## 北京化工大学 2016——2017 学年第二学期

## 《有机化学(72学时)》期末考试试卷

课程代码C	Н	М	1	3	7	0	0	Т	1
-------	---	---	---	---	---	---	---	---	---

一、用系统命名法命名化合物 1—10,必要时标明构型(R/S,顺/反或 Z/E);画出化合物 11—15 的结构(每小题 1 分,共 15 分。)

1	CH <sub>3</sub>   CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CCH <sub>2</sub> CHCH <sub>3</sub>     CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	2	$\begin{array}{c} CH(CH_3)_2\\ \\ H_3C \\ CH-C \end{array}$
3	$H_3C$ $C_2H_5$	4	OH CH <sub>3</sub>
5	SO <sub>3</sub> H NO <sub>2</sub>	6	$OCH_3$

7	CHO   C CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	8	$\begin{array}{c c} CH_3 \\ H NH_2 \\ HO H \\ CH_3 \end{array}$
9	$H$ $CH_3$ $CH_3$ $CH_2CH_3$	10	H <sub>3</sub> CO CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> COOH CH <sub>3</sub>
11	对溴苯甲酸乙酯	12	(E)-3-戊烯-1-醇
13	三氯乙酰氯	14	乙二醇单甲醚
15	丙酮肟		

二、选择题(每题只有一个答案,答案选项填在下列表格中,每小题1分,共20分)。

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
选项										
题号	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
选项										

- 1. 下列化合物溶解度最大的是 ( )。
  - A. 丙三醇
- B. 丁醇 C.己烷
- 2. 下列化合物沸点最低的是()。
  - A. 丙酰胺
- B. 丙醛
- C. 丙醇
- 3. 下列碳正离子最不稳定的是( )。
- - B.

- 4 下列化合物燃烧热最大的是()。
  - A.
- B.
- C.

- 5.下列化合物碱性最强的是()。

  - A.  $PhNH_2$  B.  $PhNHCOCH_3$
- C. (CH<sub>3</sub>)<sub>4</sub>NOH
- 6.下列化合物酸性最强的是()。
- B.
- H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> C. CF<sub>3</sub>COOH

7.下列亲核试剂亲核性最强的是( )。 A.  $CH_3COO^-$  B.  $C_2H_5O^-$  C.  $HO^-$ 8. 下列化合物中烯醇式含量最高的是( )。 A. CH<sub>3</sub>COCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub> B. CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CHO C. CH<sub>3</sub>COCH<sub>2</sub>COCH<sub>3</sub> 9.下列化合物进行催化加氢,速度最快的是 ( )。 A. 1-丁炔 B. (Z)-2-丁烯 C. (E)-2-丁烯 10. 反-1-甲基-3-异丙基环己烷的最稳定的构象是( )。 11. 根据休克尔规则,不具有芳香性的是( 12. 下列化合物中,不能进行付-克酰基化反应的是( A. 甲苯 B. 对硝基苯磺酸 C. 对甲氧基苯酚 13. 下列化合物中,能够进行坎尼扎罗(歧化)反应的是()。 A. 苯甲醛 B. 丙酮 C. 丙醛 14. 下列烯烃最稳定的是()。 A. CH<sub>3</sub>CH=CH<sub>2</sub> B. CH<sub>2</sub>=CH<sub>2</sub> C. CH<sub>3</sub>CH=CHCH<sub>3</sub> 15. 下列化合物与溴反应速率最快的是( )。 A. 硝基苯 B. 甲苯 C. 苯酚 16. 下列化合物与 AgNO<sub>3</sub>/CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>OH 溶液反应,活性最高的是()。)。

17.	下列化合物能发	<b>发生碘仿反应的是</b> (	)。	
	A. 丙醇	B. 异丙醇	C. 叔丁醇	
18.	下列化合物与 I	ICN 反应,反应最慢	曼的是 ( )。	
	A. 丙醛	B. 甲醛	C. 丙酮	
19.	下列化合物进行	<b>厅水解反应,速率最</b> 个	快的是(  )。	
	A. 苯甲酸乙酯	B. 苯甲酰胺	C. 苯甲酰氯	
20.	1-氯丙烷与碘化	钠的丙酮溶液反应的	的机理是 ( )。	
	$A. S_N 1$	$B. S_N 2$	C. E1	
三、	完成下列反应	(每空1分,共30分	<del>}</del> )	
1.	CH <sub>3</sub> CH=CH <sub>2</sub> -	HBr (	$\frac{\text{NaCN}}{\triangle}$ (	)
2.	$-CH_3$	Cl <sub>2</sub> (	)_NaOH/H <sub>2</sub> O→(	)
3.	СН <sub>3</sub> СН <sub>2</sub> СНСН   ОСН <sub>3</sub>	3 + H I( 1m o1) <del>→</del>	( )+(	)
4.	О      СН <sub>3</sub> ССН <sub>2</sub> СН <sub>3</sub>	$\frac{B r_2}{N a 0 H} \qquad ($	) + (	)
5.	CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> C≡CH	$ \frac{\text{HgSO}_4}{\text{H}_2\text{SO}_4} \qquad ( $	$) \xrightarrow{\textcircled{\mathbb{Q}C_2H_5MgBr}} ($	)
6.	CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CHO-	HCN → (	$\frac{H_3O^+}{\Delta}$ (	)

) <del>H</del><sup>+</sup> (

) SOCl<sub>2</sub>  $\rightarrow$  (

)

)

 $NH_2OH$ 

 $-CH_3 \frac{KMnO_4}{\Delta} \rightarrow ($ 

7.

8.

9. 
$$CH_{3}COOH \xrightarrow{P} ( ) \xrightarrow{CH_{3}CH_{2}OH} ( )$$

10.  $2CH_{3}CH_{2}COOC_{2}H_{5} \xrightarrow{\textcircled{0}C_{2}H_{5}ONa} ( )$ 

11.  $(CH_{3})_{3}CCHO \xrightarrow{\textcircled{N}NaOH} ( ) + ( )$ 

12.  $HOOCCH_{2}CH_{2}CH_{2}CH_{2}COOH \xrightarrow{Ba(OH)_{2}} ( )$ 

13.  $\xrightarrow{P_{2}O_{5}} ( )$ 

14.  $\xrightarrow{CH_{3}} (i) \xrightarrow{A} ( )$ 

15.  $H_{2}N \xrightarrow{OH_{2}OH} ( )$ 

16.  $CH_{3}COCH_{2}CH_{2}CH_{2}COOH \xrightarrow{Ba(OH)_{2}} ( )$ 

17.  $CH_{3}COCH_{2}( )$ 

18.  $CH_{3}COCH_{2}( )$ 

19.  $CH_{3}COCH_{2}( )$ 

10.  $CH_{3}COCH_{2}( )$ 

11.  $CH_{3}COCH_{2}( )$ 

12.  $CH_{3}COCH_{2}( )$ 

13.  $CH_{3}COCH_{2}( )$ 

14.  $CH_{3}I(i) \xrightarrow{A} ( )$ 

15.  $CH_{3}NaNO_{2}+HCI_{2}( )$ 

16.  $CH_{3}NaNO_{2}+HCI_{2}( )$ 

17.  $CH_{3}NaNO_{2}+HCI_{2}( )$ 

18.  $CH_{3}NaNO_{2}+HCI_{2}( )$ 

19.  $CH_{3}COCH_{2}( )$ 

19.  $CH_{3}COCH_{2}( )$ 

10.  $CH_{3}COCH_{2}( )$ 

11.  $CH_{3}COCH_{2}( )$ 

11.  $CH_{3}COCH_{2}( )$ 

12.  $CH_{3}COCH_{2}( )$ 

13.  $CH_{3}COCH_{2}( )$ 

14.  $CH_{3}I(i) \xrightarrow{A} ( )$ 

15.  $CH_{3}COCH_{2}( )$ 

16.  $CH_{3}I(i) \xrightarrow{A} ( )$ 

17.  $CH_{3}I(i) \xrightarrow{A} ( )$ 

18.  $CH_{3}I(i) \xrightarrow{A} ( )$ 

19.  $CH_{3}COCH_{2}( )$ 

19.  $CH_{3}COCH_{2}( )$ 

10.  $CH_{3}COCH_{2}( )$ 

11.  $CH_{3}I(i) \xrightarrow{A} ( )$ 

11.  $CH_{3}I(i) \xrightarrow{A} ( )$ 

12.  $CH_{3}I(i) \xrightarrow{A} ( )$ 

13.  $CH_{3}I(i) \xrightarrow{A} ( )$ 

14.  $CH_{3}I(i) \xrightarrow{A} ( )$ 

15.  $CH_{3}I(i) \xrightarrow{A} ( )$ 

16.  $CH_{3}I(i) \xrightarrow{A} ( )$ 

17.  $CH_{3}I(i) \xrightarrow{A} ( )$ 

18.  $CH_{3}I(i) \xrightarrow{A} ( )$ 

19.  $CH_{3}I(i) \xrightarrow{A} ( )$ 

10.  $CH_{3}I(i) \xrightarrow{A} ( )$ 

11.  $CH_{3}I(i) \xrightarrow{A} ( )$ 

11.  $CH_{3}I(i) \xrightarrow{A} ( )$ 

11.  $CH_{3}I(i) \xrightarrow{A} ( )$ 

12.  $CH_{3}I(i) \xrightarrow{A} ( )$ 

13.  $CH_{3}I(i) \xrightarrow{A} ( )$ 

14.  $CH_{3}I(i) \xrightarrow{A} ( )$ 

15.  $CH_{3}I(i) \xrightarrow{A} ( )$ 

16.  $CH_{3}I(i) \xrightarrow{A} ( )$ 

17.  $CH_{3}I(i) \xrightarrow{A} ( )$ 

18.  $CH_{3}I(i) \xrightarrow{A} ( )$ 

19.  $CH_{3}I(i) \xrightarrow{A} ( )$ 

10.  $CH_{3}I(i) \xrightarrow{A} ( )$ 

11.

四、结构推断题(共5分)。

化合物 A,分子式为  $C_7H_{12}O$ ,能与苯肼反应,也能发生碘仿反应。A 经催化加氢得 B,分子式为  $C_7H_{14}O$ ,B 与浓硫酸共热得 C  $(C_7H_{12})$ ,C 无顺反异构,C 用冷的中性高锰酸钾氧化得 D( $C_7H_{14}O_2$ ),D 与  $I_2$ -NaOH 溶液反应得碘仿和化合物 E  $(C_6H_{10}O_3)$ 。试推测 A-E 的构造式。

	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	
A.	В.	C.
D.	E.	

五、写出下列反应的反应机理(每小题4分,共8分)。

1. OHCCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CHO 
$$\xrightarrow{\text{RNaOH}}$$
 CHO

2. 
$$(CH_3)_3CCHCH_3 \xrightarrow{HBr} (CH_3)_2CCH(CH_3)_2 + (CH_3)_3CCHCH_3$$
  
OH Br Br

六、用简单的化学方法鉴别下列各组化合物 (共7分)。

1. CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CI CH<sub>3</sub>COOH CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>OH CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH=CHCI

七、以 C2~C4 的烯烃、乙炔、苯、甲苯和乙酰乙酸乙酯以及必要的无机试剂为原料,合成下列化合物 (每小题 3 分,共 15 分)。

$$1$$
 COOC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>

$$3$$
  $CH_2OCH(CH_3)_2$ 



