

河北大学 2006 年硕士研究生入学考试试卷

卷别：B

学科、专业	研究方向	考试科目	考试时间
药学	药物分析	有机化学	

特别声明：答案一律答在答题纸上，答在本卷纸上无效。

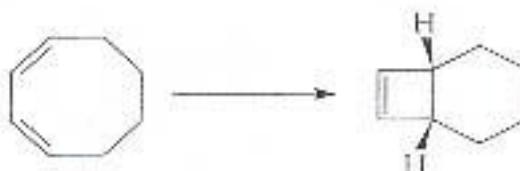
一、名词解释：(每个 4 分，共 12 分)

1. 学位移 对映异构体 等电点

二、选择题：(每题 3 分，共 27 分)

1. 四种化合物：苯、呋喃、吡啶、噻吩，在进行亲电取代反应时活性最大的是
 (A) 苯 (B) 呋喃 (C) 吡啶 (D) 噻吩

2. 下面反应在哪种条件下进行？



- (A) 加热顺旋 (B) 光照对旋 (C) 加热对旋 (D) 光照顺旋
3. 由丙烯合成 1-溴丙烷($\text{BrCH}_2\text{CHBrCH}_2\text{Cl}$)经过二步反应，用下面哪个反应顺序较合理？
 (A) (1) Cl_2 , (2) $\text{Br}_2, h\nu$ (B) (1) Br_2 , (2) $\text{Cl}_2, h\nu$
 (C) (1) $\text{Cl}_2, h\nu$, (2) $\text{Br}_2, h\nu$ (D) $\text{Cl}_2, h\nu$, (2) Br_2
4. 下列化合物熔点最高的是：
 A. 醋酐 B. 乙酸乙酯 C. 乙酰氯 D. 乙酰胺
5. 下列哪种化合物是最强的酸？
 A. 苯甲酸 B. 邻氯苯甲酸 C. 间氯苯甲酸 D. 对氯苯甲酸
6. 烃 C_6H_{12} 能使溴溶液褪色，能溶于浓硫酸，催化氢化得正己烷，用酸性 KMnO_4 氧化得二种羧酸，则该烃是：
 (A) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}=\text{CHCH}_2\text{CH}_3$ (B) $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}=\text{CHCH}_3$
 (C) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}=\text{CHCH}_3$ (D) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}=\text{CH}_2$
7. 室温条件下，与 AgNO_3 的醇溶液反应最快的是
 A. 3-溴丙烯 B. 溴乙烯 C. 1-溴丁烷 D. 2-溴丁烷
8. 鉴别 1-丁醇和 2-丁醇，可用哪种试剂？
 (A) KI/I_2 液 (B) $\text{NaOH}/\text{H}_2\text{O}$ 液
 (C) ZnCl_2/HCl 液 (D) Br_2/CCl_4 液

河北大学 2006 年硕士研究生入学考试试卷

卷别：B

学科、专业	研究方向	考试科目	考试时间
药学	药物分析	有机化学	

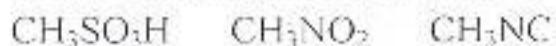
特别声明：答案一律答在答题纸上，答在本试卷纸上无效。

9. 下面化合物最容易进行酸催化水合的是：

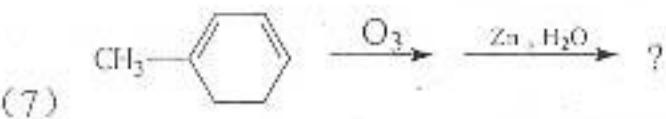
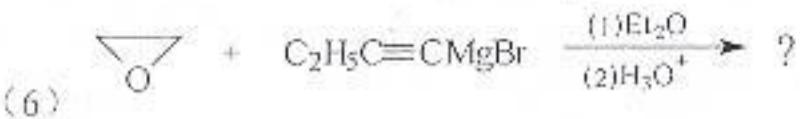
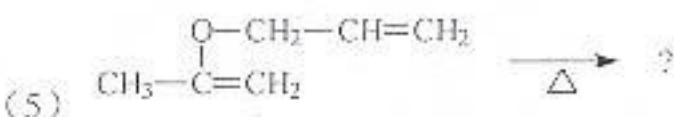
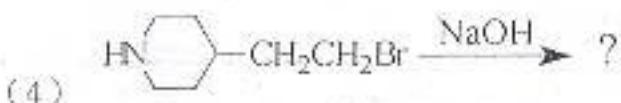
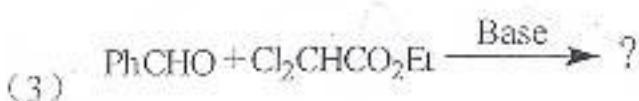
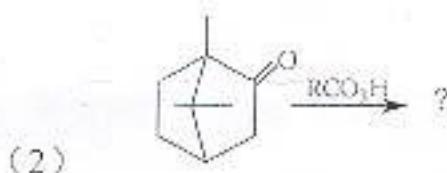
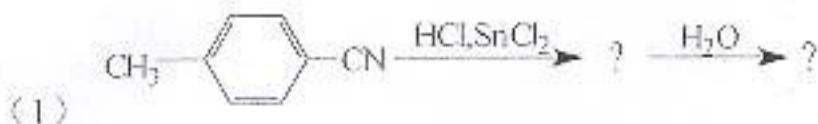
- (A) $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2$ (B) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}=\text{CH}_2$
 (C) $(\text{CH}_3)_2\text{C}=\text{CH}_2$ (D) $\text{CH}_2=\text{CH}_2$

三、填空题（共 34 分）

1. 写出下列化合物的路易斯电子式 (6 分)



2. 完成下列反应，写出主要产物或反应物 (20 分)



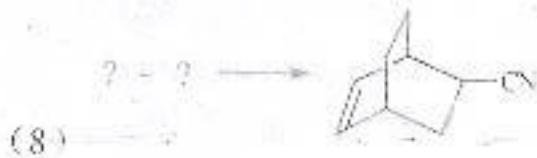
本试题共 5 页，此页是第 2 页。

河北大学 2006 年硕士研究生入学考试试卷

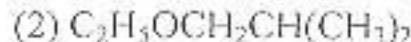
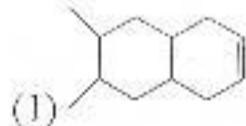
卷别：B

学科、专业	研究方向	考试科目	考试时间
药学	药物分析	有机化学	

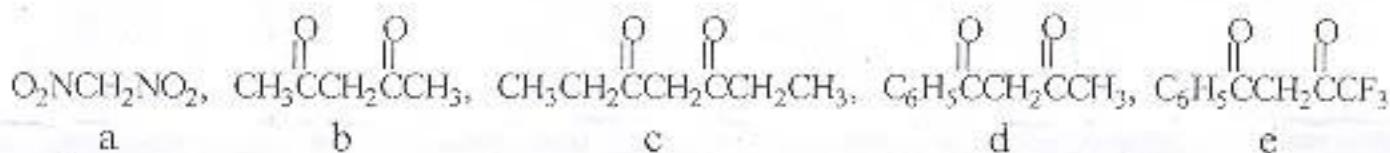
特别声明：答案一律答在答题纸上，答在本试卷纸上无效。



3. 下列化合物的 CCS 名称是 (4 分)：

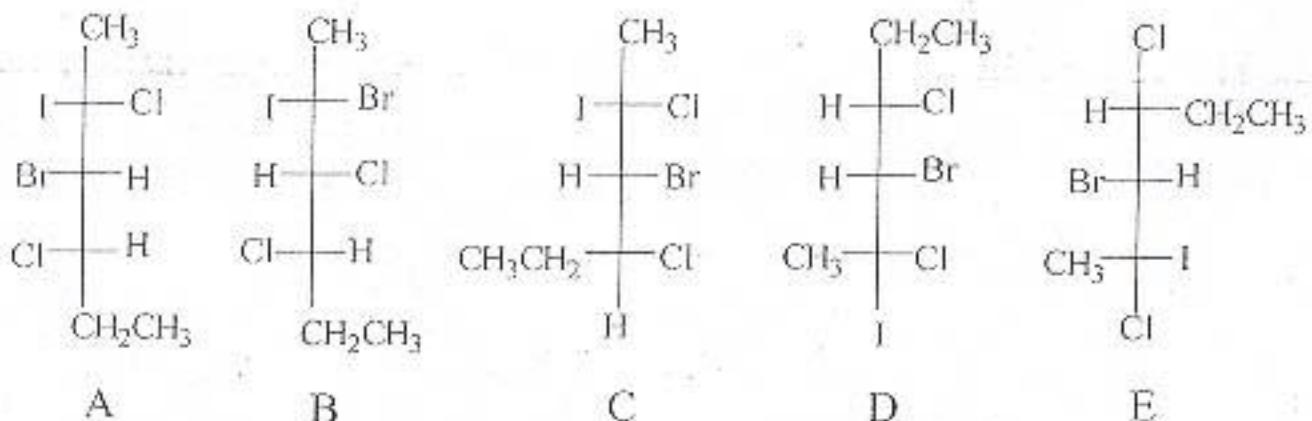


4. 把下列化合物按酸性排列顺序。(4 分)



四、简答题 (30 分)

1. 判断下列化合物的关系 (指 B、C、D、E 与 A 的关系是相同化合物、对映体、非对映体、差向异构体的关系), 并指出分子中不对称碳原子的构型 (R 和 S)。(10 分)



2. 将下列的混合物分离提纯：甲苯、对硝基苯甲酸、苯酚、苯胺。(6 分)

3. 用简单化学方法鉴别下列化合物。(6 分)

丙醛、丙酮、丙醇和异丙醇

4. 重结晶纯化物质如何选择溶剂? (8 分)

河北大学 2006 年硕士研究生入学考试试卷

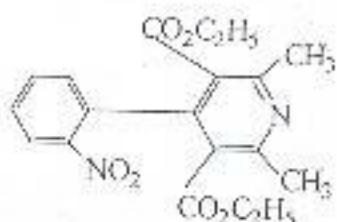
卷别：B

学科、专业	研究方向	考试科目	考试时间
药学	药物分析	有机化学	

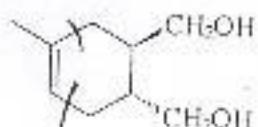
特别声明：答案一律写在答题纸上，答在本试卷纸上无效。

五、合成题（20 分）

1. (8 分) 由含两个碳的化合物合成 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{Cl})\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$
2. (8 分) 用甲苯和乙酸乙酯合成



3. (4 分) 由 5 个 C 及 5 个 C 以下有机物为原料合成：



六、推结构题(写出推测过程): (18 分)

1. (6 分) 某化合物 A($\text{C}_{15}\text{H}_{14}\text{O}$)，其 IR 谱在 1700cm^{-1} 处有强吸收，能和 NH_2OH 反应生成 B，B 的 M^+ 为 225，B 经 D_2O 处理后，其 NMR(δ, ppm) 为 7.0(单, 10H); 2.5(单, 1H); 2.1(单, 3H)。B 经 H_2SO_4 处理生成主要产物 C，C 的 IR 谱在 1625cm^{-1} 处有强吸收，且 M^+ 仍为 225，C 在稀酸中回流后，经检验得知有醋酸生成。写出 A, B, C 的结构式。

2. (8 分) 化合物 A($\text{C}_{16}\text{H}_{13}\text{O}_2\text{N}$)，不溶于冷的稀碱溶液，但与稀碱溶液共热可得澄清液体。将此清液冷却并用稀 H_2SO_4 酸化，得固体化合物 B($\text{C}_{16}\text{H}_{15}\text{O}_3\text{N}$)。B 与较浓的 HCl 回流加热 1 小时后，冷却，得固体酸 C($\text{C}_8\text{H}_6\text{O}_4$)，此酸加热后可得分子式为 $\text{C}_8\text{H}_4\text{O}_3$ 的化合物。分出 C 后的母液，经浓缩可得 D($\text{C}_8\text{H}_{12}\text{NCl}$)。D 的水溶液用 NaNO_2 处理放出氮气，并得不溶于水的化合物。此物经剧烈氧化可得苯甲酸。试推出 A~D 的结构式。

3. (4 分) 某化合物 A，分子式为 $\text{C}_2\text{H}_8\text{O}_2$ ，在 CDCl_3 中测得 NMR 光谱数据如下： δ_{H} (ppm) 1.35 (3H, d), 2.15 (3H, s), 3.15 (1H, s), 4.25 (1H, q) 在 D_2O 中测得 3.75 ppm 峰消失。在 IR 谱中，于 1720cm^{-1} 处有强吸收峰，在 $3200\sim 3400\text{cm}^{-1}$ 处有宽峰。

试推出 A 的结构式。

河北大学 2006 年硕士研究生入学考试试卷

卷别：B

学科、专业	研究方向	考试科目	考试时间
药学	药物分析	有机化学	

特别声明：答案一律答在答题纸上，答在本试卷纸上无效。

七、试为下述反应建议合理的、可能的、分步的反应机理。(9 分)

