## 北京化工大学 2017——2018 学年第二学期

## 《有机化学(72学时)》期末考试试卷

课程代码	С	Н	M	1	3	7	0	0	Т	
------	---	---	---	---	---	---	---	---	---	--

 班级:
 姓名:
 学号:
 任课教师:
 分数:

 题号
 一
 二
 三
 四
 五
 六
 七
 总分

 得分
 日
 日
 日
 日
 日
 日
 日
 日

一、用系统命名法命名化合物 1—6,必要时标明构型(R/S,顺/反或 Z/E),画出化合物 7—8 的结构(每小题 1 分,共 8 分。)

1	OH CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	2	CH <sub>3</sub> C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> CI COOH
3		4	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> CH <sub>3</sub>
5	$\begin{array}{c} CH_3 \\ H_3C & CH_2CH_3 \\ H & NH_2 \\ CH_3 \end{array}$	6	H <sub>3</sub> C CI
7	甲基异丙基醚	8	1-甲基-4-硝基螺[4.5]-6-癸烯

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. 下列化合物碱物	生最强的是	( )。			
A. 乙酰胺	B. 四甲基	基氢氧化铵	<b>C</b> . 吡啶	<u> </u>	
2. 下列化合物沸力	占最高的是	( ).			
2. 1 / 9 10 11 10 10 10 17	WHX 101 11 17C	70			
A. 丙三醇	B. 正戊:	烷	C. 氯作	弋丙烷	
3. 下列能进行歧付	化反应(Car	nnizarro) [	的条件是(	)。	
A. FeCl <sub>3</sub>		B.	稀 NaOH	C.	浓 NaOH
4 下列化合物燃烧	· 热	₫ ( )	_		
		_	O		
				<b>^</b> .	
A.	B.		C.		
5.下列负离子稳定	性从大到小	的顺序是	( ).		
a. CH₃CHCOO-	ь C	H₃CH₂COO <sup>∙</sup>	C	H <sub>3</sub> CHCOO <sup>-</sup>	
a.   F	δ. Ο	1130112000	C.	Br	
A. b>a >c	B. a>b>c	C. a >c>	· b		
6.下列负离子亲核	性从强到弱	i的顺序是	( )。		
0-					
0	b.	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> O		110 <b>-</b>	
a. ( 🔊	D.	$C_{2115}U$	С.	ПU	

- A. b>c>a B. a>c>b C. a>b>c
- 7. 下列化合物硝化反应活性最高的是()。

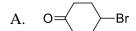


b.

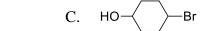




- 8. 下列哪一个描述对于 E2 反应是不正确的 ( )。
  - A. 试剂的碱性增强可以加快 E2 反应
  - B. E2 反应是一步完成的协同反应
  - C. E2 反应可能伴随着重排反应
- 9. 下列化合物能用来制 Grignard (格利雅) 试剂是 ( )。



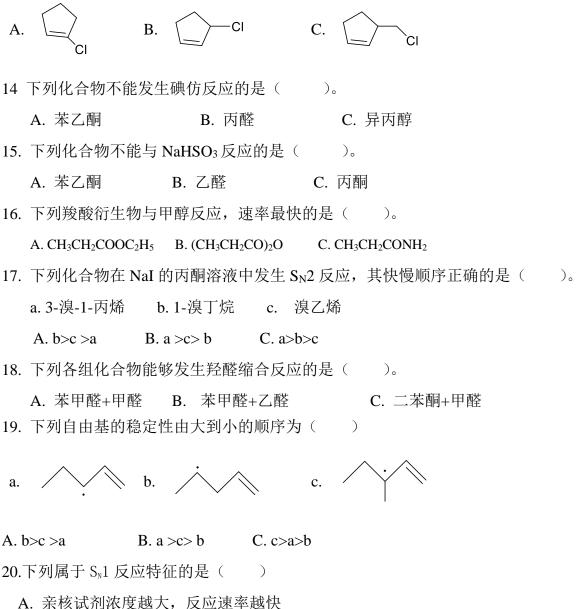




- 10. 根据休克尔规则,具有芳香性的是()。
- B. ○=



- 11. 下列引入卤素的反应中,属于亲电取代历程的反应是( )
  - A. 烯烃加次卤酸 B. 苯的卤化 C. 酸催化醛酮的 α 位卤代
- 12. 下列烯烃发生与 Br<sub>2</sub> 反应速度最快的是()。
- В. \_\_\_\_\_<sup>Вг</sup>
- 13. 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(



- - B. 反应可能有重排产物
  - C. 空间位阻增大不利于反应进行
- 三、完成下列反应(每空1分,共27分)

1. 
$$Br-CH=CH_2 \xrightarrow{HBr}$$
 (

2. 
$$CH_2CH_2OH \longrightarrow HBr \longrightarrow ($$
  $) NaOH \longrightarrow ($   $)$   $OH \longrightarrow ($   $OH$ 

13.	+ CH <sub>3</sub> I(过量) ————————————————————————————————————	$\frac{Ag_2O}{H_2O} \qquad ($	)
	<u>△</u> (	)	
14.	CH <sub>3</sub> COCI 无水AICI <sub>3</sub>	) Zn-Hg HCI	)

四、结构推断题(共9分)。

1、某芳香族化合物 A ( $C_8H_{10}$ ),在光照下与  $C1_2$  反应生成 B ( $C_8H_9C1$ ),B 在碱作用下水解生成 C ( $C_8H_{10}$ 0),C 经氧化生成 D ( $C_8H_80$ )。将 B 制成 Grignard 试剂与 D 反应,然后再经水处理后生成 E,E 在酸性介质中加热脱水生成 E0,E0。试推断 E1。从合物的结构。(5 分)(不写反应式,只写结构)。

В.	C.
E.	

2、化合物  $A(C_5H_{12}O)$  可以发生碘仿反应,A 与浓硫酸共热则生成化合物  $B(C_5H_{10})$ ,B 的臭氧解产物为 C 和 D,C 为醛,D 为酮,推断  $A \sim D$  化合物的结构。(4 分)(不写反应式,只写结构)。

A.	В.	C.
D.		

- 五、写出下列反应的反应机理(每小题4分,共8分)。
- 1.  $^{18}_{\text{HOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}} \xrightarrow{\text{H}^+} \bigcirc_{\text{O}_{18}}$

2. Сно + 
$$CH_3CHO$$
  $\xrightarrow{\text{КР}}$  Сн= $CHCHO$ 

六、用简单的化学方法鉴别下列各组化合物 (共8分)。

1.

2.

A 
$$\longrightarrow$$
 NH $_2$  B  $\longrightarrow$  COOH C  $\longrightarrow$  CHO  $\longrightarrow$  CHO

七、以 C2~C4 的烯烃、乙炔、苯、甲苯和丙二酸二乙酯以及必要的无机试剂为原料,合成下列化合物 (每小题 4 分,共 20 分)。