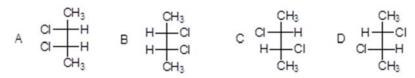
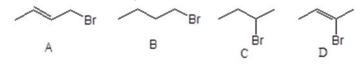
第八章 卤代烃练习题(带*号4学分不做)

一、综合题(每题2分)

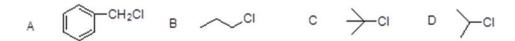
1. 下列哪个是(2S, 3R)-2, 3-二氯丁烷的结构:



2.比较下列化合物和 AgNO3 乙醇溶液反应活性并由大到小排序:



- 3. 将下列化合物中氢的化学位移值(d)的由大到小排列:
- (A) CH₃Br (B) CHBr₃ (C) CH₂Br₂ (D) CH₄
- 4.氯代烃和氢氧化钠在水和乙醇混合液中发生亲核取代反应时,属于 SN1 机理的是: A产物构型完全转换 B有重排产物 C碱浓度增加反应加快 D 叔氯代烃速率最大
- 5. 将下列亲核试剂的亲核性由大到小排列 A HS⁻ B HO⁻ C F⁻ D NH₂⁻
- 6. 将下列化合物发生 SN1 反应活性由大到小排序:



7.. 将下列化合物发生 S_N2 反应活性由大到小排序:

A.溴甲烷 B. 溴乙烷 C. 2-溴丙烷 D. 2-溴-2-甲基丙烷

8. 将下列卤代烃发生亲核取代反应活性由大到小排序:

A碘乙烷 B氟乙烷 C 溴乙烷 D 氯乙烷

- 9. 下列化合物不能发生亲核取代反应的是:
- A 氯苯 B 烯丙基氯 C 溴代正丁烷 D 氯乙烯
- 10. 写出 与乙醇钠反应的主要产物:



二、完成下列各个反应(如有立体专一性,需加以标注)(每空1分,共20分)

$$\begin{array}{c|c}
\hline
 & Fe \\
\hline
 & Br_2
\end{array}$$
() $\begin{array}{c}
Cl_2 \\
\hline
 & hv
\end{array}$ () $\begin{array}{c}
NsCN \\
\hline
 & \end{array}$ ()

3.
$$C_2H_5Br \xrightarrow{Mg}$$
 () $CH_3C \equiv CH$ () + {

4.
$$\frac{C_2H_5ONa}{C_2H_5OH}$$
 (

5.
$$CI$$
 H_2O OH S_N2 (

三、从指定的有机原料合成(无机试剂任选)(每小题 5 分, 共 25 分)

4. 由丙烯制备 2-氘代丙烷

5. 由小于等于 2 个碳有机化合物为原料合成:

四、 写出下列反应的机理 (每题 20 分)

五、推测分子结构 (共 15 分)

1. 化合物 $A(C_6H_{13}Br)$,与硝酸银的醇溶液迅速反应得到淡黄色溴化银沉淀; A 在氢氧化钠的乙醇溶液中加热主要得到产物 $B(C_6H_{12})$ 和少量的异构体 $C(C_6H_{12})$;将 B 用高锰酸钾溶液处理后只生成一种酮,而 C 经氧化后可生成一分子酮、一分子 CO_2 和 H_2O ,试推断 A, B, C 的构造式。(7 分)

2. 某烃(A)分子式为 C_4H_8 ,在常温下与 Cl2 反应生成分子式为 $C_4H_8Cl_2$ 的(B),A 在光照下与 Cl2 反应生成分子式为 C_4H_7Cl 的(C),(C)与 $NaOH/H_2O$ 作用生成(D)(C_4H_8O),(C)与 $NaOH/C_2H_5OH$ 反应生成 1,3-丁二烯。写出 $A\sim D$ 的结构。(8 分)