有机化学

(习题精练 必做作业)

班级	
THE SM	•
Salata makes	and the second of the control of the second

姓名_____

学号_____

Phys 5

理学院有机化学教研室 编印 2012.1

第二章 饱和烃

一、将正确答案的代码写在题后的括号内	
1.下列化合物沸点最高的是	(D)
A正戊烷 B2-甲基丁烷 C2,2-二甲基丙烷 D环戊烷	
CH ₃ 2. H ₃ C-CH-CH ₂ -C-CH ₃ 发生一氯代反应时最多可能产生几种产物 CH ₃ CH ₃	(A)
A4 B5 C6 D7	
CH ₃ CH ₂ CH ₃ 的正确名称是 3. (CH ₃) ₃ C CH(CH ₃) ₂	(D)
A 2-异丙基-2-叔丁基丁烷 B 2,3-二甲基-3-叔丁基戊烷	
C 2,2-二甲基-3-乙基-3-异丙基丁烷 D 2,2,3,4-四甲基-3-乙基戊烷	*
4.下列自由基稳定性顺序排列正确的是	(B)
① CH ₃ ② CH ₃ CH ₂ ③ CH(CH ₃) ₂ ④ (CH ₃) ₃ C	
A①>②>③>④ B④>③>②>① C④>③>① D①>③>④	D>2
CH ₃ + HBr 反应的主要产物是	(())
	No.
$A \stackrel{\text{CH}_3}{\underset{\text{Br}}{\bigvee}} B \stackrel{\text{CH}_2\text{Br}}{\underset{\text{C}}{\bigvee}} CH_3\text{CH}_2\text{CHBrCH}_3 D \stackrel{\text{CH}_3\text{CHCH}_2\text{Br}}{\underset{\text{CH}_3}{\bigvee}}$	
$A \stackrel{CH_3}{\underset{Br}{\bigvee}} B \stackrel{CH_2Br}{\underset{C}{\bigvee}} CH_3CH_2CHBrCH_3 \qquad D \stackrel{CH_3CHCH_2Br}{\underset{CH_3}{\bigvee}}$	
A CH ₃ CH ₂ Br C CH ₃ CH ₂ CHBrCH ₃ D CH ₃ CHCH ₂ B CH ₃ CHCH ₂ Br C CH ₃ CH ₂ CHBrCH ₃ D CH ₃ CHCH ₂ Br CH ₃ CH ₂ CHCHCH ₃ CH ₂ CHCH ₂ CHCHCH ₃ CHCH ₂ CHCHCH ₃ CH ₂ CHCH ₂ CHCHCHCH ₃ CH ₂ CHCH ₃ CH ₂ CH ₃	CH3 -3-3-5522, -2-4-6222, -2-4-6222,

三、推断结构式

1.有一饱和烃,室温下可以使 Br_2/CCL_4 褪色,其分子式为 C_5H_{10} ,并只含有一个伯碳原子,写出该化合物的构造式和相关的反应方程式。

构诰式:	1 cutetta
していている。	

反应方程式:

第三章 不饱和烃

一、将正确答案的代码写在题后的括号内

$$CH_3$$
 $C = C$
 CH_2CH_3
 CI
 CI
 CI
 CI
 CH_3
 C
 CI
 CI

A. 顺-3-氯-2-戊烯

B. 反-3-氯-2-戊烯

C.(Z)-3-氯-2-戊烯

D.(E)-3-氯-2-戊烯

2. 下列化合物有顺反异构体的是

(D)

 $CH_3C = CCH_3$

 $CH_3CH_2C = CH$ B.

CH₃C≡CCH₂CH₃ D. CH₃CH=CHCH₃

3. 2-甲基-2-戊烯在下列哪种条件下反应,生成丙酮和丙酸。

(B)

A KMnO4/OH B KMnO4/H⁺

C H₂/Ni

D Br₂/CCl₄

4. 按次序规则,最优先的基团是

(D)

A. $-CH = CH_2$ B. $-CH_2CH_3$ C. $-CH(CH_3)_2$ D. $-CH_2CH$

5.下列碳正离子稳定性顺序正确的是

C

① $(CH_3)_2$ CH ② $(CH_3)_3$ C ③ H_2 C=CH-C(CH_3)2 ④ H_2 C=CH-CH-CH=CH- CH_3

A.4)>3>1)>2 B.2)>3>1)>4 C.4)>3>2>1 D.2)>3>4>1

二、写出下列化合物或基团的名称或结构式(有几何异构者,用 Z/E 法命名)

2-2基1,3-丁%

3.



5. 烯丙基碳正离子

ĊH₂CH₃

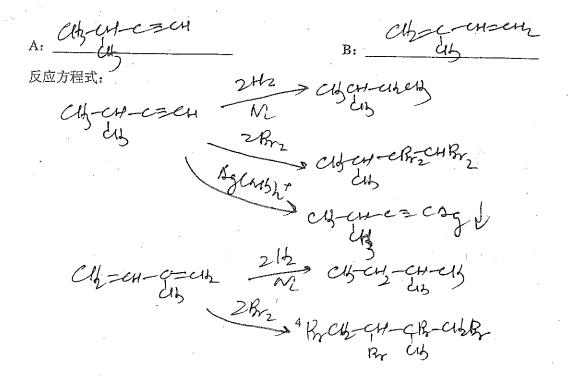
及-3-25-4-EK的-1-K束

6. 异戊二烯

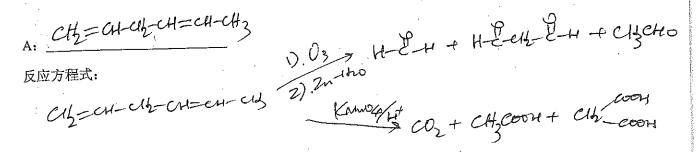
ah=c-al=eh

四、推断结构式

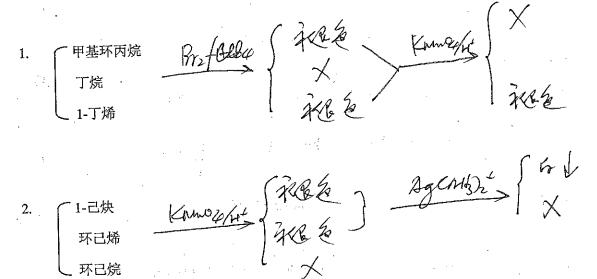
1.分子式相同的两种化合物 A、B,氢化后都可生成 2-甲基丁烷。它们也可与两分子溴加成,A 可与硝酸银的氨溶液作用产生白色沉淀,B 则不能发生反应。试写出 A、B 的结构式,并写出相关的反应方程式。



2.化合物 A 经臭氧氧化再还原水解后生成甲醛、乙醛和丙二醛, 试写出 A 的结构式。如果用酸性高锰酸钾氧化,将得到什么产物?写出相关的反应方程式



五、用简单的化学方法流程图的形式鉴别下列化合物



成绩	评阅人	日期

第四章 芳香烃

- 一、将正确答案的代码写在题后的括号内
- 1.下列化合物硝化反应速度最快的是

- A.苯
- B.甲苯
- C.苯磺酸
- D.氯苯
- 2. 下列化合物中能使苯环钝化的定位基是

- A. —HNCCH₃ B. —OCH₃ C. —SO₃H D. —C(CH₃)₃
- CH₂CI 反应属于

- A.自由基取代反应
- B.亲电取代反应 C.亲核取代反应 D.亲电加成反应

4.下列化合物不具有芳香性的是

- A.环丙烯正离子
- B.环丁二烯 C.萘
- D. 环庚三烯正离子
- -CH₂CH=CH₂被酸性高锰酸钾溶液氧化后的主要产物是

- у_сн₂соон
- В ноос
- C HOOC-
- 二、写出下列化合物的名称或结构式

2改约-劝莞案向掌

4一刻著花品

1,6-

1,2-二年2代金

5. 对硝基苯乙烯

6. 2,4,6-三硝基甲苯

三、完成下列反应方程式

2.
$$(G)^{CH} = CH_3 CCH_3$$

$$\frac{\text{MHNO}_{9}H_{2}SO_{4}}{\Delta} \left(\begin{array}{c} \text{MO} \\ \text{O} \end{array} \right) \frac{\text{MHNO}_{9}H_{2}SO_{4}}{\Delta} \left(\begin{array}{c} \text{MO} \\ \text{O} \end{array} \right) + \left(\begin{array}{c} \text{O} \\ \text{O} \end{array} \right)$$

四、由苯、甲苯及其他必要试剂合成下列化合物

1.二苯甲烷

2.4-硝基-2-氯苯甲酸

五、推断结构式

1.化合物 $A(C_{16}H_{16})$ 可使溴的四氯化碳溶液和高锰酸钾溶液褪色,它可与等摩尔的氢加成, 当 A 与高锰酸钾的酸性溶液共热时,只得到一种二元羧酸 $C_6H_4(COOH)_2$ 为 B,该二元羧酸 只有一种一溴代产物。试写出 A 的结构式,并写出相关的反应方程式。

A: 45-6	fert-en-Co-cttz	B: Hood	e Jeory	
反应方程式:	ab-(a)-cn=cn	(0) 1/2 N2	> C13-(2)-C14	ch ory
		Kranophi	2 Hove 2	-C004
			Br Arake	
		HOOC 2	conf	

2.某不饱和烃 $A(C_9H_8)$,能与氯化亚铜氨溶液反应生成红色沉淀。A 催化加氢得到 $B(C_9H_{12})$,将 B 用酸性重铬酸钾氧化得到酸性化合物 $C(C_8H_6O_4)$ 。若将 A 与丁二烯作用得到另一种不饱和化合物 D,D 催化脱氢得到 2-甲基联苯。写出 A、B、C、D 的结构式,并写出相关的反应方程式。

A:		-C=EH	B:	stells
C:	方程式:	COOH CUCHULT CO	D: C=Cay	
六、	•	H2/WZ CK=cucu=cu 流程图形式鉴别下列4	OCHEH CM H CH - [2H	Teorn ()
	•	Comogs of 200 30 Fell 30		» {X
	成绩	评阅人	<u></u>	

等五章 旅光异构

一、将正确答案的代码写在题后的括号内

1.下列说法正确的是

- A 具有手性碳原子的化合物一定有旋光性
- B 具有旋光性的化合物一定含有手性碳原子
- C 具有对称轴的化合物一定没有旋光性
- D 具有对称面的化合物一定没有旋光性
- 2.测定某旋光性物质的比旋光度时,测量管长度为 20 cm,样品浓度为 100 mg·mL-1,测得 (D) 旋光度为+20°。该物质的比旋光度是

A +1°

B +10°

C +50°

D +100°

Α4

В 6

C8

D 16

4. 下面化合物哪个是非手性分子

$$D \xrightarrow{\text{Ph}} C = C = C \xrightarrow{\text{H}} CH_3$$

B 无关化合物

C 相同化合物

D 对映异构体

二、写出下列化合物的名称或结构式

1.
$$CH_2CH_3$$
 CH_3
 CH_3
 CI
 CH_3

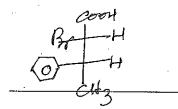
A 非对映异构体

$${}^{2}CH = CH_{2}$$
2. H ${}^{2}CH_{3}$ (R/S)

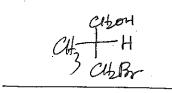
(5)-2-XJ42

(5)-3-甲基1-大路-4-大岩

3. (2S,3R)-3-苯基-2-溴丁酸

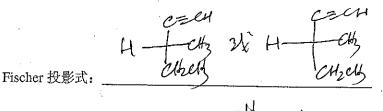


4. R-2-甲基-3-溴-1-丙醇



三、推断结构式

1.化合物 A 的分子式为 C_6H_{10} ,有光学活性。A 与硝酸银的氨溶液作用生成白色沉淀,A 经催化氢化后得到无光学活性的 B。试写出 A 的 Fischer 投影式并命名。



名称:

2.化合物 A 的分子式为 C_6H_{12} , 能使 Br_2/CCl_4 褪色,产物为外消旋体,没有旋光性。A 在酸性条件下加 lmol 水可得到一个有旋光性的醇 B,B 的分子式为 $C_6H_{14}O$;若 A 在碱性条件下

被稀高锰酸钾氧化得到一个内消旋体的二元醇 C,分子是为 $C_6H_{14}O_2$ 。写出 A、B、C 的结构式。

成绩______ 日期_____

阶段测试(一)

写出下列化合物的名称或结构式

$$H_3C$$
 3 4 CH_2CH_2 1. $(CH_3)_2HC$ CH_2CI

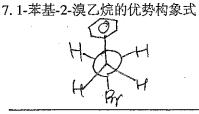
6 5 4 3 2 / 2. (CH₃)₂CHC(CH₃)CH₂C(CH₃)₃ CH₂CH₃

(2)-2,3-二學4-副學-3-2特 2,2,4,5-四學-4-2基2%

5. $H_2C = CHCH_2CHC = CH$ CH₂CH₃

6.
$$\begin{array}{c|c} & & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ &$$

3-2萬-5-2%-1-4岁



(IR,3R)-1-1/18-3-2/21/2/2/2

8. 反-1-乙基-4-异丙基环己烷的优势构象式

9. (2S,3R) -2-氯-3-溴戊烷

10. (2E,5Z) -5-苯基-2-氯-2,5-庚二烯

$$\frac{1}{43} = \frac{2}{6} = \frac{2$$

二、将正确答案的代码写在题后的括号内 1. 下列碳正离子的稳定顺序正确的是 ① (CH₃)₂ĊH 2 CH₃CH=CHCH₂ ĊНСН=СН, A4>3>1>2 B2>3>4>1 C4>3>2>1 D2>3>1>4 2. 下列化合物发生亲电加成反应,反应速度最快的是 $CH_3C = CHCH_3$ A CH₃CH=CHCH₃ B CH₃CH=CH₂ C $_{\rm D}$ (CH₃)₂C=CH₂ $\sqrt{3}$ 下列化合物中,手性碳原子的构型是 R 型的是 COOH COOH CHO -B. $H_2N \longrightarrow H$ C H Br CH₂OH 4. 相对分子质量是72的烷烃进行高温氯化反应,可生成四种不同的一氯代产物的烷烃的结 构式是 A. CH₃(CH₂)₃CH₃ B. (CH₃)₂CHCH₂CH₃ C. (CH₃)₄C D. 甲基环丁烷 乙苯在光照下和 Br2 起反应, 主要生成物是 -CH₂CH₂Br CHBrCH₃ D. 6下列物质中碳原子的杂化方式同时包含有sp,sp²,sp³的有 A H₃C-CH=CH-CH=CH₂ B H₃C-CH₂CH₂-C≡CH C H₃C-CH=C=CH-CH₃ D HC=C-CH2-C=CH 7.下列物质有芳香性的是

8. 顺-1-甲基-4-叔丁基环已烷的优势构象是

D Bu-t 9. 同时含有伯、仲、叔、季碳原子的化合物是 A 2,2,4-三甲基戊烷 B 2,3,4-三甲基戊烷

C 2.2.3.3-四甲基戊烷 D 2,2,4,4-四甲基戊烷

10.下列不能作为傅-克烷基化试剂的是

A 乙烷 B 乙烯

C氯乙烷

D 乙醇

三、完成下列反应方程式

CH₃CH=CHCH(CH₃)₂ + O₃
$$\xrightarrow{Zn}$$
 CH₂CH0+ CH-CH0
CH₃
2. $\xrightarrow{H^+}$ CH
 $\xrightarrow{CH_3}$ CH
 $\xrightarrow{CH$

5.
$$H_3C$$
 CN A CH CH

四、填空题

1.苯在铁粉催化下的氯代反应属于法也位代 反应机理; 2-丁烯和氢溴酸反应属 于 表 20 20 人 反应机理: 乙苯在光照下与氯反应属于 人 人 反应机理。

2. H₃C-CH=CH-CH=CH₂中存在的诱导效应为_______(填-*I* 或+*I*), 共轭效应

为 $_{-\pi-\pi}$ (填 $_{p-\pi}$ 或 $_{\pi-\pi}$),超共轭效应为 $_{-\pi}$ (填 $_{\sigma-\pi}$ 或 $_{\sigma-p}$)。

[论]花。(填"邻、对位"或"间位") 硝化反应时, 硝基进入它的

5.2-丁烯与单质溴发生加成反应,生成的化合物为内消旋体,则 2-丁烯为 ぬ

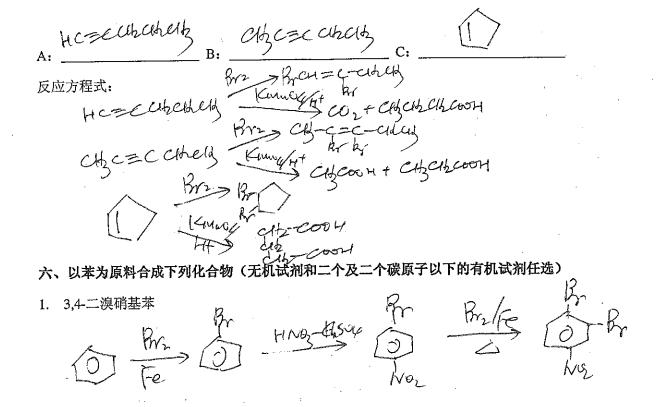
_1 } 66	F >>	١
蚁"	ル	,

6.在括号中填入鉴别下列化合物所用的试剂

苯和异丙苯 (Kuno4) b 丙烷和甲基环丙烷 (Rr2/ell4)

五、推断结构式

1. 有三个化合物 $A \times B \times C$ 都有相同的分子式 C_5H_8 ,它们都能使溴溶液褪色。A 与硝酸银的 氨溶液作用生成沉淀,B、C 却不能,当用热的高锰酸钾溶液氧化时,A 得到丁酸和二氧化 碳,B得到乙酸和丙酸,C得到戊二酸,写出A、B、C的结构式和相关的化学反应方程式。



O Chrech O - Checks - Chyles O - CH-CH3

AICh3 O W W H H H H 1,1-二苯基乙烷

第七章 卤代烃

- 一、将正确答案的代码写在题后的括号内
- 1.下列化合物相对密度最小的是

- A 一氯甲烷 B 二氯甲烷 C 三氯甲烷 D 四氯化碳
- 2. 下列化合物中沸点最低的是

- A CH₃CH₂CH₂CH₂CH₂Br
- B CH₃CH₂CH₂CH₂CH₂CH₂Br
- CH₃CH₂CH(CH₃)CH₂Br
- D CH₃CH₂CBr(CH₃)₂

A (5R,2E)-5-溴-2-己烯

B (5S,2E)-5-溴-2-己烯

C (5R,2Z)-5-溴-2-己烯

- D (5S,2Z)-5-溴-2-己烯
- 4.下列特征不是S_N2反应的是 A 产物的绝对构型完全转化
- B 有重排反应的产物
- C 亲核试剂的浓度增加,反应速率加快 D 仲卤代烃的反应比叔卤代烃快
- 5.下列化合物与 AgNO3 反应的速度最快的是

6.下列化合物按 S_N1 反应顺序正确的是

- ① CH₃CH₂CH₂CI
- ②CH₂CH₂CH₂Br ③CH₂CH₂CH₂I

- A(1)>(2)>(3)
- B3>2>1 C2>3>1
- D2>1>3
- 7.下列化合物进行消除反应时反应速度最快的是



CH₂CH₂Br





8. 溴乙烷与金属镁反应生成格氏试剂所用的无水溶剂是

- A 乙酸
- B乙醇
- C乙醚
- D乙醛

二、写出下列化合物的名称或结构式

1.烯丙基氯

2. 碘仿

Br 3. H₂C=CCH₂CHCH₃

CHI3

2-甲基4-发工一成%

(R)-2-甲基-3-第一3-落丁卷

三、完成下列反应方程式

1. Br CH₂Br + NaCN - R O - CH₂CW

四、由指定原料合成下列化合物 (无机试剂任选)

五、推断结构式

1.一个卤代烃的分子式为 C_6H_{13} Br,它与 NaOH 的乙醇溶液发生消去反应,得到不具有顺反异构的烯烃,且该烯烃经高锰酸钾氧化只生成一种酮,试推断这个卤代烃可能的结构。

- 2.一旋光化合物 $A(C_4H_7Br)$ 与 Br_2 的四氯化碳溶液反应生成仍具有旋光性的三溴代化合物 B,
- A 与 KOH 的乙醇溶液共热生成无旋光性化合物 C (C_4H_6),C 经高锰酸钾氧化生成 CO_2 、
- 水,C可与CH₂=CH-CN 反应生成 , 试写出 A、B、C 的结构式。

六、用简便的化学方法流程图形式鉴别下列化合物

成绩______ 日期____

第八章 南份酸

一、将正确答案的代码写在题后的括号内

1.下列化合物在水中溶解度最小的是

 $\langle \hat{\mathbf{D}} \rangle$

- A 甲醇 B 乙二醇 C 丙三醇 D1-丁醇
- 2. 除去乙醇中少量的水可以采用的试剂是

0

- A 氯化钙 B 硫酸铜 C 碱石灰 D 五氧化二磷
- 3下列化合物不能形成分子内氢键的是

([

4. 下列化合物与金属钠反应速度最快的是

(A)

- A CH₃OH B CH₃CH₂OH C CH₃CHOHCH₃ D CH₃CH₂CH₂OH
- 5.下列化合物酸性最弱的是

(D)

 $\mathrm{B}\ \mathrm{CH_3CH_2OH}$

D CH₃CH₂OCH₂CH₃

6.下列化合物在酸性介质中最容易脱水的是

(A)

C CH₂CH₂OH

D CH₂CH₂CH₂OH

7.下列化合物酸性强弱顺序排列正确的是

- A①>②>③>④ B③>④>①>② C③>①>②>④ D ④>③>②>①
- 8.下列反应方程式正确的是

 \Box

二、写出下列化合物的名称或结构式

- 3. 四氢呋喃
- 4. R-2-甲氧基丁烷

三、完成下列反应方程式

1. CH₃ HBr
$$\triangle$$

四、由指定原料合成下列化合物(无机试剂任选)

1. $CH_2=CH_2$ $CH_3CH_2CH_2CH_2OH$

HBr CHCHR Mg CHURAGAr — CHACK CHURAGAR — CHURCHOMON CHURCHOMON

2. CH ₃ CH=	=CH ₂	HCH ₂ OCH(CH ₃) ₂	!	`
31/2/Or	l the School	Teld Na	9Ng > Clg-CH-	ofteneku
Charles on one			aro.cuccy)
五、推断结构	构式	Colum	anounces	1
1.化合物 A	(C ₆ H ₁₄ O) 可溶于 H ₂ S	O ₄ , 与 Na 反应放出	出H ₂ ,与H ₂ SO ₄ 共	热生成 B(C ₆ H ₁₂),
B可使溴的P	U氯化碳溶液褪色,B	经酸性高锰酸钾氧	化后只生成一种化一	合物 C (C ₃ H ₆ O), 试
写出A、B、	C的结构式。			:
A:	-GH-C-US	ab-c=	(-u) (1) (:	els els
2.化合物 A i	勺分子式为 C ₈ H ₁₀ O ₂ ,	能与三氯化铁溶液!	昆色,可与浓 HI 共	热生成 B(C ₆ H ₆ O ₂)
和 C, B 仍可	「以与三氯化铁溶液显	色,发生硝化反应时	寸其一取代产物只不	有一种。写出 A、B、
C的结构式和	中相关的反应方程式。			
A:	- (д-о См ₋ В	40-(a)	он С:	checht
反应方程式:	TO CALL	ch Fe (5-6)-0514-)n HIV	103 HO- JOH
Ho	3,500%		(a)-OH + "	045-1
六、用简单的	的化学方法流程图形式	鉴别下列化合物	(reus)	8/3
1. (正丁醇	声长龙子太	21 Sar.	, 2 1313 - 1224	
1. 正丁醇 叔丁酯 2-丁醇		500m	wizrz (×
2. (正丙醇	Cu(on)2	{ × } -	Iz-Naori	
丙三醇		Pare		
	成绩 www.companies.companies.companies.companies.com	评阅人	日期_	NET-OWN REPORTED HOW CONTRACTORS AND ADMINISTRATION OF THE PROPERTY OF THE PRO

第九章 醛酮醌

- 一、将正确答案的代码写在题后的括号内
- 1.下列化合物发生亲核加成反应速度最快的是

(A)

A HCHO B CH₃CHO

C CH3COCH3

2.下列化合物不能发生碘仿反应的是

A 乙醛 B 乙醇

C 正丙醇

D 丙酮

·CH=CH—CHO 被托伦(Tollens)试剂氧化后的主要产物为

+ HOOC-CHO

·CH₂CH₂COOH

4.乙醛缩乙二醇的结构式是

$$\text{A CH}^3 \begin{array}{c} \text{OCH}^5\text{CH}^3 \end{array}$$

5.下列化合物不能发生康尼查罗(Cannizzaro)反应的物质是

A 甲醛

B 乙醛

C 乙二醛

D 乙醛酸 (OHC-COOH)

6.醛与格氏试剂反应不可能得到的物质是

A 正丙醇

B 异丙醇

C 正丁醇

D 叔丁醇

7.下列反应方程式错误的是

B CH₃CH=CHCHO — LIAIH₄ — CH₃CH₂CH₂CH₂OH

二、写出下列化合物的名称或结构式

- 1. α-溴代丙醛
- 2. 水杨醛
- 3. S-3-氯-2-丁酮
- 4.丙酮苯腙

CH) C=N-NH-(0)

4 母亲孤己的 到太太的的 4 母亲基本的是 素和超过一个

三、完成下列反应方程式

2.
$$COCH_3$$
 I_2/N_0OH CHI_3 (CHI_3)

四、由指定原料合成下列化合物(无机试剂任选)

Chycho Chychon HPm Chychon My chychon The chychon The chychon

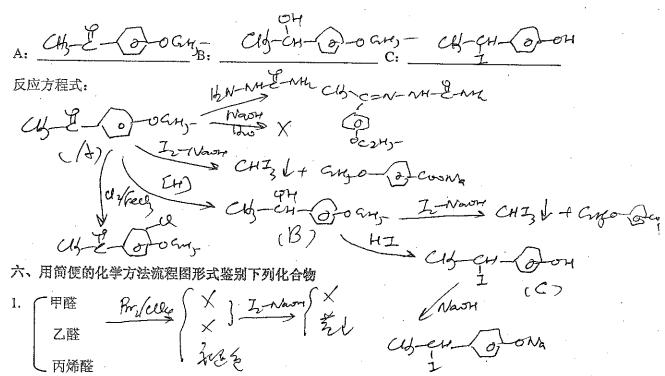
CHICHO CHICH-CHILLS THE CAS CHILLES (S)

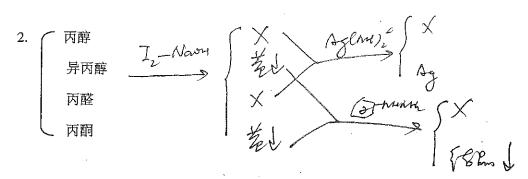
Cly-E-ches

五、推断结构式

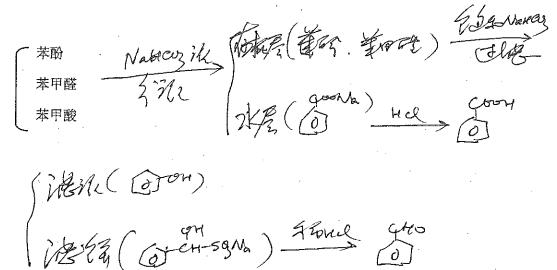
1.有化合物 A、B、C,分子式均为 C_4H_8O ; A、B 可以和氨基脲反应生成沉淀而 C 不能; B 可以与菲林(Felhling)试剂反应而 A、C 不能; A、C 能发生碘仿反应而 B 不能; 写出 A、B、C 的结构式。

2.化合物 A,分子式为 $C_{10}H_{12}O_2$,不溶于 NaOH 溶液,但能与氨基脲反应,无银镜反应但有碘仿反应。A 部分加氢得 B,B 的分子式为 $C_{10}H_{14}O_2$,B 仍可发生碘仿反应。B 与浓 HI 溶液反应生成 C,C 分子式为 C_8H_9IO ,C 不能发生碘仿反应但可以与 NaOH 反应,并能使 FeCl₃ 溶液显色。A 与 $Cl_2/FeCl_3$ 主要得到一种产物。试写出 A、B、C 的结构式和相关的反应方程式。





七、用流程图的形式分离下列混合物



第十章 羧酸及其衍生物

- 一、将正确答案的代码写在题后的括号内
- 1.下列化合物结构式与俗名不匹配的是

(D)

A HCOOH

(蚁酸)

B CH₃COOH

C HOOC-COOH (草酸)

的正确名称是

 $\langle \rangle$

A Z-3-甲基-2-氯丁烯二酸

B E-3-甲基-2-氯丁烯二酸

C Z-2-甲基-3-氯丁烯二酸

D E--2-甲基 3-氯丁烯二酸

3.下列化合物pK。值最大的是

A CH3O- COOH B O2N- COOH C COOH D CH

4.下列化合物酸性顺序从强到弱排列正确的是

A 乙二酸 丙二酸 乙酸

B 乙酸 丙二酸 乙二酸

C 丙二酸 乙二酸 乙酸

D 丙二酸 乙酸 乙二酸

5.下列羧酸及其衍生物酯化反应活性顺序排列正确的是

乙酰氯

② 乙酸酐

③ 乙酰胺

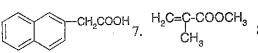
④ 乙酸

A(1)>(2)>(3)>(4) B(1)>(2)>(4)>(3) C(4)>(1)>(2)>(3) D(4)>(3)>(2)>(1)

二、写出下列化合物的名称或结构式

1.y-甲基戊酸 2. 邻苯二甲酸酐 3. N-溴代丁二酰亚胺(NBS) 4. 乙二酸乙二醇酯

5. S-2-氯代丙酸 6.



B-黄江西、 《一里表面片的的" 3人2,4一〇

三、完成下列反应方程式

2.
$$CH_3CH_2COOH + Cl_2 \xrightarrow{P} Cl_3 \xrightarrow{CH_2COOH} CH_2CH_2CH_3$$
3. $OH + (CH_2CH_2CH_3) \xrightarrow{H_2SO_4} OCOCH_2CH_3$

6.
$$NH_2 + (CH_3CO)_2O \longrightarrow O \longrightarrow C13$$

四、由指定原料合成下列化合物(无机试剂任选)

五、推断结构式

1.有两个酯类化合物 A 和 B,分子式均为 $C_4H_6O_2$; A 在酸性条件下水解成甲醇和另一个化 合物 C 分子式为 CaHaOa。C 可以是溴的四氯化碳溶液褪色。B 在酸性条件下水解生成一分 子羧酸和化合物 D;D 可发生碘仿反应,也可以与托伦试剂发生反应。写出 A-D 的结构式 和相关的反应方程式。

反应方程式: A: Ch=curcoely - Long Chzencore + Chzore Brz pcusen-eoon B: Chzencoel - Long Chzencore + Chzencore CHzV+Herrory CHzV+Herrory Chzencory CHzV+Herrory Chzencory C
B. CHOCOSENSEN WY CHEWSH & CHICHO Stays
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
Z A、B、C 三个化合物的分子式均为 C_3 H $_6$ O $_2$,A 与 Na_2 CO $_3$ 作用放出 CO_2 ,B 和 C 不能,B
和 C 分别在 NaOH 溶液中加热水解, B 的水解馏出液能发生碘仿反应, C 不能。试写出 A、B、C 可能的结构式。
B、C 引起的结构式。
A:B: HCwoCny C:Cycooch
六、用简便的化学方法流程图形式鉴别下列化合物
1. 「甲酸 Krimon The 3 Agentin Styl X Zimb The 3 Agentin Styl X X X X X X X X X X X X X X X X X X X
2. 「甲酰乙酸乙酯 Na Tankasu (
七、用适当化学方法除去下列化合物中的少量杂质
1.苯甲酸中混有少量苯酚
DE3 Norce 1922 1/2 Declare
2.乙酸中混有少量乙醇
Tolk Escarl, Olle
成绩 评阅人 日期

第十一章 取代酸

一、将正确答案的代码写在题后的括号内

1.L-乳酸的结构式是

$$A \xrightarrow{\mathsf{COOH}} \mathsf{CH_s}$$

2. 下列两个化合物不是按照酸性从强到弱排列的是

A CH3CHOHCOOH CH3CH2COOH

С $\mathrm{CH_3CH_2CHOHCOOH}$ $\mathrm{CH_3CHOHCH_2COOH}$ D но-



3.下列化合物烯醇式含量最大的是

- C H3CCOCH2COOC2H2
- D H₂C=CHCOCH₂COOC₂H₅
- 4.下列试剂可以把苯甲酸和苯酚混合物分离开的是

- A 氢氧化钠溶液
- B 溴水
- C三氯化铁溶液
- D 碳酸氢钠溶液
- 5.下列现象不能证明乙酰乙酸乙酯中存在烯醇式的是

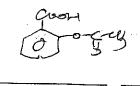
- A 使溴的四氯化碳溶液褪色
- B 与金属钠反应放出氢气

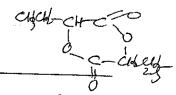
C 发生碘仿反应

D 与三氯化铁溶液产生显色反应

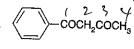
二、写出下列化合物的名称或结构式

- 1.L-苹果酸
- 2. meso-酒石酸
- 3. 乙酰水杨酸





^{−соон} 7. СН₃СОСН₂СООС₂Н_{5 8.} 《





2-報查收费基 2008266 其中的2面面图 3次1-基本-1.3-5

三、完成下列反应方程式

四、由指定原料合成下列化合物 (无机试剂任选)

五、推断结构式

1.化合物 A 的分子式为 $C_6H_8O_4$,能使溴水褪色,用臭氧氧化后再用锌粉水解得到唯一产物 B $(C_3H_4O_3)$ 。 B 能与 NaHCO₃ 反应放出 CO_2 ,也能与碘的碱性溶液发生碘仿反应。 A 受热 即失水生成 C $(C_6H_6O_3)$,写出 A、B、C 的结构式和相关的反应方程式。

Ch-E-corre CHZ t Cooks

CHZ t Cooks

CHZ t Cooks

CHZ t Cooks 六、用简便的化学方法流程图形式鉴别下列化合物

阶段测试(二)

一、将正确答案的代码写在题后的括号内

1.下列化合物碱性最强的是



- A HC≡CNa B C₂H₅ONa C NaOH D C₆H₅ONa
- 2. 广列化合物的酸性最强的是



3.下列构象中哪个是内消旋酒石酸的最稳定构象式是

- 4. 下列化合物在碱性水溶液中,最容易按双分子取代反应历程水解生成醇的是
- (\dot{D})

- A. 伯卤代烃
- B. 仲卤代烃
- C. 叔卤代烃

C. 饱和脂环醇

- D. 苄基型卤代烃
- 5/下列化合物发生亲核加成反应的速率排列顺序正确的是

B

- A4>3>2>1
- B①>②>③>④
- C 2>1>3>4
- D2>3>4>1

6. 分子式为 $C_5H_{10}O$ 的化合物不可能是

- A. 饱和环醚 B. 饱和脂肪醛 (
- 7. 下列化学反应中,不能用于直接制备醇的是

,

- A. 格氏试剂与羰基化合物加成
- B. 硼氢化钠与羰基化合物反应

D. 不饱和环醚

C. 腈的水解

- D. 卤代烷的水解
- 8. 下列化合物不能发生碘仿反应的是



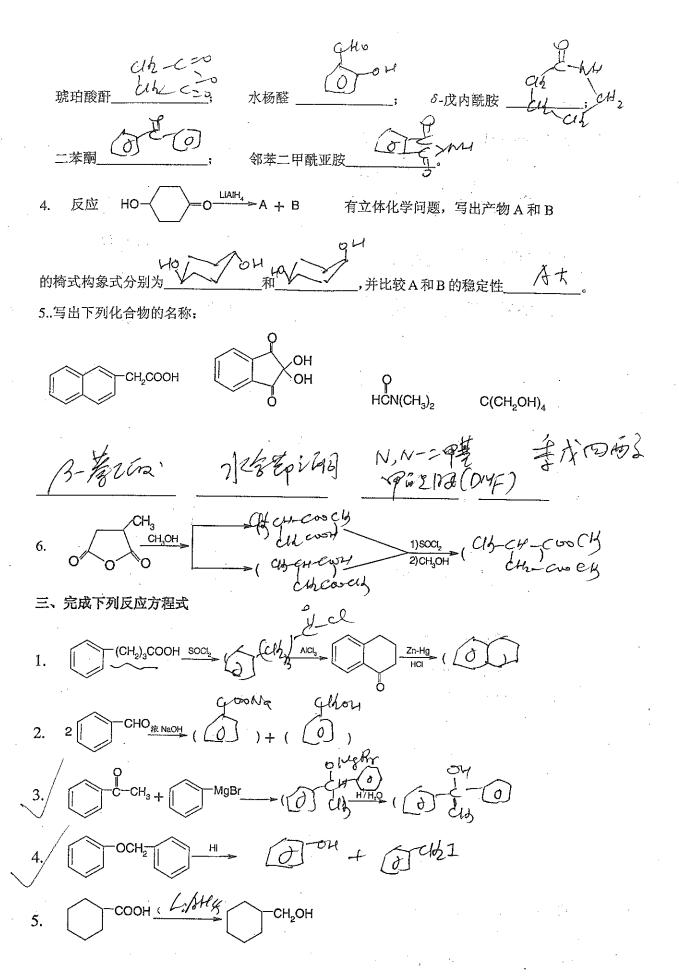
- A CCH₃ I
- CH₃CHO C
- CH₃CH(OH)CH₂CH₃ D
 - CH₃CH₂CHO

9/下列干燥剂中,不能用于干燥低级醇的是



A 氧化钙 B 无水氯化钙 C 无水硫酸钠 D 碱石灰	
10.下列化合物与 HBr 反应,速度最快的是	ţ.
A. $CHCH_3$ B. CH_2CH_2OH C. $CHCH_3$ D. $CHCH_3$ D.	7
11/ 下列化合物既能进行亲电取代反应,又能进行亲核取代反应的是 ((٠,
A CH-CH ₂ B C-CH ₃ C CH ₃ C-CH ₃ D CH ₃ C-CH ₃	~
C.H.s HO—ICH	_
12. H-OH 的构型是 () }>
A. (2S, 3S) B. (2S, 3R) C. (2R, 3S) D. (2R, 3R)	
13.下列试剂不能使 FeCl ₃ 溶液显色的是	`
A CH ₃ COCH ₂ COOC ₂ H ₅ B CH ₂ =CHCOCH ₂ COOC ₂ H ₅	
CH ₃ CH ₂ CH ₂ COOC ₂ H ₅ DCH ₂ =CHCOCH ₂ COCH ₃	
14. 苯乙醛用酸性 KMnO₄氧化,得到的主要产物为 (∫))
A. CH_2OH B. CH_2COOH C. CHO D. $COOH$	
15.克莱森(Claisen)酯缩合反应使用的试剂是))
A. NaHCO ₃ B. 浓 NaOH C. 稀 NaOH D. Na, NaOC ₂ H ₅	
二、填空题 CHOM	
二、填空題 CH20H CH3CH2CHO HCHO (CH3CH3CH) CH3CH3CH (CH3CH3CH3CH3CH3CH3CH3CH3CH3CH3CH3CH3CH3C	
Chart cosyCH3 OH	
(Ch - H ₂ O)	
2.选用适当的试剂,区别下列各组化合物: 🔎	
内醛与丙酮 In-Naon 2k felws2 甲酸与乙酸 Comod;	
西醛与丙酮 九一Naon the fellows カード 甲酸与乙酸 甲酸与乙酸 下eds Wo Man Cu	5
3.选用适当的试剂,除去括号中的杂质	
乙醚(乙醇) ZelcCoulz Zep(水) Cao	

4.写出下列化合物的构造式:



四、由指定原料合成下列化合物(无机试剂任选)

- Chetron The Chocho 2) HCN 2) HCN Ch-COM Choch-COM THE 五、推断结构式
- 1.化合物 A,分子式为 $C_4H_6O_4$,加热后得分子式为 $C_4H_4O_3$ 的 B。将 A 与过量甲醇及少量硫 酸一起加热得分子式为 C₆H₁₀O₄ 的 C₆B 与过量甲醇作用也得到 C₆A 用 LiAlH₄作用后得分 子式为 $C_4H_{10}O_2$ 的 D。写出 A、B、C、D 的结构式以及它们相互转化的反应式。

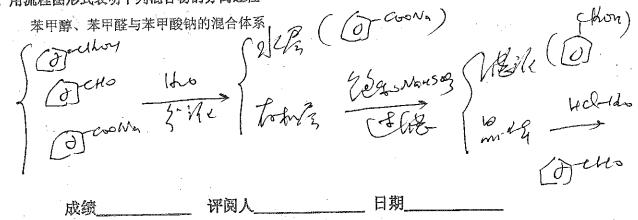
A:	abeon all con		2-e30
	cheooly discovery	Hoc	her ut Chor
C:		D:	,
反应方程式	t:		

2.化合物 A 分子式为 $C_6H_{12}O$,能与苯肼作用,但不发生银镜反应。A 经催化氢化得化合物 $B(C_6H_{14}O)$ 。B与浓硫酸共热得化合物 $C(C_6H_{12})$ 。C 经臭氧化并还原水解得化合物 D 和 E。 D 能发生银镜反应, 但不发生碘仿反应, E 可发生碘仿反应, 但无银镜反应。分别写出化合

Mar Levely	CH-Ch-EH CHCB C:	Charen=c-as
A: B:		·

六、用简便并能产生明显现象的化学方法鉴别下列化合物(用流程图表示鉴别过程)

七、用流程图形式衰明下列混合物的分离过程



第十二章 含氮和含磷有机化合物

一、将正确答案的代码写在题后的括号内 (B) 1.下列化合物的沸点最高的是 D乙胺 C乙醛 B 乙醇 A 乙醚 (D) 2.下面的两个名称指的是相同化合物的是 D 苄胺 苯甲胺 C 二丙胺 2-丙胺 B 乙二胺 二乙胺 A 苯乙酰胺 乙酰苯胺 (B) 3. 下列化合物碱性最强的是 D2,4-二硝基苯胺 C对氯苯胺 B对甲氧基苯胺 A对硝基苯胺 ()4.下列化合物按碱性从强到弱排列顺序正确的是 ④ 氢氧化四乙铵 ② 二苯胺 ③ 乙酰苯胺 ① 苯胺 D(4)>(2)>(1)>(3) C4>1>2>3 B4>3>2>1 A(1)>(2)>(3)>(4) 5.下列哪个化合物是兴斯堡 (Hinsberg) 反应的试剂 二、写出下列化合物的名称或结构式 4.间硝基乙酰苯胺 2.溴化三甲基十六烷基铵 3.乙二胺 1. 甲乙胺 (US) N G6433 Pro 4,4-二种教

三、完成下列反应方程式

1.A、B、C 三个化合物的分子式均为 $C_4H_{11}N$ 。与亚硝酸作用时,A 和 B 的反应产物中有含有四个碳原子的醇,而 C 则与亚硝酸结合生成盐。A 所得的醇用酸性高锰酸钾氧化后生成

异丁酸,B所得的醇可以发生碘仿反应。试写出A、B、C的结构式和相关的反应方程式。

City-city City-city (City) Noheld
A: CIB B: AMD C: Kounge CII CIA
A: Cloch-elbMh B: Cloch-elbM C: (Clo)NCheld DED TEXT: Cloch-elbMh HND2 elb cro-elbon Kinnop Cloch-eoon Cloch
US = 1 fix ender In Nown that I concurred
Cy Cy Chang Change Cy Chang Chang Change Ch
2. 某碱性化合物 A(C4H9N)经吴氧化小肝石,得到助,从下门。 11人———————————————————————————————————
后得 B(C4H _{II} N)。B 也可以由戊酰胺与溴的氢氧化钠溶液反应得到。A 与过量的碘甲烷反
应可以得到盐 C ($C_7H_{16}NI$)。该盐和湿的氧化银反应并加热分解得到 D (C_4H_6), D 与丁炔
二酸二甲酯加热反应得到 $E(C_{10}H_{12}O_4)$, E 在钯存在下脱氢得到邻苯二甲酸二甲酯。试写出
A、B、C、D、E的结构式。
A:B:C:C:C:C:C:C:C:C:C:
A: B: C:
D: Chrencuseth E: Cooky
六、用简单的化学方法流程图形式鉴别下列化合物
1. ○対甲基苯胺 HNO2-
N-甲基苯胺 Nova+ Hel To vall yo
1. 「対甲基苯胺 HNO2 N2+ HCL
2. (苯胺 Feelsthe) NaMa-HAR (N2) TEELSTHE (Manh) (D) (Thinh) (D) (Thinh) (D) (Manh) (D)
2. (本版 Fedish) X J TED (N2)
环己胺 RA (Portal)
基本的 Tell 400h
七、用流程图形式表明下列混合物的分离过程 本酌、苯甲醇、苯胺和苯甲酸
mice Man 1mh
They GRANNON Abrue (2/2 (Q)) - Q
Com 3 Mx (franks - 5:11)
本的
成绩 评阅人 日期
PAY A

第十三章 杂环化合物和生物酿

一、将正确答案的代码写在题后的括号内

1. H_sC COOH 的正确名称是

- A 2-甲基-5-羧基吡咯
- B 5-甲基-2-羧基吡咯
- C2-甲基-5-吡咯甲酸
- D5-甲基-2-吡咯甲酸
- 2.下列杂环化合物具有芳香性的是

 (\bigcirc)









3.下列化合物发生亲电取代反应活性排列顺序正确的是







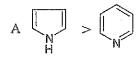




- A4>3>1>2
- B 3>4>1>2
- C2>1>3>4
- D2>1>4>3

4.下列两个化合物碱性比较结果正确的是





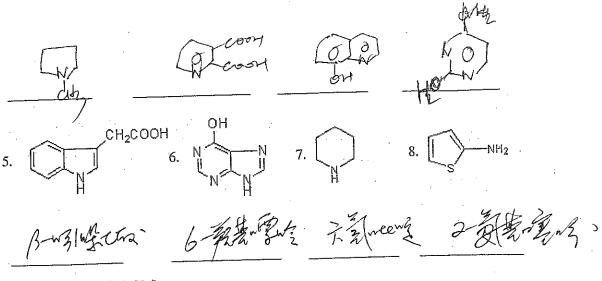
$$C \longrightarrow M$$

$$D \longrightarrow NH_2 > \bigcap_{H} NH_2 > \bigcap_{H}$$

5.下列反应方程式错误的是

 (\bigcirc)

- 二、写出下列化合物的名称或结构式
- 1, N-甲基吡咯
- 2.2.3-吡啶二甲酸
- 3.8-羟基喹啉
- 4. 胞嘧啶



三、完成下列反应方程式

4.
$$\frac{\text{CH}_3}{\text{N}}$$
 $\frac{\text{KMnO}_4/\text{H}^+}{\text{N}}$ $\frac{\text{NH}_3}{\text{N}}$ $\frac{\text{NH}_3}{\text{N}}$ $\frac{\text{NH}_3}{\text{N}}$

四、由苯和指定原料合成下列化合物(无机试剂任选)

五、推导结构式

1.化合物(A)的分子式为 C₁₂H₁₃NO₂, 经稀酸水解得到产物(B)和(C)。(B)可发生碘仿反应而(C)

不能,(C)能与 $NaHCO_3$ 作用放出气体而(B)不能。(C)为一种吲哚类植物生长激素,可与盐酸 松木片反应呈红色。试写出(A),(B),(C)的结构式。

A:	Colyten	LCOOCIMS— B:	it Which	_ C:	(O)	-Clar Coot
六、	用简单的化学方法流	這程图形式鉴别下列	化合物		V	
	吡咯 NaMu 吡啶 苯胺	rottel X	3 Abric	S Ema		

七、简述除去括号中杂质的操作方法

1.苯 (噻吩)

2.甲苯(吡啶)

Marphon user LEls. Est. 2KL File File

成绩	严 圆人	日期
郑 颖	VI Da / \	1-1 207

第十四章 脂类化合物

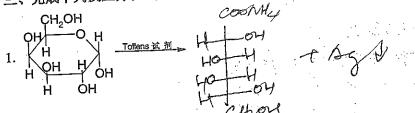
一、将正确答案的	り代码写在题后的括	号内		
1.下列脂肪酸为不	饱和酸的是			
A 软脂酸	B 硬脂酸	C油酸	D 琥珀酸	n .
2.下列指标可以用]来评价油脂不饱和	程度的是		(B)
A 皂化值	B 碘值	C 酸值	D 酯值	
3.卵磷脂在酶的循	崔化下完全水解不可	能得到的物质是		
A 甘油	B磷酸	C胆胺	D 高级脂肪酸	
二、写出下列化	合物的名称或结构式	20		
CH ₂ -O-C-(CH O 1. CH-O-C-(CH O CH ₂ -O-C-(CH	I ₂) ₁₄ CH ₃	2.	CH ₃ + C ₁₂ CH ₂ CH ₃ + C ₁₂ CH ₃	H ₂₅ Br
三多分件	GAS two was		沙发化二甲基十二代	这是一个美国建设
3.反式油酸		4.	Δ9,12,15-十八碳三烯酸	
astell)	cht c		CHURY CH	ch (CH) cos

] 期

第十五章 糖类

一、将正确答案的代码写在题后的括号内	
 下列各组糖中,与苯肼作用生成不同构型糖脎的是 A D-葡萄糖与 D-果糖 B D-葡萄糖与 D-半乳糖 	(B)
C D-甘露糖与 D-果糖 D D-葡萄糖与 D-甘露糖 2.下列试剂能鉴别 D-葡萄糖与 D-果糖的是	
A 菲林 (Felhling) 试剂 B 托伦 (Tollens) 试剂 C 溴水 D 浓硝酸	
3.下列糖没有还原性的是	(B)
A 麦芽糖 B 蔗糖 C 乳糖 D 果糖	
4. D-葡萄糖与 D-甘露糖互称为	(\bigcirc)
A 顺反异构体 B 对映异构体 C 构象异构体 D 差向异构体	
HOCH O OMe 5. H H 的系统名称是 OH H	
A 甲基-β-D-呋喃-2-脱氧核糖苷 B 甲基-α-D-呋喃-2-脱氧核糖苷	
C 甲基-β-D-呋喃核糖苷 D 甲基-α-D-呋喃核糖苷	
6.下列化合物遇间苯二酚/浓盐酸溶液显色最快的是	(()
A <i>D</i> -半乳糖 B <i>D</i> -葡萄糖 C <i>D</i> -果糖 D 蔗糖	
7.纤维素是由何种糖苷键连接而成的	(B)
A α-1,4-D-葡萄糖 B β-1,4-D-葡萄糖	€
C β-1,6-D-葡萄糖 D α-1,6-D-葡萄糖	
二、按要求写出下列化合物的结构式	
1.β-D-吡喃甘露糖的 Haworth 式 2. α-D-乙基呋喃果糖苷的 Haworth 式	
HOLD OH HOCH O CHOH	
3.麦芽糖的透视式 4.蔗糖的 Haworth 式	
Ho the H	

三、完成下列反应方程式。



Tollens 2 Telling 1. 葡萄糖与蔗糖

4. 葡萄糖与葡萄糖酸 3. 淀粉与纤维素

五、推断结构式

1.某 D-戊醛糖 (A), 经 HCN 处理,稀 HCl 水解,再用稀 HNO $_3$ 氧化,得到两个 D-己醛糖 二酸(B)与(C)的混合物,其中(A),(B)具有旋光性,而(C)不旋光。试写出(A), (B),(C)的结构,并写出相关的反应方程式。

反应方程式:

日期 评阅人 成绩

第十六章 氨基酸、蛋白质和核酸

一、将正确答	案的代码写在题后	的括号内			
1.某一氨基酸剂	容液的 pH 为 7,E	· L知其等电点(pl	〔)为 9.8,在	外加电场的情	况下. 该氨基础
粒子表现为		-		_ 24 //4 //5	
A 向阳极移动	B 产生》	T淀 C	不移动	D 向阴极	` F
2.下列化合物均	· 容点最高的是		, 2 ,	- 1,410,410	(h
A 丙酮酸	B <i>L</i> -2-氯	丙酸 C	<i>L</i> -乳酸	D <i>L</i> -丙氨	除
3.谷氨酸是何	种氨基酸?溶于绿			•	
			. bar "."	"位加",而安众	ロノンドリイギ 40 / 原(・ 人 、
A 酸性氨基酸	酸 B 碱性氨	基酸酸	C 酸性氨基酸	è碱 D	(A) 碱性氨基酸 碱
4.可以鉴别 α- 氨	基酸和β-氨基酸			.*	
	B苯磺酰氯		市三酮	D 浓?	消酸
5. 核糖核酸 (F	RNA) 完全水解的	产物中不可能生」	成的物质为	- 174	()
A D-核糖		C 胞嘧		D 胸	腺嘧啶
二、写出下列化	化合物的名称或结构	勾式		-	,,,,, <u>u</u> ,,c
1. CH2	COOH HNH ₂ (用 D/L H HA L-	法表示) 2. 生物が	OH N N N	N NH NH NH NH NH NH NH NH NH NH NH NH NH	ないなった
3. 谷胱甘肽 Home-clh-c	lh-CH-E-N-	-CH2COOH	. 尿嘧啶	PO WO J	
三、用简单的化	学方法流程图的形	式鉴别下列化合	物		
淀粉 纤维素 蛋白质	<u> I</u> 2	→ (33 × ×] Cusing	-NaoH	X X
成	绩	评阅人		日期	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·

阶段测试 (三)

一、将正确答案的代码写在题后的扩	活号内	R
1/下列物质中 pKb 值最小的是		
A 吡啶 B 六氢吡啶	C 苯胺	D 环己基胺
2.下列化合物中,既能溶于酸又能溶	容于碱的是	(13)
$A \qquad \qquad B \qquad \qquad B \qquad \qquad N \qquad \qquad N$	C NH	D N
3.四氢吡咯与亚硝酸反应产生		
A 氮气 B 亚硝酸盐	C黄色亚硝胺	D绿色片状晶体
4.下列化合物没有芳香性的是	, , , , , , , , , , , , , , , , , , ,	
A B	$C \stackrel{\square}{\downarrow} D \stackrel{\square}{\downarrow}$	
5.下列化合物能发生 Cannizzaro 反	反应的是	(\mathcal{D})
A丁醛 B呋喃	C 苯乙醛 D 糠醛	~ .
6.下列化合物发生环上亲电取代员	反应活性最大的是	
$A \bigcirc B \bigcirc$	$C \cap NO_2 D \cap H$	(B)
7.呋喃和吡咯的硝化试剂是		•
A PR III O 3 TV == 2= 1	H ₃ COONO ₂ C稀HNO ₃	D HNO₂ (□)
8.下列化合物不能成脎的是	C D-果糖 D	蔗糖
AD-葡萄糖 B麦芽糖	,	(A)
9.下列化合物不能形成内盐的是		卵磷脂
A 蜡 B 氨基酸	CHENTAL	(B)
10. 当溶液的 pH 为 3.00 时,在时	电场中间的极多数的数型和~ B天门冬氨酸(pI=2.77)	
A 半胱氨酸(pI=5.02)		
C 赖氨酸(pI=9.74)	D 谷氨酸 (pI=3.22)	(())
11.下列多糖中,与碘不能发生	<u> </u>) 环糊精
A 糖原 B 淀粉	C纤维素	x withouth

12. 生鸡蛋煮熟是蛋白质的



A 水解

B 氧化

C 变性

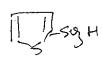
D 盐析

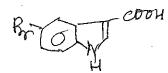
二、写出下列化合物的名称或结构式

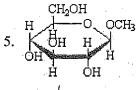
- 1.对甲氧基苯胺
- 2.苯乙腈
- 3.2-噻吩磺酸
- 4.5-溴-3-吲哚甲酸











海基-月0-药毒药

CH₂OOC(CH₂)₁₆CH₃ 7.CHOOC(CH₂)₁₆CH₃ | CH₂OOC(CH₂)₁₆CH₃ TU

(R)-2-2(2-3-222/2)
(R)-2122/200H



d, B-ween & 2 Plas.

三、完成反应方程式

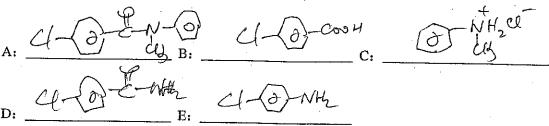
1. CH_3 - CH_2 -COCI + $NH(CH_3)_2$ \triangle CH_3 CH_3 - CH_3 -

四、由指定原料合成下列化合物(无机试剂任选)

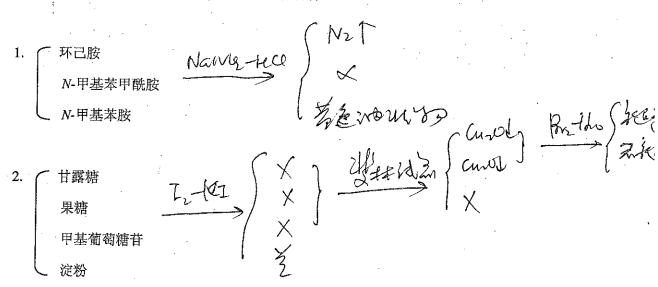
五、推断结构式

1.化合物 $A(C_5H_{10}O_4)$ 具有旋光性,同乙酸酐反应生成二乙酸酯,但不和托伦(Tollens) 试剂反应。A 用稀盐酸处理得到甲醇和 B $(C_4H_8O_4)$ 。B 有旋光性,同乙酸酐反应生成三 乙酸酯。B 经还原可生成无旋光性的 $C(C_4H_{10}O_4)$,后者可以和乙酸酐反应生成四乙酸酯。 B同托伦试剂反应的产物羧酸 D ($C_4H_8O_5$),有旋光性,如果 B用硝酸氧化则得到内消旋 酒石酸。根据上述事实写出 A、B、C、D 的结构。

2.天然固体化合物 A($C_{14}H_{12}CINO$)与浓盐酸回流的得到 B($C_7H_5CIO_2$)和 C($C_7H_{10}CIN$) 两种物质。B 在 PCl_3 存在下回流,然后与氨反应得到化合物 D(C_7H_6CINO)。D 经溴的氢氧化 钠处理得到 E(C_6H_6CIN)。E 与 NaNO $_2/H_2SO_4$ 反应得到对氯苯酚。C 与 HNO_2 作用得到黄色油状物,C 与苯磺酰氯反应的得到的产物不溶于碱。C 与过量 CH_3I 反应得到季铵盐。写出 A、B、C、D、E 的结构。



六、用简单的化学方法流程图形式鉴别下列化合物。

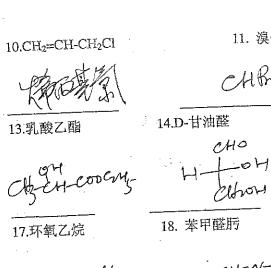


_\$\frac{1}{2}		
成绩	- 7K1元 V	
NA - X	N M /	
***************************************		-Comp

综合测试(一)

一、单项选择题:每小题 1 分,共 15 分。下列每题给出的四个选项中,只有一个选项 是符合题目要求的。请将答案代码写在题后的括号内。 1. D-葡萄糖的优势构象式是...... 2. 2-甲基-2-戊烯在下列哪种条件下反应,产物为丙醛和丙酮.....($D.1)O_3/2)Zn-H_2O$ C. Br_2/H_2O B. H₂/Ni A. KMnO₄/H⁺ 下列基团能使苯环活化的是...... C.-COOH D. -SO₃H $B_{\cdot}-NO_2$ $A.-NH_2$ 4.下列化合物中碱性最弱的是......(A. 乙酰胺 B. 氢氧化四乙胺 C. 二乙胺 D. 乙胺 5. / 等电点为 9.74 的氨基酸为(B. 天门冬氨酸 C. 丝氨酸 D. 赖氨酸 A. 甘氨酸 6. 下列化合物与 HCN 发生亲核加成反应速率最快的是.....(B. CH₃CHO C. H_3 C-C-CH₃ D. H_5 C₆-C-C₆H₅ А. НСНО 7. 下列化合物能发生康尼查罗(Cannizzaro)反应的是.....(C. 丙酮 B. 乙醛 8/ 下列羧酸衍生物中发生水解反应速率最慢的是......(D. 乙酸酐 C. 丁酰胺 B. 乙酸乙酯 A. 丁酰氯 9. 下列化合物中既能溶于稀氢氧化钠,又能溶于稀盐酸的为.....(сн₂-¢н-соон CH₂CH₂CH₃

10. 脱氧核糖核酸(RNA)水解液中不可能出现的化合物为())
A. D-核糖 B.胞嘧啶 C. 鸟嘌呤 D. 胸腺嘧啶
11. 同时含有 sp、sp ² 、sp ³ 杂化碳原子的化合物为
A. H ₃ C-CH=CH-CH ₂ B. H ₃ C-CH=C=CH-CH ₃
2 2. 3
C. HC=C-CH ₂ CH ₂ CH ₃ D. HC=C-CH ₂ -C=CH
12.下列化合物亲电取代反应活性最大的是()
A. 苯 B. 硝基苯 C.吡啶 D. 吡咯
13.S _N 1 反应速率最快的是()
A. CH ₃ CH ₂ CH ₂ Cl B. CH ₃ CH ₂ CH ₂ Br C. CH ₃ CH ₂ CH ₂ I D.H ₂ C=CHCH ₂ I
14.下列化合物水中溶解性最好的是(
A. 甘油 B. 丙醚 C.丙醛 D. 丙胺
15.桐油属于干性油,其碘值为(人)
✓ A. 大于 130 B. 100~130 之间 C. 小于 6 D.小于 100
二、写出下列化合物的名称或结构式(有立体异构者需标明其构型,每小题1分,共20分)。
CH ₃ CH ₂ × 7 CH(CH)
1. CH_3CH_2 CH_3CH_2 CH_3 CH
CH₃ CH₃
24 1. 7 th 2 - 2/mid
(E)-2-PX-4-2X-3-AXA B-ZGG (51-2-ZGG)
ÇH₂COOH
$N=N-N=N-N+2$ 5. $C-CH_3$ 6.
de la
对教教的皇军 基础的 一类工作的
The state of the s
HOCH _{2,O} QCH ₃ Q NH ₂
7. H H H 8. NH ₂ 9. N N
OH OH
H H
PH-B-D-1366 BNEWSPEEDE DG n. B. L
Succeignaget Dinger
2x 200202 2x 6-34-5-5-5-5-5-5-5-5-5-5-5-5-5-5-5-5-5-5-
1 De Star Francis



11. 溴仿



15.TNT 14.D-甘油醛

16. 水杨酸

18. 苯甲醛肟

亚油酸

20. 对苯二胺

三、写出下列反应的反应物或主要产物(每小题 2 分, 共 20 分)。

1.
$$\leftarrow$$
 + HBr \rightarrow (

3.
$$+ Br_2 + \frac{H_2O}{R}$$
 ($R_F O R_T$)

NH2

5. CH3CHCHCOOH + NaNO2 + HCI (West CHCOOH) + (N2+)

6.
$$\frac{\text{COOH}}{\text{pCl}_3}$$
 ($\frac{\text{PCl}_3}{\text{spSOCl}_2}$ ($\frac{\text{PCl}_3}{\text{spSOCl}_2}$ ($\frac{\text{PCl}_3}{\text{spSOCl}_2}$)

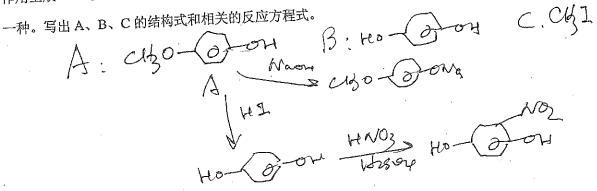
9.
$$+ CH_3CH_2CH_2MgBr \xrightarrow{Fill} () \xrightarrow{H_2O/H^*} ()$$
10. $+ CH_3CH_2CH_2MgBr \xrightarrow{N^2_2CI^-} () \xrightarrow{N^2_2CI^-}$

四、由指定原料合成下列各化合物(无机试剂任选,每题 5 分,共 15 分)。

五、推断化合物结构式(每小题 5 分,共 10 分)。

1. A、B、C三个化合物的分子式均为 $C_3H_6O_2$, A 与 Na_2CO_3 溶液作用放出 CO_2 , B 和 C 则不能,但可以与 NaOH 溶液共热发生水解,B 的水解馏出液能发生碘仿反应,C 则不能。试

2.化合物 A 的分子式为 $C_1H_8O_2$,能溶于 NaOH 溶液,与三氯化铁溶液显色。A 与浓氢碘酸作用生成 B $(C_6H_6O_2)$ 和 C,B 仍可与三氯化铁溶液显色,B 发生硝化反应时其一取代物只有



六、有机化学实际应用题(本题共20分)。

- 1.用流程图的形式鉴别下列各组化合物(每小题 3 分, 共 9 分)。

2.用简便的化学方法除去下列化合物中的少量杂质(每小题2分,共6分)。

(1) 环己醇中少量环己酮 力多义多类似剂 (**) (2) 硝基苯中少量苯胺

10 52 med 2 mson / 2/3. 2/42. 725.

(3) 1-溴丁烷中少量丁醚

Pirilbuson Jan. Jask. dele Fis. Fra

3.用流程图形式表明下列混合物的分离过程(要求能将每一组分以相当纯粹的形式回收,本题 5 分)。

(this)
Helido this?

综合测试(二)

一、单项选择题:每小题 1 分,共 15 分。下列每题给出的四个选项中,只有一个选项	定付
合题目要求的。请将答案代码写在题后的括号内。 1. 水中溶解性最好的是())
A. H ₃ C-CH-CH ₂ B. C. CH ₃ OC ₂ H ₅ D. CH ₃ NHC ₂ H ₅ 2. 既可溶于稀盐酸又可溶于稀氢氧化钠溶液的是	NH ₂ -CH -COOH
A. CH ₃ CONH ₂ B. CH ₃ COOC ₂ H ₅ C. (CH ₃ CO) ₂ O D. CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₃	(C)
5. 核糖核酸(RNA)完全水解的产物中不可能生成的物质为	D)
A. 丙醛 B. 丙酮 C. 苯甲酸 D. 苯甲醛 7. 下列化合物中能发生碘仿反应的是(A. 瓦醇 B. 异丙醇 C. 丙醛 D. 丙酸	(B)
8. 烟酰胺中所含的杂环为	H'
9. 由溴苯与镁反应制备溴化苯基镁(格氏试剂)时适宜的溶剂为	謎 ()
Δ 顺反导构体 B. 对映异构体 C. 差向异构体 D. $A385,1437$	
11. 同时含有 sp、sp ² 、sp ³ 杂化碳原子的化合物为	13 ′
C. $HC=C-CH_2CH_2CH_3$ D. $HC=C-CH_2-C=CH$	
12.下列化合物亲电取代反应活性最大的是(.)

A. 苯 B. 硝基苯	C.甲苯 D. 吡啶	•	
13.S _N 2 反应速率最快的是		(()
A. CH ₃ CH ₂ CH ₂ Cl B. CH ₃ C		-	
14.下列化合物沸点最高的是		(AA
A. 甘油 B. 丙醚 (2.丙醛 D. 丙胺		7
15. 下列环状化合物具有芳香性的	是	(B)
A. (B. ()	C. D		
二、写出下列化合物的名称或结构	式(有立体异构者需标明)	其构型,每小题 1_分,共	20分)。
$CH_3CH_2 C = C CH(CH_2)$ 1. $CH_3CH_2CH_2 C + C CH(CH_2)$	~ ~	01.7201.13	
(E)-2-92-4-23	£-3-2676 8-97	-2 \$ (R)-1-	大学-3-63
	0	CH ₂ CO	OCH.
4. N=N+\ OH	5. C	6.	
对我就是笔	-400	L- Factoria	9 6 Es
HOCH _{2,O} OCH ₃		ОН	*
7. HH H	8. N	9. N	N
ÓH ÓH	ÓН	72.4	H
~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~	S JE TON	年 2一种	一系艺学
10.CH ₂ =CH-CH ₂ Br	11. 溴仿	12.糠醛	
父家品类发	CIHBRY		efeo
13.乙酰乙酸乙酯		2,6-二硝基甲苯 16.	水杨酸
CHECK EOCH,	The A Su	2 / Ng	Alexy

四、由指定原料合成下列各化合物(无机试剂任选, 每题 5 分, 共 10 分)。

10.

五/推断化合物结构式(每小题 5分, 共10分)。

 $\Lambda$ . A、B、C 三个化合物的分子式均为  $C_3H_6O_2$ , A 与  $Na_2CO_3$  溶液作用放出  $CO_2$ , B 和 C 则不能,但可以与 NaOH 溶液共热发生水解,B 的水解馏出液能发生碘仿反应,C 则不能。试写出 A、B、C 的结构式和 A 与  $Na_2CO_3$  作用、B 与 NaOH 溶液水解方程式。

A: Cychard B: 4000MJ- C.C.

2. 化合物 A,分子式为  $C_4H_6O_4$ ,加热后得分子式为  $C_4H_4O_3$  的 B。将 A 与适量甲醇及少量硫酸一起加热,得分子式为  $C_6H_{10}O_4$  的 C。B 与过量甲醇作用也得到 C。A 与  $LiAlH_4$  作用后得分子式为  $C_4H_{10}O_2$  的 D。写出 A、B、C、D 的结构式。

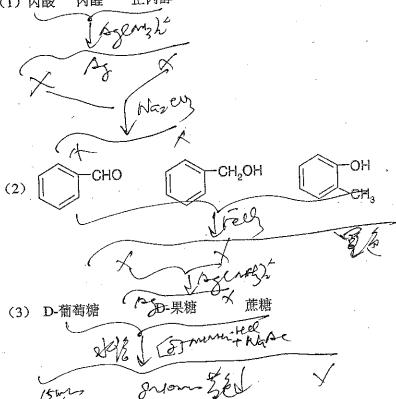
得分子式为 C4H10O2 的 D. 写出 A、B、C、D 的结构式。

CH COOTH B CHCO CHCOOLLY CHChory

A CHCOOTH CHCO

六、有机化学实际应用题(本题共25分)。

- 1.用流程图的形式表明下列混合物的鉴别过程(每题 5 分,共 15 分)。
  - 正丙醇 丙醛 (1) 丙酸



- 2.用简便的方法除去下列化合物中的少量杂质(每题 5 分, 共 10 分)
  - (1) 环己烷中少量的环己烯

(2) 苯甲醇中少量的苯甲酸

D& Endough Wakey 26 Nancy John

成绩	评阅人	日期
风筑	丌对人	