洲;3人等实验报告

专业: 派危避
姓名"一一
学号: 元
日期,2015年4日1日

课程名称: 新加以学字验(Z) 指导老师实验名称: 新热镇病药图司匹林的 类验类型	
一、实验目的和要求(必填) 三、主要仪器设备(必填) 五、实验数据记录和处理 七、讨论、心得	二 实验的容和原理(必填)四、操作方法与实验步骤 六、实验结果与分析(必填)

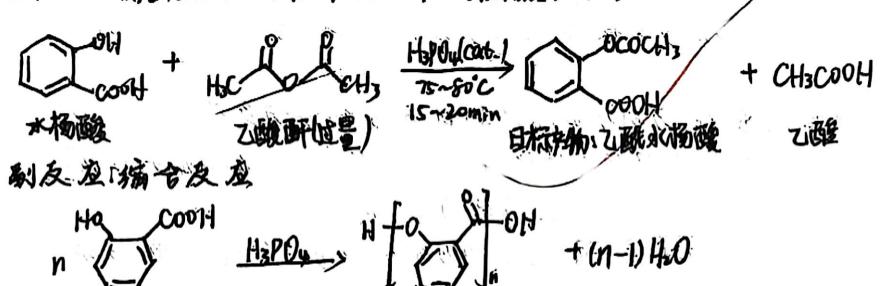


订

线

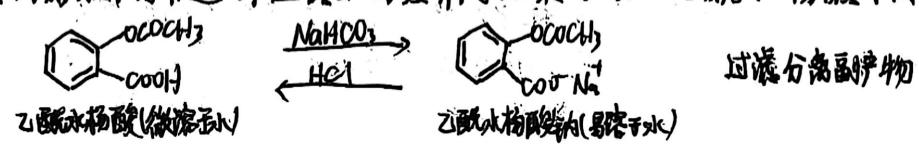
- 一、实验的
- (1) 掌握利用酚类酰化反应制备乙酰水杨酸的方成方法;
- (2) 掌握减压抽溶、水浴如热、重锅晶等基本操作;
- (3) 穿在乙酰水杨酸料多品纯度的定性分析方法。
- 二、定验原理
- 1. 酰化反应钼乙酰水杨酸

主反应, 既化反应(条件, 无水、加热、酸作化)



2. 乙酰水杨酸的提纯

乙酰水杨酸能与碳酸氢钠反应生成水溶性监,而刷多物聚合物不溶于碳 酸氢钠溶液,利用退种性民上的差异,可把聚合物从乙酰水杨酸中降玉.



三、定验步骤

1. 乙酰水杨酸的钢备 私开煤 75~80とまじた 产物结晶析出 体奶欢 一遊戲船 表晶体系 Moderate **可摩擦内壁**

2. 飞脱水杨酸的投纸 临阳初日 乙酰水杨酸粗产品 122 HC 为002产至chalish以

冰游,产物的结晶,通流、燃



实验名称: 解於頓痛或阿司匹林的剛隆智: 学号:

の、注意事項

- 1. 全程佩戴护母额如子套
- 2. 乙酸酚刺激性 轻义,在通风橱中用加液唱取用(每次压取6mL,压两次)。
- 3. 乙酸则易水解,断闻友应容竭应无水十燥。
- 4、取用磷酸时强直完全,摄慢加入。
- 5、一定零水杨馥和乙酸财预,混石,有可以如十滴,磷酸,以免别多品过多.
- 6. 一定量初出添奶状的固体后有可以如本。
- 7、配化反应结束为加水时应少量多次加入,防止乙酸酐刷烈水解导致溶液 溅出.
 - B. 从本浴锅中操作锥的瓶时, 戴上隔热寻套,防止烫伤。

五、实验数据记录与结果

椒量的水杨酸质量 Mo=4.80g。

租户物为白色、块状晶体,而终产物为白色、分末状晶体,加大麻二360g。

由Mthe = 138.129/mol, Mcostorhow = 180.169/mol + , M理论 = m. Mrhow = 4.80× 180.16 9=6.269

则产率y=mkk x/00%=3.60 x100%=67.5%

使用FeCla溶液进行检验,发现溶液呈淡紫色,说明产品中有少量的水杨酸对路。

长为柯和河论

本实验的终步物多率认为57.5%,多率较低,络合多品中有水杨酸残强。真可能原 国为:

- (1) 伞实验汤及了三次抽源操作,分别为抽源得到料多品、抽源分离不离物以及 抽源得到最终多品,在抽源过程中,有部分运体残留在维斯瓶(第一次抽源)。从桥 (第三次抽源)、漏斗(一、三两次均角)母难以洗去,导致多率下降。
- (2) 在第二次抽源中,除去了部分沉淀,液沉淀即为副反应产生的聚合物与碳 酸氢钠反应得到的多物,由于行在副反应,政液定验的多率下降。/
- (3) 查阅资料为知,本杨酸与乙酸别的反应行在反友平衡,即使乙酸别过量. 也无法保证本物酸被免金反应,故终多物中仍行态本物酸,和水杨酸的相对分 日度量小于乙酰水杨酸的相对分子医量,故多率下降.
- (4) 在得到胜多品以及得到终多物的过程中均渡及冰水浴并需要观察到因 好完全扔出,由于人眼难以分辨固分是否已完全扔出,具行态时间限制,导致实际上 在固体并没有完全利出的情况下就进行下一步操作,寻战部分多品极失,多率下降.

七、思考题

- 1. 浓磷酸可以作为液反反的作化剂,同时吸水,
- 2. 一三两次目标多物在混纸上面,因为在一三两次抽混中,我们分别需要得到 料多物和终多物;第二次目标多物在混液中,因为在第二次抽源中,我们利用了飞脉本 杨酸钩的水溶性,故目标为物在滤液中.
 - 3. 防止乙酸酐水解.
 - 4. 粗多品中可能存在水杨酸、水杨酸的聚合物;最后多品中可能还有水杨酸。
- 5. 摩探时可以在外,杯上夕生懒小的玻璃懒晶,驼导绣晶,为了促其快速绕晶。 日队向其中加入灰土颗粒等充当晶核,

