## 北京化工大学

## 2019-2020-2 学期期末考试试卷 (A卷)

课程名称: 有机化学(72 学时) 课	望代码: CHM13700T
---------------------	----------------

共 七 道题 试题总分 100 答题时间: 2 小时 开卷■

答题要求:请各位同学把答案写在提前准备好的空白答题纸上,写清楚姓名、班级、学号等信息,不用抄题,按照题号写入对应答案。考完试后,将答题纸拍照,按页码顺序整合成一个 PDF 文件,并按照"学号+班级+姓名+期末考试"的格式命名 PDF 文件,再交卷。谢谢同学们的配合。

一、用系统命名法命名下列化合物,必要时标明构型(R/S,顺/反或 Z/E),或根据名称画出对应的结构。(1~8 题,每题 1 分;9~14 题每题 0.5 分,总计 11 分)

$$\begin{array}{ccc} & \text{CH}_3\text{CH}_2 & \text{CH}_3 \\ \text{2.} & \text{C-CH}_2\text{-C-CH}_2\text{-CECH} \\ & \text{CH}_3\text{-C}' & \text{CH}_2\text{-CH}_3 \\ & \text{H} \end{array}$$

5. 
$$\begin{array}{c} H & CH_3 \\ CH_3 & CH_2 - CH - CH_3 \\ OH \end{array}$$

7. 
$$\begin{array}{c} \text{COOH} \\ \text{CH}_{3} \longrightarrow \text{H} \\ \text{H} \longrightarrow \text{CI} \\ \text{C}_{2}\text{H}_{5} \end{array}$$

8. 
$$O_2N$$
  $CH_2CH_3$   $OCH_3$ 

		)	(		)
9	β-萘乙酸		10	丙酮与甲醇形成的缩酮结构	
		)	(		)
11.	1,4-苯醌与一分子苯肼反应的	的产物	12	苄基溴化镁	
	(	)	(		)

- 13. N-溴代丁二酰亚胺(NBS) 14. 反式-丁烯二酸单甲酯
- 二、反应机理(每题4分,共3题,总计12分)
- 1. 请写出以下反应的机理(4分)

- 2. 有关羟醛缩合反应,请回答:(4分)
- (1) 将丙醛与苯甲醛在稀碱溶液中反应,能形成几种  $\alpha,\beta$ -不饱和醛的产物,分别是什么?(1分)
- (2) 以丁醛自身发生羟醛缩合反应为例,写出反应机理。(3分)

3.请写出丁酰氯与过量的乙胺反应,生成 N-乙基丁酰胺的反应机理。(4分)

- 三、选择题(每题只有一个答案,每题1分,共20题,总计20分)
- 1. 下列碳正离子稳定性最大的是(
  - СH<sub>3</sub>
- B.  $CH_3 CH_2$  C.  $CH_3 CH_2 CH_3$
- D.

- 2. 下列化合物中沸点最高的是(

B.

- 3. 下列化合物中没有芳香性的是(

- D.

- 4. 下列烯烃氢化热最小的是(
- В.

- 5. 下列化合物碱性最强的是(
  - $NH_3$ A.

- 6. 下列化合物中具有旋光性的是(

  - COOC<sub>2</sub>H<sub>5</sub> HO-COOC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>

- CH<sub>3</sub> B. CH<sub>3</sub><
- СООН D. NO2
- 7. 下列化合物不能发生银镜反应的是(
- C.  $CH_3CH=CHCHO$  D.  $CH_3CHO$
- 8. 下列化合物中能发生 Friedel-Crafts 烷基化反应的是(

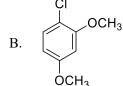
В.

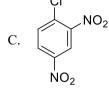
- $-NO_2$
- $\rightarrow$  OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub> D.
- 9. 下面几个醇与 Lucas 试剂反应时,现象最不明显的是(
- В.
- −CH<sub>2</sub>OH
- D.

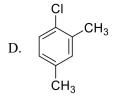
- 10. 下列化合物中能直接制备 Grignard 试剂的是(
  - −OH B.
    - Br CHO C.
- D.

11. 下列化合物在碱性水溶液中发生水解, 速率最快的是(









- 12. 下列化合物与饱和 NaHSO3 水溶液反应,反应最慢的是(
  - A. CH<sub>3</sub>CHO
- B. CI\_ CHO
- $\mathbf{C}$
- D.

13. 下列化合物进行硝化时,反应速率最快的是(







SO<sub>2</sub>H D.

- 14. 下列引入卤素的反应属于自由基历程的是 (
  - A. 烯烃加次卤酸

B. 苯的卤化反应

C. 甲苯上甲基的卤化反应

- D. 在酸性条件下醛酮的  $\alpha$  位卤化
- 15. 下列化合物发生醇解反应时,最活泼的是()
  - A. 丁酰氯
- B. 丁酸酐
- C. 丁酸甲酯
- D. 丁酰胺

- 16. 下列化合物中最容易形成烯醇式结构的是( )

  - A. 7.酷7.酸7.酯 B. 丙二酸二7.酯
    - C. 2,4-戊二酮
- D. 7.酸7.酯
- 17. 下列化合物与 AgNO<sub>3</sub> 的乙醇溶液反应,速率最快的是( )
  - A. 叔丁基溴
- B. 仲丁基溴
- C. 正丁基溴
- D. 异丁基溴

18. 反-1-甲基-4-叔丁基环己烷最稳定的构象( )



В.



- D.
- 19. 下列化合物中不与 FeCl<sub>3</sub> 溶液显色的是(
  - A. 苯甲醚
- B. 乙酰乙酸乙酯
- C. 茶酚

)

D. 水杨酸

- 20. 下列选项不是 S<sub>N</sub>1 反应的特征的是( )
  - A. 反应速率只与底物的浓度有关
- B. 一步完成反应
- C. 产物的构型发生外消旋化
- D. 可能会有重排产物生成

四、完成下列反应(每空0.5分,共40个空,总计20分)

7. 
$$NO_2$$
 $NO_2$ 
 $NO_2$ 

8. 
$$CH_2COOH \longrightarrow ( ) \xrightarrow{CF_3CO_3H} ( )$$

9. 
$$(CH_3CO)_2O \longrightarrow ( ) \xrightarrow{2 CISO_3H} ( ) \xrightarrow{NH_3} ( )$$

10. 
$$CH_3$$
  $CH_3$   $CH$ 

12. 
$$(H_3 \longrightarrow (H_3 \longrightarrow (H_$$

13. 
$$_{\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}\equiv\text{CH}} \xrightarrow{\text{HgSO}_4} \left( \right) \xrightarrow{\text{P(Ph}_3)} \left( \right) \xrightarrow{\text{CH}_3\text{CO}_3\text{H}} \left( \right)$$

14. 
$$OH \longrightarrow OH \longrightarrow OH \longrightarrow OH \longrightarrow OH$$

15. 
$$\begin{array}{c} CH_3 \\ \hline \\ OH \end{array}$$
  $\begin{array}{c} H_2, Pt \\ \hline \\ OH \end{array}$   $\begin{array}{c} \times H_2SO_4 \\ \hline \\ \end{array}$   $\begin{array}{c} \times H_2SO_4 \\ \hline \end{array}$   $\begin{array}{c} \times H$ 

$$\begin{array}{c}
(1) \operatorname{Hg}(\operatorname{OCOCH}_3)_2, \operatorname{THF}, \operatorname{H}_2\operatorname{O} \\
(2) \operatorname{NaBH}_4
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
(1) \operatorname{Hg}(\operatorname{OCOCH}_3)_2, \operatorname{THF}, \operatorname{H}_2\operatorname{O} \\
(2) \operatorname{NaBH}_4
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
(1) \operatorname{Hg}(\operatorname{OCOCH}_3)_2, \operatorname{THF}, \operatorname{H}_2\operatorname{O} \\
(2) \operatorname{NaBH}_4
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
(1) \operatorname{Hg}(\operatorname{OCOCH}_3)_2, \operatorname{THF}, \operatorname{H}_2\operatorname{O} \\
(2) \operatorname{NaBH}_4
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
(1) \operatorname{Hg}(\operatorname{OCOCH}_3)_2, \operatorname{THF}, \operatorname{H}_2\operatorname{O} \\
(2) \operatorname{NaBH}_4
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
(1) \operatorname{Hg}(\operatorname{OCOCH}_3)_2, \operatorname{THF}, \operatorname{H}_2\operatorname{O} \\
(2) \operatorname{NaBH}_4
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
(1) \operatorname{Hg}(\operatorname{OCOCH}_3)_2, \operatorname{THF}, \operatorname{H}_2\operatorname{O} \\
(2) \operatorname{NaBH}_4
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
(1) \operatorname{Hg}(\operatorname{OCOCH}_3)_2, \operatorname{THF}, \operatorname{H}_2\operatorname{O} \\
(2) \operatorname{NaBH}_4
\end{array}$$

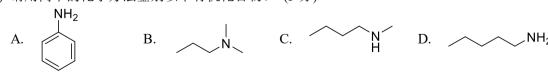
$$\begin{array}{c}
(1) \operatorname{Hg}(\operatorname{OCOCH}_3)_2, \operatorname{Hg}(\operatorname{OCOCH}_3)_3, \operatorname{Hg}(\operatorname{OCOCH}_3)$$

五、结构推断(总计10分)

1. 化合物 A, 分子式是 C<sub>8</sub>H<sub>14</sub>O, A 可以很快地使溴水褪色, 可以与苯肼反应。A 用酸性 KMnO<sub>4</sub> 溶液氧化生成一分子丙酮及另外一个化合物 B。B 具有酸性,同 NaOCl 反应,酸化后,生成氯 仿及一分子的丁二酸。试写出 A 和 B 可能的构造式。(2 分)

A	В			
用。C 经 LiAlH (C <sub>9</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub> ),E f	4 还原得到 D(C <sub>10</sub> 能溶于 NaOH 溶液	OH 溶液,能与 2,4-二硝基 H <sub>14</sub> O <sub>2</sub> )。C 和 D 都能进行 ,但不溶于 Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> 溶液 到对甲氧基苯甲酸。试写	宁碘仿反应。C 与 HI。 。E 经过 Clemmensen	作用生成 E 还原生成 F
		E -		
		悬色。H 在酸性条件下水解 剂作用。试推测 G∼J 的结		₹物 J,J 可
G	Н	I	J	
	<b>上学方法鉴别以下</b> 有	ī机化合物。 (4 分) C. 环己醇 D	・ 学田猷 - F2コ	- 怪 形

(2) 请用简单的化学方法鉴别以下有机化合物。 (3分)



七、以 C2~C4 的烯烃、乙炔、苯、甲苯、乙酰乙酸乙酯、丙二酸二乙酯以及必要无机试剂合成下列化合物(每小题 4 分, 共 5 题, 总计 20 分)

1. 
$$CH_3CH_2CH_2 CH_2CH_3$$

2. 
$$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_3 \text{CH}_2 \text{CCH}_3 \\ \text{CH}_2 \text{CH}_3 \end{array}$$