CH₃CH₂CH₂COCI CH₃CH₂CH₂NH₂ CH₃CH₂CH₂CNHCH₂CH₂CH₃

北京化工大学 2006——2007 学年第二学期

《有机化学》期末考试试卷 (A)

课程代码	C	Н	M	1	3	7	0	T

题号	1	11	111	四	五.	六	七	八	总分
得分									

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),每题 1分,共 10分。

序号	化合物结构	序号	化合物结构
1,	(CH ₃) ₂ CHCHCH ₂ CH ₃ CH(CH ₃) ₂	2、	CICH ₂ CHCH ₃ H_C=C_CH ₃ CI
	2,4-二甲基-3-乙基戊烷	4	Z-2-甲基-1,4-二氯-1-戊烯
3,	CH ₃	4.	CH(CH ₃) ₂
	1-甲基螺[4.5]-6-癸烯		7-异丙基双环[4.3.0]-2-壬酮
5.	СООН	6,	CH ₃ C=CHCOOC ₂ H ₅
	3-羟基-4-氯苯甲酸		3-苯基-2-丁烯酸乙酯
7、	HOCH ₂ CH ₂ H	8、	SO ₃ H NO ₂
	S-4-羟基 2-溴丁酸		5-硝基-1-萘磺酸
9、	CHO H——CI Br——H CH ₃	10、	H CH ₃ CH ₃ H OH
	(2S,3S)-2-氯-3-溴丁醛 或(S,S)-2-氯-3-溴丁醛		R-2- 丁醇

二、根据下列化合物名称写出正确的结构,只能一个答案。每题1分,共5分。

1.	(E)-3-叔丁基-2-己烯-4-炔	2.	1,3-丙二醇二甲醚
	H ₃ C CH ₃ H ₃ C C CH ₃		H ₂ C-CH ₂ -CH ₂ OCH ₃ OCH ₃
3.	N-甲基-N-乙基-4-溴苯甲酰胺	4.	α-甲基-β-氧代丁酸乙酯
	Br-C-N CH ₂ CH ₃		0 H₃C−C−CH−COOCH₂CH₃ CH₃
5.	异丁基仲丁基甲醇		
	OH H ₃ C-CH-CH ₂ -CH-CHCH ₂ CH CH ₃ CH ₃	l ₃	

 Vd. 457 H23		hele side	<u> </u>	// 11	
 光泽别	(人 公安	434-501 1	$\Delta \rightarrow \Pi$	15
 17 6 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1			D1. 11-25	/ 1	// /

1	下列化合物沸点由大到小的顺序正确的是: (B)

a. 乙醇; b. 正丙醇; c. 甲乙醚; d. 丙酸

a. 正丁烷 b. 1,3 丙二醇 c. 1-丁醇 d. 乙醚

A,
$$a>d>c>b$$
; B, $b>c>d>a$; C, $b>d>c>a$; D, $c>b>a>d$

3、下列化合物酸性由大到小的顺序正确的是:(A)

a. 苯胺 b. 乙胺 c. 乙酰苯胺 d. 氨

A,
$$a>b>d>c$$
; B, $b>d>a>c$; C, $b>a>c>d$; D, $c>a>d>b$

a. 甲苯 b. 硝基苯 c. 苯 d. 氯苯

A,
$$b>d>a>c$$
: B, $c>a>d>b$: C, $a>c>d>b$: D, $b>d>c>a$

 $A \cdot d > c > a > b;$ $B \cdot d > c > b > a;$ $C \cdot a > b > c > d;$ $D \cdot c > d > a > b$ 7、下列碳正离子稳定性从大到小顺序正确的是:(В) $CH_3CH_2^+$; b. CH₃⁺; d. $B \cdot c > d > a > b$: A = a > b > c > d: $C \cdot c > b > d > a$: $D \cdot b > a > d > c$ 8、反-1-甲基-4-叔丁基环己烷的优势构像是:(A) В 9、根据休克尔规则,下列结构中不具有芳香性的是() D. 10、与溴发生加成反应,活性从大到小顺序正确的是: С a、乙烯; b、丙烯; c、氯乙烯; d、溴乙烯 B, b>c>d>a; C, b>a>c>d; D, a>c>d>b $A \cdot d > c > a > b;$ 11、按照亲核性从强到弱顺序正确的是: ($\mathsf{A}\mathsf{B}$ a. C₂H₅O b. HO c. C₆H₅O d. CH₃COO B, a>b>c>d; C, c>d>b>a; D, a>b>d>c $A \cdot d > c > a > b$; 12、下列化合物在 NaI 的丙酮溶液中发生 S_N 2 反应,其快慢顺序正确的是: () a. 3-溴-1-丙烯 b. 溴乙烯 c. 1-溴丁烷 d. 2-溴丁烷 A, b>c>d>a; B, a>d>c>b; C, d>a>b>c; D, a>b>c>d1A, c>b>d>a; B, b>c>a>d; C, d>b>a>c; D, d>a>b>c14 15、下列自由基稳定性从大到小顺序正确的是:(C) CH2CH3 CH₂CH₃ CH2CH3 CH3CH2CHCH2CH2 b. CH3CH2CHCHCH3 C. CH₃CH₂CCH₂CH₃ CH₃CH₂CCHCH₃ A, a>b>c>d; B, c>d>b>a; C, d>c>b>a; D, c>b>a>d四、完成下列反应(每空1分,共27分) H₂O/H⁺) 1.)+(CHI₃) CH₃CH₂COOH

五、写出下列反应的反应机理,任选两题(6分)

1.
$$CH_3COOH + CH_3CH_2OH \xrightarrow{H^+} CH_3COOCH_2CH_3 + H_2O$$

OH

H₃C

OH

H₃C

OH

H₃C

OH

H₃C

OH

CH₃CH₂O¹⁸H

H₃C

OH

CH₂CH₃

OH

CH₂CH₃

CH₂CH₃

OH

CH₂CH₃

①引发阶段:

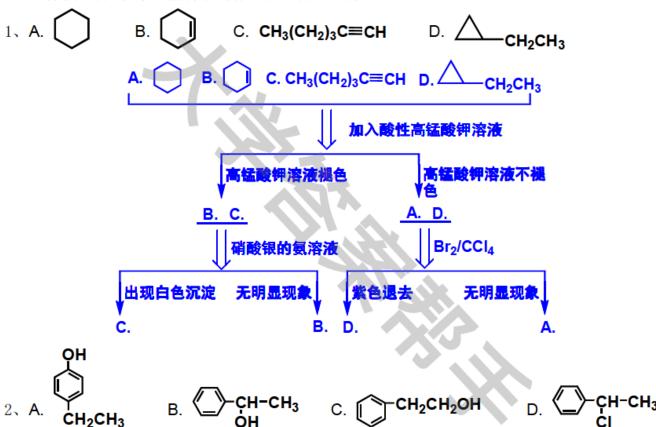
②增长阶段:

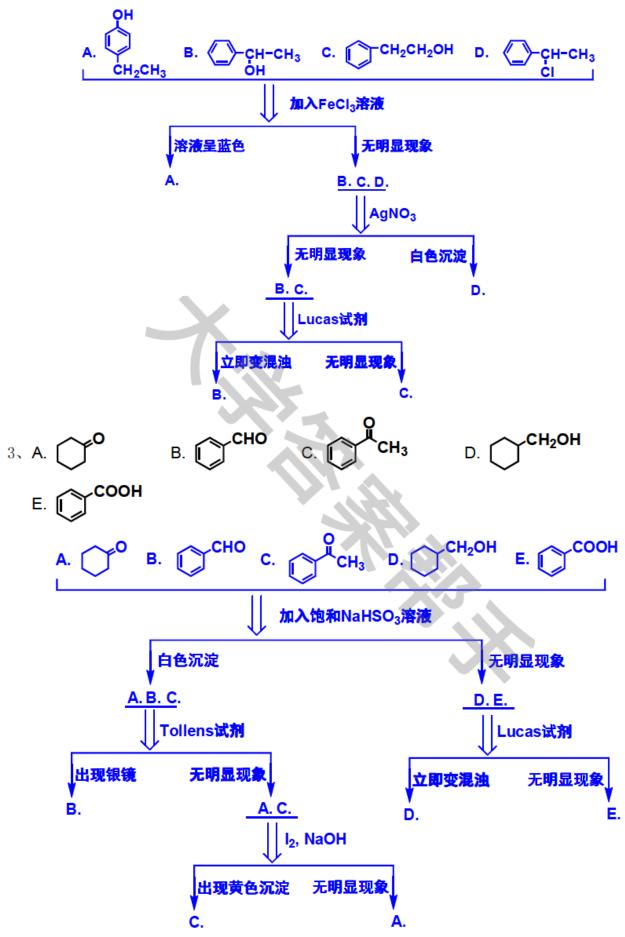
3).
$$CH_3$$
— CH — CH_2 + Br · \longrightarrow CH_3 — CH — CH_2 — Br

③结束阶段:

6). 2
$$CH_3$$
— CH — CH_2 — Br
 CH_3 — CH — CH_2 — Br
 CH_3 — CH — CH_2 — Br

六、用简单的化学方法鉴别下列各组化合物(10分)





七、结构推断题(7 分) 化合物 A (分子式为 $C_{10}H_{12}$) 经臭氧解生成化合物 B (C_3H_6O) 和 C (C_7H_6O),B 可发生

碘仿反应,但不与硝酸银的氨溶液发生银镜反应,C 发生银镜反应,酸化后生成化合物 D $(C_7H_6O_2)$.D 与 PCI_5 反应生成 E,E 与氨作用生成 F (C_7H_7NO) 。F 在 NaOH 水溶液中与 Br_2 发生 Hofmann 酰胺降级反应,生成化合物 G (C_6H_7N) 。G 为一弱碱,其 pK_b 值远大于甲胺。写出化合物 A~G 的构造式。

A
$$C = CH_3$$
 $C = CH_3$ $C = CH_$

八、以 C2~C4 的烯烃、苯、甲苯以及无机试剂为原料合成下列化合物(20分)

1.
$$CH_3CH_2CH_2CH=C$$
 CH_3

方法一:

方法二:可通过 Wittig 反应来制备

$$+ PCI_3 \xrightarrow{AICI_3} (= PPh_3)$$

$$+ PCI_3 \xrightarrow{\Delta} (= PPh_3)$$

$$+ PCI_4 \xrightarrow{\Delta} (= PPh_3)$$

$$+ PCI_4 \xrightarrow{\Delta} ($$

$$H_{3}C-CH=CH_{2} \xrightarrow{H_{2}O/H^{+}} CH_{3}-CH-CH_{3} \xrightarrow{K_{2}Cr_{2}O_{7}/H^{+}} CH_{3}-C-CH_{3}$$

$$CH_{3}-C-CH_{3} + CH_{3}CH_{2}CH=PPh_{3} \longrightarrow CH_{3}CH_{2}CH_{2}CH=C$$

$$CH_{3}-C-CH_{3} + CH_{3}CH_{2}CH=PPh_{3} \longrightarrow CH_{3}CH_{2}CH=C$$

$$CH_{3}-C-CH_{3} + CH_{3}CH_{2}CH=CH_{3}CH_{2}CH=C$$

或者:

$$CH_3CH_2CH_2CHO + CH_3C=PPh_3$$
 $CH_3CH_2CH_2CH=C$ CH_3

(1)合成卤代烃

(2)合成乙酸及乙醇

$$CH_2 = CH_2 + H_2O \xrightarrow{H_3PO_4} CH_3CH_2OH$$

$$CH_3CH_2OH \xrightarrow{K_2Cr_2O_7/H^+} CH_3-C-OH$$

(3)合成二取代乙酰乙酸乙酯

$$CH_3-C-OH + CH_3CH_2OH \xrightarrow{H^+} CH_3-C-OCH_2CH_3 \xrightarrow{1). EtONa} CH_3-C-CH_2-C-OCH_2CH_3$$

$$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{--}\text{CH}_2 \xrightarrow{\text{HBr}} \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Br} \xrightarrow{\text{Mg}} \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{MgBr} \xrightarrow{\text{1). CO}_2} \\ \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH} \xrightarrow{\text{SOCI}_2} \text{CH}_3\text{CH}_2\text{COCI} \end{array}$$