

执业药师资格考试基础复习汇总芳酸及其酯类执业药师资格考试
PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/507/2021_2022__E6_89_A7_E4_B8_9A_E8_8D_AF_E5_c23_507248.htm 芳酸及其酯类酚羟基的鉴别试验：三氯化铁反应。具有酚羟基的药物与三氯化铁试液反应，生成紫堇色铁配位化合物。芳伯氨基的鉴别试验：重氮化-偶合反应。在酸性溶液中，与亚硝酸钠试液进行重氮化反应，生成的重氮盐与碱性 2-萘酚偶合产生橙红色沉淀。阿司匹林的鉴别：三氯化铁反应。加热水解后与三氯化铁反应，显紫色堇色。水解反应。阿司匹林与碳酸钠试液加热水解，得水杨酸钠及醋酸钠，加过量的稀硫酸酸化后，水杨酸白色沉淀析出，并产生醋酸的臭气。红外吸收光谱。对氨基水杨酸的鉴别：三氯化铁反应。加稀盐酸呈酸性后反应，呈紫红色。重氮化-偶合反应。见上面。红外吸收光谱。阿司匹林的检查项目：除"炽灼残渣"和"重金属"外，还有以下特殊检查项目。溶液的澄清度：检查碳酸钠试液中不溶物。杂质不溶于碳酸钠溶液，而阿司匹林可溶，可控制杂质。水杨酸：原料限量0.1%，片剂限量0.3%，肠溶片限量1.5%，栓剂限量1.0%（高效液相色谱法）。易炭化物阿司匹林的含量测定：原料药：直接滴定法。以水为溶剂。指示剂：酚酞。片剂和肠溶片：两步滴定法。第一步：中和。第二步：水解与测定。计算：供试品中阿司匹林的含量，由水解时消耗的碱量计算。每1ml氢氧化钠滴定液（0.1mol/L）相当于18.02mg的C₉H₈O₄。栓剂：高效液相色谱法。对氨基水杨酸钠中的特殊杂质：间氨基酚。含量测定：亚硝酸钠滴定法（重氮化法）。永停法指示终点。苯甲酸钠的鉴别：三氯化铁反应。苯

甲酸的碱性水溶液或苯甲酸钠的中性溶液，与三氯化铁试液生成碱式苯甲酸铁盐的赭色沉淀。分解产物的反应。苯甲酸盐可分解成苯甲酸升华物，分解产物可用于鉴别。指示剂：甲基橙。滴定液：盐酸（0.5mol/L）。有机溶剂：乙醚。每1ml的盐酸滴定液（0.5mol/L）相当于72.06mg的C₇H₅NaO₂。氯贝丁酯的鉴别：羟肟酸铁反应。氯贝丁酯分子中具有酯结构，与盐酸羟胺及三氯化铁作用，形成有色的异羟肟酸铁，显紫色。氯贝丁酯的杂质检查：酸度、对氯酚（限度为0.0025%）、挥发性杂质。氯贝丁酯的含量测定：两步滴定法。加入过量的氢氧化钠滴定液（0.5mol/L），加热回流水解，生成对氯苯氧异丁酸钠和乙醇，成语的氢氧化钠用盐酸滴定液（0.5mol/L）滴定，并将滴定的结构用空白试验校正。

"#F8F8F8" 100Test 下载频道开通，各类考试题目直接下载。详细请访问 www.100test.com