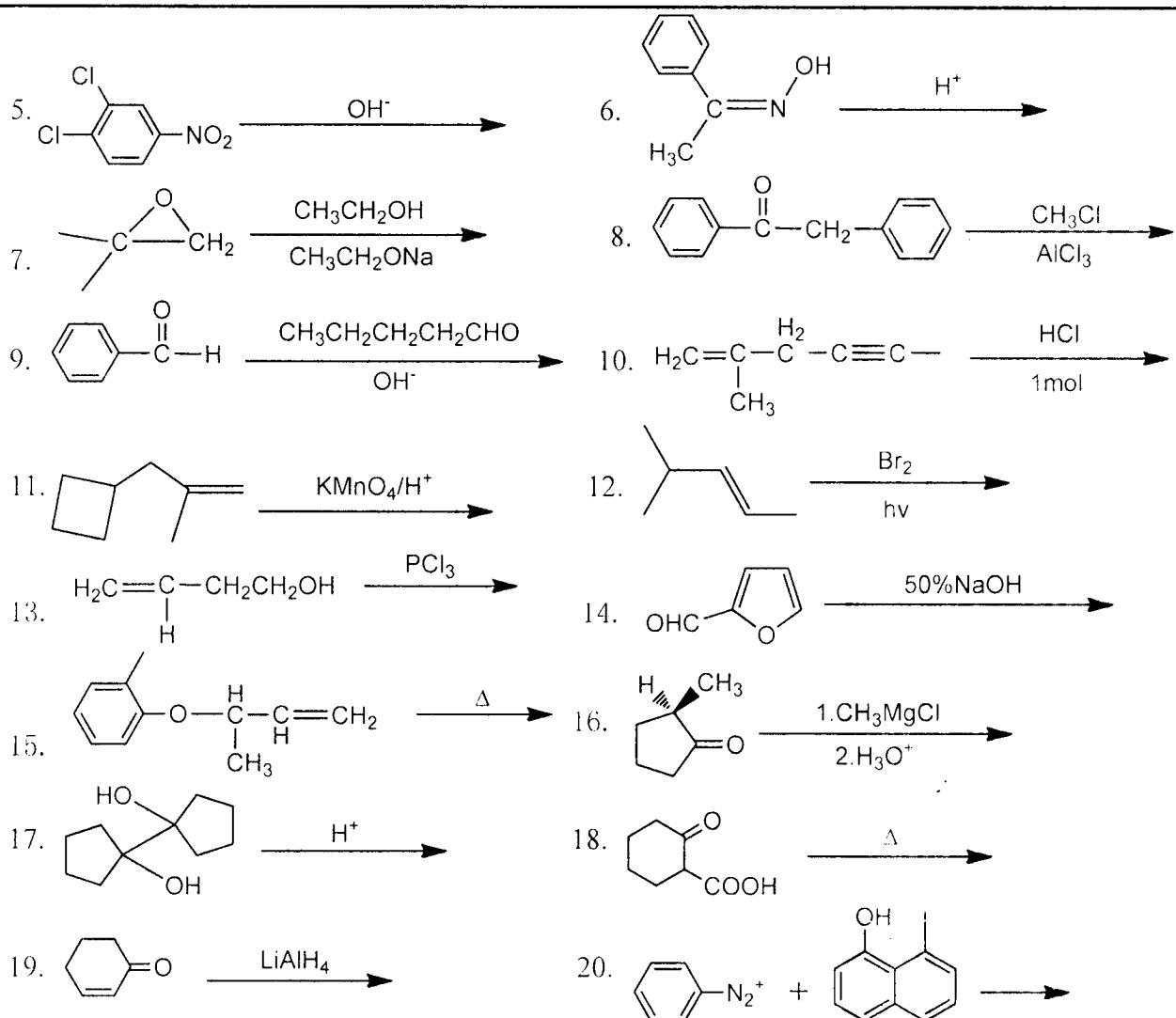
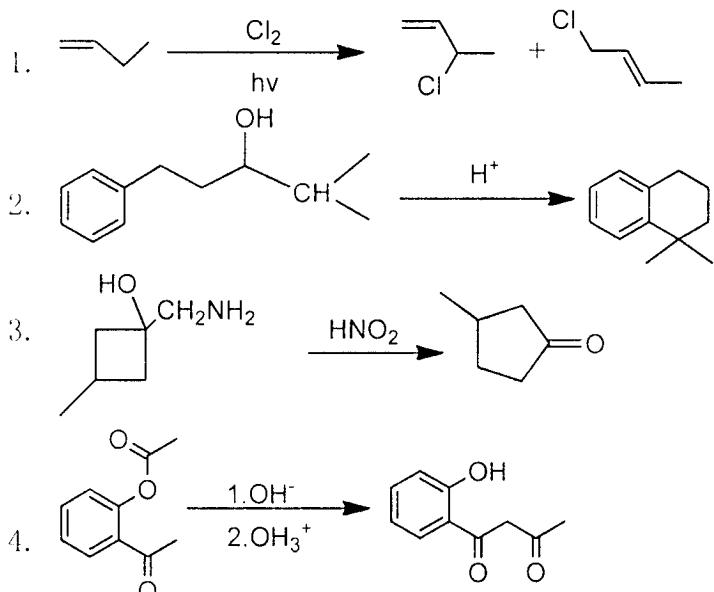


# 聊城大学 2016 年硕士研究生入学考试初试试题

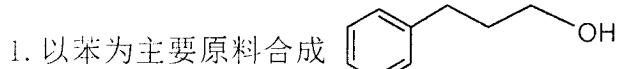
考试科目	[622]有机化学	B 卷					
注意事项	1. 本试题满分 150 分。 2. 答题须用蓝、黑钢笔或圆珠笔书写。答案必须写在答题纸上，写在试题或草稿纸上无效。						
一、系统命名法命名（每题 2 分，共 10 题，共 20 分）							
1.		2.		3.		4.	
5.		6.		7.		8.	
9.		10.					
二、综合题（每题 3 分，共 5 题，共 15 分）							
1.	请将下列化合物按碱性从大到小顺序排序，简述理由。						
2.	写出下列化合物分别在强酸、强碱和等电点时的存在形式。						
3.	化合物						
4.	简述异戊二烯规律，并指出下列化合物哪些符合该规律。						
5.	请用共振论解释苯酚的邻位亲电取代产物比间位取代产物多。						
三、完成反应（每题 2 分，共 20 题，共 40 分，产物如果有立体化学请标明）							
1.		$\xrightarrow[\text{H}_2\text{SO}_4]{\text{HNO}_3}$	2.		$\xrightarrow{\text{CH}_2=\text{CH}-\text{COOEt}}$	$\xrightarrow{\text{LiAlH}_4}$	
3.		$\xrightarrow{\text{CH}_3\text{CCH}_2\text{CH}_3}$	4.		$\xrightarrow[2.\text{O}_3 \quad 3.\text{Zn/H}_2\text{O}]{1.\text{H}_3\text{PO}_4 \Delta}$		

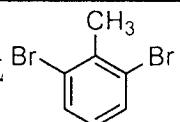


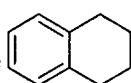
四、完成下面反应的机理（每题 5 分，共 4 题，共 20 分）

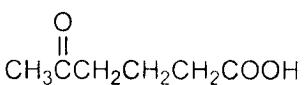


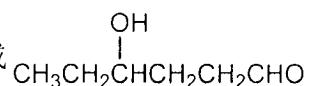
五、合成题（每题 6 分，共 5 题，共 30 分，无机化合物任选）



2. 以苯为原料合成 

3. 以苯及不多于四个碳的化合物为原料合成 

4. 以丙二酸二乙酯及不多于四个碳的化合物为原料合成 

5. 以  $\text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{CHO}$  和丙醛为主要原料合成 

#### 六、推导结构题（每题 5 分，共 3 题，共 15 分）

1. 分子式均为  $\text{C}_6\text{H}_{12}$  的 A、B、C、D 四种化合物，经臭氧化还原水解，A 得到化合物 E 和 F，B 只得到 E，C 和 D 不发生臭氧化和催化加氢反应，E 可被 Tollens 试剂氧化，但不发生碘仿反应，F 可发生碘仿反应，但不被 Tollens 试剂氧化。IR 光谱显示 E 和 F 在  $1700\text{cm}^{-1}$  附近有强吸收峰， $^1\text{H NMR}$  测定 E:  $\delta=1.13$  (3H, 三重峰)， $\delta=2.46$  (2H, 八重峰)， $\delta=9.81$  (1H, 三重峰)；F:  $\delta=2.05$  (6H, 单峰)；C 的  $^1\text{H NMR}$  上只呈现一个吸收峰；D 含有  $\text{CH}_3\text{CH}$ ，另外还有两组质子。写出化合物 A、B、C、D、E 和 F 的构造式。

2. 分子式为  $\text{C}_5\text{H}_{11}\text{Br}$  的 A 化合物，与氢氧化钾的水溶液共热生成化合物 B ( $\text{C}_5\text{H}_{12}\text{O}$ )，B 氧化后生成化合物 C ( $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}$ )，C 可与苯肼反应，也发生碘仿反应；B 与浓硫酸共热生成 D，D 被酸性高锰酸钾氧化生成乙酸和丙酮，写出化合物 A、B、C、D 的构造式。

3. 某化合物 A 的分子式 ( $\text{C}_5\text{H}_{13}\text{N}$ )，能溶于稀盐酸，在室温下与亚硝酸作用放出氮气，并生成化合物 B，B 可发生碘仿反应，且与浓硫酸共热生成 C( $\text{C}_5\text{H}_{10}$ )，C 臭氧化还原水解得到 D 和 E，D 不与 Fehling 试剂反应，可与苯肼反应，E 即可与 Fehling 试剂反应，也可与苯肼反应，写出 A、B、C、D、E 的构造式。

#### 七、实验题（每题 5 分，共 2 题，共 10 分）

1. 请画出实验室制备乙醚的反应装置图，并标出各仪器的名称。

2. 采用干燥剂干燥有机化合物时，如何判断干燥完全？干燥乙酸乙酯所用的干燥剂是什么？