

★ 答卷须知
试题答案必须书
写在答题纸上，在
试题和草稿纸上
答题无效。

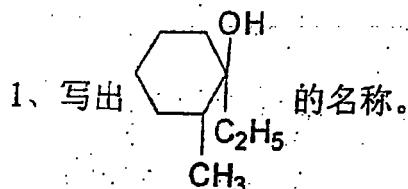
北京理工大学

2008 年攻读硕士学位研究生入学考试试题

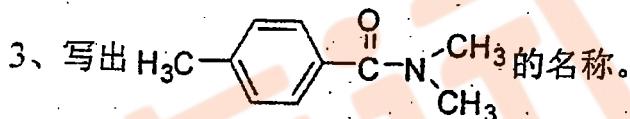
科目代码： 834 科目名称： 有机化学

一、命名下列各物种的名称或写出结构式，必要时用 R,S 或 Z,E (或顺、反)

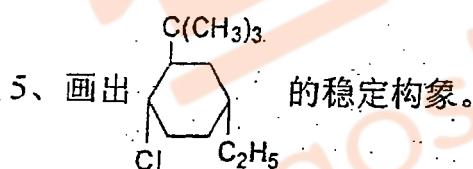
指明构型。(共 8 分)



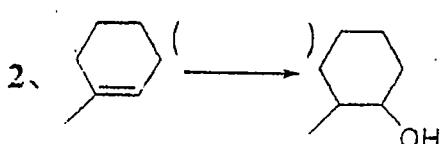
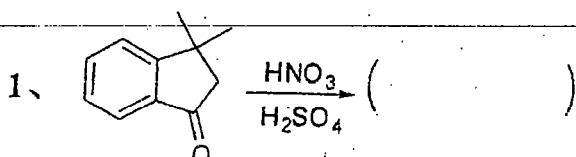
2、写出 (Z)-3-间氯苯基丙烯酸甲酯的结构。



4、用 fisher 投影式表示 (4S, 5R)-6-甲基-5-乙基-4-羟基-6-庚烯-2-酮的构型。



二、完成下列各反应式(若产物有立体异构，需将立体结构写出，若反应不能进行需用“X”表示) (共 36 分)

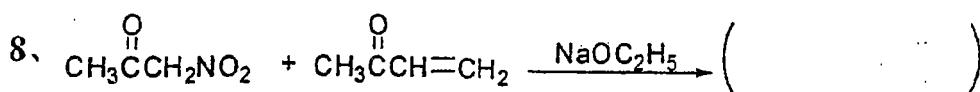
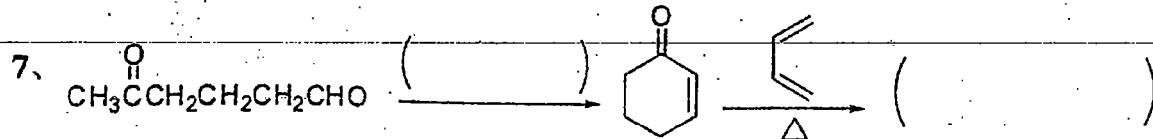
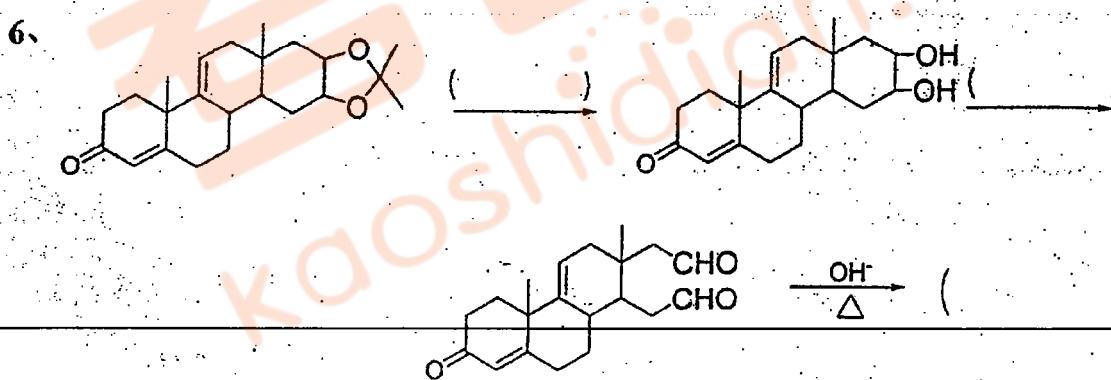
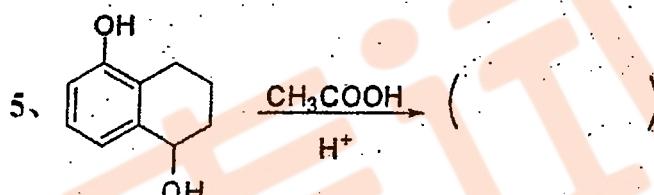
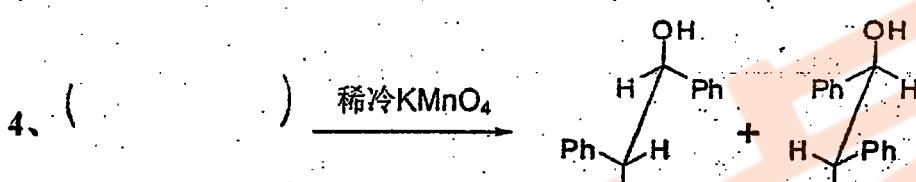
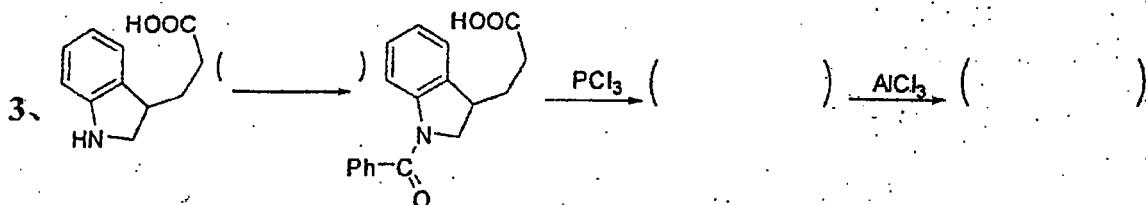


北京理工大学

2008 年攻读硕士学位研究生入学考试试题

★ 答卷须知
试题答案必须书
写在答题纸上，在
试题和草稿纸上
答题无效。

科目代码: 834 科目名称: 有机化学

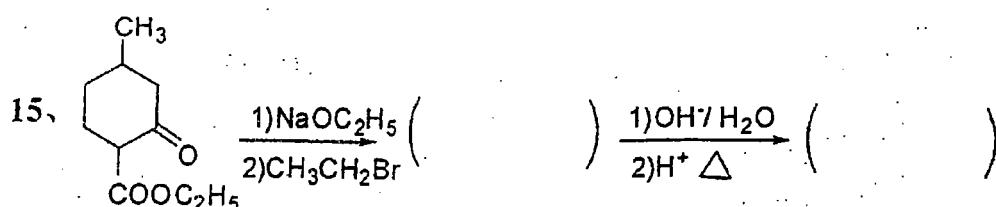
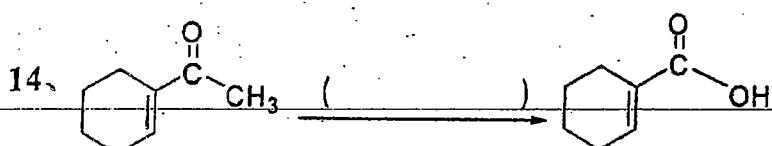
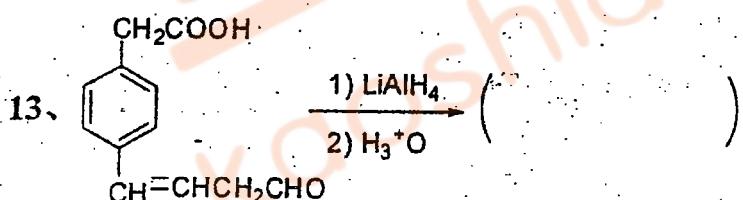
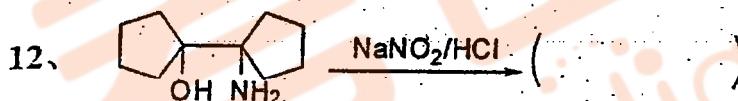
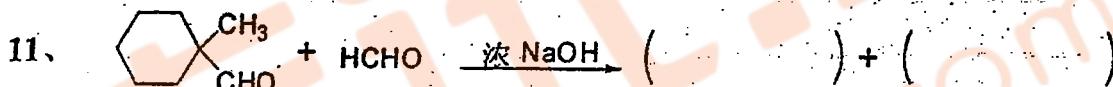
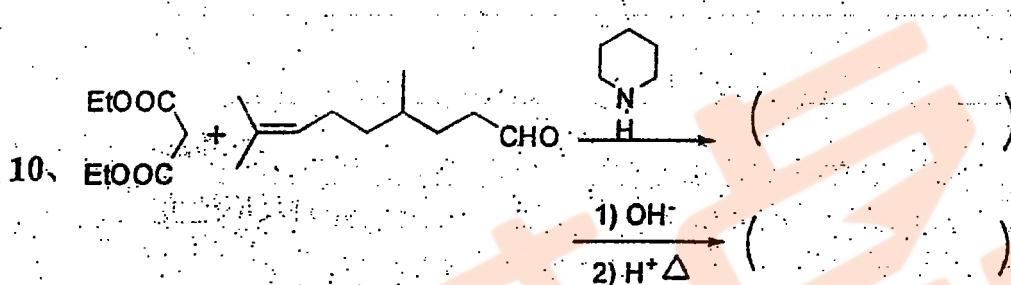
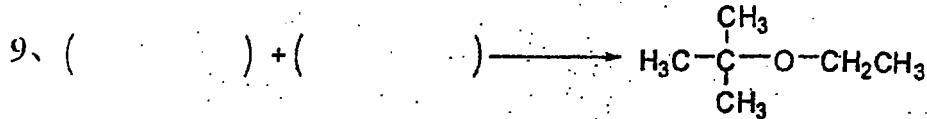


北京理工大学

★ 答卷须知
试题答案必须书
写在答题纸上，在
试题和草稿纸上
答题无效。

2008 年攻读硕士学位研究生入学考试试题

科目代码: 834 科目名称: 有机化学



北京理工大学

2008年攻读硕士学位研究生入学考试试题

科目代码: 834 科目名称: 有机化学

★ 答卷须知
试题答案必须书
写在答题纸上，在
试题和草稿纸上
答题无效。

三、基本概念(15分)

1、比较下列化合物与 HCN 发生加成反应的相对反应速度。

- (1) 乙醛 (2) 丙酮 (3) 甲醛 (4) 苯甲醛 (5) 苯乙酮

2、比较下列化合物碱性强弱。

- (1) 吡啶 (2) 苯胺 (3) 二甲胺 (4) 甲胺 (5) 乙酰苯胺

3、比较下列化合物与硝硫酸混酸发生硝化反应的相对反应速度。

- (1) 苯 (2) 萘 (3) 甲苯 (4) 苯甲腈 (5) 氯苯

四、鉴别与提纯(12分)

1、用化学方法鉴别下列化合物。

- (1) 乙醛 (2) 丙酮 (3) 乙胺 (4) 乙酸

2、用化学方法提纯下列化合物。

(1) 如何除去苯中的微量水，简述操作过程。

(2) 如何除去乙醚中的过氧化物，简述操作过程。

五、推导结构(共16分)

1. 化合物 A 和 B 互为异构体，分子式均为 C_9H_8O ，两者 IR 谱表明在 1715cm^{-1} 附近有一强吸收峰，两个化合物用强氧化剂氧化均得邻苯二甲酸。

A 的 $^1\text{H-NMR}$ 谱数据为： $\delta = 7.3\text{ppm}$ (4H, 多重峰); $\delta = 3.4\text{ppm}$ (4H, 单峰);B 的 $^1\text{H-NMR}$ 谱数据为： $\delta = 7.5\text{ppm}$ (4H, 多重峰); $\delta = 3.1\text{ppm}$ (2H, 三重峰); $\delta = 2.5\text{ppm}$ (2H, 三重峰)。

★ 答卷须知
试题答案必须书
写在答题纸上，在
试题和草稿纸上
答题无效。

北京理工大学

2008 年攻读硕士学位研究生入学考试试题

科目代码： 834 科目名称： 有机化学

请写出化合物 A 和 B 的构造式，并指出 $^1\text{H-NMR}$ 峰的归属。

2. 化合物 A 和 B，分子式均为 $\text{C}_{14}\text{H}_{20}$ 。将化合物 A 或 B 经臭氧化及锌粉存在下水解，均得到混合物 C ($\text{C}_9\text{H}_{10}\text{O}$) 和 D ($\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}$)。C 能由苯与丙酰氯在 AlCl_3 作用下合成。而 D 没有醛的特征反应，但能催化加氢得到 E ($\text{C}_5\text{H}_{12}\text{O}$)。E 用浓硫酸加热得到 F (C_5H_{10})。F 也能用叔戊醇经脱水反应而合成。请确定 A、B、C、D、E、F 的构造式，并写出有关反应。

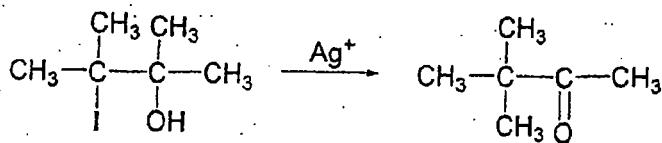
六、实验题 (20 分)

实验室利用高锰酸钾氧化甲苯制备苯甲酸，纯的苯甲酸为白色晶体，不溶于冷水，溶于热水，熔点 122.4°C 。实验室为你准备了甲苯，高锰酸钾，浓盐酸，蒸馏水。玻璃仪器任选，常规仪器实验室都提供。根据所学知识完成下列问题：

- (1) 该实验的反应原理是什么？用反应方程式表示。(3 分)
- (2) 试设计该实验的操作过程。(12 分)
- (3) 如何精制苯甲酸？(3 分)
- (4) 如何鉴定合成产物是苯甲酸？(2 分)

七、反应机理题 (共 8 分)

1. 请用反应机理解释下面反应：



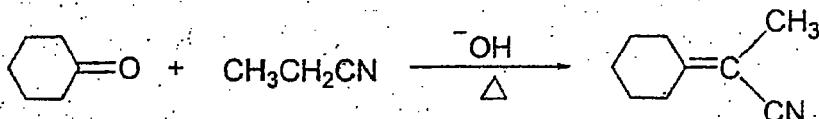
2. 写出下述反应的反应机理：

★ 答卷须知
试题答案必须书
写在答题纸上，在
试题和草稿纸上
答题无效。

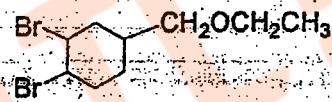
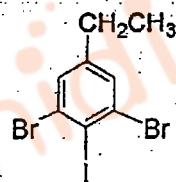
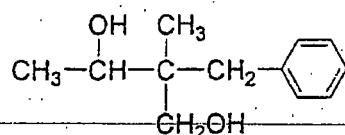
北京理工大学

2008 年攻读硕士学位研究生入学考试试题

科目代码: 834 科目名称: 有机化学



八、有机合成题：用指定原料合成下列化合物（无机试剂可任选）(35 分)

1. 以苯为≤C₂的有机物为主要原料合成：2. 以≤C₄的烃为主要原料合成：3. 以苯及≤C₂的有机物为主要原料合成：4. 以苯及≤C₄的有机物为主要原料合成：5. 以丙酮及≤C₄的有机物为主要原料合成：