武汉大学

2004 年攻读硕士学位研究生入学考试试题

科目名称: 有机化学

科目代码: 383

注意: 所有的答题内容必须答在答题纸上,凡答在就题成草稿纸上的一律无效。

一、写出下列化合物的名称或结构式 (每小题 3 分,共 30 分)

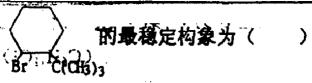
②
$$C_2H_5$$
 $C = C$ C_3H_7 C_3H_7

- © CH3CH2CHCHCH2CH2 CH3 O
- ⑧ 2,4-二硝基苯甲醛-2,4-二硝基苯腙
- ⑨ (2R,5S)-2-氯-5-溴-3-己炔
- ⑩ 反-β-问硝基苯基丙烯酸乙酯

二、单项选择题(每小题 1、5	
1. 下列烷基自由基稳定性大	小顺序为()
$\textcircled{1}CH_3 \bullet \textcircled{2}(C_2H_5)_3C \bullet$	③(C ₂ H ₅) ₂ CH •
A. ①>②>④>③	B. @>③>④>①
C. ①> ④ ≥③>②	D. 4 > 3 > 2 > 1 ₁₁
	成反应,相对活性最大的是()
A. $CH_2 = CHCH = CH_2$	B. CH ₂ =CHCH ₂ CH ₃
C. CH ₃ CH=CHCH=CH ₂	D. CH ₃ CH=CHCH ₃
	则乙烷一氯代时所有可能产生的化合
物有()个	
A. 2 B. 3	C. 4 D. 5
4. 下列化合物中,最易进行码	消化反应的为 ()
A. 溴苯 B. 苯甲酸	C. 苯胺 D. 硝基苯
5、下列化合物或离子中具芳香	季性的为()
~	A A ——
$A \bigcirc B \bigcirc$	$C \bigcap D$
6. 化合物 8 从 80州 发生取	双代反应时取代基进入芳环的主要位
置为 ()	ען אַכַּיַבָּר נָאָן וְיִיּנֶּיָלָיִי יִנְיִבָּיי בּיִייִי בּיִי יִיִּיי בּיִי בּייִי בּייִי בּייִי
A. A 环的 4 号位	B. B环 5、8 号位
C. B 环的 6、7 号位	D. A环的 4号位与 B 环的 8号位
7. 下列哪个异构体不会被氧化	
A. (CH ₂₎₃ CH ₃	B. Cuccucu.
	-CH ₂ CH(CH ₃) ₂
C. C(CH 3)3	D. CH-CH2CH3
8. 下列化合物中能生成最稳定	碳正离子的是(
A. CH ₂ Br	B. CH ₂ Br

A ATT MINISTER		
C. CH ₂ =CHCH ₂ CH ₂ Br	D. CH ₁ CH ₂ CH ₂ CH ₂ Br	
9. 下列化合物中能用于制备格林试剂的是(
	<u></u>	
A. (B	
J.		
C. CH ₃ CH=CHCH ₂ Br	D. HOCH2CH2Br	
10. 下列化合物中能拆分为光学异构体的为()		
	B. $c = c = c$	
A. U	C6H5 CH3	
	C2H5	
c.	D. "	
	C ₂ H ₅ H	
	H.	
11. 化合物	有()个立体异构体	
•		
A. 3个 B. 4个	C. 6个 D. 8个	
12. 不含α—Η 的醛在强碱作	用下生成酸和醇的反应称为()	
A. Darzen 反应	B. Mannich 反应	
C. Cannizzaro 反应	D. Witting 反应	
13. 下列羧酸衍生物水解活性最小的为 ()		
A. CH ₃ COCl	3. (CH ₃ CO) ₂ O	
C. CH ₃ COOC ₂ H ₅	CH3CONH ₂	
14. 下列化合物中不能发生银	镜反应的为()	
A. 乙酸 B. 甲酸 C.	乙醛酸 D. 甲酸乙酯	
15. Claisen 酯缩合反应常用于	制备()	
A. 醇 B. 醛 C.	β- 酮酸 酯 D. 羧醛	
16. 乙酰乙酯乙酯有烯醇型和酮	阿型两种互变异构体,下列试剂中能	
用于检验烯醇型异构体存在的是(
A. HCN B. NaHSO ₃ C.	苯肼试剂 D. FeCla	
<u> </u>		

17. 下列化合物中与 AgNOs/	乙醇反应量块的是(
A. 苯甲酰氯 B	. 乙酰氯	
Ca 上級丙烷 D.	2-氟丙烷	
18. 下列化合物中, 能与 Toll	en 试剂作用,将 Tollen 试剂还原成银	
的是()		
A. 葡萄糖 B. 蔗糖	C. 葡萄糖酸 D. 葡萄糖醇	
19. 化合物 C ₈ H ₁₈ O 的核磁谱图	图上只有一个单峰,其结构式为()	
A. CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂ -O-CH ₂ C	H ₂ CH ₂ CH ₃	
B. (CH ₃) ₂ CHCH ₂ -O-CH ₂ CH(CH ₃) ₂	
C. CH ₃ CH ₂ CH(CH ₃)-O-(CH ₃)	CHCH₂CH₃	
D. (CH ₃) ₃ C-O-C(CH ₃) ₃		
20. 某化合物实验式为 C ₂ H₄	O,其红外吸收峰在 1740cm·1 处,其	
NMR 谱数据为 δ =4,12ppm (2H,	q); $\delta = 2ppm (3H, s)$; $\delta = 1.25ppm$	
(3H, t)。推测该化合物的结构为	h ()	
A. CH ₃ CH ₂ CH ₂ COOH	B. CH₃COOCH₂CH₃	
C. (CH ₃) ₂ CHCOOH	CH ₃ CHO	
21. 下列哪种谱图主要用于确定官能团 ()		
A. IR 谱 B. NMR 谱	C. UV 谱 D. MS 谱	
22. 下列化合物中,能发生影	经醛缩合反应的是()	
A. 苯甲醛	B. (CH₃)₃CCHO	
C. 环已酮	D. CH ₃ CH ₂ CH ₂ OH	
23. 下列化合物中,碱性强弱顺序为()		
①苯胺 ②苄胺	③环己胺 ④苯甲酰胺	
A. 3>2>1>4	B. 1>2>3>4	
C. 4>1>2>3	D. 3>1>4>2	
24. 下列化合物芳环上亲电取	代反应活性增强的顺序为 ()	
① CH ₂ NO ₂ ② CH ₃ -CN	O ₂ 3 CI-CNO ₂ 4 CNO ₂	
A. 2<3<4< 1	B. @< 4 < 3 < 1)	
C. 3<4<2<1	D. 1<4<2<3	



- 26. 可以进行分子内酯缩合的二酯为()
- A. 丁二酸二乙酯 B. 丙二酸二乙酯

C. 已二酸二乙酯

- D. 对苯二甲酸二乙酯
- 27. 下列化合物中既能进行亲电取代反应,又能进行亲核取代反应 的为()

В.

B. CH
$$=$$
 C $-$ CH₂ $-$ C $=$ N

- 28. 下列化合物中,不为 S-2-丁醇是的()
- Α.

- 29. 下列化合物中,磺化反应最易进行的是()

- A. 苯 B. 呋喃 C. 吡啶 D. 噻吩
- 30. 下列化合物中不能与水合茚三酮发生显色反应的是()
- NH2⁺

H₂NCH₂CH₂CH₂CHCOO⁻B.

C. CH3CHCH3	D = HOGCEHCHCOOH
NHCOCH3	NH2
三、判断题(对正确的说法打" 🗸	'",错误的说法打"×"。
每题1分,共15分)	
1. 卤代烃在强酸作用下能脱 HX, 7	发生消除反应。 ()
2. 烯烃自由基反应按自由基机理进	行,其加成的产物反马氏规则。
	()
3. S _N 1 取代反应活性大小决定于生	成活性中间体 C+的速度和 C+
的稳定性。	()
4. 环氧丙烷在酸性和碱性条件下的	开环方式不同。 ()
5. 具有手性碳的分子肯定是手性分	子。 ()
6. 用席夫试剂可以将醛与其它醛区	别开。 ()
7. 分子中 α 、β -位有吸电子基的数	酸比有共轭体系的羧酸更易脱
羧。	()
8. 重氮盐与对甲苯胺反应,是在环	碳上偶联: 重氮盐与间甲苯胺
反应则在氦上偶联。	()
9. 卡宾有单线态和三线态两种不同	形态,反应中常首先生成三线
态卡宾、然后 再慢慢变为单线态。	()
10. 对称酮的最佳合成方法是通过。	Claisen 缩合反应,形成 β 一酮
酸酯,然后进行酮式分解,而不对称酮不	不能利用β-酮酸酯来合成。
,	()
11. 霍夫曼降解反应只适用于制备服	脂肪胺。 ()
12. 化合物 Cl (CH ₃) ₂ 和	进行 S _N I 反应 CH(CH ₃) ₂
时,前者反应较后者慢。	. ()
13. 化合物 OH 沸点比 [OH	OH 的大。 ()

14. 化合物 C₆H₅CHIC₂H₅在 CH₃COCH₃/H₂O 中放置久时,会转变为相应的醇,产物的构型是外消旋化。

15. Hinsberg 试剂可以用于检验酮类化合物。 ()

四、在下列各题空括号内填上产物或反应条件或试剂,完成 反应式 (每题 4 分, 共 20 分)

1.
$$CH_3 \xrightarrow{Br_2} () \xrightarrow{CH_3} \xrightarrow{KMnOq,H_2O} ()+()$$

2.
$$\frac{\text{CH}_3}{\text{AlCb}}$$
 (CH3)3CCl $\frac{\text{KMnO4,H}_3O^+}{\Delta}$ ()

3. OH
$$\frac{\text{KMmO}_4}{\text{OH}}$$
 () $\frac{\text{CH}=\text{CNa}}{\text{CH}}$ ()

$$\begin{array}{c} \text{NHCOCH}_3 \\ 4. \\ \hline \\ H_2\text{SO}_4 \end{array} () \begin{array}{c} \text{OH-} \\ \hline \\ \Delta \end{array} () \begin{array}{c} \text{Na NO}_3 \\ \hline \\ H_2\text{SO}_4 \end{array} () \\ \end{array})$$

五、以指定原料合成指定化合物,其它试剂任选。以化学方程式表示。(每题 10 分,共 20 分)

- 1. 以 CH₃CH=CH₂ 为原料合成(CH₃)₂CHCONH₂

六、推导结构 (第1题8分,第2题12分,共20分)

- (1) 有两种未知的同分异构体 A 和 B (C₆H₁₁Cl), 不溶于 H₂SO₄, A 脱 HCl 生成 C (C₆H₁₀), B 脱 HCl 生成分子相同的两种物质 D (主产物)、E (次要产物), C 经 KMnO₄ 氧化后得 HOOC(CH₂)₄COOH, D 经相同条件氧化得 CH₃CO(CH₂)₃COOH, E 经相同条件氧化生成唯一产物 (有写出 A、B、C、D、E 的结构式。
- (2) 化合物 C₁₀H₁₂O₂(A)不溶于 NaOH 溶液,能与羟氨、氨基脲反应,但不与托勒试剂作用。A 经 NaBH₄ 还原得 C₁₀H₁₄O₂(B), A 与 B 都能发生碘仿反应。A 与氢碘酸作用生成 C₉H₁₀O₂(C), C 能溶于 NaOH 溶液,但不溶于 Na₂CO₃溶液; C 经 Zn-Hg 加 HCl 还原生成 C₉H₁₂O(D)。A 经 KMnO₄氧化生成对甲氧基苯甲酸。试推测 A、B、C、D 的结构,写出其结构式,并写出各步反应式。