

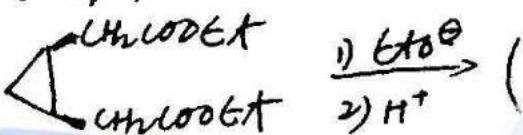
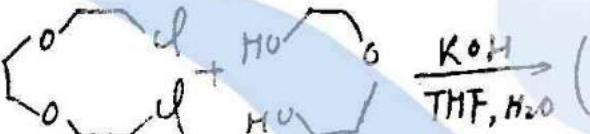
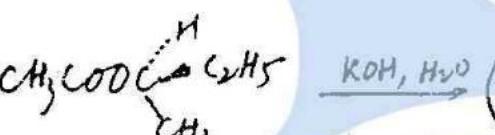
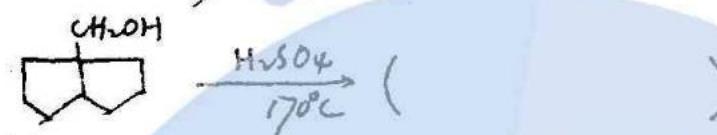
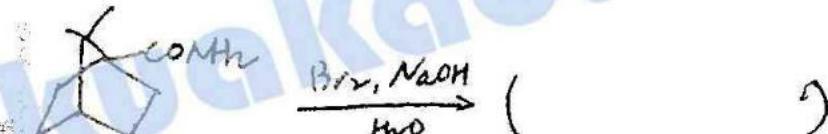
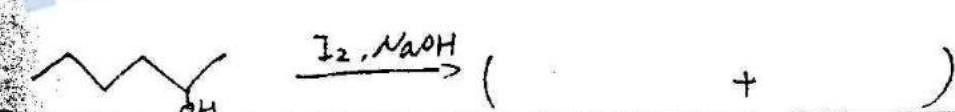
理: 343

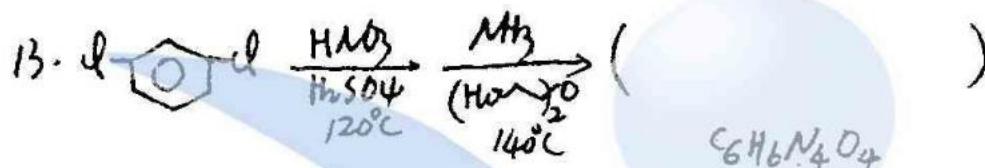
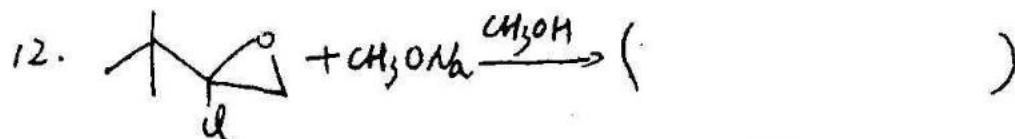
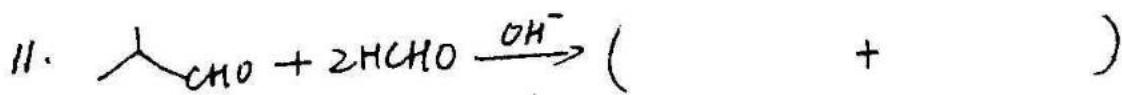
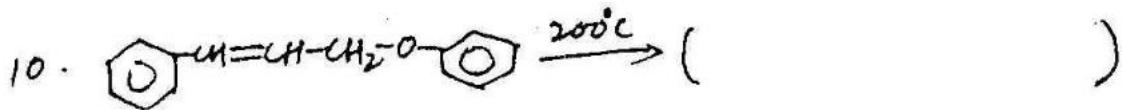
考试科目: 有机化学

适用专业: 有机化学

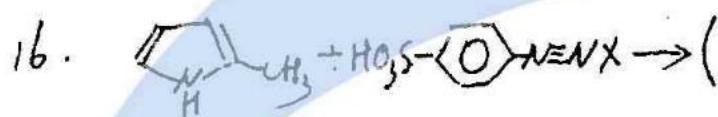
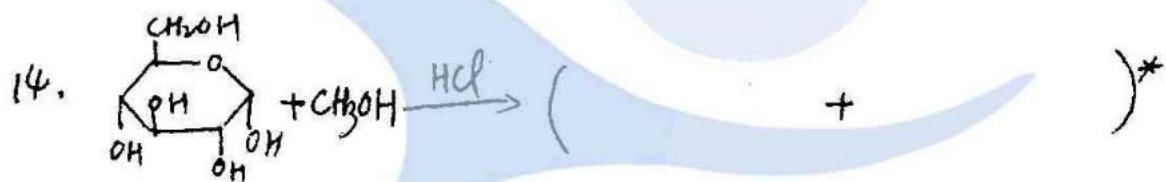
研究方向: 有机专业各方向

一、完成下列反应，在标有*的括号内写构型或标明构型 (24%)

1.  ()
2.  ()
3.  ()*
4.  ()
5.  ()*
6.  ()
7.  ()
8.  () + ()



$\text{C}_6\text{H}_6\text{N}_4\text{O}_4$



二、回答下列问题 (14%)

1. 1 mol $(\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O}$ 与 $\text{H}_2\text{N}-\text{NH}_2$ 在 K_2CO_3 存在下，是 HOAc 还是 NH_2 被酰化？在 HCl 存在下，是 OH 还是 NH_2 被酰化？为什么？

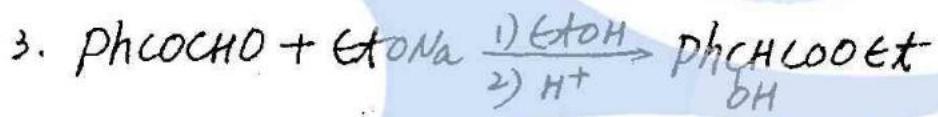
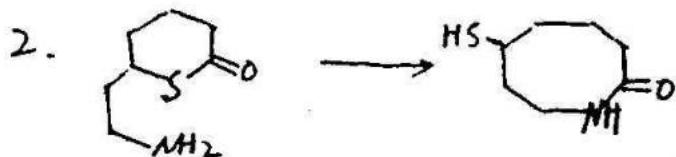
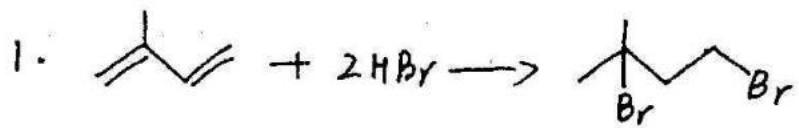
2. 水杨酸的酸性比苯甲酸的酸性强 15 倍，为什么？

3. 为什么 $\text{H}_2\text{N}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{COOH}$ 不能以偶极离子的形式存在？而甘氨酸却能以偶极离子形式存在 ($\text{H}_3\text{N}^+ \text{CH}_2\text{COO}^-$)？

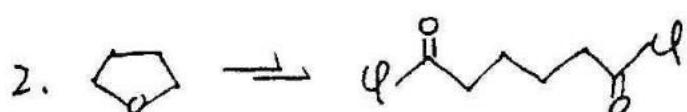
4. 化合物 A ($\text{C}_7\text{H}_{14}\text{O}$) 的 IR 图谱上有一强吸收峰在 1710cm^{-1} 处，在 $^1\text{H-NMR}$ 图谱上有三个单峰， $\delta = 1.0, 2.1$ 和 2.3 ppm ，其峰面积比为 $9:3:2$ ，化合物 A 的结构是什么？

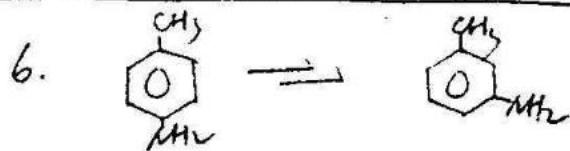
5. 化合物 $\text{X}-\text{CH}_2-\text{OTs}$ 和 $\text{X}-\text{CH}(\text{OTs})_2$ 如按 E2 历程消去，哪个的速度快？为什么？

三、写出下列反应机理 (12%)



四、合成题,选作五题(25%) 2题 34分





五、推结构题 (15%)

1. 碳氢化合物A(C_8H_{12})具有光活性，在铂存在下催化氢化成B(C_8H_{18})，B无光活性；A用Lindlar催化剂小心催化氢化成C(C_8H_{14})，C有光活性。A在液氨中与金属钠作用得D(C_8H_{14})，D与C互为同分异构体，但D无光活性。写出A、B、C、D的结构式。

2. 化合物A(C_7H_{12})用 $KMnO_4$ 氧化得B, B能与苯肼反应, B也能与 Br_2-NaOH 反应生成C, C的核磁共振谱(ppm): $\delta=1.3$ (三重峰, 4H), $\delta=2.4$ (三重峰, 4H), $\delta=13$ (单峰, 2H). 将C与碱石灰一道加热生成环戊酮。写出A, B, C的结构式。

3. 某羧酸A($C_8H_{14}O_4$)经加热转化为一个非酸性的化合物B($C_7H_{12}O$), B用浓 HNO_3 氧化得二元酸C($C_7H_{12}O_4$), 经加热, C形成一个酸酐D($C_7H_{10}O_3$). A经 $LiAlH_4$ 还原转化为E($C_8H_{18}O_2$), E能脱水形成3,4-二甲基-1,5-己二烯. 写出A, B, C, D, E的结构式。

六、实验题 (10%)

克莱森缩合反应是制备 β -酮酸酯的重要途径，
请回答制备乙酰乙酸乙酯时，

所用原料是什么？

该反应真正的缩合剂是什么？

缩合剂与反应物的摩尔比如何？

本实验以哪些物质为基础计算产率？

反应完成时为何要用5%醋酸处理？

解释乙酰乙酸乙酯与 FeCl_3 水溶液振摇，出现红色的原因。