# 《 有机化学 》课程期末考试试卷

课程号: \_\_061B9010 \_\_, 开课学院: \_\_理学院\_\_

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: 2013 年 7 月 4 日, 考试时间: 120 分钟

诚信考试,沉着应考,杜绝违纪。

考生姓名: 学号:	所属院系:
<b>苯仁性之</b> :	叶庙仁之:
'5 X X 10 .	FILIABIONISTS .

题序	_	=	=	四	五	六	总分
得分							
评卷人							

# 一 按系统命名法命名下列化合物,有立体结构的请标明(10题,共10分)

1

7,7-二甲基二环[2.2.1]庚-2-酮

R-2-羟基丁醛

2 
$$C_2H_5$$
  $CH_3$ 

反-1-甲基-4-乙基环己烷

4

$$C_2H_5$$

9-甲基-2-乙基螺[3.7]十一-5-烯

5 H<sub>3</sub>C ⊕ ⊝ CH<sub>3</sub> Li N CH<sub>3</sub>

Z-3-乙基庚-2-烯醇

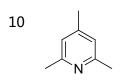
#### 二异丙基胺基锂

7 CH<sub>3</sub> CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CHCH<sub>3</sub> CH<sub>3</sub> CH<sub>3</sub>

4-甲基苯磺酸

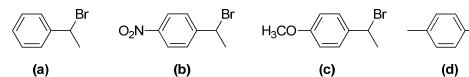
2,6,7-三甲基壬烷

N-溴代丁二酰亚胺

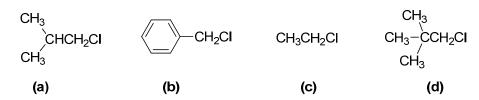


2,4,6-三甲基吡啶

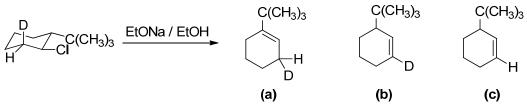
- 二 选择题(20题,1-13,每题1分,14-20,每题2分,共27分)
- 1. 以下化合物沸点最高的是( d )。
  - (a) 正丁烷
- (b)
  - 正丁醇 (c) 正丁酸 (d)
- 正丁酰胺
- 2. 下列化合物最容易发生 E1 消除反应的是(



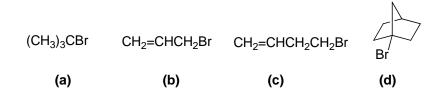
3. 下列氯代物在丙酮中与 NaI 进行 SN2 反应的速度大小 (b>c>a>d)。



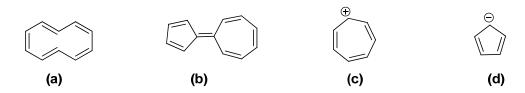
4. 以下 E2 消除反应所得产物是 (b)。)。



5. 下列化合物中既难进行 SN1 反应又难进行 SN2 反应的是( d )。



6. 根据休克尔规则,以下化合物中没有芳香性的是(

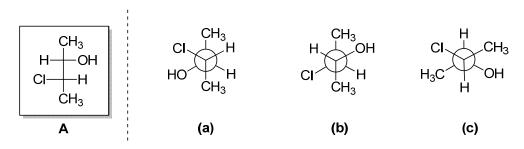


- 7. 下列化合物中,酸性最强的是( d
  - (a) 乙醇
- (b) 甲醇
- (c) 苯酚
- (d) 对硝基苯酚

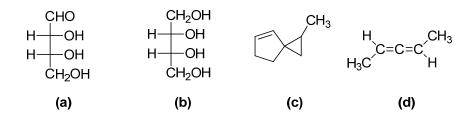
#### 8. 下列糖类化合物的水溶液不会发生变旋的是( c )。

- 9. 下列化合物与乙醇反应速度最快的是( a )。
  - (a) CH<sub>3</sub>COCI
- (b)  $CH_3CO_2CH_3$  (c)  $CH_3CONH_2$  (d)  $(CH_3CO)_2O$
- 10. 下列化合物中,分子偶极矩最小的是( a )。
  - (a)  $CH_3CH_3$
- (b)  $CH_3NH_2$  (c)  $CH_3F$  (d)  $CH_3OH$

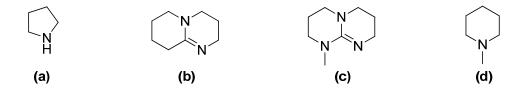
#### 11. Fischer 投影式所示化合物 A 的 Newman 投影式是( a )



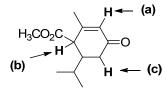
### 12. 下列化合物中非手性的分子是(b)。)。



#### 13. 下列化合物中,碱性最强的是( c )。



#### 14. 下列化合物中,酸性最强的 H 是(b), 最弱的 H 是(



- 15. 下列亲核试剂中亲核性最强的是(a),最弱的是(d)。
  - (a)  ${}^{\ominus}$  NH<sub>2</sub> (b)  ${}^{\ominus}$  OH (c)  ${}^{\ominus}$  (d) H<sub>2</sub>O

- 16. 芳基亲电取代反应,反应活性最大的是(a),最小的是(c)。



(a)

- - (b)

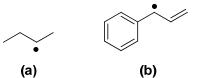
(c)

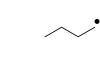
17. 以下可称为酸性氨基酸的是(a); 可称为碱性氨基酸的是(d)。

C=NH

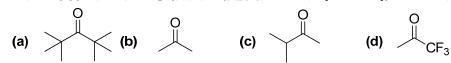
18. 下列共振极限式中,对真实分子贡献最大的是(b),最小的是(c)

- 19. 比较下列自由基的稳定性,最稳定的是(b),最不稳定的是(d)。)。





20. 下列化合物羰基发生亲核反应 ,速度最快的是( d ), 最慢的是 ( a )。



# 三 完成下列反应式,写出主要产物;如反应有立体选择性,请写出产物的立体构型。(每题各 2 分,共 30 分)

1.

$$\frac{(1) B_2 H_6}{(2) H_2 O_2 / O H^{\odot}} \left( \begin{array}{c} O H \\ D \\ H \end{array} \right)$$

2.

O CHO 
$$(CH_3CO)_2O$$
  $(CO_2H)$ 

3.

4.

5.

$$CO_2Me$$
  $CO_2Me$   $CO_2Me$   $CO_2Me$   $CO_2Me$   $CO_2Me$   $CO_2Me$ 

6.

$$H_3CO$$
 $H_3CO$ 
 $H_3CO$ 
 $H_3CO$ 
 $H_2N$ 
 $H_2N$ 
 $H_2N$ 
 $H_2N$ 
 $H_2N$ 
 $H_2N$ 
 $H_3CO$ 
 $H_3CO$ 
 $H_3CO$ 
 $H_3CO$ 
 $H_3CO$ 
 $H_3CO$ 
 $H_3CO$ 
 $H_3CO$ 
 $H_3CO$ 

7.

8.

9.

10.

11.

$$\begin{array}{c} & & & \\ & &$$

12.

$$C_2H_5$$
  $CH_3$   $HOBr$   $HO$   $HO$   $HO$   $HO$   $HO$   $HO$   $HO$ 

13.

14.

$$\begin{pmatrix} \mathsf{CO_2H} & \mathsf{CHO} & \mathsf{CO_2H} \\ \mathsf{H} & \mathsf{OH} & \mathsf{H} & \mathsf{OH} \\ \mathsf{H} & \mathsf{OH} & \mathsf{H} & \mathsf{OH} \\ \mathsf{H} & \mathsf{OH} & \mathsf{H} & \mathsf{OH} \\ \mathsf{CH_2OH} & \mathsf{CH_2OH} & \mathsf{CH_2OH} & \mathsf{CO_2H} \\ \end{pmatrix}$$

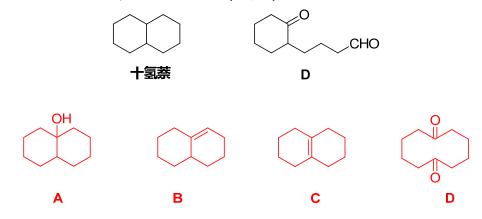
15.

HO 
$$(-H_2O)$$
  $(-H_2O)$   $(-H_2O)$ 

#### 四 推测化合物结构(2题,8分)

1. 化合物 A 的分子式是 C<sub>9</sub>H<sub>10</sub>O<sub>2</sub>,能溶于 NaOH 溶液,易与溴水、羟胺、氨基脲反应,与 Tollen 试剂不作用;经 LiAlH<sub>4</sub>还原产生化合物 B,B 分子式为 C<sub>9</sub>H<sub>12</sub>O<sub>2</sub>。A 和 B 均起碘仿反应。将 A 与 Zn(Hg)/HCl 作用得化合物 C,C 分子式为 C<sub>9</sub>H<sub>12</sub>O。将 C 与 NaOH 反应,再与 CH<sub>3</sub>I 反应得化合物 D,分子式为 C<sub>10</sub>H<sub>14</sub>O。D 用高锰酸钾处理后得对甲氧基苯甲酸。试写出化合物 A、B、C 和 D 的结构式。(4分)

2. 化合物 A (C<sub>10</sub>H<sub>18</sub>O ) 与 H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 反应可得两个异构体 B 和 C (分子式均为 C<sub>10</sub>H<sub>16</sub> )。Pd-C 催化下, B 和 C 都能加氢得到十氢萘。化合物 B 经臭氧化反应可得化合物 D; 而化合物 C 经臭氧化反应得二酮 E (C<sub>10</sub>H<sub>16</sub>O<sub>2</sub> )。试写出化合物 A、B、C 和 E 的结构式。(4分)



#### 五 试画出下列各反应的机理(2题,8分)

1.

2.

### 六 合成题 (4 题, 17 分)

1. 选用不超过两个碳的有机物及其它合适的无机试剂完成下列转化(4分)

2. 以苯及其它合适的无机试剂完成下列转化(4分)

3. 在虚线方框处写出相关原料和反应中间产物,以完成目标化合物的合成,如 反应有立体化学选择性,请标明(4分)

9

# 4. 乙炔、溴乙烷及其它合适的无机试剂合成(5分)