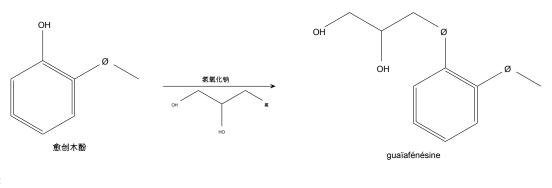
醚的合成 威廉姆森合成

醚(RO-R")可以通过醇盐的反应来制备(ř-Ø)与烷基卤 (R'-X)。这种反应 亲核取代 被称为合成 威廉姆森。 下面是合成

在guaïafénésine,对咳嗽的药物,愈创木酚从。



化工:

2-甲氧基苯酚(愈创木酚):C

₇ ^ h₈ Ø ₂ ; *M =* 124.13克 · 摩尔

°C.

3-氯丙-1,2-二醇:C

₃^h₇国际奥林匹**利**佞気は**0.54克・摩尔**

^{= 1} ; *d* = 1 , 32

氢氧化钠:将NaOH; M = 40.00克 · 摩尔

戊烷,乙,乙醇,tertiobutyleméthyléther。

氢氧化钠溶液2,0mol·该

饱和氯化钠(NaCl)溶液和氯化铵(NH

4 CL) 。

无水硫酸钠钠

₂ SO ₄ .

处理:

- 1.启动洲系带水。
- 2.在50毫升的Erlenmeyer烧瓶中在10ml的蒸馏水中溶解2.5克氢氧化钠的氢氧化钠(NaOH)。
- 3.在100ml烧瓶中,溶解2,75mL愈创木酚在15毫升乙醇。然后加入5毫升 氢氧化钠溶液上面制备。
- 4.有冷凝器提供的瓶中,100洲?呃得分浴

°C.

- 5.在50mL的锥形瓶中,溶解2.5毫升3-氯丙-1,2-二醇在2.5毫升乙醇中。
- 6. 10分钟后洲系带,引入(由冷却剂)3-氯丙-1,2-二醇的溶液 几次点滴。
- 7.分钟洲系带30后,将混合物冷却至环境温度。
- 8.开展薄层色谱法(TLC)对VERI?尔反应已经发生。洗脱液: 混合物叔丁基甲基/乙基乙(50/50)。

在老师的存在显示UV板。

- 9.添加30毫升饱和NaCI溶液。
- 10.提取与水相 3 × 叔丁基甲基的25毫升。
- 11.洗涤用氢氧化钠为2mol的溶液25毫升,有机相·该

=1 ,然后用20毫升溶液

饱和NH

4 氯。

12.用Na将有机相 $_2$ SO $_4$ 无水,? 滤波器,并在减压下蒸发。一 浅黄色油状物。

13.添加30毫升戊烷,并在冰浴中冷却该混合物,同时搅拌。产品必须 趋之若鹜。

- 14.在玻璃料上真空下挤压。
- 15.执行重结晶:将产物在热乙基乙几毫升。添加 轻轻戊烷直至中变得混浊和冷静。
- 16.挤压真空?布氏过滤器。

问题:

- 1.过量引入试剂?如果是这样,哪个?
- 2.计算该反应的产率。
- 3.将反应确实发生?在一个CCM,什么参数依赖于比值 接待?JUSTI?呃在TLC观察任务的相对位置。
- 4.根据TLC是总反应?
- 5.为什么我们没有看到TLC的3氯丙-1,2-二醇?

分析:

- 1.为什么我们使用乙醇作为反应溶剂?
- 2.什么是所有步骤9至16的作用?
- 3.什么是饱和NaCl溶液的作用?
- 4.为什么我们有由水相的三次采油 3 × 叔丁基甲基的25毫升在

而不是做一个单一的萃取叔丁基甲基的75毫升?

- 5.在步骤11中,什么是氢氧化钠溶液的作用?什么是NH的饱和溶液的作用
- 6.戊烷是所述类型的溶剂?为什么一个增加步骤13和15?

4 氯?