

# 中华人民共和国国家标准

**GB/T 14491—2015** 代替 GB/T 14491—2001

# 工业用环氧丙烷

Propylene oxide for industrial use

2015-12-31 发布 2016-07-01 实施

# 前 言

本标准按照 GB/T 1.1-2009 给出的规则起草。

本标准代替 GB/T 14491—2001《工业用环氧丙烷》,与 GB/T 14491—2001 相比,主要技术变化如下:

- ——修改了标准的适用范围(见第1章);
- ——增加了分子式结构图,并按 2011 年国际相对原子质量给出相对分子质量(见第 1 章);
- ——规范性引用文件采用现行国家标准,不再标注年代号(见第2章,2001年版的第2章);
- ——删除了一等品等级指标(见 2001 年版的 3.2);
- ——增加了"环氧丙烷"项目和指标,取消了"环氧乙烷"项目和指标(见 3.2,2001 年版的 3.2);
- ——合格品指标:色度由" $\leq$ 20"修改为" $\leq$ 10";酸度由" $\leq$ 0.01%"修改为" $\leq$ 0.006%";水分由" $\leq$ 0.10%"修改为" $\leq$ 0.050%"(见 3.2,2001 年版的 3.2);
- ——"醛质量分数(以丙醛计)"项目修改为"乙醛+丙醛",优等品指标由" $\leq 0.010\%$ "修改为" $\leq 0.005\%$ ",合格品指标由" $\leq 0.10\%$ "修改为" $\leq 0.020\%$ "(见 3.2,2001 年版的 3.2);
- ——增加了警告和警示(见首页和第4章);
- ——删除了环氧乙烷的试验方法,增加了环氧丙烷和"乙醛+丙醛"的试验方法(见 4.2、4.6,2001 年版的 4.6);
- ——增加了色度的试验方法 GB/T 6324.6,并作为仲裁方法(见 4.3,2001 年版的 4.2);
- ---修改了酸度的试验方法(见 4.4 和附录 B,2001 年版的 4.3);
- ——修改了水分的试验方法(见 4.5,2001 年版的 4.4);
- ——修改了检验规则(见第 5 章,2001 年版的第 5 章);
- ——删除了产品包装标志中商标、净重和有毒品内容,增加了安全标签要求(见 6.1,2001 年版的 6.1);
- ——删除了环氧丙烷镀锌铁桶包装的内容(见 6.2,2001 年版的 6.2);
- ——修改了安全章节内容(见第7章,2001年版的第7章);
- ——增加了附录 A 和附录 B。

本标准由中国石油和化学工业联合会提出。

本标准由全国化学标准化技术委员会有机化工分技术委员会(SAC/TC 63/SC 2)归口。

本标准起草单位:宁波镇海炼化利安德化学有限公司、中国石油化工股份有限公司北京化工研究院。

本标准参加起草单位:滨化集团股份有限公司、山东金岭化工股份有限公司、中海壳牌石油化工有限公司、中国石化集团资产经营管理有限公司上海高桥分公司、天津大沽化工股份有限公司。

本标准主要起草人:包森清、马典礼、朱长健、郭燕玲、刘秀丽、曹伟、徐清、杨志刚。

本标准所代替标准的历次版本发布情况为:

----GB/T 14491-1993,GB/T 14491-2001.

# 工业用环氧丙烷

警告:本标准并不旨在说明与其使用有关的所有安全问题,使用者有责任采取适当的安全和健康措施,并应符合国家有关法规的规定。

#### 1 范围

本标准规定了工业用环氧丙烷的要求、试验方法、检验规则、标志、包装、运输、贮存和安全等。本标准适用于氧化法和氯醇法生产的工业用环氧丙烷。

分子式:C3H6O

结构式:

$$H_3C-HC < CH_2$$

相对分子质量:58.08(按2011年国际相对原子质量)。

#### 2 规范性引用文件

下列文件对于本文件的应用是必不可少的。凡是注日期的引用文件,仅注日期的版本适用于本文件。凡是不注日期的引用文件,其最新版本(包括所有的修改单)适用于本文件。

- GB 190 危险货物包装标志
- GB/T 601 化学试剂 标准滴定溶液的制备
- GB/T 603 化学试剂 试验方法中所用制剂及制品的制备
- GB/T 3143 液体化工产品颜色测定法(Hazen 单位—铂-钴色号)
- GB/T 3723 工业用化学产品采样安全通则
- GB/T 6283 化工产品中水分含量的测定 卡尔・费休法(通用方法)
- GB/T 6324.6 有机化工产品试验方法 第6部分:液体色度的测定 三刺激值比色法
- GB/T 6680 液体化工产品采样通则
- GB/T 6682 分析实验室用水规格和试验方法
- GB/T 8170 数值修约规则与极限数值的表示和判定
- GB/T 9722 化学试剂 气相色谱法通则
- GB 15258 化学品安全标签编写规定

#### 3 要求

#### 3.1 外观

透明液体,无可见机械杂质。

3.2 工业用环氧丙烷的质量应符合表1的规定。

表 1 技术要求

项目		指标		
		优等品	合格品	
环氧丙烷, w/%	$\geqslant$	99.95	99.80	
色度/Hazen 单位(铂-钴色号)	$\leq$	5	10	
酸度(以乙酸计), w/%	$\leq$	0.003	0.006	
水分,w/%	$\leq$	0.020	0.050	
乙醛+丙醛, w/%	$\leq$	0.005	0.020	

#### 4 试验方法

警示:试验方法规定的一些试验过程可能导致危险情况,操作者应采取适当的安全和防护措施。

#### 4.1 外观

将试样注入清洁、干燥的 100 mL 具塞比色管中,液层高度为  $50 \text{ mm} \sim 60 \text{ mm}$ ,在日光或日光灯的透射下直接目测。

# 4.2 环氧丙烷的测定

按附录 A 规定的方法进行测定。

# 4.3 色度的测定

按 GB/T 6324.6 规定的方法进行测定,也可按 GB/T 3143 进行测定。以 GB/T 6324.6 为仲裁方法。

#### 4.4 酸度的测定

按附录B规定的方法进行测定。

#### 4.5 水分的测定

按 GB/T 6283 规定的方法进行测定。

以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相对偏差不大于15%。

#### 4.6 乙醛+丙醛的测定

按附录A规定的方法进行测定。

#### 5 检验规则

- 5.1 第3章要求中的外观和表1规定的所有项目均为出厂检验项目。
- 5.2 以同等质量、均匀的产品为一批,也可按产品贮罐组批。
- 5.3 采样按 GB/T 6680 规定执行,采样安全应遵守 GB/T 3723 的规定。采样总体积不少于 500 mL,分别装入两个清洁、干燥的玻璃瓶中,贴上标签,一瓶供检验用,另一瓶留样备查。需留样或长距离运输

的样品瓶应保持密封,室温或冷藏贮存。

5.4 检验结果的判定按 GB/T 8170 中修约值比较法进行。检验结果如有一项不符合本标准相应等级 要求时,应重新加倍取样、复检。重新检验的结果即使只有一项不符合本标准相应等级要求,则整批产 品判为不合格。

#### 6 标志、包装、运输和贮存

#### 6.1 标志

- 6.1.1 环氧丙烷的包装容器上应有牢固清晰的符合 GB 190 规定的"易燃液体"标志,同时,应在包装容 器的明显位置粘贴、拴挂或喷印符合 GB 15258 规定的标签。
- 6.1.2 每批产品都附有一定格式的质量证明书。内容包括:
  - a) 生产厂名、厂址;
  - b) 产品名称;
  - c) 批号或生产日期;
  - d) 产品检验结果和检验结论;



e) 本标准编号等。

#### 6.2 包装

环氧丙烷应采用清洁、干燥且罐体材料为碳钢或不锈钢的槽罐车包装。

#### 6.3 运输

环氧丙烷采用专用槽车(船)运输,或采用管道运输,均应符合有关的安全规定。

#### 6.4 贮存

环氧丙烷应储存于阴凉、通风良好的专用库房或储罐内,远离火种、热源。储存温度不宜超过 25 ℃,保持容器密封。

# 7 安全

- 7.1 危险警告:环氧丙烷是无色透明易挥发的液体,有类似乙醚的气味。溶于水(溶解度为 39.5%),易 溶于醇、醚等有机溶剂。沸点 34.2 ℃,闪点(开口)-37 ℃,爆炸极限 2.3%~36.0%(体积比)。易燃液 体,为可疑人类致癌物。接触高浓度蒸气,会出现眼和呼吸道刺激症状,中枢神经系统抑制症状。重者 可见有烦躁不安、多语、谵妄,甚至昏迷。少数出现中毒性肠麻痹、消化道出血以及心、肝、肾损害。眼和 皮肤接触可致灼伤。
- 7.2 安全措施:所有接触环氧丙烷的人员应穿戴规定的防护用品,工作场所应有符合国家规定的安全 和防护措施。发生泄漏,应及时疏散人员,切断火源,少量泄漏用砂土或其他不燃材料吸收,大量泄漏时 应构筑围堤或挖坑收容,用防爆泵转移至槽车或专用收集器内。发生火灾,应使用抗溶性泡沫、二氧化 碳、干粉或砂土扑救,用水灭火无效。

#### 附 录 A

#### (规范性附录)

#### 环氧丙烷及其杂质的测定(气相色谱法)

#### A.1 方法提要

在本方法规定的条件下,将适量试样注入气相色谱仪。环氧丙烷和杂质在毛细管色谱柱上有效分离,使用氢火焰离子化检测器(FID)测量各个组分的峰面积。采用峰面积校正归一化法计算每个组分的浓度,扣除水分后计算得到环氧丙烷和杂质的含量。

本方法适用于纯度(质量分数)不低于 95%、杂质浓度(质量分数)范围为(0.001~0.5)%的环氧丙烷的测定。

#### A.2 试剂

- A.2.1 氢气:纯度(体积分数)大于99.995%。
- A.2.2 氮气:纯度(体积分数)大于99.995%。
- A.2.3 空气:无油,经硅胶、分子筛充分干燥和净化。

#### A.3 仪器

- **A.3.1** 气相色谱仪:配置氢火焰离子化检测器(FID)和进样分流装置,整机灵敏度和稳定性符合 GB/T 9722 中的有关规定。仪器的线性范围应满足定量分析要求。
- A.3.2 积分仪或色谱工作站。
- A.3.3 微量注射器。
- **A.3.4** 推荐的色谱柱和典型操作条件见表 A.1。其他能达到同等分离效果的色谱柱和操作条件也可使用。

#### 表 A.1 推荐的色谱柱和典型操作条件

项目	参 数	
固定相	二乙烯基苯-乙二醇-二甲基丙烯酸	
色谱柱长×柱内径×液膜厚度	25 m×0.32 mm×7 μm	
柱温	80 ℃,保持 0 min;5 ℃/min 到 200 ℃	
进样口温度/℃	170	
检测器温度/℃	270	
载气(氢气)流量(恒流)/(mL/min)	2.2	
分流比	100:1	
进样量/µL	0.5	

#### A.4 分析步骤

**A.4.1** 各组分的相对校正因子,根据各组分的有效碳原子数(ECN),以正庚烷为参比,按照式(A.1)计算得到,各组分的相对校正因子参考值见表 A.2。正庚烷的相对校正因子设为 1.00。

式中:

 $f_i$  ——组分i 的相对校正因子;

 $M_i$  ——组分 i 的摩尔质量,单位为克(g);

 $ECN_i$  ——组分i 的有效碳原子数;

 $M_{C7}$  ——正庚烷的摩尔质量,单位为克(g), $M_{C7}=100.20$ ;

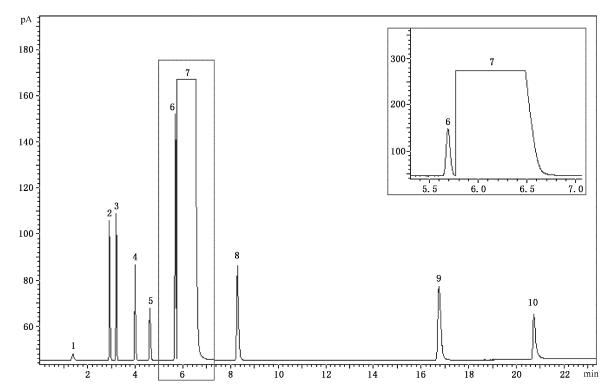
ECN c7 ——正庚烷的有效碳原子数,为 7.00。

表 A.2 相对校正因子参考值

序号	组分	有效碳原子数 ECN	相对校正因子 f 546
1	丙烯	2.90	1.01
2	乙醛	1.00	3.08
3	甲醇	0.74	3.02
4	环氧乙烷	1.20	2.56
5	甲酸甲酯	1.00	4.20
6	丙醛	2.00	2.03
7	环氧丙烷	2.20	1.84
8	呋喃	3.00	1.59
9	1,2-二氯丙烷	2.76	2.86
10	1,2-丙二醇	1.75	2.66

- A.4.2 开启色谱仪和积分仪或色谱工作站。
- A.4.3 按操作条件设定仪器参数。
- A.4.4 将一定体积的环氧丙烷样品注入进样口,待色谱峰出完后,处理色谱图得到分析结果。
- A.4.5 典型色谱图见图 A.1。

#### GB/T 14491—2015



说明:

- 1 ——丙烯;
- 2 ——甲醇;
- 3 ——环氧乙烷;
- 4 ——乙醛;
- 5 ——甲酸甲酯;
- 6 ----呋喃;
- 7 ——环氧丙烷;
- 8 丙醛;
- 9 ----1,2-二氯丙烷;
- 10---1,2-丙二醇。

图 A.1 典型色谱图

# A.5 结果计算

# A.5.1 环氧丙烷和杂质

环氧丙烷和杂质的质量分数  $w_i$ ,按式(A.2)计算:

$$w_{i} = \frac{A_{i} \times f_{i}}{\sum_{i=1}^{n} (A_{i} \times f_{i})} \times (100\% - w_{1}) \quad \dots (A.2)$$

式中:

 $A_i$  ——试样中组分i 的峰面积;

 $f_i$  ——试样中组分 i 的相对校正因子;  $w_1$  ——按 4.5 测得的水分的质量分数。

对试样中不能得到相对校正因子的杂质组分,其校正因子设为1.00。

# A.5.2 乙醛+丙醛

乙醛+丙醛的质量分数  $w_2$ ,按式(A.3)计算:

$$w_2 = AA + PA$$
 ······ (A.3)

式中:

AA ——乙醛含量(质量分数),根据式(A.2)给出,%;

PA ——丙醛含量(质量分数),根据式(A.2)给出,%。

# A.6 结果报告

以两次重复测定结果的算术平均值报告其测定结果。

环氧丙烷的纯度精确至 0.01%(质量分数),杂质的含量精确至 0.001%(质量分数)。

#### A.7 重复性

在重复性条件下获得的两次独立测试结果的绝对差值不应超过表 A.3 的重复性限(r),以超过重复性限(r)的情况不超过 5%为前提。

表 A.3 重复性限(r)

项目		重复性限(r)	
杂质组分,w/%	$0.001 \leqslant w_i \leqslant 0.010$	两次测定结果算术平均值的 15%	
	$w_i > 0.010$	两次测定结果算术平均值的 10%	
环氧丙烷含量, w/%		0.04	

# 附 录 B (规范性附录) 酸度的测定

#### B.1 方法原理

以酚酞为指示剂,用氢氧化钠标准滴定溶液中和滴定,根据消耗氢氧化钠标准滴定溶液的体积计算试样中酸的含量,以乙酸计。

也可以使用电位滴定计,以电位变化确定滴定终点。

#### B.2 试剂

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 规定的三级水。必要时,将水煮沸 10 min 以上,冷却后得到无二氧化碳的水。

分析中所用标准溶液、制剂及制品,在没有注明其他要求时,均按 GB/T 601 和 GB/T 603 的规定制备。

- B.2.1 异丙醇。
- **B.2.2** 氢氧化钠标准滴定溶液:c(NaOH)=0.01 mol/L。
- B.2.3 酚酞指示液:10 g/L。

# B.3 仪器



- B.3.1 滴定管:5 mL微量滴定管,分度值 0.02 mL。
- B.3.2 磁力搅拌器。
- B.3.3 电位滴定计,配有相应的 pH 电极。

# B.4 分析步骤

在 250 mL 锥形瓶中加入 50 mL 异丙醇和 2~3 滴酚酞指示液,将锥形瓶放在磁力搅拌器上,在低速搅拌下用氢氧化钠标准滴定溶液滴定至溶液呈粉红色,立即加入 25.0 mL 试样,继续用氢氧化钠标准滴定溶液滴定至溶液呈粉红色,保持 15 s 不褪色为终点,记录滴定试样时消耗的氢氧化钠标准滴定溶液体积。

使用电位滴定计进行测定时,直接使用去离子水做溶剂,并保持试样和去离子水的比例为 1:2。 注: 当实验室环境中的  $CO_2 \ge 0.5\%$  (体积分数)时,应采用通氮气等保护措施以减少  $CO_2$  对测定结果的影响。

#### B.5 结果计算

酸度(以乙酸计)的质量分数 ω,按式(B.1)计算:

$$w = \frac{V_c M}{V_s \times 0.830 \times 1000} \times 100\%$$
 ..... (B.1)

## 式中:

- V ——滴定试样所消耗的氢氧化钠标准滴定溶液的体积,单位为毫升(mL);
- c ——氢氧化钠标准滴定溶液的浓度,单位为摩尔每升(mol/L);
- M ——乙酸的摩尔质量的数值,单位为克每摩尔(g/mol),M=60.05;
- $V_s$  ——试样的体积,单位为毫升(mL);
- 0.830 ——环氧丙烷在 20 ℃时的密度的数值,单位为克每立方厘米(g/cm³)。

## B.6 结果报告

以两次重复测定结果的算术平均值报告其测定结果。

酸度(以乙酸计)结果精确至 0.001%(质量分数)。结果小于 0.001%(质量分数)时,按<0.001%(质量分数)报告。

## B.7 重复性

在重复性条件下获得的两次独立测试结果的绝对差值不应超过表 B.1 的重复性限(r),以超过重复性限(r)的情况不超过 5%为前提。

表 B.1 重复性限(r)

项目	重复性限(r)	
酸度(以乙酸计), w/%	两次测定结果算术平均值的 10%	

540