

# 中华人民共和国国家标准

GB 1886.71—2015

---

## 食品安全国家标准

### 食品添加剂 1,2-二氯乙烷

2015-09-22 发布

2016-03-22 实施

中华人民共和国  
国家卫生和计划生育委员会 发布

# 食品安全国家标准

## 食品添加剂 1,2-二氯乙烷

### 1 范围

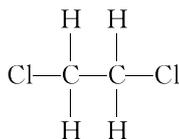
本标准适用于由氯与乙烯反应制得的食品添加剂 1,2-二氯乙烷。

### 2 化学名称、结构式、分子式和相对分子质量

#### 2.1 化学名称

1,2-二氯乙烷

#### 2.2 结构式



#### 2.3 分子式

$\text{C}_2\text{H}_4\text{Cl}_2$

#### 2.4 相对分子质量

98.96(按 2007 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	无色	取适量样品置于清洁、干燥的具塞锥形瓶中,在自然光线下,观察其色泽和状态
状态	透明易流动油状液体	

#### 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
折光率( $n_D^{20}$ )	1.444~1.446	GB/T 614
相对密度( $d_{20}^{20}$ )	1.245~1.255	GB 5009.2
沸程/°C	82~85	GB/T 615
水分, $w/\%$	$\leq 0.03$	GB/T 606
酸度(以盐酸计)/(mg/kg)	$\leq 10.0$	附录 A 中 A.3
游离卤素试验	通过试验	附录 A 中 A.4
蒸发残渣, $w/\%$	$\leq 0.002$	GB/T 9740
铅(Pb)/(mg/kg)	$\leq 1.0$	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 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

#### A.2.1 溶解性

**A.2.1.1 有机溶剂溶解性:**取 5 mL 样品于 100 mL 具塞比色管中,分别任取 1~10 倍体积比的乙醇、乙醚、丙酮等有机溶剂与样品混合,振摇 1 min,静置 10 min,观察是否分层。试样应与乙醇、乙醚、丙酮混溶。

**A.2.1.2 水溶解性:**取 0.5 mL 样品于 100 mL 具塞比色管中,加入 100 倍以上体积比的水与样品混合,振摇 1 min,静置 10 min,观察是否分层。试样溶于约 120 倍体积的水。

#### A.2.2 1,2-二氯乙烷的质谱定性

##### A.2.2.1 方法提要

试样直接注入气相色谱质谱仪中,1,2-二氯乙烷在毛细管色谱柱中分离后,用气相色谱质谱仪采用全扫描方式进行检测定性。

##### A.2.2.2 试剂和材料

**A.2.2.2.1 1,2-二氯乙烷标准品:**纯度大于等于 99%。

**A.2.2.2.2 正己烷:**色谱纯。

##### A.2.2.3 仪器和设备

气相色谱-质谱仪。

##### A.2.2.4 鉴别方法

###### A.2.2.4.1 参考气相色谱测定条件

参考气相色谱测定条件如下:

- 色谱柱:毛细管色谱柱 WAX MS 30 m×0.25 mm×0.25 μm 或相当者;
- 进样口温度:230 °C;
- 进样方式:分流进样,分流比 1:50;
- 进样量:0.2 μL;
- 柱温:初始温度 40 °C,以 5 °C/min 的速率升温至 90 °C,以 40 °C/min 的速率升温至 250 °C;
- 载气:氦气,纯度大于等于 99.999%;

g) 流速:1.0 mL/min(恒流)。

#### A.2.2.4.2 参考质谱测定条件

参考质谱测定条件如下:

- a) 气相色谱质谱接口温度:280 °C;
- b) 离子源:电子轰击离子源,70 eV;
- c) 离子源温度:230 °C;
- d) 溶剂延迟:2 min;
- e) 质量扫描方式:全扫描;
- f) 离子扫描范围( $m/z$ ):20~300。

#### A.2.2.4.3 测定

在 A.2.2.4.1 和 A.2.2.4.2 的条件下注入标准溶液 0.2  $\mu$ L,进行气相色谱质谱分析。1,2-二氯乙烷的参考保留时间为 3.690 min。标准品的质谱图参见附录 B 中图 B.1。

### A.3 酸度(以盐酸计)的测定

#### A.3.1 试剂和材料

A.3.1.1 乙醇。

A.3.1.2 氢氧化钠标准滴定溶液, $c(\text{NaOH})=0.01 \text{ mol/L}$ 。

A.3.1.3 酚酞指示液:10 g/L。

#### A.3.2 仪器和设备

A.3.2.1 分析天平:感量 0.000 1 g。

A.3.2.2 具塞锥形瓶:100 mL。

A.3.2.3 单标移液管:25 mL。

A.3.2.4 滴定管:10 mL,最小刻度 0.05 mL。

#### A.3.3 分析步骤

取乙醇 25 mL,移入 100 mL 具玻塞的磨沙口锥形烧瓶中,加酚酞指示液 2 滴。用氢氧化钠标准滴定溶液滴定至首次出现淡粉红色。用单标移液管加入试样 25 mL(约 31 g),混匀,用氢氧化钠标准滴定溶液滴定至再次出现淡粉红色,记录此时消耗的氢氧化钠标准滴定溶液的体积。其消耗量不应超过 0.85 mL。

#### A.3.4 结果计算

酸度(以盐酸计) $w_2$ ,单位为毫克每千克(mg/kg),按式(A.1)计算:

$$w_2 = \frac{c \times V_1 \times M}{\rho \times V} \times 1\,000 \quad \dots\dots\dots (A.1)$$

式中:

- $c$  ——氢氧化钠标准滴定溶液的浓度,单位为摩尔每升(mol/L);
- $V_1$  ——消耗氢氧化钠标准滴定溶液的体积,单位为毫升(mL);
- $M$  ——盐酸的摩尔质量,单位为克每摩尔(g/mol), $M(\text{HCl})=36.45$ ;
- $\rho$  ——试样的密度,单位为克每毫升(g/mL);
- $V$  ——试样的体积,单位为毫升(mL);

1 000 ——换算系数。

#### A.4 游离卤素试验

##### A.4.1 试剂和材料

A.4.1.1 碘化钾溶液:10%。

A.4.1.2 淀粉溶液:取 1 g 淀粉与 0.01 g 红氧化汞混合,加入足够的冷水使成稀薄糊状。加沸水 20 mL,在不断搅拌下煮沸 1 min,冷却。取澄清液供用。

##### A.4.2 分析步骤

取试样 10 mL,加 10%碘化钾溶液(A.4.1.1)10 mL 和淀粉溶液(A.4.1.2)1 mL 混合后,强烈振摇 2 min,静置分层后,观察水层颜色是否变蓝,水层颜色不变蓝为通过试验。

## 附录 B

## 1,2-二氯乙烷标准品气相色谱质谱图

1,2-二氯乙烷标准品气相色谱质谱图见图 B.1。

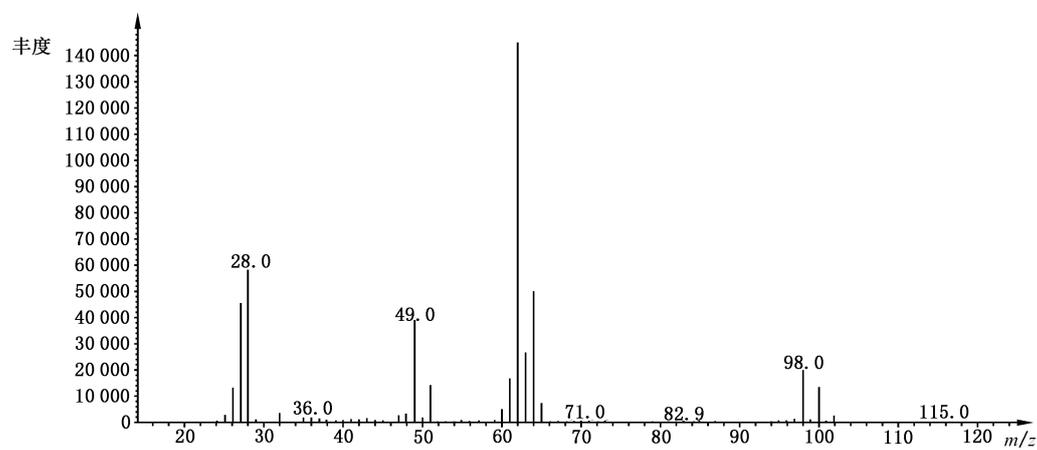


图 B.1 1,2-二氯乙烷标准品气相色谱质谱图