17年

15年

$$_{9.}$$
 HO₃S $\xrightarrow{NaNO_2/H_2SO_4}$?

$$12. \qquad Ph_3=P=CH_2 \longrightarrow ?$$

$$O_2N \longrightarrow CH_2CH_2N^+(CH_2CH_3)_3 \cdot OH^-$$
13. CI

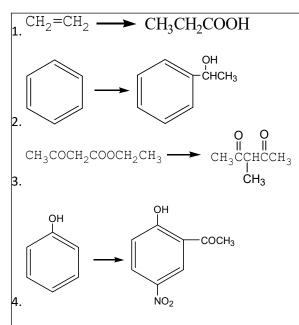
三、根据题意,回答问题。 1.果糖属于酮糖,为何是还原糖?并用反应式表示。

2.下列反应中卤素选用 Cl2还是 Br2 更合适? 为什么?

$$(CH_3)_3$$
CH 光照 $(CH_3)_3$ C-X

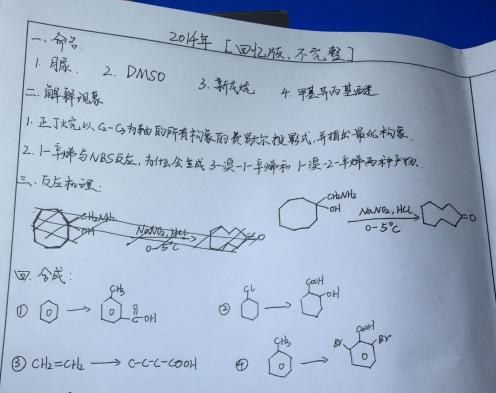
3.写出下列反应机理。

四、用指定原料合成。



五、推导结构 1.化合物 A: C₄H₈CI,水解后得化合物 B,分子式为 C₄H₈O,B 能与羟胺作用生成 肟,但不能发生银镜反应,试写出A、B的结构式。

2.分子式为 C₈H₈O₂ 的化合物 A,可溶于 NaOH 水溶液,与碘及 NaOH 溶液作用后 生成一种黄色沉淀和化合物 B(C₇H₆O₃), B 可溶于 NaHCO₃ 水溶液, 试写出 A 和B的结构式。



五. 捱徑题:

- 八中枢化合物A(GOHIZO)经复氧分解产生甲醛、但元乙醛,加热至200℃的上时,A迅速异构成B,B经复氧分解产生乙醛,但元甲醛。B与FOCK是PH性反应,B能溶了MANI溶胶,推断AB构造。
- 2. 有两个D-四碳酸糖(I)和(I),能够发展同样的糖脎,用咖啡HMg氧化时,(I)发成放光性的回碳二元酸,(I)发成无旋光性的回碳二元酸,(B出(I),(I))等结构式。
- 3.有一D型戊醛糖A(GH1004),A和乙酸酐作用生成三乙酸酯B.A小心氧化的份式为GH1005的酸C,A用肛还原得正成%,但A与开册不能成果写出A·B·C 的结构式。

13年

 $(\mathrm{CH_3})_2\mathrm{C}(\mathrm{CH_2CH_3})\text{-}\mathrm{CH_2}\text{-}\mathrm{CH_3}$

四、用指定原料合成(10分/题,共40分)

- 五、结构推导 (每小题 10分, 共 20分)
- 1、A的分子式为 $C_8H_{18}O$,常温下与 NO 不反应,与过量浓 HI 共热时生成碘代烷,此碘代烷与 KOH 的酸溶液共热时生成 B(C_4H_8)。B 在酸性高锰酸钾条件下与 KMnO $_4$ 反应得乙酸。求 A、B 的结构式。
- 2、有两个 D-四碳醛糖 A 和 B,能生成同样的糖脎。用硝酸氧化时,A 生成旋光性的四碳二元酸,B 生成无旋光性的四碳二元酸。求 A、B 的结构式。

河南大学2010年硕士生招生入学考试业务课试卷

学科专业: 药学 1007

研究方向

考试科目及代码: 药学基础综合 631

注意: 1、答题必须全部写在考场所发答卷纸上,写在本试卷上一律无效。

- 2、不准在答卷上作任何暗示性标记,否则以作弊处理。
- 3、答题时必须使用蓝色、黑色或蓝黑色钢笔、圆珠笔、中性笔答题。

有机化学部分

一、 命名或写出结构(本大题共10小题,每小题2分,共20分。存在立体构型的要标出)。

$$CH_3$$
 CH_3
 CH_3
 CH_3
 $CH(CH_3)_2$

COOH
$$H - - - NH_2 \qquad CH_2CH_3 \\ 5 \quad CH_2C_6H_5 \qquad 6 \quad BrH_2CHC - - CCH_2CH_2COOH$$

7、环己酮缩乙二醇 8、对一溴苄基氯 9、异丙基碳正离子 10、DMSO

二、 完成下列反应(本大题共11小题,15个反应步骤,每步反应2分,共30分)。

$$H_2C \longrightarrow C \longrightarrow CH_2CH_3 \longrightarrow HC1$$
 CH_3

$$_2$$
 BrCH₂CH₂Br $\xrightarrow{\text{NaCN}}$ $\xrightarrow{\text{H}_2\text{O/H}^+}$

$$KMnO_4/H^+$$
 PCI_5
 $KMnO_4/H^+$ PCI_5
 $KMnO_4/H^+$ PCI_5
 $KMnO_4/H^+$ $COOH$
 KMn

9、

COOCH OCH₃ NaOH
$$\Delta$$

$$\Delta$$
 (1)LiAlH₄/无水乙醚 (2)H₂O/H⁺

- 三、根据题意回答问题(本大题共4小题,每小题6分,共24分)。
- 1、按沸点由高到低的顺序排列下列各化学物(用">"表示)
- $(1) CH_3CH_2CH_3$ (2)C
- $(2)CH_3CH_2CH_2OH$
- (3)HOCH₂CH(OH)CH₃ (4)HOCH₂CH(OH)CH₂OH
- 2、按次序规则排列下列各基团的优先顺序(用">"表示)
- (1)—CN (2) — CH_2OH (3)— $CH(Cl)CH_3$ (4)— $CHCH_3$
- 3、按稳定性由高到低的顺序排列下列各碳负离子(用">"表示)
- $(1)CH(COCH_3)_2$ $(2)CH_2COCH_3$ $(3)CH(CH_3)_2$ $(4)CH_3$
- 4、判断下列说法是否正确(正确的划"√",错误的划"×")
- (1)、左旋2-丁醇和右旋2-丁醇的混合物可用蒸馏方法分开。()
- (2)、因为醛、酮和羧基分子中都含有羰基,所以都能和亲核试剂发生亲核加成反应。()
- (3)、在加热条件下β-酮酸比α-酮酸易脱羧。()
- (4)、石油醚属于醚类化合物。()
- 四、解释下列现象(本大题共2小题,每小题8分,共16分)。
- 1、试写出如下反应的合理机理

- 2、如何分离苯酚、苯甲醇、苯甲酸的混合物?
- 五、 用指定原料合成指定化合物(本大题共4小题,每小题10分,共40分)。

六、推导结构(本大题共2小题,每小题10分,共20分)。

- 1、化合物 A 的分子式为 $C_5H_{11}O_2N$,有旋光性,用稀碱处理发生水解后酸化的化合物 B 和 Z 醇。B 也有旋光性,它既能与酸成盐,也能与碱成盐,并与 HNO_2 反应放出 N_2 。试写出 A 和 B 的结构式。
- 2、化合物 $A(C_{16}H_{16})$ 能使 Br_2/CCl_4 和冷 $KMnO_4$ 溶液褪色。A 能与等摩尔的氢发生室温低压氢化,用热的 $KMnO_4$ 氧化时,A 生成一个二元酸 $B(C_8H_6O_4)$.B 只能生成一个单溴代物。试写出 A、B 的结构式。

河南大学 2009 年硕士生招生入学考试业务课试卷

学科专业: 药学 1007

研究方向

考试科目及代码: 药学基础综合 633

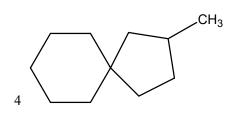
注意: 1、答题必须全部写在考场所发答卷纸上,写在本试卷上一律无效。

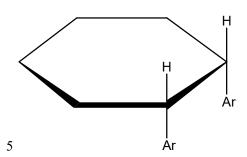
- 2、不准在答卷上作任何暗示性标记,否则以作弊处理。
- 3、答题时必须使用蓝色、黑色或蓝黑色钢笔、圆珠笔、中性笔答题。

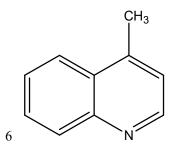
有机化学部分

- 一、 命名或写出结构。(本大题共 10 小题,每小题 2 分,共 20 分。存在立体构型的要写出)
 - 1 [HOCH₂CH₂N(CH₃)₃] +OH

3 CH₃COCH₂CH₂COCH₃







1、呋喃甲醛 8、γ-丁内酯 9、羰酸二乙酯

10、N、N-二甲基苯甲酰胺

二、 完成下列反应。(本大题共 12 小题, 15 个反应步骤, 每步反应 2 分, 共 30 分)

$$_{1}$$
, BrCH₂CH₂Br + 2KCN \longrightarrow ? LiAlH₄ \longrightarrow

$$C = CH + H_2O \xrightarrow{HgSO_4}$$

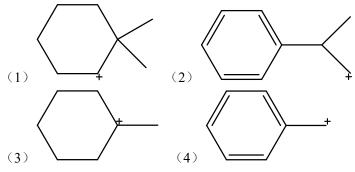
+
$$CH_3COCl$$
 $AlCl_3$? $Zn-Hg$ HCl

$$\frac{\text{KMnO}_4/\text{H}^+}{\text{5}_3} ? \frac{\Delta}{\text{2}_3} ?$$

$$\begin{array}{c|c}
 & (1)B_2H_6 \\
\hline
 & (2)H_2O_2/OH^{-}
\end{array}$$

三、根据题意回答问题。(本大题共5小题,每小题6分,共30分)

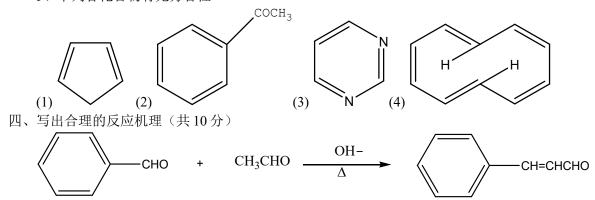
1、按稳定性由高到低的顺序排列下列各碳正离子(用">"表示)



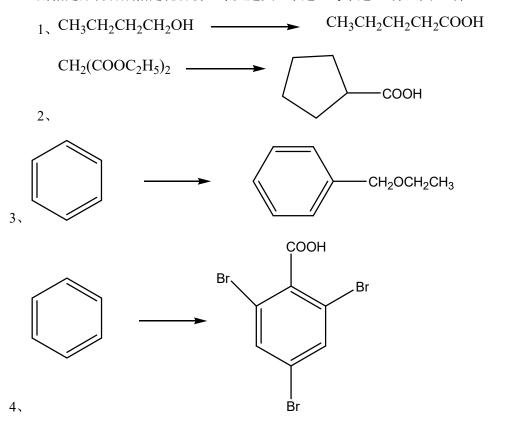
2、按沸点由高到低的顺序排列下列各化学物(用">"表示)

(1) 乙醚 (2) 正丁醇 (3) 仲丁醇 (4) 叔丁醇

- 3、按酸性由强到弱的顺序排列下列各化学物(用">"表示)
- (1) 2-氯戊酸 (2) 3-氯戊酸 (3) 2-甲基戊酸 (4) 戊酸
- 4、卤代烷与 NaOH 在乙醇水溶液中进行反应,指出哪些是 SN1,哪些是 SN2。
- (1) 产物发生 Walden 转化
- (2) 有重排反应
- (3) 叔卤代烷反应速度大于仲卤代烷
- (4) 反应历程只有一步
- 5、下列各化合物有无芳香性



五、用指定原料合成指定化合物(本大题共4小题,每小题10分,共40分)。



六、推导结构(本大题共2小题,每小题10分,共20分)

- 1、化合物 A($C_{16}H_{16}$),能使 Br_2/CCl_4 溶液褪色,与 $KMnO_4$ 酸性溶液作用生成苯二甲酸 B,B 只有一种单溴取代产物,试写出 A、B 的结构式。
- 2、碱性化合物 $A(C_7H_{17}N)$,有旋光性,与等摩尔的碘化钾反应生成水溶性化合物,该化合物与湿的氧化银作用后受热生成三甲胺和唯一的烯烃 $B(C_5H_{10})$,B 没有旋光性,氢化后

生成2-甲基丁烷,试写出A、B的结构式。

河南大学 2008 年硕士生招生入学考试业务课试卷

学科专业: 药学 1007

研究方向

考试科目及代码: 药学基础综合 633

注意: 1、答题必须全部写在考场所发答卷纸上,写在本试卷上一律无效。

- 2、不准在答卷上作任何暗示性标记,否则以作弊处理。
- 3、答题时必须使用蓝色、黑色或蓝黑色钢笔、圆珠笔、中性笔答题。

有机化学部分

一、命名或写出结构(本大题共10小题,每小题2分,共20分。存在立体构型的要标出)。

7、苯甲醛肟 8、新戊基氯 9、3-戊酮酸乙酯 10、苄基甲基醚

二、完成下列反应(本大题共10小题,15个反应步骤,每步反应2分,共30分)。

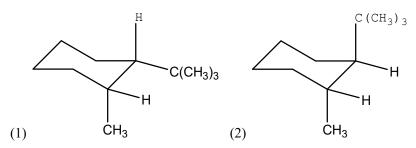
+
$$CH_3CH_2Cl$$
 $\xrightarrow{AlCl_3}$? $\xrightarrow{Br_2}$? \xrightarrow{KOH} C_2H_5OH ? $\xrightarrow{KMnO_4/H^+}$? $\xrightarrow{PCl_5}$

- 三、根据题意回答问题。(本大题共5小题,每小题6分,共30分)
 - 1、按费点由高到低的顺序排列下列各化合物(用">"表示)
 - (1) CH₃CH₂CH₂CHO
 - (2) CH₃CH₂OCH₂CH₃

(3) CH₃(CH₂)₃CH₃

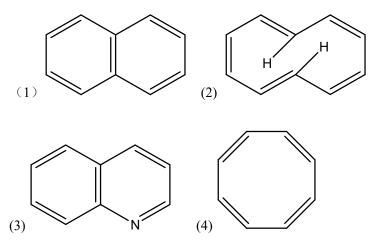
(4) CH₃CH₂CH₂CH₂OH

2、甲基叔丁环己烷有如下四中构象,按稳定性由高到低的顺序排列(用">"表示)



$$C(CH_3)_3$$
 CH_3 CH_3 CH_3 CH_3 CH_3

- 3、按稳定性由高到低的顺序排列下列各碳正离子(用">"表示)
- (1) CH(COCH₃)2 (2) CH₂COCH₃
- $_{(3)}$ CH(CH₃)_{2 (4)} CH₃
- 4、按碱性由高到低的顺序排列下列各化合物(用">"表示)
- (1)二甲胺 (2) 苯胺 (3) 苯甲酰胺 (4) 邻苯二甲酰亚胺
- 5、下列各化合物有无芳香性



一、 写出合理的反应机理(共10分)

二、 用指定的原料合成指定的合成物(本大题共 4 小题,每小题 10 分,共 40 分)

Br
$$CH_2CH_2CH_2CH_3$$
 $CH_3CHCH_2CH_3$

CH3 CH_3

CH2 CH_3

六、推导结构(本大题共2小题,每小题10分,共20分)。

1、某化合物 A 的分子式为 $C_3H_7O_2N$,有旋光性,能与氢氧化钠或盐酸作用生成盐,并能与醇作用生成酯,与亚硝酸作用生成化合物 B,同时放出氮气,试写出 A、B 的结构式

2、化合物 A 和 B 可以发生如下转换:

$$C_4H_8Cl_2$$
 $C_4H_8Cl_2$
 C_4H_6
 C_4H_6

B可以发生碘仿反应, IR 谱图在 1715cm⁻¹ 处有强吸收带; A 的 NMR 谱图表明: 3H(单峰); 2H(四重峰); 3H(三重峰)。试写出 A/B 的结构式。

学科专业: 药学 1007

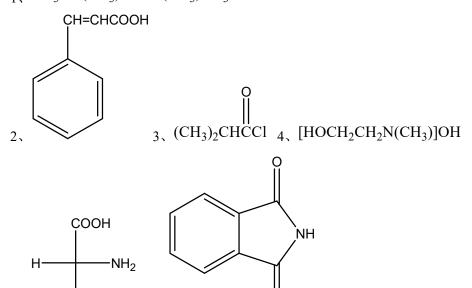
研究方向

考试科目及代码: 药学基础综合 626

- 注意: 1、答题必须全部写在考场所发答卷纸上,写在本试卷上一律无效。
 - 2、不准在答卷上作任何暗示性标记,否则以作弊处理。
 - 3、答题时必须使用蓝色、黑色或蓝黑色钢笔、圆珠笔、中性笔答题。

有机化学部分

一、命名或写出结构(本大题共 20 小题,每小题 2 分,共 20 分。存在立体构型的要标出) 1、 $CH_3CH(CH_3)CH=C(CH_3)CH_3$



7、N,N-二甲基苯甲酰胺 8、(Z)-2-甲基-2-丁烯酸

6,

9、对氨基水杨酸 10、6-氨基嘌呤

ĊH₃

二、完成下列反应(每题2分,共30分)

$$\Delta$$
 Δ
 Δ

$$_{8}$$
, $_{1}$ $_{2}$ $_{3}$ $_{4}$ $_{5}$ $_{6}$ $_{7}$

CHO +
$$CH_3CHO$$
 $NaOH$ Δ

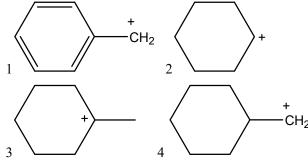
COOH
$$CH_2CH_3$$

$$D$$

$$-NH_2$$
 $HNO_3 + H_2SO_4$ $0\sim5$ 度

$$COCH_2CH_3$$
 $NH_2NH_2/NaOH$ $_{15.}$ \mathbb{R} 乙二醇,回流

- 三、根据题意回答问题。(本大题共5小题,每小题6分,共30分)
- 1、将下列正碳离子按稳定性由高到低的顺序排列(用">"表示)



- 2、按碱性由高到低的顺序排列下列各化合物 (用">"表示)
 - 1二甲胺 2乙酰胺 3 氨 4 氢氧化四甲铵
- 3、按由易到难的顺序排列 HCN 于下列化合物的反应活性 (用">"表示)
 - 1 CH₃CHO 2 C₆H₅COCH₃
 - 3 CH₃COCH₃ 4 C₆H₅COC₆H₅

4、下列化合物能否直接用来制备格式试剂?

- 5、判断下列叙述是否正确?
 - (1) 具有 R 构型的化合物是右旋的;
 - (2) 具有手性中心的化合物一定具有旋光性;
 - (3) 无光学活性的物质一定是非手性的化合物;
- (4) 在化学反应中,由 R 构型反应物变为 S 构型的产物,一定伴随构型的翻转。四、写出合理的反应机理(共 10 分)

五、用指定的原料合成指定的合成物

 $_{5}$ CH₂=CH₂ \longrightarrow CH₃CH₂COOC₂H₅

六、推导结构(本大题共2小题,每小题10分,共20分)

1、化合物 A 和 B 为同为异构体,分子式均为 $C_9H_{10}O$,均可与苯肼反应生成腙。A 可发生碘 仿反应,B 则不能。它们的 1 H-NMR 谱数据为(8 值):A: 2.0(3H,单峰),3.5(2H,单峰),7.1(5H,多重峰),3.0(2H,四重峰),7.7(5H,多重峰)。B: 1.2(3H,三重峰),3.0(2H,四重峰),7.7(5H,多重峰)。是推测 A 和 B 的结构。

2、三个化合物 A、B、C,分子式均为 $C_4H_{11}N$ 。A 与亚硝酸结合成盐,而 B 和 C 分别与亚硝酸作用时除了有气体放除外,在生成的其它产物中还含有四个碳原子的醇;氧化 B 所得的醇生成异丁酸,氧化 B 所得的醇则生成一个酮。试写出 A 、B 、C 的结构式。

河南大学 2006 年硕士生招生入学考试业务课试卷

学科专业: 药学 1007

研究方向

考试科目及代码: 药学基础综合 626

注意: 1、答题必须全部写在考场所发答卷纸上,写在本试卷上一律无效。

- 2、不准在答卷上作任何暗示性标记,否则以作弊处理。
- 3、答题时必须使用蓝色、黑色或蓝黑色钢笔、圆珠笔、中性笔答题。

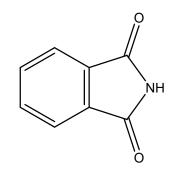
有机化学部分

一、命名或写出结构(20分,每小题2分)

(3),

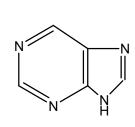
(4),

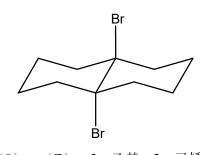
(2),



(5),

(6),





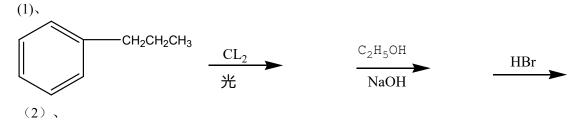
(7) 、环戊烷并多氢菲

(8)、(Z)—3—乙基—2—己烯

(9)、阿司匹林

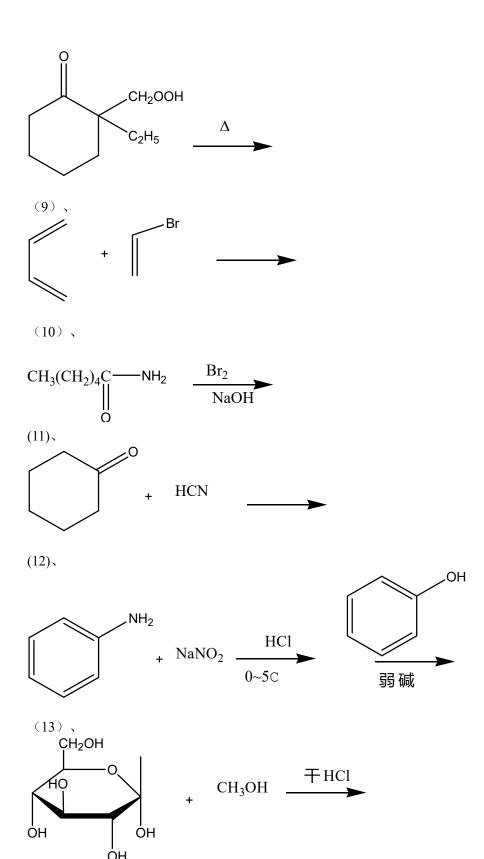
(10)、胆碱

二、完成下列反应方程式(30分,每问1.5分)

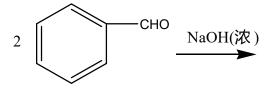


 $(2)H_2O/H^+$

(8),



(14),



COOH
$$\frac{(\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O}}{\Delta}$$

(16),

 $H_2NCONH_3 + H_2NCONH_2$

三、根据问题回答问题(28分,每小题4分)

1. 下列化合物中,哪些不能直接用来制备格氏(Grignarc)

2、按酸性由强到弱的顺序排列下列化合物

(1)、a-氯丁酸

(2) **、β-**氯丁酸

(3)、丁酸

(4)、碳酸

3、按由易到难的顺序排列下列卤代烃水解反应的活性

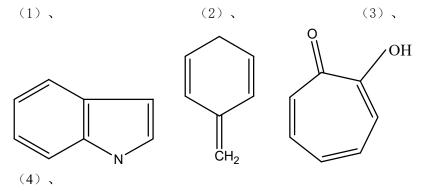
(1) 、1-溴丙烯

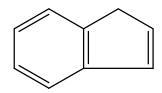
(2)、3-溴丙烯

(3)、1-溴丙烷

(4)、2-甲基-2-溴丙烷

4、下列物质是否有芳香性?





5、按碱性由强到弱的顺序排列下列化合物

(1)、苯胺

(2)、乙酰胺

(3)、二甲胺

(4)、氨

6、下列各组化合物哪些属于对映体、非对映体、构型异构体还是同一化合物

(1),

(2),

7、实验室中常用水蒸气蒸馏方法将邻硝基苯酚与对硝基苯酚分离,试根据这一事实,推测哪一个异构体随水蒸气挥发?并简述原因。

四、 写出下列反应机理。(12分,每小题 6分) (1)、

$$CH_{3}C$$
 = CHCH₂CH₃ + $CH_{3}C$ + $CH_{3}C$ + $CH_{3}C$ CH₂CH₂CH₃ | CH_{3}

五、 用化学方法区别下列各组化合物(12分,每小题6分)

- 1、苯乙烯 苯乙炔 苯乙酮 苯甲醛 苯酚
- 2、D-葡萄糖 D-果糖 蔗糖 淀粉

六、 用指定方法合成下列化合物(30题,每小题6分)

1、由乙醇合成丁酮

3、由乙酰乙酸乙酯合成 2,4-戊二酮

$$H_2C = CH_2 \longrightarrow NH_2CH_2CH_2CH_2NH_2$$

$$CH_3$$

七、 推导结构(18分,每小题6分)

- 1、化合物 A ($C_4H_9NO_2$) 为液体,有旋光性,不溶于水和稀酸,可溶于 NaOH 溶液,溶解后旋光性消失。A 经催化氢化可得到有旋光性的 B ($C_4H_{11}N$)。试推测 A、B 的结构。
- 2、化合物A和B互为同分异构体,二者都能使溴水褪色。A能与硝酸银的氨溶液反应而B不能。A用酸性高锰酸钾溶液氧化后生成(CH₃)CHCOOH和CO₂,B用酸性高锰酸钾溶液氧化后生成CH₃COCOOH和CO₂。试推测A和B的结构。
- 3、某化合物 A 的分子式为 $C_6H_{12}O$,能与羟胺作用,但不发生银镜反应,在 Pt 的催化下加 氢得到 B,B 在浓硫酸作用下生成 C,C 在高锰酸钾酸性溶液中氧化得到一分子丙酮和一分子丙酸。试推测 A、B、C 的结构。

学科专业: 药学 1007

研究方向

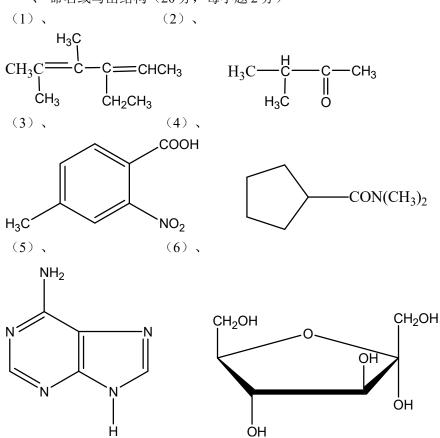
考试科目及代码: 药学基础综合 626

注意: 1、答题必须全部写在考场所发答卷纸上,写在本试卷上一律无效。

- 2、不准在答卷上作任何暗示性标记,否则以作弊处理。
- 3、答题时必须使用蓝色、黑色或蓝黑色钢笔、圆珠笔、中性笔答题。

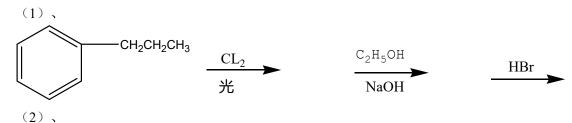
有机化学部分

一、命名或写出结构(20分,每小题2分)



- (7)、(E) -2,4-二甲基-3-乙基-3-庚烯 (8)、R-乳酸
- (9) 、L-α-氨基丁酸
- (10)、对氨基苯磺酸胺

二、完成下列反应方程式(30分,每问1.5分)



$$\begin{array}{c|c} \text{CH}_2\text{CHCH(CH}_3)_2 \\ \text{OH} & \begin{array}{c} \text{H}_2\text{SO}_4 \\ \hline \Delta \end{array}$$

$$C = CHCH = CH_2$$

$$Br_2(1mol)$$

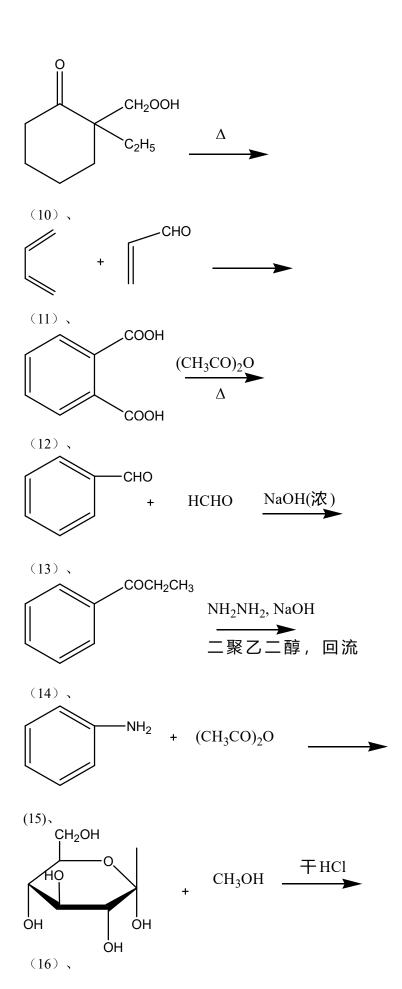
(4) ,

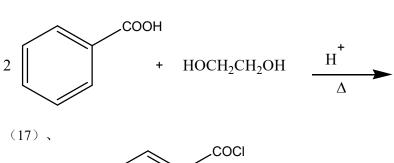
$$CH_3CH=CH_2$$
 $(1)B_2H_6$ $(2)H_2O_2/OH$

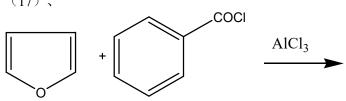
OCH₂CH=CH₂

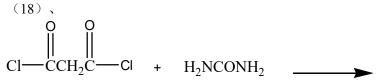
$$\Delta$$

(9),





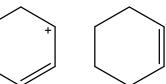




- 三、根据题意回答问题(24分,每小题4分)
- 1、按酸性由强到弱的顺序排列下列化合物
- (1)、间硝基苯甲酸
- (2)、苯甲酸
- (3)、对硝基苯甲酸
- (4)、对甲基苯甲酸
- 2、按稳定性由高到低的顺序排列下列各碳正离子



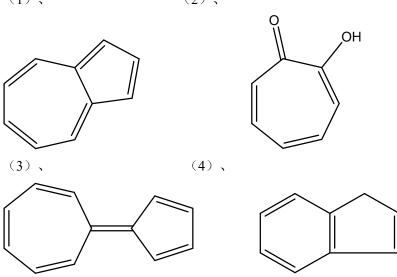




(4),

- 1、 按碱性由强到弱的顺序排列下列化合物
- (1)、二甲胺
- (2) 、乙酰胺
- (3)、三甲胺
- (4)、氢氧化四甲铵
- 5、下列物质是否有芳香性

(2),



6、4-甲基环己烷羧酸的优势构象是

 $(1), \qquad (2),$

$$H_3C$$
 $COOH$
 $COOH$

四、解释下列问题(11分)

1、试用反应机理说明下列反应中的各产物的生成:

$$CH_3CH$$
— $CHCH_2CH_3$ $NaOH$ CH_3CH — $CHCH_2CH_3$ CH_3 CH_3

2、试用反应机理说明下列反应:

CH₃COOH + C₂H₅O¹⁸H
$$\xrightarrow{\text{H}^+}$$
 CH₃COO¹⁸C₂H₅

五、用化学方法区别下列各化合物(15分,每小题5分)

- 1、丙烯 丙炔 丙烷 环丙烷
- 2、甲苯 苯甲醛 苯乙酮 苯酚
- 3、D-葡萄糖 D-果糖 蔗糖 淀粉

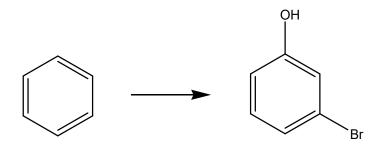
六、用指定原料合成下列化合物(30分,每小题6分)

1、由乙酰乙酸乙酯合成2-戊酮

2,

$$CH_3$$
 H_2
 CH_3
 CH_3

$$CH_2(COOCH_2CH_3)_2$$
 \longrightarrow $CH_3CH_2CH_2COOCH_2CH_3$



七、推导结构(20分)

- 1、具有相同分子式(C_5H_8)的两种化合物 A 和 B,经氢化后都可以生成 2-甲基丁烷。它们可以与两分子溴加成,但 A 可使硝酸银的氨溶液产生白色沉淀,B 则不能。试写出 A 和 B 的结构式。
- 2、化合物 A、B、C 和 D 的分子式均为 $C_4H_8O_2$ 。A 和 B 可使 $NaHCO_3$ 放出 CO_2 ,C 和 D 不能,但在 NaOH 水溶液中加热水解后,C 的水解液蒸馏出的低沸点物能发生碘仿反应,D 的水解液经酸中和至中性,能与 Tollens 试剂反应(加热)产生银镜。试推测 A、B、C 和 D 的结构式。
- 3、化合物 A(C_9H_{14}),有旋光性,将 A 用铂催化氢化生成化合物 B(C_9H_{20}),无旋光性,将 A 用 Lindlar 催化剂小心催化氢化生成 C (C_9H_{16}),也无旋光性,但如将 A 置液氨中与金属钠反应,生成 D (C_9H_{16}),却有旋光性。试推测 A、B、C、D 的结构式。