

湖南师范大学

2005 年研究生入学考试试题

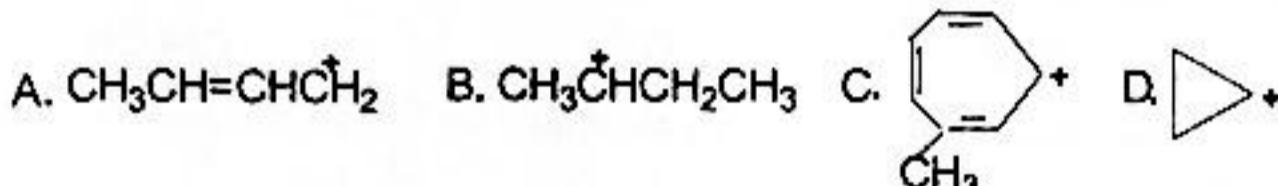
考试科目：有机化学

考试科目代码：481

注意：所有答案（含选择题、填空题、判断题、作图题等）一律答在答题纸上；
写在试题纸上或其他地点一律不给分。

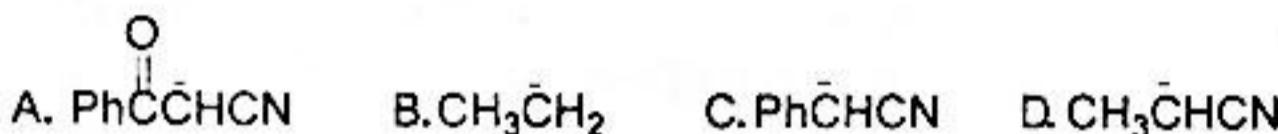
一、单选题（下列每小题只有一个正确答案，请在答题纸上写出其代号。每题 2 分，共 40 分）。

1. 对于下列碳正离子，按稳定性由高到低排列的次序为哪一个？



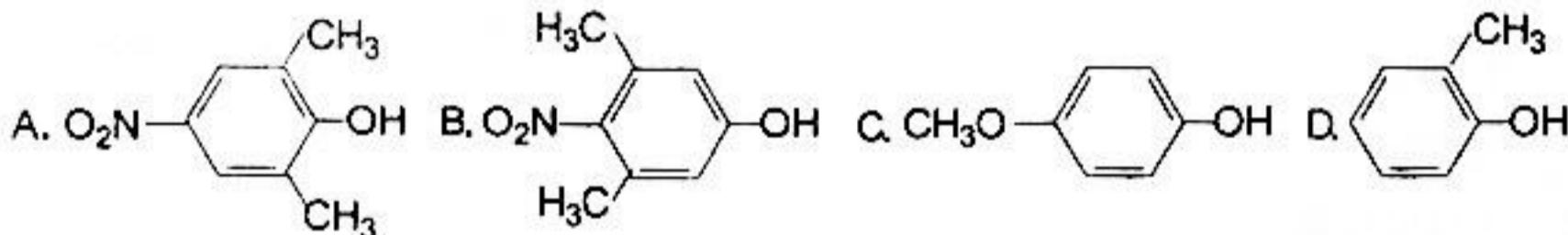
- ① C > A > B > D ② D > C > B > A ③ C > A > D > B ④ C > D > A > B

2. 对于下列碳负离子，按稳定性由高到低排列的次序为哪一个？



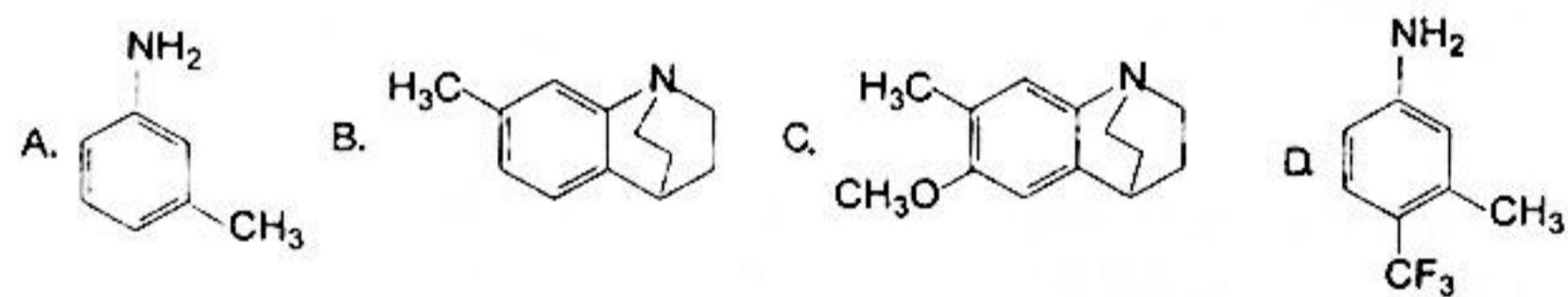
- ① B > C > D > A ② A > C > D > B ③ C > A > D > B ④ C > D > A > B

3. 对于下列四种酚，按 pK_a 值由大到小排列的次序为哪一个？



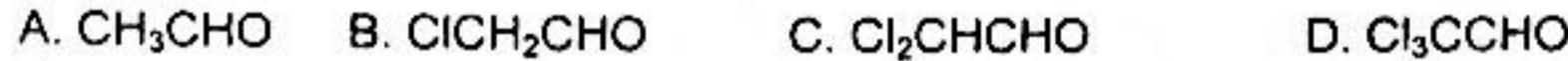
- ① A > B > C > D ② B > A > D > C ③ A > B > D > C ④ C > D > B > A

4. 对于下列四种胺，按碱性由强到弱排列的次序为哪一个？



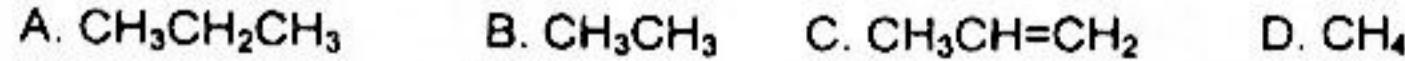
- ① C > B > D > A ② C > B > A > D ③ A > B > C > D ④ A > D > B > C

5. 对于下列化合物，按发生亲核加成反应活性由高到低排列的次序为哪一个？



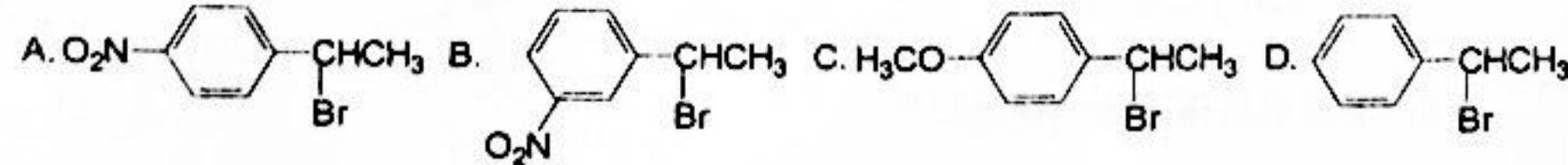
- ① A > B > C > D ② D > C > B > A ③ C > B > A > D ④ B > C > D > A

6. 对于下列化合物，按与卤素发生自由基取代反应活性由高到低排列的次序为哪一个？



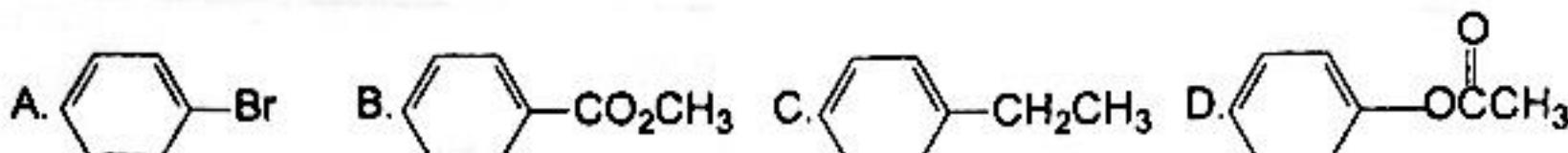
- ① A > C > B > D ② D > B > C > A ③ C > A > B > D ④ A > B > D > C

7. 对于下列化合物，按发生 E1 反应活性由高到低排列的次序为哪一个？



- ① A > B > C > D ② C > A > B > D ③ C > D > B > A ④ D > C > B > A

8. 对于下列化合物，按发生亲电取代反应活性由高到低排列的次序为哪—一个？



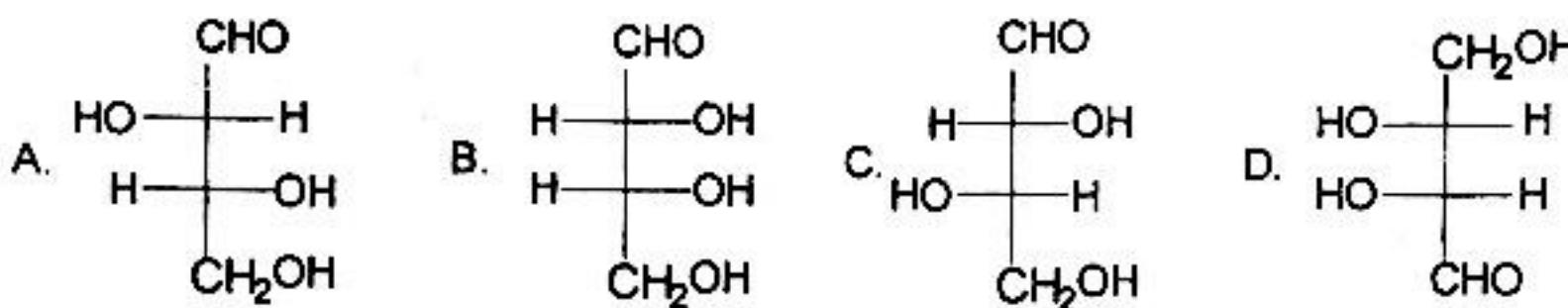
- ① A>C>D>B ② D>C>A>B ③ C>D>A>B ④ C>A>B>D

9. 对于下列化合物，按发生 S_N1 反应活性由高到低排列的次序为哪—一个？



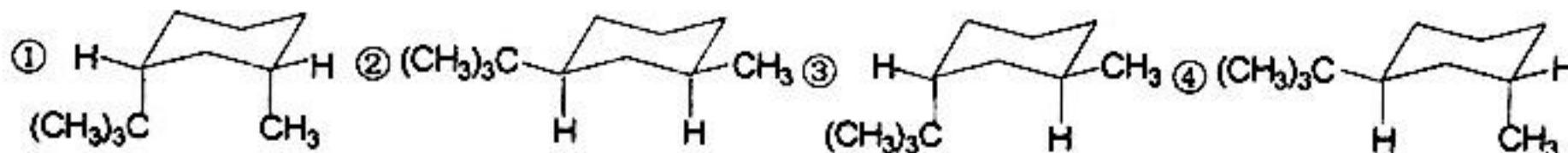
- ① A>B>C>D ② D>C>B>A ③ B>A>C>D ④ B>C>A>D

10. 下列化合物中，互为对映异构体的是哪一组？

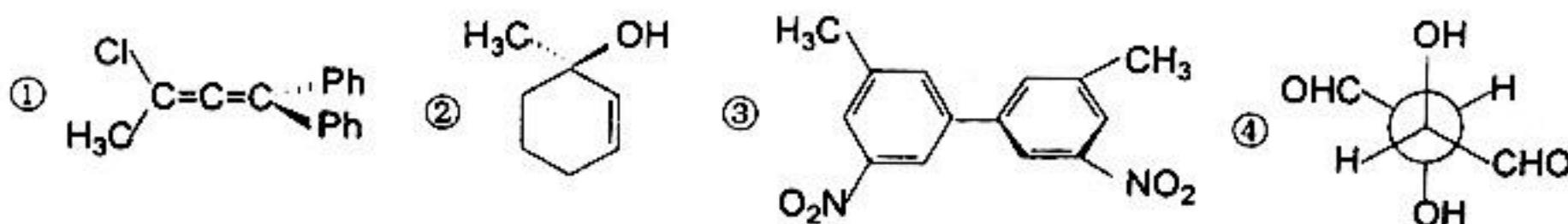


- ① A 和 B ② B 和 C ③ A 和 C ④ B 和 D

11. 化合物 $(\text{CH}_3)_3\text{C}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}_3$ 的最稳定的构象是哪一个？



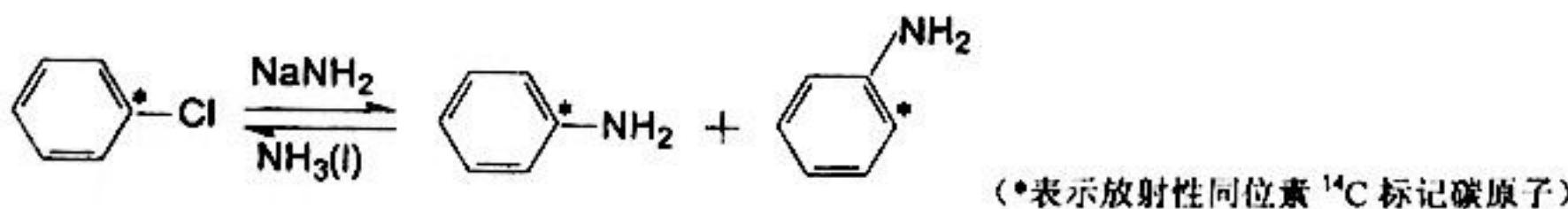
12. 下列化合物中，具有旋光活性的是哪—个？



13. 下列化合物中，能与 $\text{NaNO}_2/\text{HCl}(\text{aq})$ 反应放出 N_2 的是哪—个？

- ① 甘氨酸 ② 乙酰苯胺 ③ 二乙胺 ④ 三乙胺

14. 下面反应的活性中间体是什么？

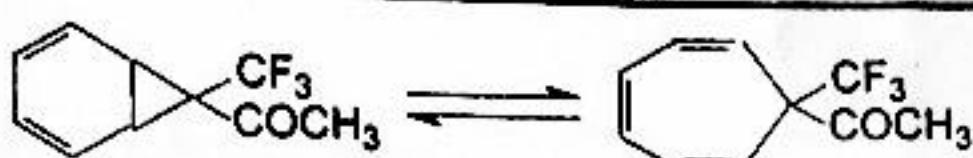


- ① 碳正离子 ② 碳烯（卡宾） ③ 自由基 ④ 苯炔

15. 下列化合物中，偶极矩最大的是哪—个？



16. 下面反应属于哪一种反应？



- ①自由基反应 ②电环化反应 ③环加成反应 ④ α -迁移反应

17. β -环糊精是由哪种单糖组成的环状低聚糖?

- ①葡萄糖 ②果糖 ③甘露糖 ④核糖

18. 实验室蒸馏乙醚应选用哪种加热方式?

- ①酒精灯加热 ②温水浴加热(无明火) ③酒精喷灯加热 ④煤气灯加热

19. 某有机物可溶于水, 在下列溶剂中溶解度较大。若要从水中萃取该有机物, 应选用哪种溶剂?

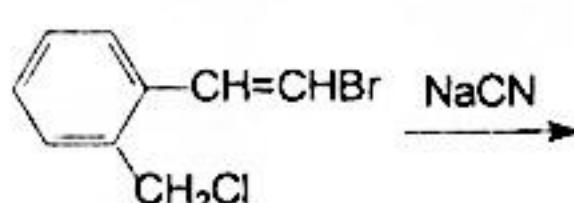
- ①乙醇 ②丙酮 ③DMF ④氯仿

20. 干燥醇类化合物时, 不能选用下列哪种干燥剂?

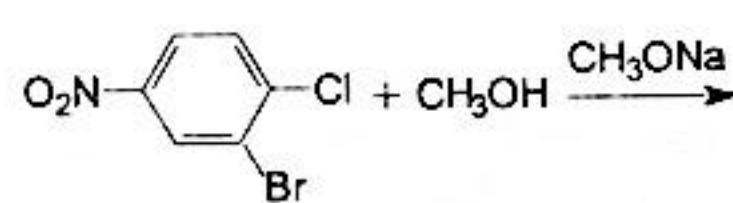
- ①无水硫酸镁 ②无水碳酸钠 ③无水氯化钙 ④无水硫酸铜

二、写出下列反应的主要产物(若有立体异构体, 需写出构型式。每题2分, 共40分)。

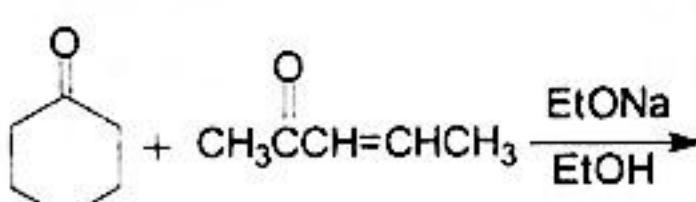
21.



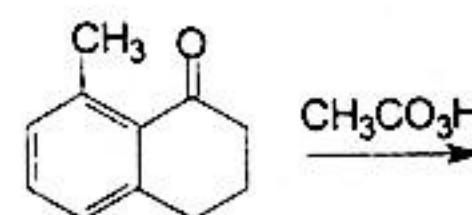
22.



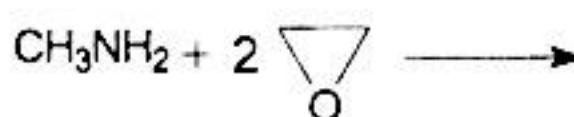
23.



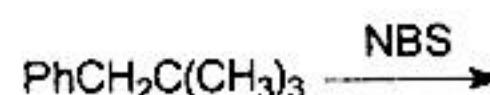
24.



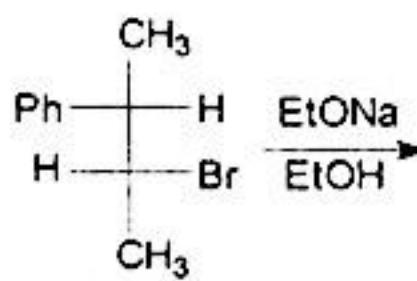
25.



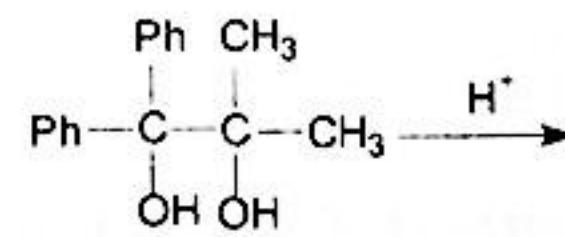
26.



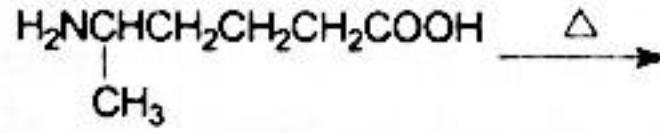
27.



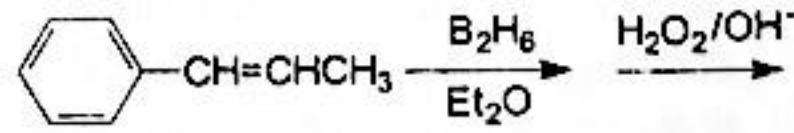
28.



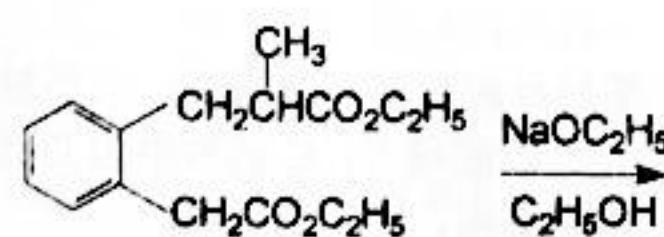
29.



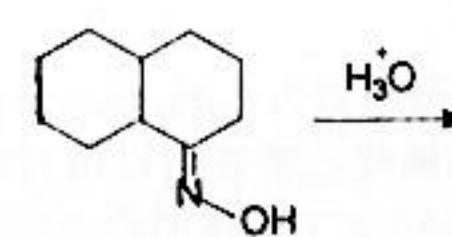
30.



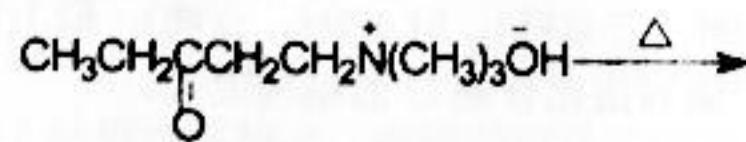
31.



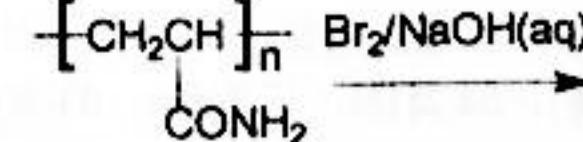
32.



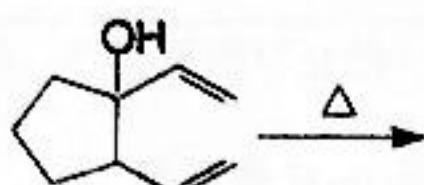
33.



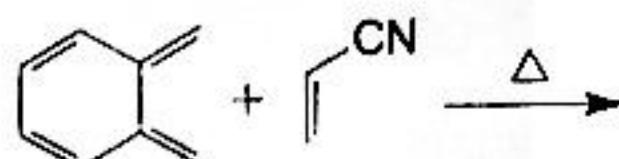
34.



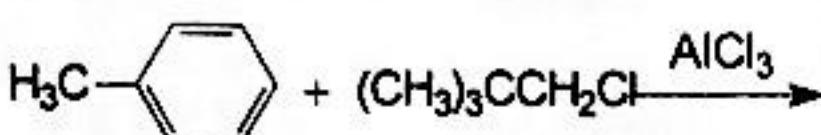
35.



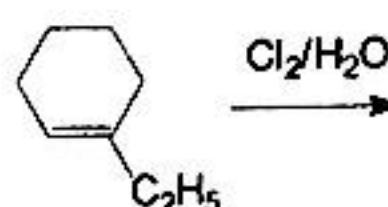
36.



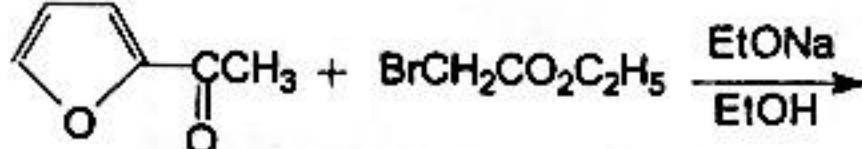
37.



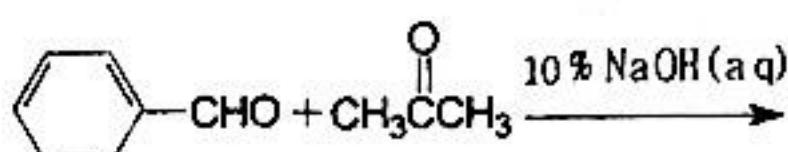
38.



39.

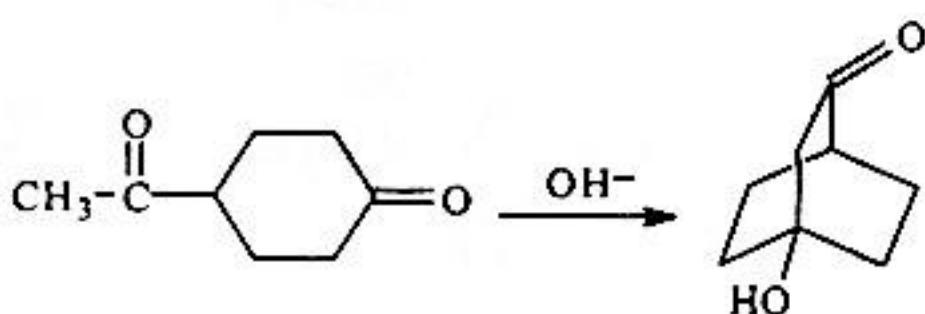


40.

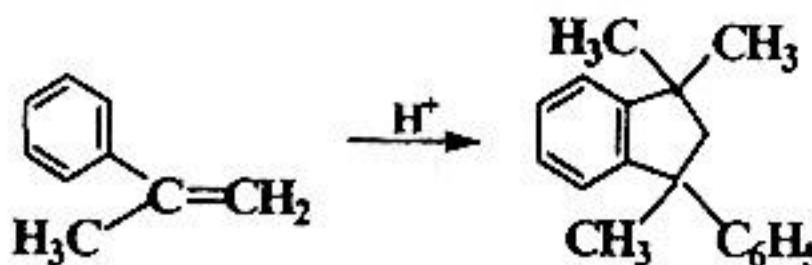


三、写出下列反应的机理（每题 5 分，共 15 分）。

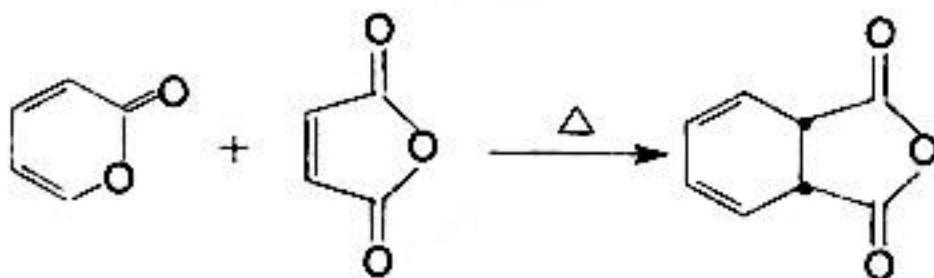
41.



42.



43.



四、有机结构分析（每题 5 分，共 15 分）。

44. 某化合物 A，分子式为 $C_8H_{17}N$ ，其 $^1\text{H}\text{NMR}$ 谱图无双重峰。1 mol A 与 2 mol CH_3I 反应，然后与 Ag_2O (湿) 作用，接着加热，生成一个分子式为 $C_{10}H_{21}N$ 的中间体。该中间体进一步甲基化后与 Ag_2O (湿) 作用，加热生成三甲胺、1,5-辛二烯和1,4-辛二烯的混合物。试写出 A 的结构简式。

45. 某化合物 B，分子式为 $C_5H_{10}O_4$ ，B 有光学活性，和醋酸酐反应生成二醋酸酯，但不和斐林试剂反应。用稀酸处理 B 可以得到甲醇和分子式为 $C_4H_8O_4$ 的醛糖 C，C 的构型为 D-型，C 经还原生成 1,2,3,4-丁四醇的内消旋体。试写出化合物 B 的结构。

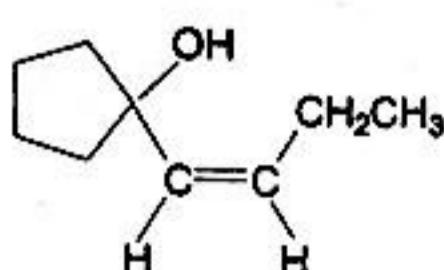
46. 某化合物 D，分子式为 $C_7H_{13}\text{BrO}_2$ ，它不与羟胺反应成肟。它的 IR 谱图在 $2950\text{--}2850$ 、 1740 、 1170cm^{-1} 有特征吸收， $^1\text{H}\text{NMR}$ 谱图数据为 $\delta 1.0(3\text{H}$ ，三重峰)， $\delta 1.3(6\text{H}$ ，双峰)， $\delta 2.1(2\text{H}$ ，多重峰)， $\delta 4.2(1\text{H}$ ，三重峰)， $\delta 4.6(1\text{H}$ ，多重峰)。试写出化合物 D 的结构简式。

五、有机合成路线设计（每题 5 分，共 20 分）。

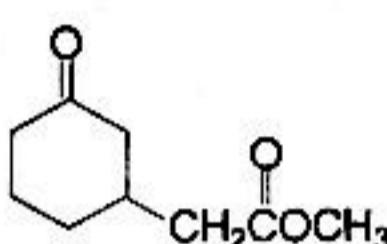
注：本大题的各小题中，溶剂和无机试剂任选：

所要合成的化合物 I、II、III 的结构附于本大题后。

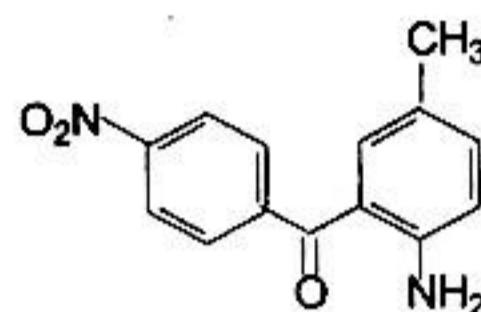
47. 以环戊酮和 2 碳以下（含 2 碳）有机物为原料，合成化合物 I。
48. 以丙二酸二乙酯及 6 碳以下（含 6 碳）有机物为原料，合成化合物 II。
49. 以甲苯和 4 碳以下（含 4 碳）有机物为原料，合成化合物 III。
50. 以环己酮和 6 碳以下（含 6 碳）有机物为原料，合成反-1-乙基-2-苯基-1,2-环己二醇。



I



II



III

六、实验题（20 分）。

实验 1 乙酸乙酯的制备

在 100 mL 圆底烧瓶中加入 19 mL（约 0.4 mol）无水乙醇和 12 mL（约 0.2 mol）冰醋酸，小心加入 5 mL 浓硫酸，混匀后，投入几小粒沸石，装上回流冷凝管，加热，保持缓缓回流 0.5 h。停止加热，冷却后将回流装置改为蒸馏装置，接受瓶用冷水冷却。加热蒸出生成的乙酸乙酯，直至馏出液体积为反应物总体积的一半为止。在馏出液中缓慢加入饱和碳酸钠溶液，直至不再有二氧化碳气体产生。分液，酯层依次用 10 mL 饱和食盐水、10 mL 饱和氯化钙溶液、蒸馏水洗涤，用无水硫酸镁干燥。蒸馏，收集 73~78°C 馏分，称重。

实验 2 乙酸丁酯的制备

在 100 mL 三口瓶上装上温度计和预先加入了一定量水的分水器，在分水器上装上回流冷凝管。从另一个侧口往三口瓶中加入 20 mL（约 0.22 mol）丁醇和 14 mL（约 0.24 mol）冰醋酸，滴入 5 滴浓硫酸，混匀后，投入几小粒沸石。加热，在 80°C 反应 15 min 后，提高温度使反应处于回流状态，并适时从分水器中放出反应生成的水，记录放出的水量。当看不到水珠穿行时，停止加热，冷却后将分水器中的液体全部倒回反应瓶，分出水层，酯层依次用 10 mL 10% 碳酸钠溶液、10 mL 蒸馏水洗涤，用无水硫酸镁干燥。蒸馏，收集 124~126°C 馏分，称重。

回答下列问题：

51. 实验 2 中回流分水的目的是什么？为什么实验 1 不采用回流分水？
52. 在上述两个实验中，加入浓硫酸时，都要注意混匀，为什么？
53. 在实验 1 将回流装置改为蒸馏装置时，是否要补加沸石？为什么？
54. 在实验 1 中，用饱和食盐水、饱和氯化钙溶液和蒸馏水洗涤酯层的目的分别是什么？
55. 为什么在实验 1 中用蒸馏水洗涤酯层前要用饱和的无机盐溶液洗涤，而在实验 2 中则用相对稀的无机盐溶液洗涤？
56. 常用什么仪器分析乙酸乙酯和乙酸丁酯的纯度？
57. 在上述两个实验中，蒸馏时应选用哪种冷凝管？
58. 在实验 1 中，如果蒸馏得到的乙酸乙酯的量为 8.8 g，乙酸乙酯的产率为多少？