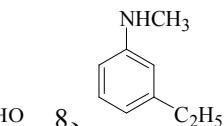
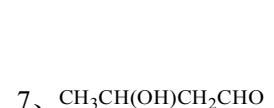
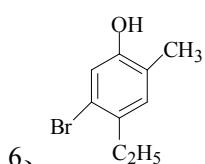
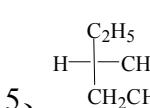
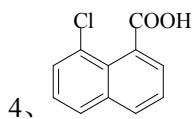
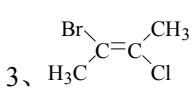
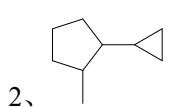


## 东华理工大学 2017 年硕士生入学考试初试试题

科目代码: 615; 科目名称: 《有机化学》; (A 卷)

适用专业(领域)名称: 化学

### 一、命名题: (共 8 小题, 每小题 2 分, 共 16 分)



### 二、选择题: (共 15 小题, 每小题 2 分, 共 30 分)

- 1、醇分子的结构中的酚氧原子采用什么杂化类型? ( )  
A. 等性的  $\text{sp}^3$     B. 等性的  $\text{sp}^2$     C. 不等性的  $\text{sp}^3$     D. 不等性的  $\text{sp}^2$
- 2、下面描述的现象属于  $\text{S}_{\text{N}}2$  (双分子的亲核取代) 反应特征的是: ( )  
A. 有重排现象    B. 生成外消旋体    C. 产物的构型完全翻转  
D. 叔卤烷的反应速率大于伯卤烷
- 3、下列物质中酸性最强的是: ( )  
A. 苯甲酸    B. 乙酸    C. 对乙基苯甲酸    D. 对氯苯甲酸
- 4、烯烃在过氧化物存在下与溴化氢的反应属于什么反应类型? ( )  
A. 自由基加成反应    B. 亲核加成反应    C. 亲电加成反应  
D. 双烯合成
- 5、 $\text{C}_6\text{H}_{14}$  烷烃的同分异构体数目为: ( )  
A. 4    B. 5    C. 6    D. 7
- 6、下列物质中沸点最低的是: ( )  
A. 正己烷    B. 新戊烷    C. 正戊烷    D. 异戊烷
- 7、下列物质在水中溶解度最大的是: ( )  
A. 丁醇    B. 丁烷    C. 丁烯    D. 丁酸
- 8、下列物质中能够发生碘仿反应的是: ( )  
A. 乙醇    B. 丁醛    C. 苯基乙基酮    D. 苯乙酸
- 9、下列物质中碱性最强的是: ( )  
A. 对甲氧基苯胺    B. 苯胺    C. 间硝基苯胺    D. 对硝基苯胺
- 10、一对对映体间 ( ) 不同?  
A. 熔点    B. 沸点    C. 化学性质    D. 生物活性

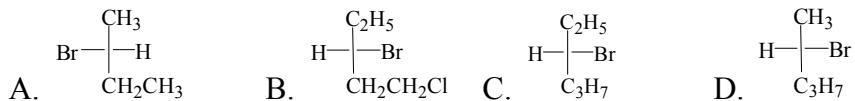
11、下列化合物发生卤化反应时，主要产物中表示卤素的位置，哪个标错了？（ ）

- A. 甲苯（3位） B. 苯甲酸（3位） C. 苯甲醛（3位） D. 苯磺酸（3位）

12、休克尔规则是用来判断（ ）？

- A. 烯烃亲电加成的方向 B. 一个物质是否具有芳香性  
C. 卤代烃消除的方向 D. 烯烃的自由基加成方向

13、下列化合物中不是S-构型的是（ ）



14、二氯苯有三种异构体，o-, m-, p-, 其熔点最高者为：（ ）

- A. o-二氯苯 B. m-二氯苯 C. p-二氯苯 D. 无法预测

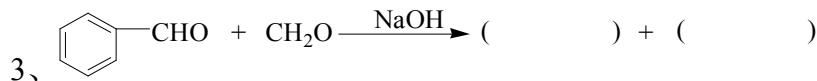
15、为了合成烯烃 $(\text{CH}_3)_2\text{C}=\text{CH}_2$ ，最好选用下列何种醇？（ ）

- |   |   |
|---|---|
| (A) $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{OH}$                 | (B) $(\text{CH}_3)_3\text{COH}$                             |
| (C) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$ | (D) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ |

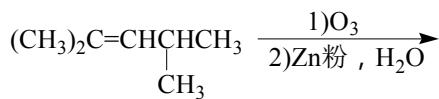
### 三、完成反应题：（共17小题，每小题2分，共34分）



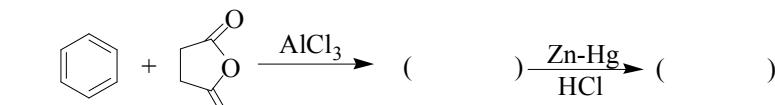
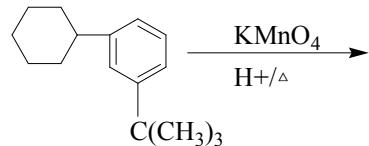
2、

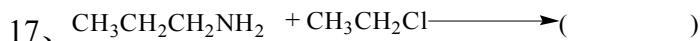
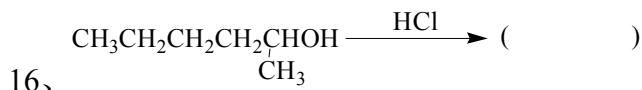
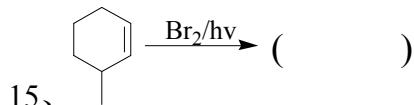
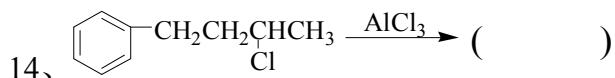
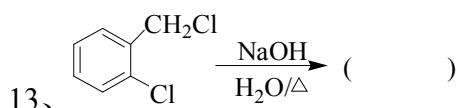
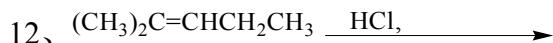
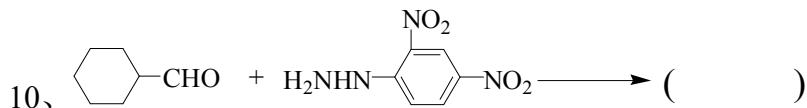
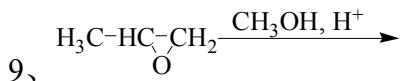
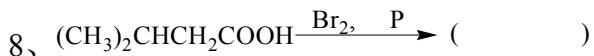


5、



6、





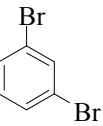
#### 四、简答题：(共 4 小题，每小题 5 分，共 20 分)

- 1、为什么萘被剧烈氧化成邻苯二甲酸酐后，不易再进一步被氧化？
- 2、简述 S<sub>N</sub>1（单分子的亲核取代反应机理）和 S<sub>N</sub>2（单分子的亲核取代反应机理）反应的特点。
- 3、酮糖和醛糖都与 Tollens 试剂或 Fehling 试剂反应，但酮糖不与溴水反应，为什么？
- 4、炔烃不但可以加一分子卤素，而且可以加两分子卤素，但却比烯烃加卤素困难，反应速率也小，为什么？

#### 五、鉴别题：(共 5 小题，每小题 4 分，共 20 分)

- 1、1-氯丁烷，2-氯丁烷，2-甲基-2-氯丙烷
- 2、正戊烷，1-戊炔，1,3-戊二烯，1,4-戊二烯
- 3、己醛，环己酮，苯甲醛，丙酮
- 4、RNH<sub>2</sub>, R<sub>2</sub>NH, R<sub>3</sub>N
- 5、CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>OH, CH<sub>3</sub>CH(OH)CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>, CH<sub>3</sub>C(OH)(CH<sub>3</sub>)CH<sub>3</sub>

六、合成题：(共 3 小题，每小题 5 分，共 15 分)



1、以苯为原料合成  $\text{Br}-\text{C}_6\text{H}_3-\text{C}_6\text{H}_3-\text{Br}$

2、写出由相应的羧基化合物和格式试剂合成 3-己醇的两条路线。

3、以丁醇为原料合成  $\text{CH}_3\text{CH}_2\overset{\text{CClCH}_3}{\underset{\text{Br}}{\text{C}}} \text{CH}_2\text{CH}_3$  (其他无机小分子可任选)

七、推断题：(共 3 小题，每小题 5 分，共 15 分)

1、溴苯氯代后分离得到两个分子式为  $\text{C}_6\text{H}_4\text{ClBr}$  的异构体 A 和 B，将 A 溴代得到几种分子式为  $\text{C}_6\text{H}_3\text{ClBr}_2$  的产物，而 B 经溴代得到两种分子式为  $\text{C}_6\text{H}_3\text{ClBr}_2$  的产物 C 和 D。A 溴代后得到产物之一与 C 相同，但没有任何一个与 D 相同。试推断 A, B, C, D 的结构式，并写出各步反应式。

2、化合物  $\text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{O}_2$ (A)不溶于  $\text{NaOH}$  溶液，能与 2,4-二硝基苯肼反应，但是不与 Tollens 试剂作用。(A)经  $\text{LiAlH}_4$  还原得  $\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{O}_2$ (B)。(A)和(B)都进行碘仿反应。(A)与  $\text{HI}$  作用生成  $\text{C}_9\text{H}_{10}\text{O}_2$ (C)，(C)能溶于  $\text{NaOH}$  溶液，但是不溶于  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ 。(C)经 Clemmensen 还原生成  $\text{C}_9\text{H}_{12}\text{O}$ (D)；(B)经  $\text{KMnO}_4$  氧化得对甲氧基苯甲酸。试写出(A)~(D)可能的构造式。

3、下列化合物的  $^1\text{H-NMR}$  谱中都只有一个单峰，分别写出它们的结构式：

- (1)  $\text{C}_8\text{H}_{18}$ ,  $\delta=0.9$
- (2)  $\text{C}_8\text{H}_8$ ,  $\delta=5.8$
- (3)  $\text{C}_4\text{H}_9\text{Br}$ ,  $\delta=1.8$
- (4)  $\text{C}_2\text{H}_3\text{Cl}_3$ ,  $\delta=2.7$
- (5)  $\text{C}_{12}\text{H}_{18}$ ,  $\delta=2.2$