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 C	Н	М	1	3	7	0	0	Т
--	--------	---	---	---	---	---	---	---	---

复核教师:______

班级:		姓名	:	学号:		任课教师:	<u> </u>	分数:_	
题	号	_	<u> </u>	三	四	五	六	七	总分
得	分								
阅卷	教师								

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 ₃ CH ₃	2	CH ₃ C ₃ H ₇ CI COOH
		• • • • • • • • • • • • • • • • • • •		C ₂ H ₅
•	3		4	CHO
	5	CH_3 CH_2CH_3 CH_2CH_3 CH_3	6	H_3C H O CI
•	7	甲基异丙基醚	8	1-甲基-4-硝基螺[4.5]-6-癸烯

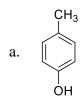
----订 ------

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										

选项									
A.	乙酰胺	碱性最强 沸点最高	В. Д	甲基氢	氧化铵	С. П	比啶		
A.	丙三醇	Ĩ	B. 正	戊烷		C. 🕏	貳代丙烷	t	
3. 下列	削能进行	歧化反应	並(Can	nizarro)	的条件	是 ()。		
A. Fo	eCl ₃			В.	稀 Na	ОН	C.	;	浓 NaOH
4 下列	化合物	燃烧热最	. 小的是	()。				
A.		В			(C. ,	\wedge		
5.下列:	负离子和	急定性从	大到小	的顺序是	邑 ()。			
a.	H ₃ CHCO I F	b.	CH	I₃CH₂CO	O- (: .	CHCOO ⁻ Br		
A. b>a	>c	В	a>b>c	(C. a >c>	b			
6.下列	负离子新	亲核性从	强到弱	的顺序是	是 ()。			
a.	0-		b.	C ₂ H ₅ C)-	c. H	o -		

A. b>c >a B. a >c> b C. a>b>c



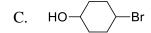






- 8. 下列哪一个描述对于 E2 反应是不正确的 ()。
 - A. 试剂的碱性增强可以加快 E2 反应
 - B. E2 反应是一步完成的协同反应
 - C. E2 反应可能伴随着重排反应
- 9. 下列化合物能用来制 Grignard(格利雅)试剂是()。



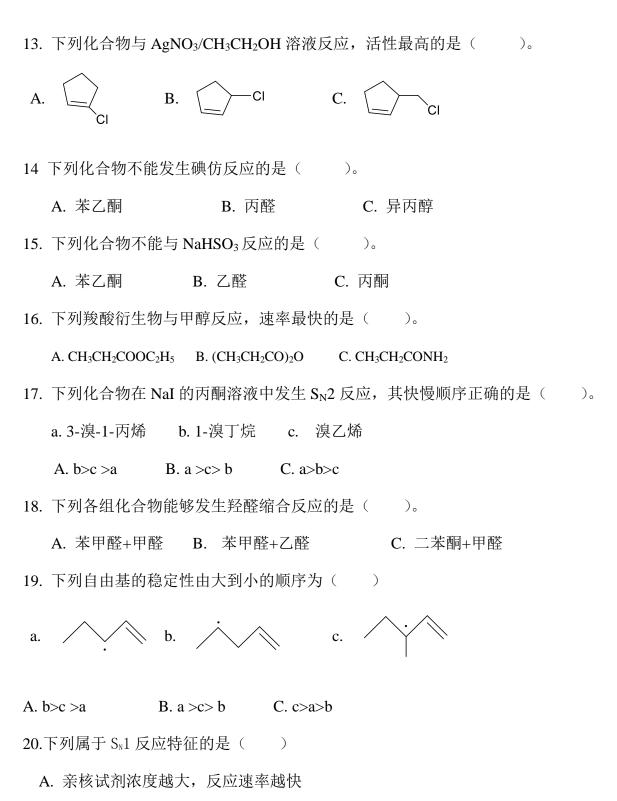


10. 根据休克尔规则,具有芳香性的是()。





- 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 Br₂ 反应速度最快的是 ()。

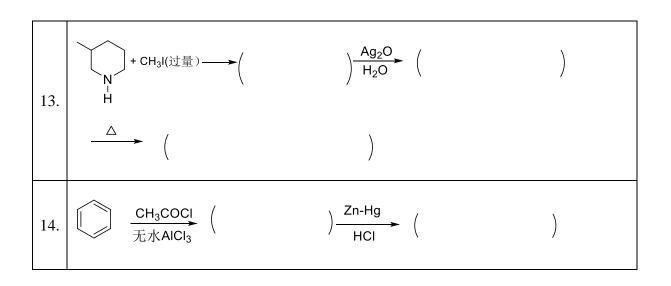


B. 反应可能有重排产物

C. 空间位阻增大不利于反应进行

1.	$Br-CH=CH_2 \xrightarrow{HBr}$ (
2.	$\begin{array}{c c} CH_2CH_2OH \\ \hline OH \end{array} \qquad \begin{array}{c} HBr \\ \hline \end{array} \qquad \begin{array}{c} NaOH \\ \hline \end{array} \qquad \begin{array}{c} \end{array}$	
3.	CH_3CH_2C $\equiv CH \frac{(1) \text{ NaNH}_2 \ \text{液氨}}{(2) \ CH_3CH_2Br}$ $\left(\begin{array}{c} \\ \\ \end{array} \right) \frac{\text{HgSO}_4\text{-H}_2\text{SO}_4}{\text{H}_2\text{O}}$ $\left(\begin{array}{c} \\ \end{array} \right)$)
4.	$ \begin{array}{c} O \\ \hline OH^{-} \end{array} $ $ \begin{array}{c} OH^{-} \end{array} $	
5.	HO CN H^+ H_2O CN H_2O CN CN CN CN CN CN CN CN	
6.	PhCH ₂ MgCl + (1) Et ₂ O (2) H ₃ O ⁺ $($	
7.	$\begin{array}{c c} O \\ H_3C-C-CH_3 & \xrightarrow{NH_2OH} \left(& \right) & \xrightarrow{H^+} \left(& \right) \end{array}$	
8.	$\begin{array}{c} KMnO_4 \\ \triangle \end{array} \Big(\qquad \qquad \Big) \begin{array}{c} Ba(OH)_2 \\ \triangle \end{array} \Big($)
9.	$PhCH2COOH \xrightarrow{CI2} \left(\right) \xrightarrow{NaCN} \left(\right) \xrightarrow{H_3O^+} \left(\right)$)
10.	PhCH ₂ COOC ₂ H ₅ $\frac{(1) C_2H_5ONa, C_2H_5OH}{(2) H^+} \qquad \qquad$	
11.	O II NaCIO (
12.	$\begin{array}{c} \begin{array}{c} & \text{KMnO}_4 \\ \end{array} \end{array} \left(\begin{array}{c} & \\ \end{array} \right) \xrightarrow{\text{HNO}_3} \left(\begin{array}{c} \\ \end{array} \right) \end{array} \right)$	

《有机化学(72学时)》 第 5 页



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 Cl_2 反应生成 $B(C_8H_9Cl)$,B 在碱作用下水解生成 $C(C_8H_{10}O)$,C 经氧化生成 $D(C_8H_8O)$ 。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 2,3-二苯基-2-丁烯。试推断 $A\sim E$ 化合物的结构。(5 分)(不写反应式,只写结构)。

7.10	***************************************	/ · · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
A.	В.	C.
D.	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	D	C
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. CHO + CH₃CHO
$$\xrightarrow{\text{\vec{M} HO}^-$}$$
 CH=CHCHO

六、用简单的化学方法鉴别下列各组化合物 (共8分)。

1.

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)。