

浙江大学 实验报告

专业: 混合班
 姓名: 张弛
 学号: 3240103480
 日期: 25/3/11
 地点: 207

课程名称: 酯化实验(乙) 指导老师: 赵玲丽 成绩: +
 实验名称: 乙酰水杨酸的合成 实验类型: 同组学生姓名:

一、实验目的和要求(必填)

二、实验内容和原理(必填)

三、主要仪器设备(必填)

四、操作方法与实验步骤

五、实验数据记录和处理

六、实验结果与分析(必填)

七、讨论、心得

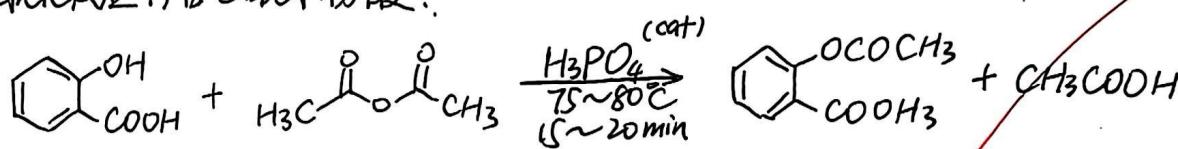
一、目的

- 掌握利用醇类酰化反应制备乙酰水杨酸的合成方法.
- 掌握减压抽滤、冰浴加热、重结晶等基本操作.

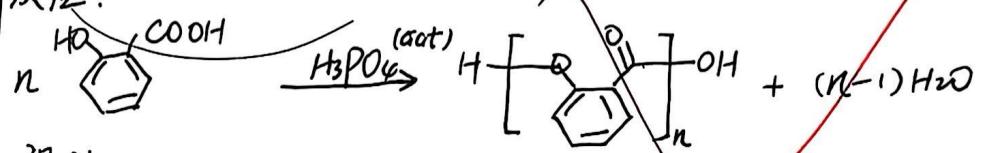
2015.03.25

二、原理

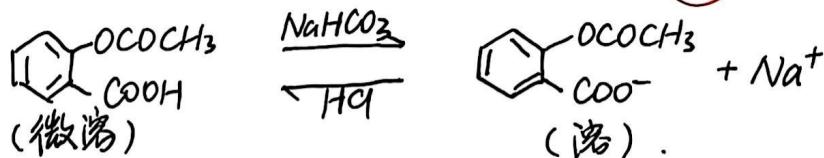
1. 酰化反应制备乙酰水杨酸:



副反应:

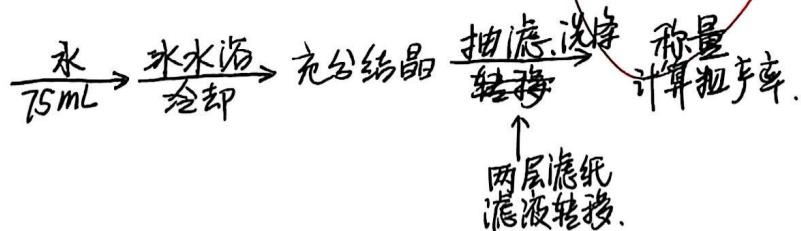


2. 提纯



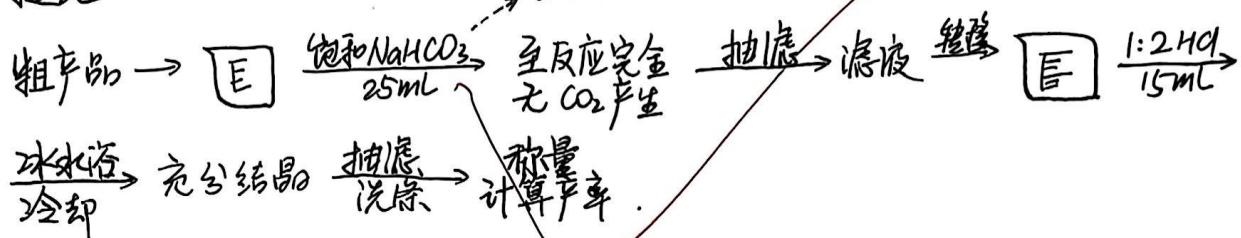
三、实验步骤

1. 制备



实验名称：解热镇痛药阿司匹林合成姓名：张弛 学号：3240103480

2. 提纯



四、注意事项

1. 全程配戴护目镜和手套。
2. 乙酸酐在通风橱中用加液器取用。
3. 乙酸酐易水解，反应容器无水干燥。
4. 采用磷酸应注意安全，缓慢加入。
5. 水杨酸和乙酸酐预混后，才能加磷酸，以免副产品过多。
6. 一定析出奶油状固体后才可加水。
7. 酸化后加水应分多次少量加入，防止剧烈水解致溶液溅出。
8. 从水浴锅中操作锥形瓶时，戴上隔热手套，防烫伤。

装

订

线

五、数据和结果分析

$$\text{水杨酸: } \frac{4.80}{4.80} \text{ g. 理论产物质量: } m_{\text{理论}} = 4.80 \text{ g} \times \frac{180.16}{138.12} = 6.26 \text{ g.}$$

络产物为较规则几何晶体，表面有较明显反光，但总体看去是白色粉末状。

$$\text{实际称量得到 } m_{\text{实}} = 3.64 \text{ g. 计算产率 } Y = \frac{m_{\text{实}}}{m_{\text{理论}}} = \frac{3.64}{6.26} \times 100\% = 58\%.$$

六、分析和讨论

① 定性分析纯度：

取少许产物 $\xrightarrow[\text{(米粒大小)}]{\text{CH}_3OH \quad 5mL}$ $\xrightarrow[1\sim2\text{滴}]{1\% \text{FeCl}_3 \text{溶液}}$ 观察溶液变化。

溶液显成黄色：这说明产物中仍含有少量水杨酸。因为 Fe^{3+} 本身显黄色，若完全不含水杨酸，则溶液应显黄色更深，而正是因为呈紫红色与黄色综合后，整体显浅黄。

经验：说明在第一步反应时，反应不够充分。这有可能是因为反应物原本温度较低，升温到 80℃ 所需要的时间久。可适当延长第一步反应时间。

对比：对比产物纯度高的同学的产物，可以发现我的产物光亮程度远不及纯度高的同学。

② 产率分析：

1. 在整个流程中，出现过多几次固体转移的操作，每次不可避免地在滤纸上留下大量残留，从而造成了产物的损失。
2. 在过滤完的洗涤操作中，两次用去离子水洗涤，可能导致水杨酸产物溶于水而被洗去（乙酰水杨酸微溶于水）。

实验名称：布洛芬合成 姓名：张驰 学号：3240103480

七、思考题

1. 作催化剂，使最佳反应温度降到 80°C，大大减少了副反应的进行。~~一切从实际出发~~
2. 第一次是将析出的晶体粗产物分离出来，所以取滤饼（在滤纸上）
第二次是加入 NaHCO₃ 后滤去副产物，所以取滤液。~~第三次是加入 HCl 后产物再次析出，所以取滤饼。~~
3. 乙酸酐易水解，而“水解产物”乙酸无法与水杨酸反应生成阿司匹林；且阿司匹林微溶于水，若不干燥仪器，可能导致产率下降。

装

订

线