储备液中加入 N-甲基-2-吡咯烷酮的质量,单位为克(g);

$m_3$  ——标准溶液中加入 N-甲基-2-吡咯烷酮的质量,单位为克(g);

$m_s$  ——校正标准液的质量,单位为克(g);

$A_s$  ——校正标准液中环氧丙烷标准品的峰面积。

#### A. 3.7.2 环氧丙烷

环氧丙烷的含量  $w$  以毫克每千克(mg/kg)计,按式(A.2)计算:

式中：

$R_f$  ——校正系数；

$A_i$  ——试样液中环氧丙烷的峰面积；

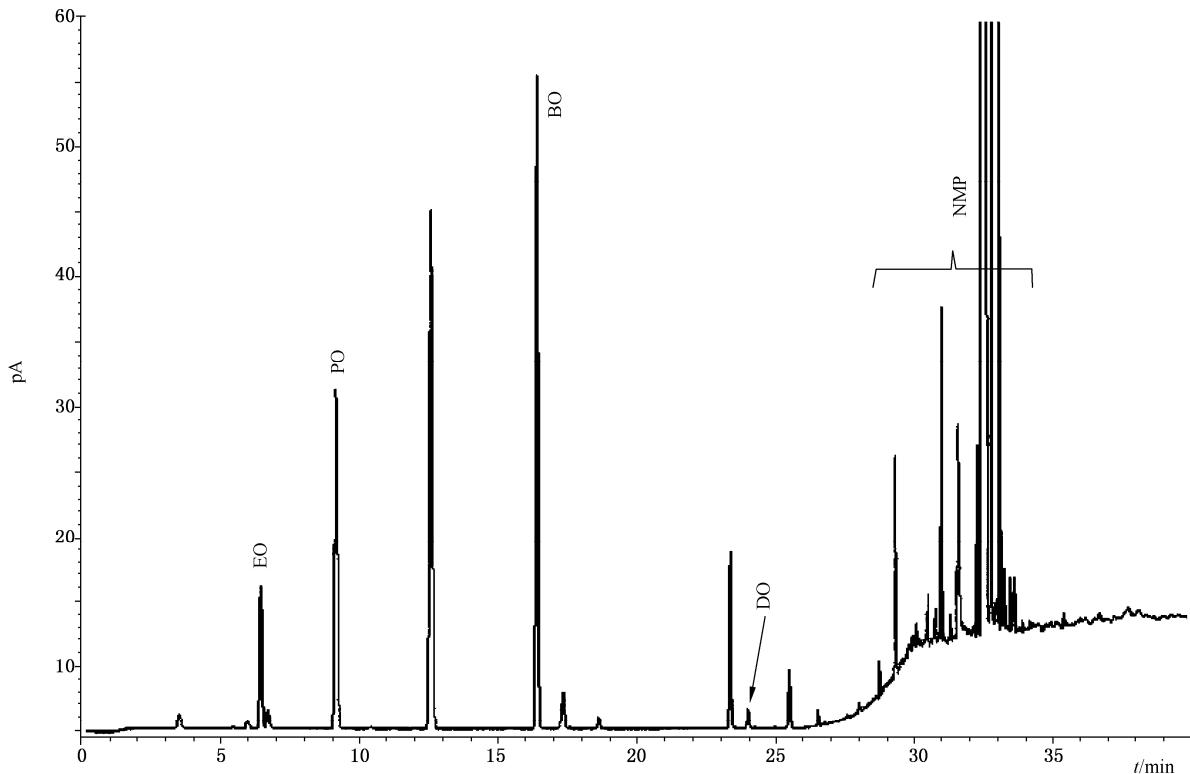
$m_i$  ——试样的质量, 单位为克(g);

$10^6$  —— 质量换算系数。

试验结果以平行测定结果的算术平均值为准。在重复性条件下获得的 2 次独立测定结果的绝对差值不大于算术平均值的 7.3%。

**附录 B**  
**气相色谱图**

校正标准液的参考气相色谱图见图 B. 1。



说明：

- EO——环氧乙烷；
- PO——环氧丙烷；
- BO——环氧丁烷；
- DO——1,4-二氧六环；
- NMP——N-甲基-2-吡咯烷酮。

图 B. 1 校正标准液的参考气相色谱图