#### 附件:聚乙二醇 600 药用辅料标准草案公示稿

#### 聚乙二醇600

#### Juyi'erchun 600

## Polyethylene Glycol 600

本品为环氧乙烷和水缩聚而成的混合物。分子式以HO(CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>O)<sub>n</sub>H表示,其中n代表氧乙烯基的平均数。

【性状】本品为无色或几乎无色的黏稠液体,或呈半透明蜡状软物; 略有特臭。

本品在水或乙醇中极易溶解。

凝点 取本品,照凝点测定法(通则0613)测定,记录凝结过程中的最高温度,应为15~25℃。

相对密度 本品的相对密度 (通则 0601) 在40℃时应为1.101~1.135。

**黏度** 本品的运动黏度 (通则 0633第一法),在40°C时 (毛细管内径为1.2mm) 应为56~ 62mm $^2/s$ 。

- 【鉴别】(1)取本品0.05g,加稀盐酸5ml和氯化钡试液lml,振摇,滤过;在滤液中加入10%磷钼酸溶液lml,产生黄绿色沉淀。
- (2)取本品0.lg,置试管中,加入硫氰酸钾和硝酸钴各0.lg,混合后,加入二氯甲烷5ml,溶液呈蓝色。
- 【检查】平均分子量 取本品约1.2g,精密称定,置干燥的250ml具塞锥形瓶中,精密加邻苯二甲酸酐的吡啶溶液(取邻苯二甲酸酐14g,溶于无水吡啶100ml中,放置过夜,备用)25ml,摇匀,加少量无水吡啶于锥形瓶口边缘封口,置沸水浴中,加热30分钟,取出冷却,精密加入氢氧化钠滴定液(0.5mol/L)50ml,以酚酞的吡啶溶液(1→100)为指示剂,用氢氧化钠滴定液(0.5mol/L)滴定至显红色,并将滴定的结果用空白试验校正。供试量(g)与4000的乘积,除以消耗氢氧化钠滴定液(0.5mol/L)的容积(ml),即得供试品的平均分子量,应为570~630。

**酸碱度** 取本品 $\frac{1.0g5.0g}{1.0g}$ ,加水 $\frac{100ml$ 和饱和氯化钾溶液0.3ml溶解后,依法测定(通则 0631),pH值应为 $4.0\sim7.0$ 7.5。

溶液的澄清度与颜色 取本品5.0g,加水50ml溶解后,依法检查(通则0901与通则0902),溶液应澄清无色;如显浑浊,与2号浊度标准液(通则0902第一法)比较,不得更浓;如显色,与黄色2号标准比色液(通则0901第一法)比较,不得更深。

乙二醇、二甘醇、三甘醇 取本品4.0g,精密称定,置100ml量瓶中,精密加入内标溶液 (取1,3丁二醇适量,用无水乙醇稀释成每1ml中约含4mg的溶液)1.0ml,加无水乙醇稀释至 刻度,摇匀,作为供试品溶液。

另取乙二醇、二甘醇和三甘醇对照品适量,精密称定,加无水乙醇稀释配制成每1ml含乙二醇、二甘醇、三甘醇各4mg的对照品贮备溶液。再精密量取该溶液1.0ml,置100ml量瓶中,精密加入内标溶液1.0ml,加无水乙醇稀释至刻度,摇匀,作为对照品溶液。

照气相色谱法(通则0521)试验。以50%苯基-50%甲基聚硅氧烷为固定液(30m×0.53mm, 1μm)。起始温度60℃,维持5分钟,以每分钟5℃的速率升温至110℃,维持5分钟,以每分钟5℃的速率升温至280℃,维持40分钟(根据分离情况调整时间)。进样口温度为270℃,氢火焰离子化检测器温度为290℃。量取供试品溶液与对照品溶液各1μl,分别进样,记录色谱图。按内标法计算,含乙二醇、二甘醇与三甘醇均不得过0.1%。

**环氧乙烷和二氧六环** 取本品1g,精密称定,置顶空瓶中,精密加入水1.0ml,密封,摇匀,作为供试品溶液。精密量取环氧乙烷水溶液对照品适量,用水稀释制成每1ml约含2μg的溶液,作为环氧乙烷对照品溶液。

另取二氧六环对照品适量,精密称定,用水制成每1ml中约含20μg的溶液,作为二氧六环对照品溶液。取本品1.0g,精密称定,置顶空瓶中,精密加环氧乙烷对照品溶液与二氧六环对照品溶液各0.5ml,密封,摇匀,作为对照溶液。

精密量取环氧乙烷对照品溶液及二氧六环对照品溶液各0.5ml置顶空瓶中,加入新配制的0.001%乙醛溶液0.1ml,密封,摇匀,作为系统适用性(灵敏度)溶液。照气相色谱法(通则0521)试验,以5%苯基-95%甲基聚硅氧烷为固定液,起始温度为35℃,维持5分钟,以每分钟5℃的速率升温至180℃,然后以每分钟30℃的速率升温至250℃,维持5分钟(根据分离情况调整时间)。进样口温度为150℃,检测器温度为250℃,顶空瓶平衡温度为70℃,平衡时间为45分钟。取系统适用性(灵敏度)溶液顶空进样,调节检测器灵敏度使环氧乙烷峰和二氧六环峰高的信噪比均大于5,乙醛峰和环氧乙烷峰的分离度不小于2.0。分别取供试品溶液及对照溶液顶空进样,重复进样至少3次。环氧乙烷峰面积的相对标准偏差应不得过15%,二氧六环峰面积的相对标准偏差应不得过10%,按标准加入法计算,环氧乙烷不得过0.0001%,二氧六环不得过0.001%。

甲醛 取本品1g,精密称定,加入0.6%变色酸钠溶液0.25ml,在冰水中冷却后,加硫酸5ml,摇匀,静置15分钟,缓缓定量转移至盛有10ml水的25ml量瓶中,放冷,缓慢加水加至刻度,摇匀,作为供试品溶液。

另取甲醛溶液适量,精密称定,置100ml量瓶中,加水稀释至刻度,制成每1ml含含甲醛3mg的溶液,精密量取1ml,置100ml量瓶中,用水稀释至刻度;精密量取1ml,自"加入0.6%变色酸钠溶液0.25ml"起,同法操作,作为对照液。取上述两种溶液,照紫外-可见分光光度法(通则0401),在567nm波长处测定吸光度,并用同法操作的空白溶液进行校正。供试品溶液的吸光度不得大于对照溶液的吸光度(0.003%)。

水分 取本品2.0g, 照水分测定法 (通则0832第一法1) 测定, 含水分不得过1.0%。

炽灼残渣 取本品,依法检查(通则0841),遗留残渣不得过0.1%。

**重金属** 取本品4.0g,加盐酸溶液( $9\rightarrow1000$ )5ml与水适量,溶解后,用稀醋酸或氨试液调节pH值至 $3.0\sim4.0$ ,再加水稀释至25ml,依法检查(通则0821第一法),含重金属不得过百万分之五。

砷盐 取本品0.67g,置凯氏烧瓶中,加硫酸5ml,用小火消化使炭化,控制温度不超过120℃(必要时可添加硫酸,总量不超过10ml),小心逐滴加入浓过氧化氢溶液,俟反应停止,继续加热,并滴加浓过氧化氢溶液至溶液无色,冷却,加水10ml,蒸发至浓烟发生使除尽过氧化氢,加盐酸5ml与水适量,依法检查(通则 0822第一法),应符合规定(0.0003% )。

【类别】药用辅料——溶剂和增塑剂等。

【贮藏】密封保存。

【标示】应标明重均分子量及分子量分布系数的标示值(可按下述测定方法测定)。

分子量及分子量分布测定方法 分别取聚乙二醇200、聚乙二醇400、聚乙二醇600、聚乙二醇1000和聚乙二醇4000分子量对照品适量,加流动相溶解并稀释制成每1ml约含2mg的溶液作为对照品溶液。称取样品适量,加流动相溶解并稀释制成每1ml中约含2mg的溶液作为供试品溶液。照分子排阻色谱法(通则0514)测定,采用适宜分离范围的凝胶色谱柱,以0.1mol/L硝酸钠溶液(含0.02%抑菌剂)为流动相,示差折光检测器;检测器温度为35℃,柱温35℃,取对照品溶液各100μl注入液相色谱仪,记录色谱图,由GPC 软件计算回归方程,线性相关系数R应不得小于0.99。取供试品溶液100μl,同法测定,根据回归方程计算供试品的重均分子量和分子量分布。供试品的重均分子量应为标示值的90%~110%,分布系数应为标示值的90%~110%。 (抑菌剂为2-甲基-4-异噻唑啉-3-酮和5-氯-2-甲基-4-异噻唑啉-3-酮(如 ProClin300)或其他抑菌效力相当的小分子抑菌剂。)

#### 注:本品在水或乙醇中极易溶解。

起草单位:南京威尔生物科技有限公司

复核单位(指导单位): 江苏省食品药品监督检验研究院 联系电话: 025-86251150 参与单位: 禾大化学品(上海)有限公司、辽宁奥克医药辅料股份有限公司

# 聚乙二醇600药用辅料起草说明

#### 一、性状

根据《国家药用辅料标准编写细则(2023 年暂行版)》中的要求修订:因"略有特臭"描述的实验确认有困难,删除该描述;另将溶解度放于正文最后以"注"的形式体现,作为信息参考。

## 二、凝点

凝点的设置主要用于控制本品分子量及其分布,与现有标准中已经设置的"平均分子量、分子量及分子量分布"项目有重叠,加之,现有标准中凝点测定方法的误差较大,根据专委会意见,删除该项目。

### 三、酸碱度

因聚乙二醇在水溶液中解离能力弱,直接测定水溶液pH值时平衡时间长且稳定差,为此,参考USP-NF2023聚乙二醇标准中pH项下的测定方法,在供试品溶液中加入少量的饱和氯化钾溶液,并将取样量扩大5倍,以增加测定方法的可操作性及结果的稳定性;因本品的pH值上限与中和工艺的终点有关,对产品本身的质量无明显影响,均在pH中性附近,同时考虑测定的误差,修订时将其上限调整为7.5,项目名称也相应的由"酸度"修订为"酸碱度"。