第二十七章练习

27.1 判断下列反应的类型:

$$CI + CH_3S^ + H_2$$
 $COOC_2H_5$
 $COOC_2H_5$
 CH_2CI_2

27.2 何种物质在乙醇中更快溶剂解? 解释原因

27.3 给出下列反应的主产物,指出反应机理类型

27.4 如果不发生重排, 你预计下面的反应会获得何种产物? 如果发生碳正离子重排呢? 给出你认为的最主要的产物结构

27.5 画出下列反应的主产物结构

$$+ Br_2 \xrightarrow{CCI_4}$$

$$+ HI \xrightarrow{}$$

$$+ H_2O \xrightarrow{H_2SO_4}$$

27.6 苯在 AlCl₃存在下用卤代烷处理得到烷基苯,该反应称为 Friedel-Crafts 烷基化反应,例如:

请画出反应机理,用箭头表示电子对流向。注意 AlCl₃参与其中,可参考苯的卤化反应书写机理。



27.7 2,2,3-三甲基戊烷单溴化反应的主产物是什么? 2,3-二甲基丁烷的单氟化产物			
呢?解释原因			
27.8 尼龙 66 是通过己二酰氯 ClCO(CH ₂) ₄ COCl 和另一物质反应得到的,请画出配			
平的反应方程式			
27.9 叠氮离子可作为亲核试剂进攻碳得到叠氮化物 RN ₃ , 随后用还原剂(如			
NaBH ₄) 还原为氨基以及氮气。请给出使用 C2 化合物制备 1-丁胺的方法			
27.10 有三种三溴苯,记为 I、II、III,它们单硝化后分别得到 1、2、3 种产物。请			
指出它们各是什么			
1月日日1日日日日日日日日日日日日日日日日日日日日日日日日日日日日日日日日日			

27.11 烷烃氯代的活性为 3° > 2° > 1°, 活性比	4.3:3:1。2-甲基丁烷单氯	貳代有多少种
可能的产物?它们的相对比例是多少?		

27.12 醛、酮是亲电试剂,可以被亲核试剂亲核进攻羰基的碳原子。格氏试剂是卤代烷和金属镁反应得到的试剂: $R-Br+Mg\to R-MgBr$,其可以看成是 $R^{-+}MgBr$,碳负离子的等价物。格氏试剂和醛、酮的反应如下:

- 12-1 1-溴丁烷制成格氏试剂后与水反应的产物是什么?
- 12-2 利用格氏试剂合成 2-己醇
- 12-3 芳基卤也可以形成格氏试剂,写出氯苯形成的格氏试剂与丙酮反应的产物,该产物还可以通过什么方式获得?
- 12-4 乙基溴化镁和 1-己炔反应的产物是什么?
- 12-5 设计方案合成 2-庚炔-1-醇