## 2008 年重庆工商大学有机化学考研试题 A 卷

## 一、选择题(2×15)30分 下列碳正离子稳定性顺序是( $-CH_2^{\mathsf{T}}$ (4). CH<sub>3</sub> B. (1)(3)(2)(4) A. (1)(2)(3)(4) C. (1)(4)(2)(3) 2. 下列醇与 Lucas 试剂在室温条件下反应,立即浑浊的是( CH<sub>3</sub> CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>OH B. CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CHCH<sub>3</sub> CH3CH2CCH2OH CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CHCH<sub>2</sub>OH 3. 以下不具有还原性的是 A. D-葡萄糖 B. 蔗糖 C. D-果糖 D. 4. 以下不发生碘仿反应的是( CH<sub>3</sub>C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub> D. CH<sub>3</sub>CCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub> A. CH<sub>3</sub>CHO B. CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>OH C. ÓН 5. 下列化合物在碱性介质中水解,反应速率最快的是( В. 6. 下列化合物中,酸性最强的是( D. 下列化合物中最容易发生硝化反应的是( $-CH_3$ 8. 下列化合物在稀碱中水解,主要以 SN1 历程反应的是( A. CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>Br B.CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH=CHBr C. CH<sub>3</sub>CH=CHCH<sub>2</sub>Br D.CH<sub>2</sub>=CHCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>Br 9. 下列化合物中具有顺反异构的是( A. CH<sub>3</sub>CH=CHCH<sub>3</sub> B. CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH=CH<sub>2</sub> C. CH<sub>3</sub>CH=C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub> D. $CH_3C \equiv CCH$ 10. 下列化合物没有芳香性的是(

A. 环戊烯 B. 环戊烷 C. 正戊烷 D. 1,3-二甲基环丙烷 12. 与 HBr 加成反应活性最大的是 ( )。 A.  $CH_2$ —CHBr B.  $CH_3CH$ — $CH_2$  C.  $CH_2$ — $CHNHCH_3$  D.  $CH_2$ — $CHNO_2$ 13. 丁烷的构象有( )。 A. 2种 B. 4种 C. 8种 D. 无限种 14. 下列化合物即可与 NaHSO<sub>3</sub> 作用,又可发生碘仿反应的是( A. (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CHCHO B. CH<sub>3</sub>COCH<sub>3</sub> C. (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CHOH 15. 溶于纯水后,溶液 PH=5.5 的氨基酸,估计其等电点( A. 等于 5.5 B. 小于 5.5 C. 大于 5.5 二、用系统命名法(CCS)命名或写出结构式(2×15)30分 N. CH<sub>3</sub> CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub> 2. 烯丙基丙基醚 3.(E)-3-苯基-2-丙烯-1-醇 CH<sub>2</sub>COOH 6. HCON(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub> 7. (2S) -2-丁醇 8. 顺丁烯二酸酐 11.2-氯-1,3-戊二烯 12. 13.2-溴-1-已烯-4-炔 三、完成反应(2×15)30分 浓OH Cl + (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CHOHNH<sub>3</sub> .

11. 室温下能使溴褪色但不能使高锰酸钾溶液褪色的是(

$$\begin{array}{ccc}
CH_3 & & & & \\
\hline
& & & & \\
\hline
& & & & \\
\end{array}$$

$$\begin{array}{ccc}
CH_3 & & & \\
\hline
& & & \\
\end{array}$$

$$\begin{array}{cccc}
CH_2 & & \\
\hline
& & & \\
\end{array}$$

$$\begin{array}{ccccc}
P_2 P_6 & & \\
\hline
& & \\
\end{array}$$

9. 
$$(CH_3)_2C=CHCOOH \xrightarrow{LiAlH_4}$$
 ?

11. 
$$CH_3COCH_2CH_3 + NH_2OH \longrightarrow$$
 ?

8. 
$$\frac{\text{KMnO}_4}{\text{H}^+}$$
 ?  $\frac{\text{KMnO}_4}{\text{OH}}$  OH OH

$$H_3$$
C  $+ K_2$ Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub>  $+ CH_3$ COCH<sub>3</sub>  $+ C$ 

四、合成题 (6×5) 30 分

1.  $CH_2=CH_2 \rightarrow CH_2CH_2CH_2CH_2OH$ 

$$2. \hspace{1cm} \longleftarrow \hspace{-1cm} \text{CHO} \hspace{1cm} \longrightarrow \hspace{1cm} \hspace{1cm} \bigcirc \hspace{-1cm} \text{CH}_2 \text{COOH}$$

- 3. 甲苯 → 4-硝基-2-溴苯甲酸
- 4.  $CH_2=CH-CH_3 \rightarrow CH_2BrCHBrCH_2Cl$
- 5. 乙炔 → 3-己酮
- 五、结构推断题 (6×5) 30 分
- 1. 分子式为  $C_5H_{12}O$  的 A,氧化后得 B ( $C_5H_{10}O$ ),B 能与 2,4-二硝基苯肼反应,并在与碘的碱溶液 共热时生成黄色沉淀。A 与浓硫酸共热得  $C(C_5H_{10})$ ,C 经高锰酸钾氧化得丙酮及乙酸。推断 A、B、C 的结构。
- 2. 分子式为  $C_3H_7Br$  的 A, 与 KOH-乙醇溶液共热得 B, 分子式为  $C_3H_6$ , 如使 B 与 HBr 作用,则得 到 A 的异构体 C, 推断 A、B 和 C 的结构。
- 3. 分子式为  $C_6H_{12}$  的开链烃 A,有旋光性。经催化氢化生成无旋光性的 B,分子式为  $C_6H_{14}$ ,写出 A,B 的结构式。
- 4. 化合物 A,B,C 的分子式均为  $C_3H_6O_2$ , A 与碳酸钠溶液作用放出二氧化碳, B 和 C 则无反应,但用 氢氧化钠溶液加热处理 B、C 后,只有 B 的水解液蒸馏出的液体发生碘仿反应。试写出 A, B,C 的结构。
- 5. 分子式为  $C_5H_{10}Br_2$  的同分异构体的核磁共振谱的数据如下:

A:  $\delta = 1.0$  (单峰, 6H)

 $\delta = 3.4$  (单峰, 4H)

B: δ = 1.0 (三重峰, 6H)

 $\delta = 2.4$ (四重峰, 4H)

C:  $\delta = 1.0$  (单峰, 9H)

 $\delta = 5.3$  (单蜂, 1H)

D:  $\delta = 1.3$  (多重峰, 2H)

δ = 1.85 (多重峰, 4H)

δ = 3.35 (三重峰, 4H)

请写出 A. B. C. D的构造式。