# 浙江大学 20 15 - 20 16 学年 秋冬 学期

**«** 

有机化学 》课程期末考试试卷

课程号: 061B9010 \_, 开课学院: \_ 化学系 \_

考试试卷: A 卷 √、B 卷 (请在选定项上打 √)

考试形式:闭√、开卷(请在选定项上打√),允许带 / 入场

考试日期: \_2016 年 \_01 月 \_14 \_日, 考试时间: \_120 \_分钟

诚信考试,沉着应考,杜绝违纪。

考生姓名:	 	

题序	_	11	=	四	五.	六	总 分
得分							
评卷人							

## 一 按系统命名法命名下列化合物,如有立体化学的请标注(10分)

1



3



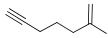
4

5

6



10



## 二 推测化合物结构(8分)

**1.** 化合物 **A**(C<sub>9</sub>H<sub>14</sub>), 具有旋光性。将 **A** 用 Pt 进行催化氢化生成 **B**(C<sub>9</sub>H<sub>20</sub>), 没有旋光;将 **A** 用 Lindlar 催化剂小心催化氢化生成 **C**(C<sub>9</sub>H<sub>16</sub>), 也没有旋光;但如将 **A** 置于钠的液氨溶液中反应,生成 **D**(C<sub>9</sub>H<sub>16</sub>),却有旋光。试推测 **A**, **B**, **C**, **D** 的结构。

**2.** 某酮  $A(C_7H_{12}O)$ 与  $CH_3MgI$  作用后再经水解得  $B(C_8H_{16}O)$ ,B 在浓硫酸作用下生成  $C(C_8H_{14})$ ,C 与冷、稀的高锰酸钾中性溶液反应得  $D(C_8H_{16}O_2)$ ,D 在浓硫酸作用下发生频那醇重排生成两种酮,一种酮的结构为:

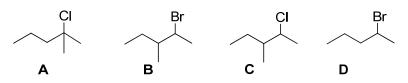


。请根据上面的信息推测 A , B , C , D 的结构式。

#### 三选择题(每题2分,共26分)

#### 1. 下列有关芳烃取代反应表述错误的是( )。

- (a) 苯环上连有吸电子基有利于亲核取代反应
- (b) 苯环上连有推电子基有利于亲电取代反应
- (c) 苯的亲电取代反应中间体为σ-碳正离子络合物
- (d) 苯环上连有推电子基有利于亲核取代反应
- 2. 下列卤代烃 A-D 发生 S<sub>N</sub>2 反应的速度大小顺序是()。

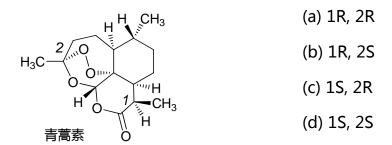


- (a) A > B > C > D
- (b) B > A > C > D
- (c) C > B > A > D
- (d) D > B > C > A

#### 3. 下列表述错误的是()。

- (a) E1 反应三级卤烃比一级卤烃消除反应速度快; (b) 溶剂极性增强对 E1 有利
- (c) E1 反应速度与碱的强弱有关;
- (d) E2 反应速度与碱的浓度有关。
- 4. 水杨醛分子中,没有如下电子效应的是()。

- 5. 碱性条件下,下列羰基化合物能发生自身缩合反应的是( )。
- (a) 苯甲醛 (b) 环己酮 (c) 甲醛 (d) 2,2-二甲基丙醛
- 6. 青蒿素的结构中,标为1号和2号手性碳原子绝对构型分别()。



#### 7. 在 L-亮氨酸或 D-核糖的 Fischer 投影式中,下列表述正确的是()。

- (a) L-亮氨酸的氨基在左边 (b) D-核糖的 4-羟基在左边
- (c) L-亮氨酸无氨基
- (d) D-核糖的 3-羟基在左边

## 8. 比较下列含氮化合物,碱性最强的是( )、最弱的是( )。

- (a)  $Et_3N$  (b) N-H (c) (d)  $N-H_2$

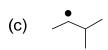
## 9. 下列化合物中具有光学活性的是(

CI COOH 
$$C_3H_7$$
  $C_2H_5$   $C_$ 

## 10. 下列化合物不具有芳香性的是(

#### 11. 下列自由基最稳定的是()。





## 12. 以下表示α-D-吡喃葡糖苷的结构式是(

## 13. 下列化合物,与丁醇发生醇解反应最快的是( )、最慢的是(

- (a) O (b) O (c) O (d) O O Ph

#### 四 完成下列反应式;如反应有立体选择性,请写出产物的立体构型(33分)

1.

$$CH_2=CHCH_3 + Cl_2 \xrightarrow{500 \, ^{\circ}C} \left( \right)$$

2.

$$CH_3CH_2C \equiv CH \qquad \boxed{\begin{array}{c} 1) BH_3 \\ \hline 2) H_2O_2 \end{array}} \qquad \Big( \qquad \qquad \Big)$$

3.

$$SO_3Ph$$

$$Cl_2 / FeCl_3$$

$$+ ($$

5.

主要产物

次要产物

6.

$$H_2SO_4$$
 $OH$ 

7.

CHO

O

NaOH

$$\triangle$$
 $-H_2O$ 

9. 
$$CO_2Et$$
 1) EtONa  $CO_2Et$  2)  $H_2O^{\oplus}$  0 °C

10.

11.

**13**.

**14.** 

**16**.

## 五 试画出下列各反应的机理(2题,8分)

1.

2.

# 六 由指定的原料和必要的无机试剂合成下列化合物(15 分)

1. 用丙二酸二乙酯和甲苯为起始原料合成

2. 根据反应条件,写出各步产物以合成目标化合物

$$\left(\begin{array}{c} \\ \end{array}\right) \xrightarrow{\text{Pd/C, H}_2} \left(\begin{array}{c} \\ \end{array}\right) \xrightarrow{\text{cat. TsOH}} \left(\begin{array}{c} \\ \end{array}\right)$$

3. 以苯和不大于两个碳的有机物及合适的无机试剂为原料合成

4. 以苯酚、碘甲烷及合适的无机试剂为原料合成