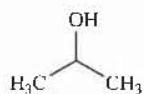


异丙醇

Yibingchun

Isopropyl Alcohol

 C_3H_8O 60.10

[67 63-0]

本品为 2-丙醇。

【性状】本品为无色澄清的液体。

本品与水、甲醇、乙醇或乙醚能任意混溶。

相对密度 本品的相对密度(通则 0601 韦氏比重秤法)为 0.785~0.788。

折光率 本品的折光率(通则 0622)为 1.376~1.379。

【鉴别】(1)取本品 1ml, 加碘试液 2ml 与氢氧化钠试液 2ml, 振摇, 即产生黄色沉淀, 并产生碘仿的特臭。

(2)取本品 5ml, 加重铬酸钾试液 20ml, 再小心加硫酸 5ml, 在水浴上缓缓加热, 产生的气体能使浸有水杨醛-乙醇溶液(1:10)与 30% 氢氧化钠溶液的滤纸变红棕色。

(3)本品的红外光吸收图谱应与对照品的图谱一致(通则 0402)。

【检查】酸度 取本品 50.0ml, 加水 100ml, 加酚酞指示液 2 滴, 用氢氧化钠滴定液(0.1mol/L)滴至粉红色 30 秒不褪色, 消耗氢氧化钠滴定液(0.1mol/L)不得过 1.4ml。

溶液的澄清度与颜色 取本品 1.0ml, 加水 20ml, 混匀, 静置 5 分钟后, 依法检查(通则 0901 与通则 0902), 溶液应澄清无色。

吸光度 取本品, 照紫外-可见分光光度法(通则 0401)测定, 在 230nm、250nm、270nm、290nm 与 310nm 波长处的吸光度分别不得大于 0.30、0.10、0.03、0.02 与 0.01。

水中不溶物 取本品 2.0ml, 加水 8ml, 振摇, 放置 5 分钟, 溶液应澄清。

不挥发物 取本品 50.0ml, 置 105℃ 恒重的蒸发皿中, 在水浴上蒸干后, 再在 105℃ 干燥 1 小时, 遗留残渣不得过 1.0mg[0.002%(g/ml)]。

易氯化物 取本品 10.0ml, 置比色管中, 调节温度至 15℃, 加高锰酸钾滴定液(0.02mol/L)0.50ml, 密塞, 摆匀,

在 15℃ 静置 15 分钟, 溶液所呈粉红色不得完全消失。

易炭化物 取硫酸 5ml, 置干燥的比色管中, 冷却至 10℃, 振摇同时滴加本品 5.0ml(保持溶液温度不得高于 20℃), 溶液的颜色与黄色 1 号标准比色液(通则 0901)比较, 不得更深。

羰基化合物 取本品 0.50ml, 置具塞比色管中, 加 2,4-二硝基苯肼溶液(取 2,4-二硝基苯肼 50mg, 加盐酸 2ml, 用无羰基甲醇稀释至 50ml, 摆匀) 1ml, 密塞, 摆匀, 静置 30 分钟, 加吡啶 8ml、水 2ml 与氢氧化钾-甲醇溶液(取 33% 氢氧化钾溶液 15ml, 加无羰基甲醇 50ml) 2ml, 摆匀, 静置 30 分钟, 用无羰基甲醇稀释至 25ml, 摆匀, 所呈暗红色与羰基化合物(CO)杂质标准溶液 0.50ml 按同一方法处理后比较, 不得更深。

水分 取本品, 照水分测定法(通则 0832 第一法 1)测定, 含水分不得过 0.2%。

苯与有关物质 照气相色谱法测定(通则 0521)。

色谱条件与系统适用性试验 用 6% 氯丙基苯基-94% 二甲基硅氧烷为固定液(或极性相近)的毛细管柱, 程序升温, 起始温度为 40℃, 维持 12 分钟, 以每分钟 10℃ 的速率升温至 240℃, 维持 10 分钟; 进样口温度为 280℃, 检测器温度为 280℃。对照溶液(a)中正丙醇峰与 2-丁醇峰的分离度应不小于 10。

测定法 取本品作为供试品溶液(a); 精密量取 2-丁醇 1ml, 置 50ml 量瓶中, 用本品稀释至刻度, 摆匀, 精密量取 5ml, 置 100ml 量瓶中, 用本品稀释至刻度, 摆匀, 作为供试品溶液(b); 精密量取 2-丁醇和正丙醇各 0.5ml, 置 50ml 量瓶中, 用本品稀释至刻度, 摆匀, 精密量取 5ml, 置 50ml 量瓶中, 用本品稀释至刻度, 摆匀, 作为对照溶液(a); 精密量取苯 100μl, 置 100ml 量瓶中, 用本品稀释至刻度, 摆匀, 精密量取 0.2ml, 置 100ml 量瓶中, 用本品稀释至刻度, 摆匀, 作为对照溶液(b)。精密量取对照溶液(a)、(b)和供试品溶液(a)、(b)各 1μl, 分别注入气相色谱仪, 记录色谱图。供试品溶液(a)中如含苯, 其峰面积应不大于对照溶液(b)中苯峰面积的 0.5 倍(0.0002%); 供试品溶液(b)中其他各杂质峰面积的总和不得大于对照溶液(a)中 2-丁醇峰面积的 3 倍(0.3%)。

【类别】药用辅料, 溶剂。

【贮藏】遮光, 密闭保存。

① 无羰基甲醇的制备: 取甲醇 2000ml, 加 2,4-二硝基苯肼 10g 与盐酸 0.5ml, 置水浴加热回流 2 小时, 弃去最初的馏出液 50ml, 收集馏出液置棕色瓶中。

② 羰基化合物(CO)杂质标准溶液的制备: 精密称取丙酮 10.43g(相当于 CO 5.000g), 置含 50ml 无羰基甲醇的 100ml 量瓶中, 用无羰基甲醇稀释至刻度, 摆匀, 精密量取 2ml, 置另一 100ml 量瓶中, 用无羰基甲醇稀释至刻度, 摆匀, 精密量取 2ml, 置 50ml 量瓶中, 用无羰基甲醇稀释到刻度, 摆匀, 即得(每 1ml 中含 40μg 的 CO)。本溶液临用新配。

红 氧 化 铁

Hong Yanghuatie

Red Ferric Oxide

Fe_2O_3 159.69

[1309-37-1]

本品按炽灼至恒重后计算，含 Fe_2O_3 不得少于 98.0%。

【性状】 本品为暗红色粉末；无臭，无味。

本品在水中不溶；在沸盐酸中易溶。

【鉴别】 取本品约 0.1g，加稀盐酸 5ml，煮沸冷却后，溶液显铁盐的鉴别反应(通则 0301)。

【检查】 水中可溶物 取本品 2.0g，加水 100ml，置水浴上加热回流 2 小时，滤过，滤渣用少量水洗涤，合并滤液与洗液，置经 105℃ 恒重的蒸发皿中，蒸干，在 105℃ 干燥至恒重，遗留残渣不得过 10mg(0.5%)。

酸中不溶物 取本品 2.0g，加盐酸 25ml，置水浴中加热使溶解，加水 100ml，用经 105℃ 恒重的 4 号垂熔坩埚滤过，滤渣用盐酸溶液(1→100)洗涤至洗液无色，再用水洗涤至洗液不显氯化物的反应，在 105℃ 干燥至恒重，遗留残渣不得过 6mg(0.3%)。

炽灼失重 取本品约 1.0g，精密称定，在 800℃ 炽灼至恒重，减失重量不得过 4.0%(通则 0831)。

钡盐 取本品 0.2g，加盐酸 5ml，加热使溶解，滴加过氧化氢试液 1 滴，再加 10% 氢氧化钠溶液 20ml，滤过，滤渣用水 10ml 洗涤，合并滤液与洗液，加硫酸溶液(2→10) 10ml，不得显浑浊。

铅 取本品 2.5g，置 100ml 具塞锥形瓶中，加 0.1mol/L 盐酸溶液 35ml，搅拌 1 小时，滤过，滤渣用 0.1mol/L 盐酸溶液洗涤，合并滤液与洗液置 50ml 量瓶中，加 0.1mol/L 盐酸溶液稀释至刻度，摇匀，作为供试品溶液。照原子吸收分光光度法(通则 0406)，在 217.0nm 的波长处测定。另取标准铅溶液 2.5ml，置 50ml 量瓶中，加 1mol/L 盐酸溶液 5ml，加水稀释至刻度，摇匀，同法测定。供试品溶液的吸光度不得大于对照溶液(0.001%)。

砷盐 取本品 0.67g，加盐酸 7ml，加热使溶解，加水 21ml，滴加酸性氯化亚锡试液使黄色褪去，依法检查(通则 0822 第一法)，应符合规定(0.0003%)。

【含量测定】 取经 800℃ 炽灼至恒重的本品约 0.15g，精密称定，置具塞锥形瓶中，加盐酸 5ml，置水浴上加热使溶解，加过氧化氢试液 2ml，加热至沸数分钟，加水 25ml，放冷，加碘化钾 1.5g 与盐酸 2.5ml，密塞，摇匀，在暗处静置 15 分钟，用硫代硫酸钠滴定液(0.1mol/L)滴定，至近终点时加淀粉指示液 2.5ml，继续滴定至蓝色消失。每 1ml 硫代硫酸钠滴定液(0.1mol/L)相当于 7.985mg 的 Fe_2O_3 。

【类别】 药用辅料，着色剂和包衣材料等。

【贮藏】 密封保存。

纤维醋法酯

Xianwei Cufazhi

Cellacefate

[9004-38-0]

本品为部分乙酰化的纤维素与苯二甲酸酐缩合制得。按无游离酸和无水物计算，含苯甲酸甲酰基($\text{C}_8\text{H}_5\text{O}_3$)应为 30.0%~36.0%，乙酰基($\text{C}_2\text{H}_3\text{O}$)应为 21.5%~26.0%。

【性状】 本品为白色或类白色的无定形纤维状、细条状、片状、颗粒或粉末。

本品在水或乙醇中不溶；在丙酮中溶胀成澄清或微浑浊的胶体溶液。

【鉴别】 取本品，用粉碎机或研磨机粉碎后，取粉末，用溴化钾压片法测定，其红外光吸收图谱应与对照品的图谱一致(通则 0402)。

【检查】 黏度 精密称取本品 15g(按无水物计)，置具塞锥形瓶中，精密加丙酮-水(249:1)溶液 85g，振摇至完全溶解，依法测定动力黏度(通则 0633 第一法)，选择不同内径的毛细管，使得留出时间大于 200 秒。黏度应为 45~90mPa·s。

水分 取本品约 0.5g，精密称定，加无水乙醇-二氯甲烷(3:2)混合溶液代替无水甲醇作溶剂使溶解(如供试品溶解困难，用脱水乙醇代替无水乙醇)，照水分测定法(通则 0832 第一法 1)测定，含水分不得过 5.0%。

游离酸 取本品约 3.0g，精密称定，置碘量瓶中，加甲醇溶液(1→2)100ml，密塞，振摇 2 小时；滤过，用甲醇溶液(1→2)洗涤碘量瓶和残渣 2 次，每次 10ml，合并洗液和滤液，加酚酞指示液 3 滴，用氢氧化钠滴定液(0.1mol/L)滴定，并将滴定的结果用空白试验校正。每 1ml 氢氧化钠滴定液(0.1mol/L)相当于 8.306mg 的 $\text{C}_8\text{H}_5\text{O}_4$ 。按无水物计算，含游离酸以邻苯二甲酸($\text{C}_8\text{H}_6\text{O}_4$)计，不得过 3.0%。

炽灼残渣 取本品 2.0g，依法检查(通则 0841)，遗留残渣不得过 0.1%。

重金属 取炽灼残渣项下遗留的残渣，依法检查(通则 0821 第二法)，含重金属不得过百万分之十。

【含量测定】 苯甲酸甲酰基 取本品约 1g，精密称定，置锥形瓶中，加乙醇-丙酮(3:2)混合液 50ml，振摇使溶解，加酚酞指示液 2 滴，用氢氧化钠滴定液(0.1mol/L)滴定，并将滴定的结果用空白试验校正。每 1ml 氢氧化钠滴定液(0.1mol/L)相当于 14.91mg 的 $\text{C}_8\text{H}_5\text{O}_3$ 。按下式计算苯甲酸甲酰基的百分含量：

$$\frac{14.91(V-V_0)}{[1000(100\%-S)(100\%-S)W]} \times \frac{1.795S}{(100\%-S)}$$