



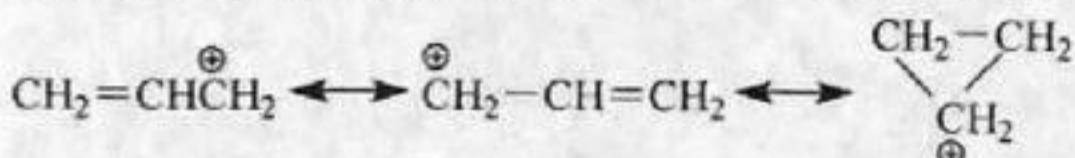
中国科学院 - 中国科学技术大学
2004 年招收攻读硕士学位研究生入学考试试题

试题名称： 有机化学

答案必须做在答题纸上，做在试卷上以零分计

一、回答下列各问题（15 分）

1. 指出下列共振结构式中，哪个式子是错的，为什么？

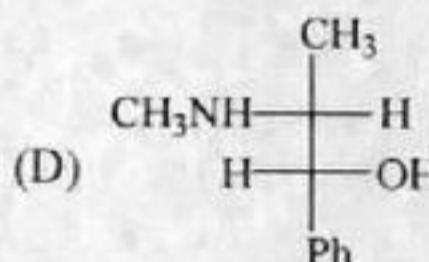
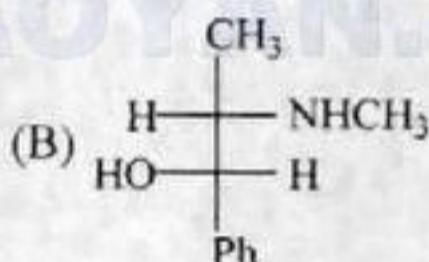
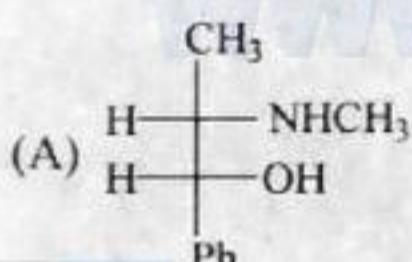
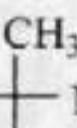


(A)

(B)

(C)

2. 在 H₂/Pt 条件下产物为



(C) 外消旋产物

3. 完成下列反应所用氧化剂是



(A) KMnO₄ / H[⊕]

(B) KMnO₄ / OH[⊖]

(C) K₂Cr₂O₇ / H⁺

(D) CrO₃ / 吡啶

4. 按烯醇式含量由高到低排列

(A) CH₂(COOC₂H₅)₂

(B) C₆H₅COCH₂COC₆H₅

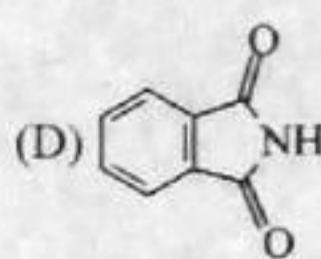
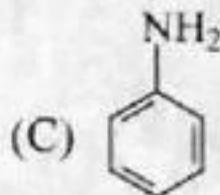
(C) CH₃COCH₂COCH₃

(D) CH₃COCH₂COOC₂H₅

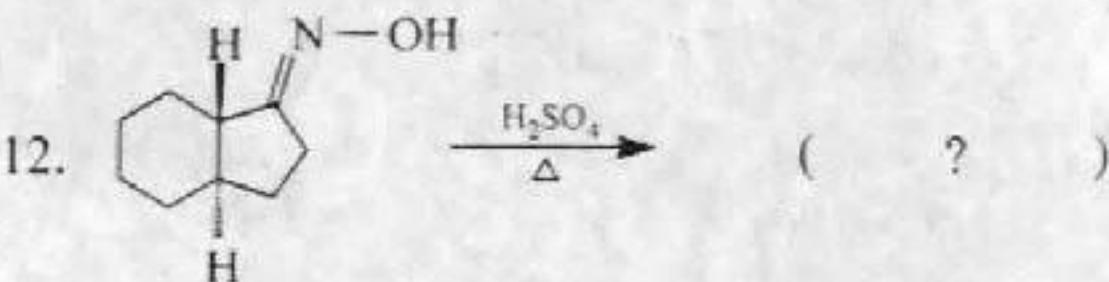
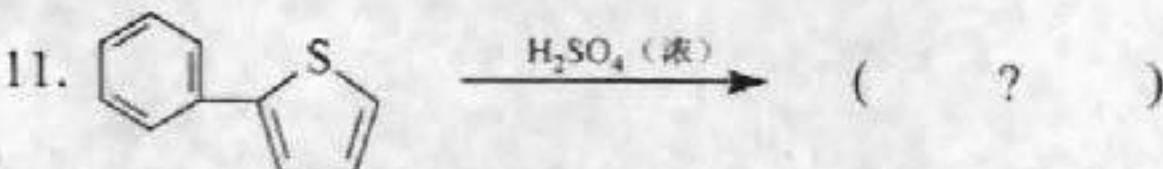
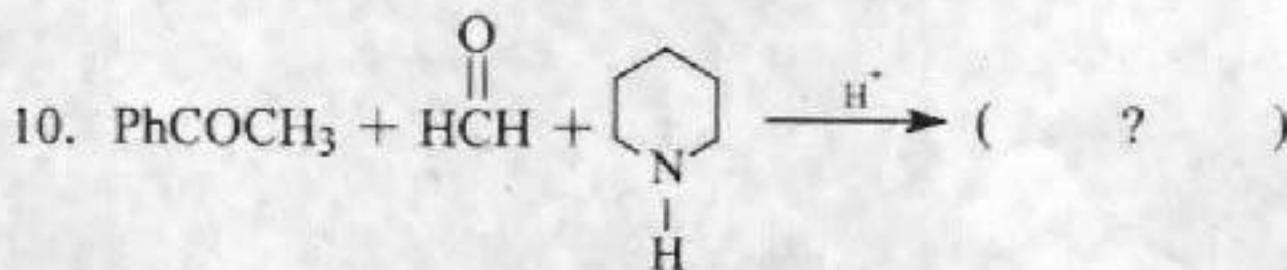
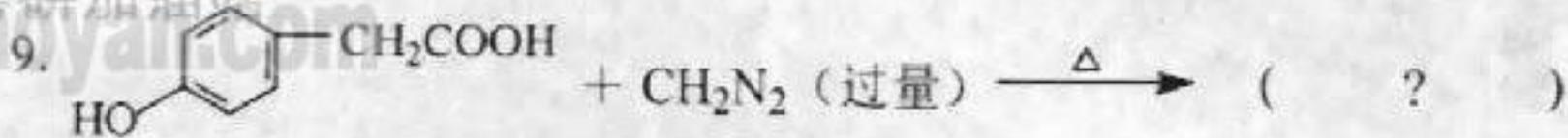
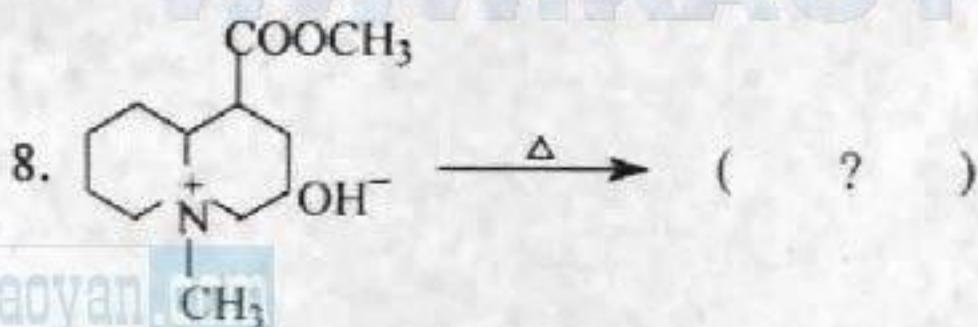
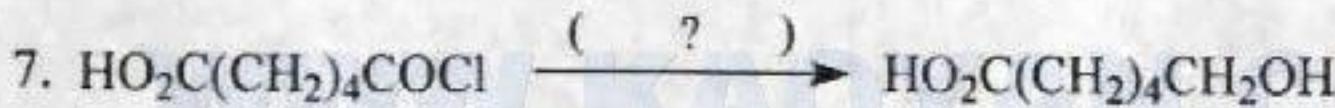
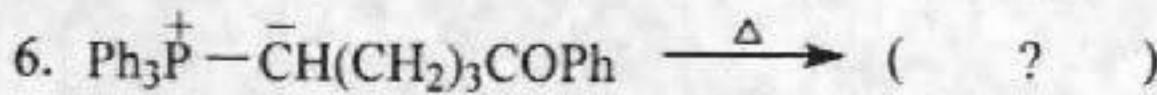
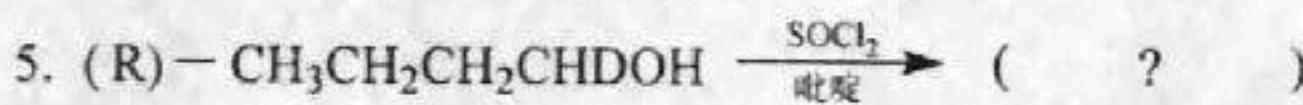
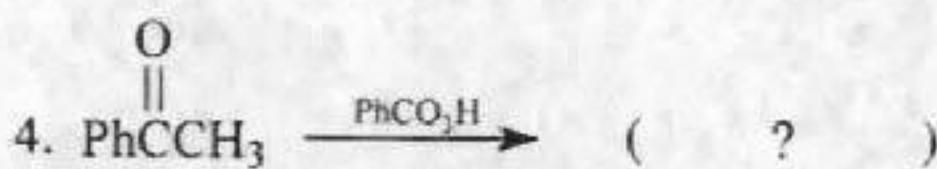
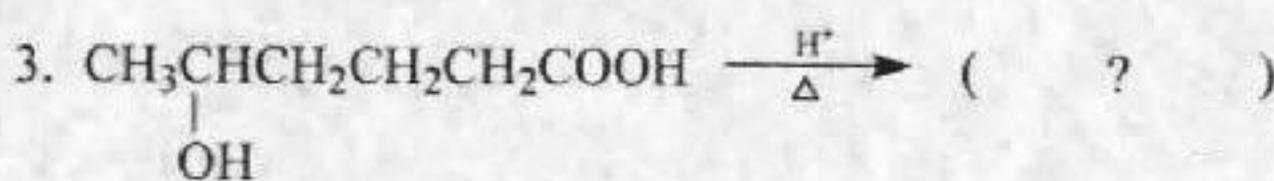
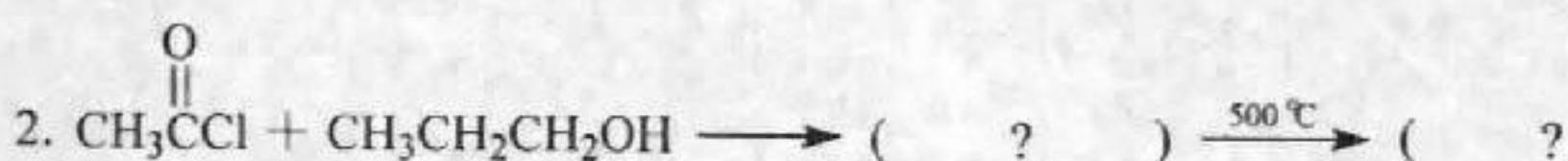
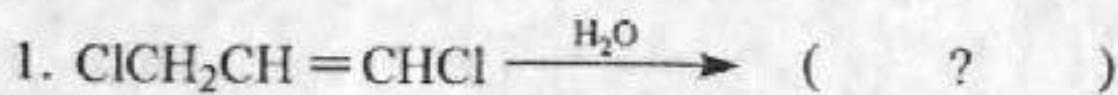
5. 按碱性从大到小排列是

(A) CH₃NH₂

(B) (CH₃)₄NOH

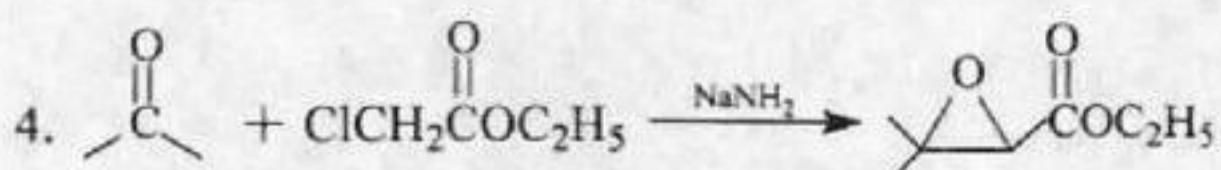
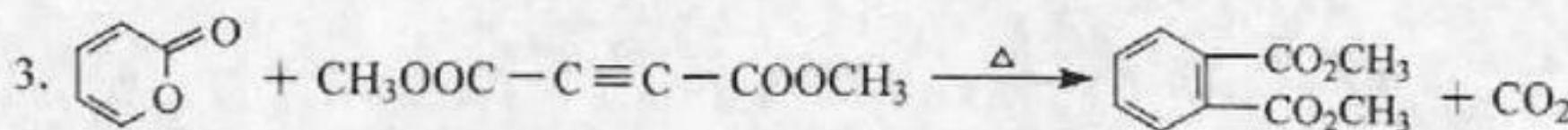
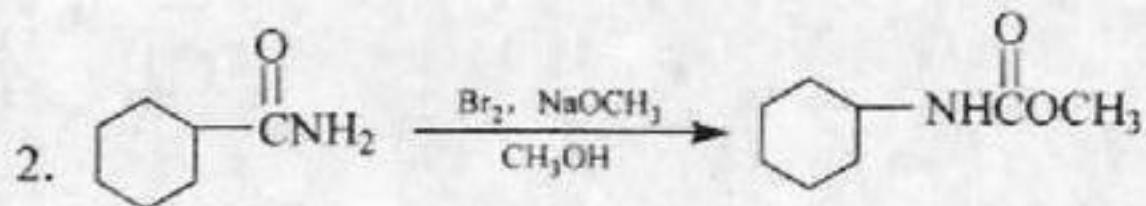


二、完成下列有机反应，如有立体化学请注明（36分）

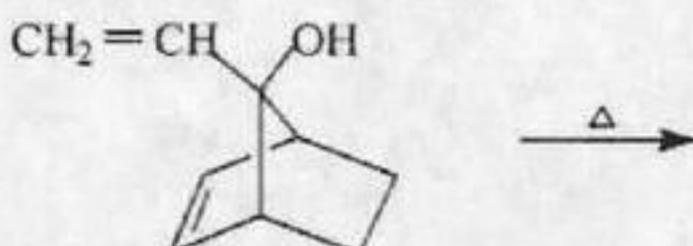


三、写出下列转变的机理（35分）



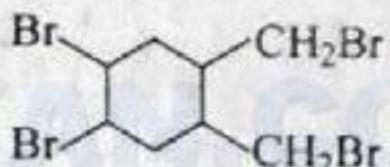


5. 预言产物，提出机理，注明立体化学

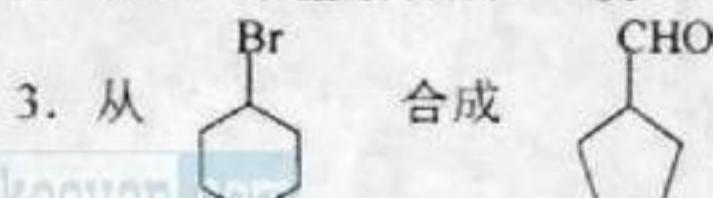


四、合成题 (35 分)

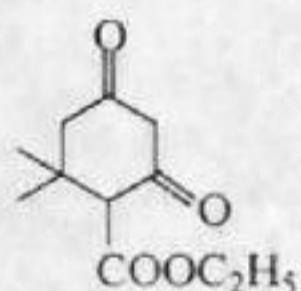
1. 用乙炔为原料选用适当的无机试剂合成

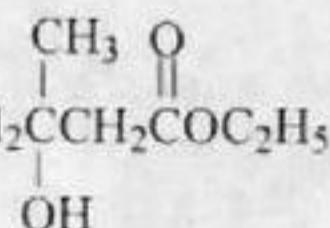


2. 从 2-甲基萘合成 1-溴-7-甲基萘



4. 从 C₃ 或 C₃ 以下有机化合物合成



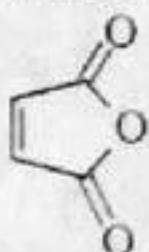
5. 从 C₆ 或 C₆ 以下有机化合物合成 

五、推测下列化合物的结构 (29 分)

1. 化合物 A (C₁₀H₁₄)，UV 在 $\lambda_{\text{max}} = 236\text{nm}$ 有吸收，催化加氢得 C₁₀H₁₈，A 用臭氧氧化后用 Zn/CH₃COOH 处理得：



(1) 提出 A 的三个可能结构

(2) 化合物 A 与  反应得 Diels-Alder 产物

(3) 提出 A 的正确结构, 写出各反应。

2. 化合物 A ($C_3H_6Br_2$) 与 NaCN 反应生成 B ($C_5H_6N_2$), B 酸性水解生成 C, C 与乙酸酐共热生成 D 和乙酸, D 的图谱如下:

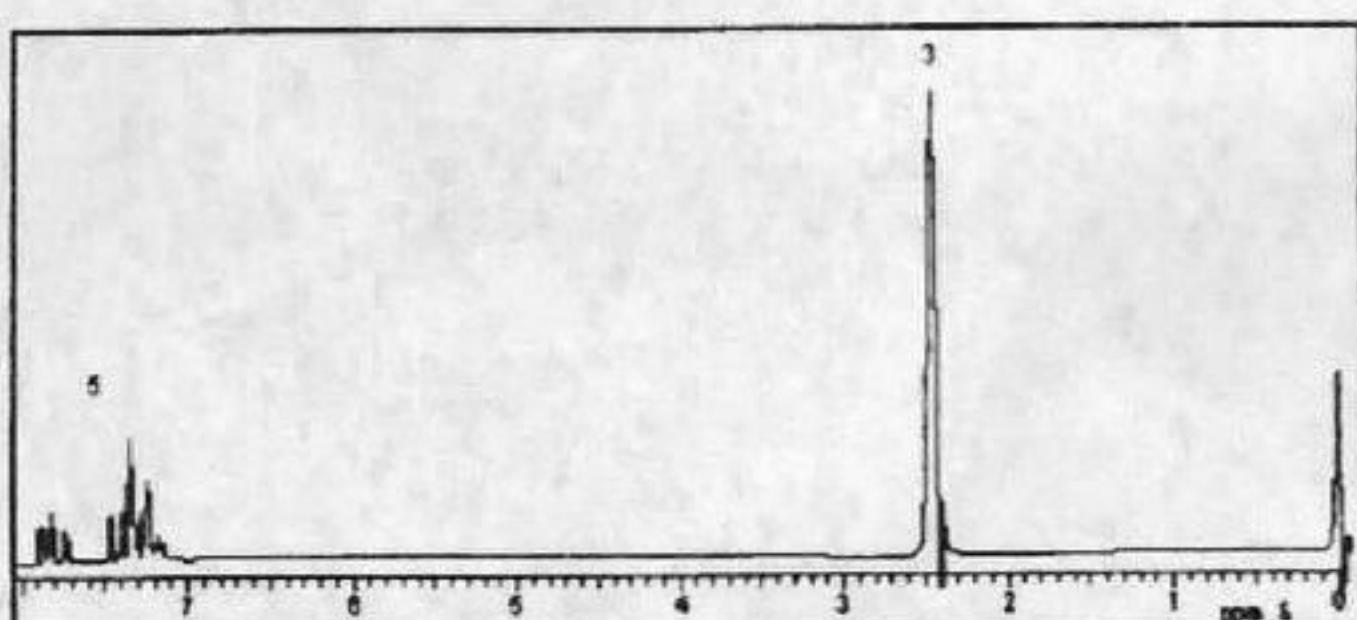
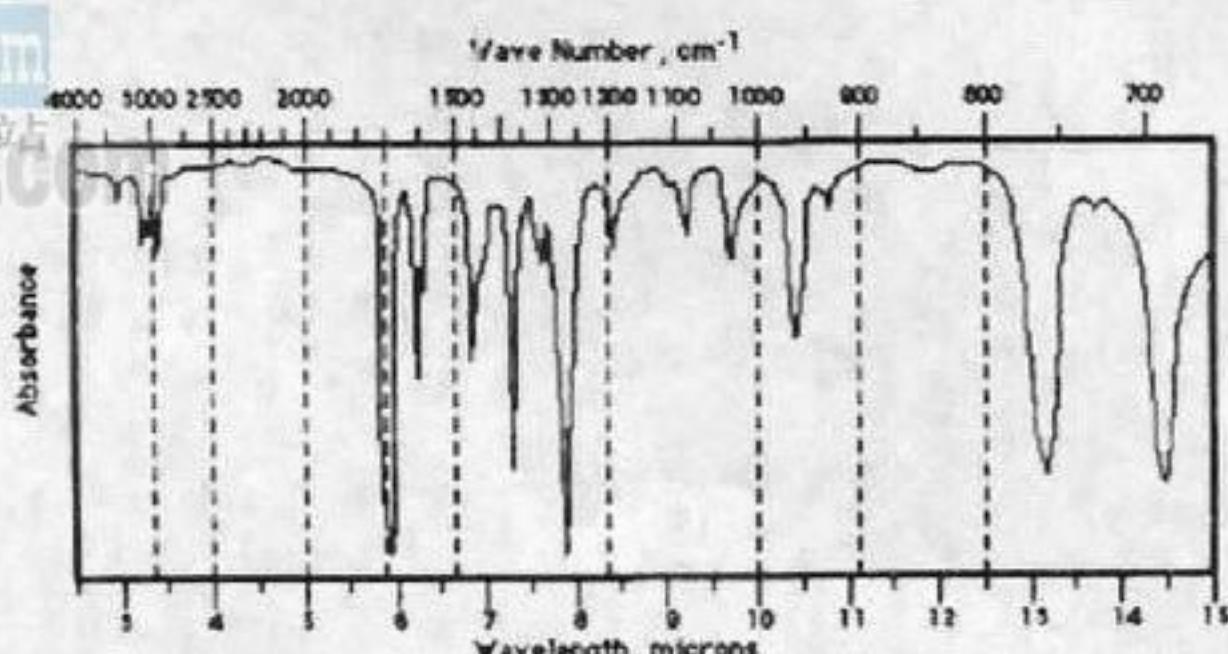
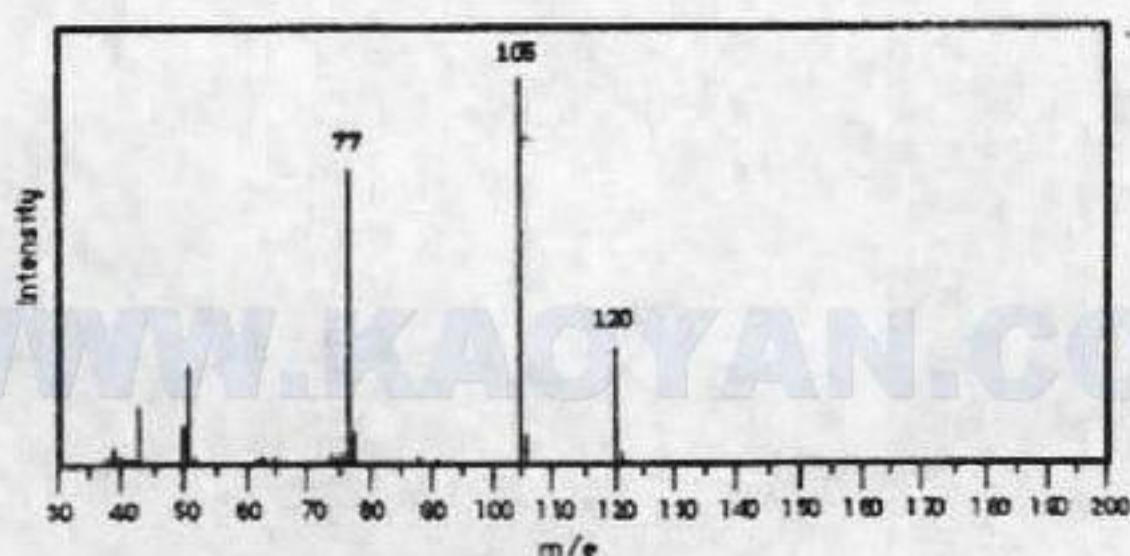
IR: 1755cm^{-1} , 1820cm^{-1}

NMR: δ : 2.0 ppm (五重峰), δ : 2.8 ppm (三重峰)

给出 A、B、C、D 的结构及 D 的图谱归属。

3. 某己糖 A, 能生成氯醇 B, B 经水解, 用 HI/P 还原得羧酸 C, C 可由碘丙烷和 $C_2H_5CH(COOC_2H_5)_2$ 经一系列反应得到, 写出 A、B、C 结构式 (不需区别其手性碳结构)。

4. 化合物 A, mp: 21°C , 元素分析: C: 79.97, H: 6.71, O: 13.32, MS、IR、NMR 谱如图所示, 提出 A 的结构式并解释三谱的归属。



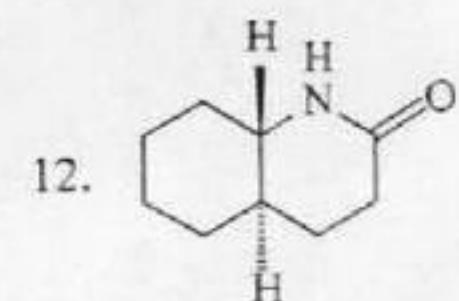
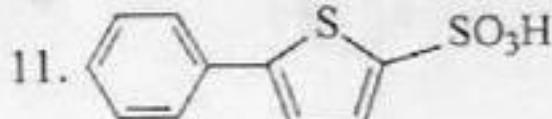
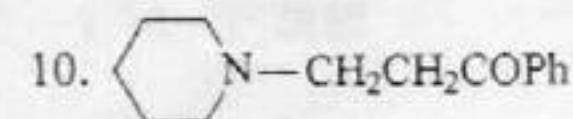
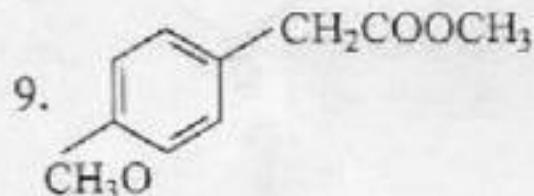
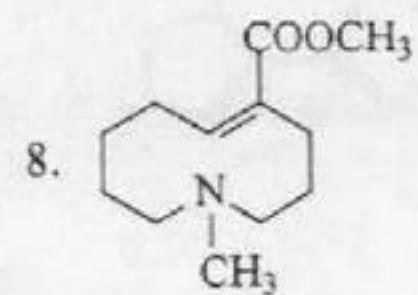
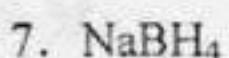
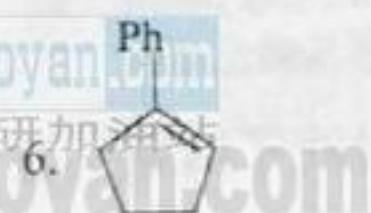
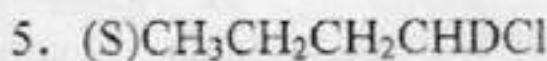
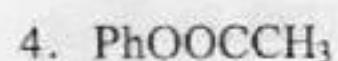
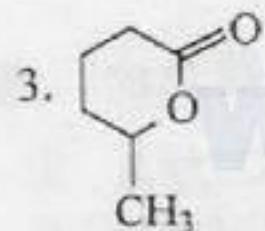
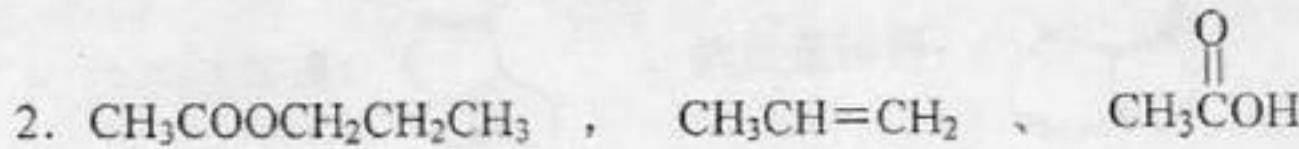
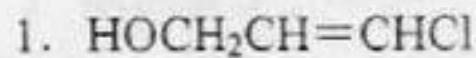
中国科学院 & 中国科学技术大学
2004 年硕士学位研究生入学考试试题参考答案

试题名称： 有机化学

一、回答下列各问题（15分）

1. C 2. A 3. D 4. B>C>D>A 5. B>A>C>D

二、完成下列有机反应（36分）



三、写出下列转变的机理（35分）

1. 羟基上质子化，脱水，形成溴鎓离子，溴负离子分别从溴鎓离子背面进攻形成产物 1 和 2。

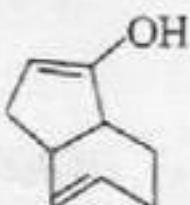
2. Hoffmann 重排，得到 —N=C=O，CH₃OH 加到羰基上，再发生重排得产物。

3. 首先[4 + 2]反应，接着发生逆 Diels-Alder 反应。

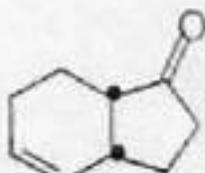


4. 碱性条件下形成 Cl—CH=COC₂H₅，再与丙酮发生亲核加成，然后邻基参预。

5. [3, 3]迁移得：



，然后重排得：



四、合成题（35 分）

1. 乙炔二聚 / H₂, Lindlar 催化 / Br₂, 40°C / [4 + 2] / Br₂

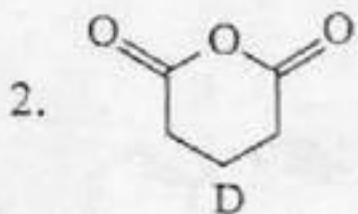
2. H₂SO₄ / Br₂, Fe / H₂O₄, Δ, 水蒸汽

3. KOH, EtOH / KMnO₄, OH⁻ / H⁺ / -H₂O / -H⁺

4. 丙酮, Ba(OH)₂/H₊, Δ / CH₂(COOC₂H₅)₂, NaOC₂H₅

5. 乙酰乙酸乙酯, NaOC₂H₅ / (CH₃)₂CHCH₂CH₂Br, 酮式分解 / Zn, BrCH₂COOC₂H₅ / H₃O⁺

五、推测下列化合物的结构（29 分）



3. 3-己酮糖

