

杭州师范大学

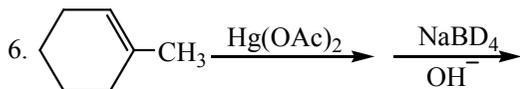
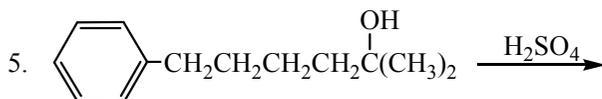
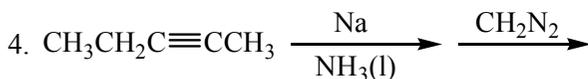
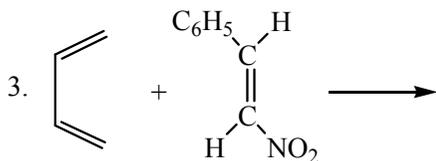
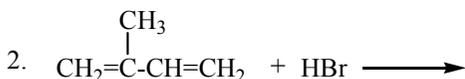
2010 年招收攻读硕士研究生入学考试试题

考试科目代码： 829

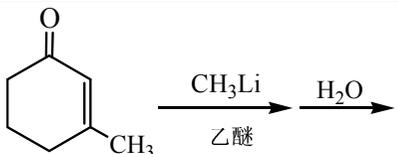
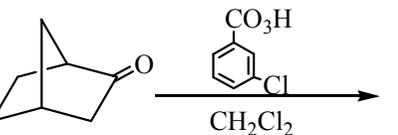
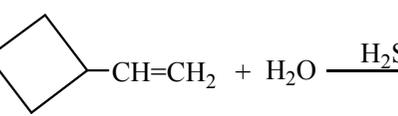
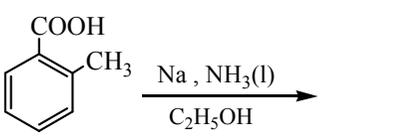
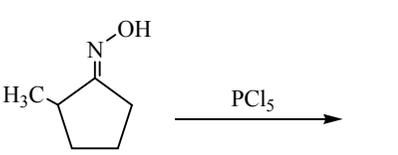
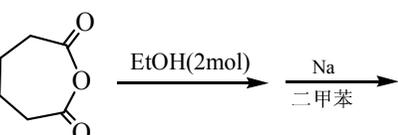
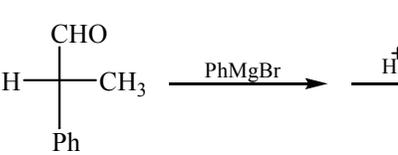
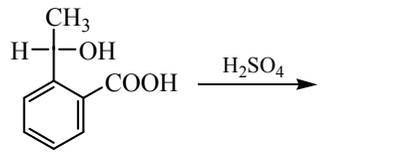
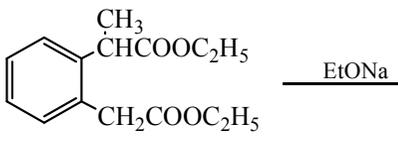
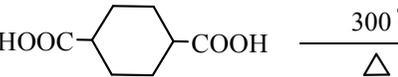
考试科目名称： 有机化学

- 说明：1、命题时请按有关说明填写清楚、完整；
 2、命题时试题不得超过周围边框；
 3、考生答题时一律写在答题纸上，否则漏批责任自负；
 4、
 5、

一、写出下列反应的主要产物（有立体化学问题请注明 40分）：

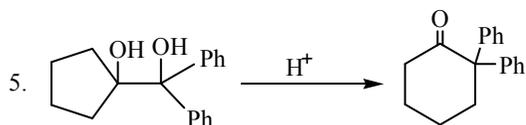
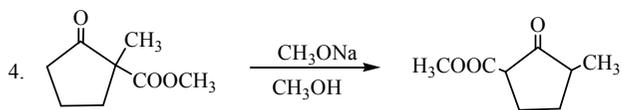
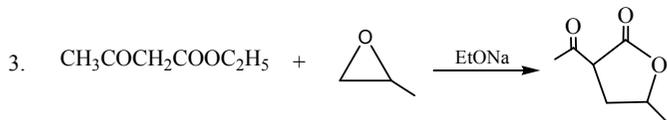
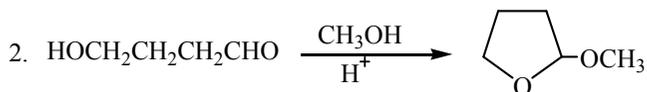
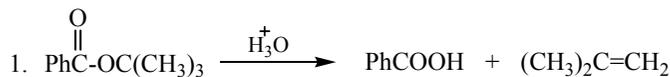


杭州师范大学硕士研究生入学考试命题纸

7.  7. CC1=CCCC(=O)C1 $\xrightarrow[\text{乙醚}]{\text{CH}_3\text{Li}}$ $\xrightarrow{\text{H}_2\text{O}}$
8.  8. O=C1C2CCC1C2 $\xrightarrow[\text{CH}_2\text{Cl}_2]{\text{ClC}_6\text{H}_4\text{C(=O)O}}$
9.  9. C1CCC1=C + $\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4}$
10.  10. CC1=CC=C(C(=O)O)C=C1 $\xrightarrow[\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}]{\text{Na, NH}_3(\text{l})}$
11.  11. CC1CCCN1O $\xrightarrow{\text{PCl}_5}$
12.  12. O=C1OCC(=O)OCC1 $\xrightarrow{\text{EtOH}(2\text{mol})}$ $\xrightarrow[\text{二甲苯}]{\text{Na}}$ $\xrightarrow{\text{H}_3\text{O}^+}$
13.  13. CC(=O)C1=CC=CC=C1 $\xrightarrow{\text{PhMgBr}}$ $\xrightarrow{\text{H}_3\text{O}^+}$
14.  14. CC(O)C1=CC=C(C(=O)O)C=C1 $\xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4}$
15.  15. CCOC(=O)C=C(C1=CC=C(C=C1)COC)C(=O)OCC $\xrightarrow{\text{EtONa}}$ $\xrightarrow{\text{H}_3\text{O}^+}$
16.  16. OC(=O)C1CCC(CC1)C(=O)O $\xrightarrow[\Delta]{300^\circ\text{C}}$

杭州师范大学硕士研究生入学考试命题纸

三、请给下列反应提出合理的反应机理（30分）：



四、推测化合物的结构（写出必要的反应式，20分）：

1. 化合物 A, 分子式为 $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}$, 与 Br_2/CCl_4 溶液或金属钠均不起反应, 用稀盐酸或氢氧化钠水溶液处理后得化合物 B, 分子式为 $\text{C}_5\text{H}_{12}\text{O}_2$, B 与 HIO_4 水溶液作用得甲醛和分子式为 $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}$ 的化合物 C, C 可发生碘仿反应。试推出 A、B、C 的合理结构, 并写出相关反应式。

2. 化合物 A, 分子式为 $\text{C}_{16}\text{H}_{16}$, 能使 Br_2/CCl_4 及 KMnO_4 溶液褪色。在温和条件下催化加氢, A 能吸收 1molH_2 得到 B, 分子式为 $\text{C}_{16}\text{H}_{18}$ 。用热的 KMnO_4 溶液氧化 A 和 B 都得到相同的二元酸 C, 分子式为 $\text{C}_8\text{H}_6\text{O}_4$, 化合物 C 的一硝化取代物只有一种。A 经 RCOOOH 氧化后, 用酸溶液处理得一内消旋体 D, 该内消旋体与 HIO_4 水溶液作用得对甲基苯甲醛。试推测 A、B、C、D 的结构, 并写出相关反应式。

3. 化合物 A, 分子式为 $\text{C}_{22}\text{H}_{27}\text{NO}$, 不溶于酸和碱, 但能与浓盐酸加热得一清澈的溶液, 冷却后有苯甲酸沉淀析出, 过滤苯甲酸后的清液用碱处理, 使呈碱性, 有液体 B 分出。如将 B 在吡啶中与苯甲酰氯反应, 又可得到 A。B 用 NaNO_2/HCl 水溶液处理, 无气体逸出。B 用过量的 CH_3I 反应后, 用 Ag_2O 处理, 再加热, 得化合物 C (C_9H_{19}) 和苯乙烯。化合物 C 再与 CH_3I 反应后用 Ag_2O 处理, 再加热, 得一烯烃 D。如果用环己酮与叶立德 $\text{Ph}_3\text{P}=\text{CH}_2$ 反应, 也可得到 D。试推测 A、B、C、D 的结构, 并写出相关反应式。

4. 化合物 A, 分子式为 $\text{C}_3\text{H}_6\text{Br}_2$, 与 NaCN 反应得化合物 B, B 在酸性水溶液中充分加热回流得化合物 C, C 与乙酸酐共热得化合物 D 和乙酸, D 的红外谱在 1755cm^{-1} 和 1820cm^{-1} 处有吸收峰, 其 $^1\text{H NMR}$ 谱数据如下: 2.8(三重峰 4H), 2.0(五重峰 2H)。试推测 A、B、C、D 的结构, 并写出相关反应式。