北京化工大学 2018——2019 学年第 2 学期 《有机化学 (72 学时)》期末考试试卷

课程代码 C H M 1 3 7 0 0	Т
--	---

复核教师:

班级:		_姓名:		_学号: _		任课	教师:	
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	CH_3 $CH(CH_3)_2$ $C=C$ CH_2CH_3	2	NH ₂ CH ₃ CH ₂ CH CH 3 COOH
3	SO ₃ H HO Br	4	HO F CH ₃
5	$\begin{array}{c} CONH_2 \\ H & \!$	6	O CH ₃ CH ₂ CHCCI CH ₃
7	三甲基异丙基氢氧化铵	8	顺丁烯二酸酐

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. 下列化合物碱性最强的是()。
 - A. CH_3NH_2

- B. $(CH_3CH_2)_4N^+OH^-$ C. $\langle \overline{} \rangle$ NH_2 D. CH_3 \sim CH_3
- 2. 下列化合物熔点最高的是()。
 - A. 正丁烷 B. 正戊烷 C. 异戊烷 D. 新戊烷

- 3. 丙酮进行卤仿反应的条件是()。
- A. $C1_2/FeC1_3$ B. $C1_2/\Re$ NaOH C. $C1_2/CH_3COOH$ D. $C1_2$

- 4. 下列化合物进行脱水反应活性最高的是(
- В.
- Υ c. 〈 **>**—ОН D.

- 5. 下列化合物中没有旋光性的是()。
- B. Br C.
- HOOC.

- 6. 下列负离子亲核性最强的是()。
- A. $CH_3C = C^{-}$ B. $CH_3CH = CH^{-}$ C. $CH_3CH_2CH_2^{-}$ D. $CH_2 = CHCH_2^{-}$

- 7. 下列化合物中属于叔胺的是()。
 - A. $(CH_3)_2NH$
- В.
- $^{\prime}$ $^{\prime}$
- 8. 反-1-甲基-4-叔丁基环己烷最稳定的构象是(
- C.
- 9. 能够与费林试剂发生反应产生砖红色沉淀的是()。
 - A. PhCOCH₃ B. PhCHO C. CH₃CHO

- D. CH₃COOH
- 10. 根据休克尔规则,下列化合物没有芳香性的是()。)。
- С.

- 11. 苯甲醚与过量的 HI 酸反应的产物是()。

 - A. 苯酚+碘甲烷 B. 碘苯+碘甲烷 C. 苯酚+甲醇 D. 碘苯+甲醇

В.



С.



D.

- 13. 下列化合物与硝酸银的乙醇溶液发生反应沉淀生成速率最快的是(
- B.
- Br C. Br
- D.
- 14. 下列化合物中,不能进行付-克烷基化反应的是()。
 - A. 甲苯
- B. 苯
- C. 硝基苯
- D. 福苯

- 15. 下列化合物与 HCN 反应速率最快的是 ()。
 - A. 丙醛
- B. 环己酮 C. 3-戊酮
- D. 丙酮
- 16. 下列羧酸衍生物水解反应活性最大的是(
- A. 丁酰胺 B. 丁酸丙酯 C. 丁酰氯
- D. 丁酸酐
- 17. 下列化合物能溶于氢氧化钠水溶液的是 ()。

- COOH D.

- 18. 下列化合物进行硝化反应活性最高的是(
- OCH₃
- NO_2

- 19. 下列碳正离子最稳定的是()。
 - OMe Α.
- NO_2 В.
- NO_2 D.
- 20. 下列化合物在丙酮中与 NaI 反应最快的是 ()。
 - A. 1-溴-1-丁烯 B. 2-溴丁烷 C. 1-溴丁烷

- D. 叔丁基溴

三、完成下列反应(每空1分,共28分)

1. 林德拉催化剂 CH₃C≡CCH₃ CCI₄

	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂ OH CrO ₃ , 吡啶 ()稀NaOH/H ₂ O Δ		
4.	() H₂/Pt			
5.	$HOOC(CH_2)_5COOH$ $\xrightarrow{Ba(OH)_2}$ $\left(\begin{array}{c} \\ \triangle \end{array} \right)$) HCN 		
	H_3O^+			
6.	PhCH ₂ MgCl + CO ₂ $\frac{(1) \text{ Et}_2\text{O}}{(2) \text{ H}_3\text{O}^+}$ ($) \xrightarrow{CH_3CH_2OH} \Big($ $ \hline $)
7.	$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{CH}_2\\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \text{C=N} \xrightarrow{\text{OH}} \begin{array}{c} \text{H}^+\\ \end{array}$			
8.	$\frac{1) O_3}{2) Zn, H_2O} \qquad \Big($) + ()
9.	CH ₃ COCI AICI ₃) Zn-Hg HCI ←)
10.	CHO + HCHO → () + ()
11.	O II CNH ₂ NaCIO	\rightarrow Br_2 \leftarrow)	
12.	$\begin{array}{c} O \\ \hline \\ O \\ \hline \\ H_2SO_4 \end{array} $	$\frac{SnCl_2 + HCl}{} \left(\right.$)
13.	+ CH ₃ I(过量) ————————————————————————————————————	$\begin{array}{c} Ag_2O \\ H_2O \end{array} $)	
	<u> </u>)		
14.	$N_2^+C\Gamma$ + $N_2^-CH_3$ CH_3	CH ₃ COOH,H ₂ O → ()

四、结构推断题(共8分)。

1. 不饱和化合物 A,分子式 C_7H_{12} ,可以使溴的四氯化碳溶液褪色,催化氢化后得到化合物 B,分子式为 C_7H_{14} 。A 经过臭氧解后得到化合物 C,分子式 $C_7H_{12}O_2$,C 可以被 $AgNO_3$ 的氨溶液氧化生成 D,分子式 $C_7H_{12}O_3$,D 发生溴仿反应酸化后生成己二酸。推测并写出 A,B,C,D 的结构式。(不必写反应式,每个化合物 1 分,共 4 分)。

A.	В.
C.	D.

2. 化合物 A,分子式为 $C_6H_{14}O$,能与金属钠作用放出氢气; A 氧化后生成酮 B; A 在酸性条件加热,则生成分子式为 C_6H_{12} 的两种异构体 C 和 D。C 经臭氧作用再还原水解得到两种醛; 而 D 经同样作用只得到一种醛。推测并写出化合物 A,B,C,D 的结构式。(不必写反应式,每个化合物 1 分,共 4 分)。

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.
$$CH_3$$
 CH_3 CH_3 CH_3

2.
$$\begin{array}{c|c} O & \\ \hline O & \\ \hline \end{array}$$

$$\begin{array}{c} O \\ \hline \end{array}$$

$$\begin{array}{c} 1) C_2H_5ONa/C_2H_5OH \\ \hline \end{array}$$

$$\begin{array}{c} O \\ \hline \end{array}$$

六、用简单的化学方法鉴别下列各组化合物(共8分)。

1. A 甲苯 B 正丙基环丙烷 C 1,3-己二烯

2.

七、以 $C2\sim C4$ 的烯烃、乙炔、苯、苯酚、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 4 分,共 20 分)。

3. **O**