

6. 区别 $C_6H_5COCH_3$ 和 $C_6H_5COCH_2CH_3$ 可用下列何种方法:

- A Tollens 试剂 B Fehling 试剂 C Schiff's 试剂 D I_2/OH^-

7. 邻甲基乙苯在 $KMnO_4, H^+$ 作用下主要产物是:

- A 邻甲基苯甲酸 B 邻苯二甲酸 C 邻甲基乙酸 D 邻乙基苯甲酸

8. 三元环张力很大, 甲基环丙烯与 5% $KMnO_4$ 水溶液或 Br_2/CCl_4 反应, 现象是:

- A $KMnO_4$ 和 Br_2 都褪色 B $KMnO_4$ 褪色, Br_2 不褪色
C $KMnO_4$ 不褪色, Br_2 褪色 D $KMnO_4$ 和 Br_2 都不褪色

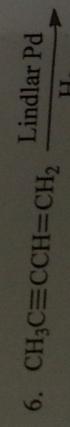
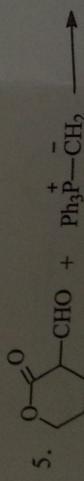
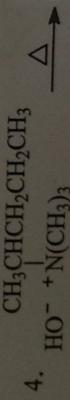
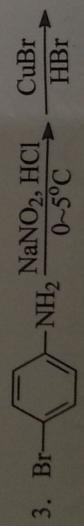
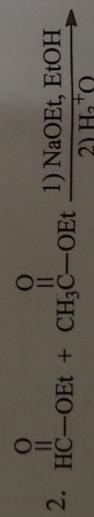
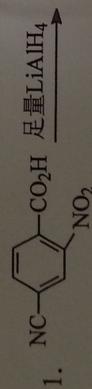
9. 在红外光谱中醛酮羰基的伸缩振动吸收峰出现在:

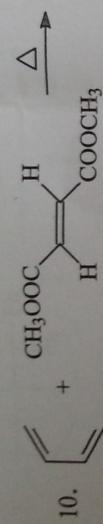
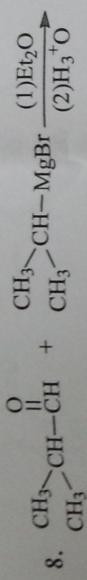
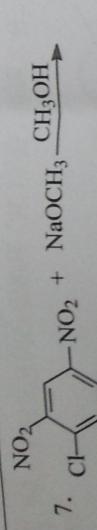
- A $2050-2200\text{ cm}^{-1}$ B $1750-1680\text{ cm}^{-1}$ C $2500-2850\text{ cm}^{-1}$ D $3100-3400\text{ cm}^{-1}$

10. 下列四个试剂亲核性最强的是:

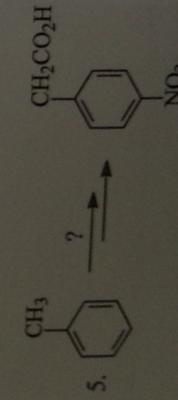
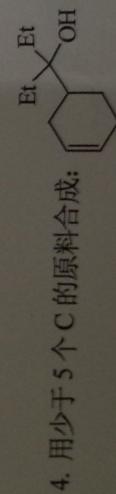
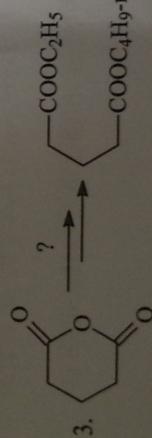
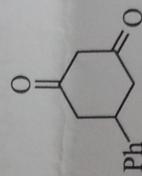
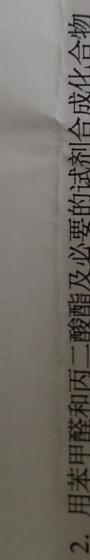
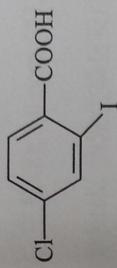
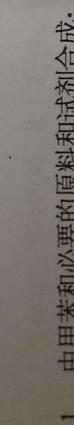
- A NH_3 B NH_2^- C CH_3NH_2 D $(CH_3)_2NH_2$

三、完成下列反应, 注意立体化学及主要产物。(共 30 分, 每题 3 分。答案一律写在答题纸上, 否则无效。)

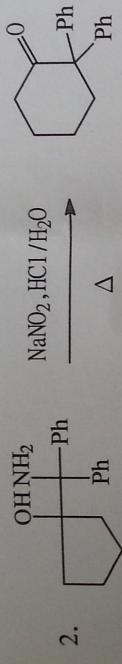
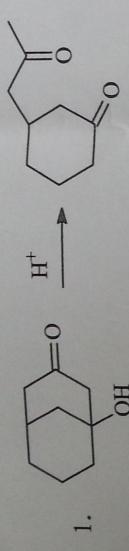




四、合成题（共40分，每题8分。答案一律写在答题纸上，否则无效。）



五、写出下列反应的反应机理(共16分,每题8分。答案一律写在答题纸上,否则无效。)



六、推断题(共14分,每题7分。答案一律写在答题纸上,否则无效。)

1. 某化合物A($\text{C}_9\text{H}_{10}\text{O}$)不能发生碘仿反应,其红外光谱表明在 1690cm^{-1} 处有强吸收峰。
A核磁共振谱吸收峰: $\delta: 1.2\text{ ppm}(3\text{H}, \text{三重峰}); 3.0\text{ ppm}(2\text{H}, \text{四重峰}); 7.7\text{ ppm}(5\text{H}, \text{多重峰})$ 。另一化合物B是A的同分异构体,能发生碘仿反应,B的IR在 1705cm^{-1} 处有强吸收,B的HNMR为 $\delta/\text{ppm}: 2.0(3\text{H}, \text{单峰}); 3.5(2\text{H}, \text{单峰}); 7.1(5\text{H}, \text{多重峰})$ 。试写出A、B的结构式,并指出各类质子的化学位移及IR吸收峰的归属。

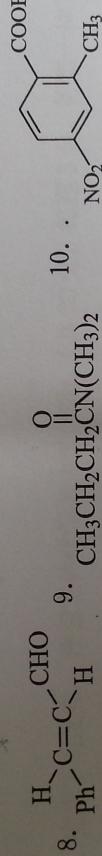
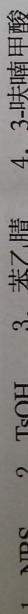
2. 化合物A,分子式 C_6H_{12} ,可吸收1 mol氢,与 OsO_4 反应给出一个二醇化合物,与 $\text{KMnO}_4/\text{H}_3\text{O}^+$ 反应后给出丙酸和丙酮。

卷别: [B]

适用专业	考试科目代码	考试科目名称
无机化学, 分析化学, 有机化学, 物理化学 高分子化学与物理, 材料物理与化学	843	有机化学

特别声明: 答案一律答在考点提供的答题纸上, 答在本试卷及其他纸上无效。

一、写出下列化合物的结构式或名称(共 20 分, 每题 2 分。答案一律写在答题纸上, 否则无效。)

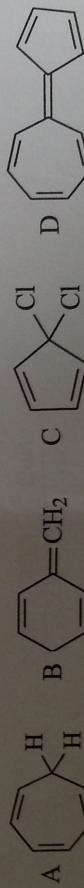


二、选择题(共 30 分, 每题 3 分。答案一律写在答题纸上, 否则无效。)

1. 下列哪组化合物不能进行 Claisen 缩合反应:

- A $\text{HCO}_2\text{Et} + \text{CH}_3\text{CO}_2\text{Et}$ B $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CO}_2\text{Et} + \text{PhCO}_2\text{Et}$
C $\text{HCO}_2\text{Et} + (\text{CH}_3)_3\text{CCO}_2\text{Et}$ D $\text{PhCH}_2\text{CO}_2\text{Et} + (\text{CH}_3)_3\text{CCO}_2\text{Et}$

2. 根据休克尔规则, 下列化合物具有芳香性的是:



3. 下列硝基化合物哪一个不溶于 NaOH 溶液中:

- A $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{NO}_2$ B $(\text{CH}_3)_2\text{CHNO}_2$ C $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NO}_2$ D $(\text{CH}_3)_3\text{CNO}_2$

4. 下列化合物中碱性最强的是:

- A 二甲胺 B 氢氧化四甲铵 C 吡啶 D 吡咯

5. 对氨基苯酚熔点高达 228°C, 是由于该分子:

- A 对称性好 B 形成氢键 C 相对分子质量大 D 生成内盐