化學

梁傑(梁家榮)老師提供

選擇題(單選題,共50題,每題2分,共100分。答錯1題倒扣0.5分,倒扣至本大題零分為止,未作答時,不給分亦不扣分)

(C) 1.	胜肽鍵(peptide bond)是屬於	於下列何種連結?		
	(A) ether linkages	(B) ester linkages	(C) amide linkages	(D) imido linkages
(B) 2.	假設 alanine 之兩個酸解離	常數分別為 K _{al} = 5.0 x 1	$0^{-3} \notin K_{a2} = 2.0 \times 10^{-10}$	則其等電點(isoelectric
	point)最接近下列何值?	37		
	(A) 2.3	(B) 6.0	(C) 7.0	(D) 9.7
(A) 3.	Wittig reaction 會產生下列		(0) 1 1: :1	(D) 1 1 1
	(A) alkene	(B) ketoester	• •	(D) alcohol
(D) 4.	當 tetrahydrofuran 和過量的	J HBr 反應,下列何者為		
	(A) 1,1-dibromobutane(C) 1,3-dibromobutane		(B) 1,2-dibromobutane (D) 1,4-dibromobutane	
(B) 5.	依據混成(hybridization)的相於何種混成?	既念,ketene 分子(CH ₂ =	C=O)的兩個碳原子 (I	H ₂ C=與 C=O)依序分別屬
	(A) sp^2 , sp^2	(B) sp^2 , sp	(C) sp , sp	(D) sp^2 , sp^3
(A) 6.	下列何試劑最適合用來將 ?	amide 轉變成 amine?		
	(A) LiAlH ₄	(B) SOCl ₂	(C) POCl ₃	(D) CuCN
(C) 7.	下列何化學鍵之伸縮(stretc			
	(A) C=C	(B) C=O	(C) C-H	(D) C-D
(D) 8.	下列何者的 ¹ H-NMR 光譜			
	(A) 2-chloro-2-methylpe(C) 3-chloro-2-methylpe		(B) 2-chloro-3-methyll (D) 3-chloro-3-methyll	
(Δ) 9	下列何二者有相同的幾何刑		(b) 5 cmore 5 methyr	pentane
(11)).	I. CO_2 II. NO_2^+),	
	(A) I和II	(B) I和III	(C) I和IV	(D) II和IV
(C) 10	. 2-methylpentane 和 Cl ₂ 進行	行照光反應,會得到幾種	重單氯取代產物(monoch)	loro substituted product),
	$C_6H_{13}C1$? (A) 3	(B) 4	(C) 5	(D) 6
(B) 11	. 下列何化合物可用來進行	` '		(D) 0
(D) 11		(B) 1-bromohexane		(D) 1-bromodecane
(D) 12	. 下列合成塑膠中,何者抗	腐蝕性最佳?		
()	(A) 高密度聚乙烯	(B) 聚苯乙烯	(C) 聚氯乙烯	(D) 聚四氟乙烯
(C) 13	. 下列何種儀器對判斷分子			
	(A) 紅外光譜儀(Infrared	, , ,		
	(B) 質譜儀(Mass spectro	ometer)		
		(Ultraviolet-visible spectr	,	
		uclear magnetic resonance	,	
(B) 14	. Hinsberg test 使用 RSO ₂ Cl			
	(A) 一級、二級、三級E		(B) 一級、二級、三級 (D) \ \ \ (a) \ delayda\(\) \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \	,
	(し) 一級、二級、二級	图 10 阮(aikyi nailde)	(D) 醛(aldehyde)、酮(ketone)

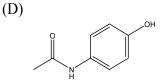
(A) 15.	下列哪一化合物的碳氧鍵 (A) CH ₃ OH	(P) GO	(C) CH ₃ CHO	(D) Na ₂ CO ₃
(B)16		反應的活化能為20kJ/n	nol,逆反應的活化能為	85 kJ/mol,請問此反應之
(D) 10.	反應熱最接近下列何者?			OF REVINOR OF THE PROPERTY OF
	(A) -105 kJ/mol	(B) -65 kJ/mol	(C) 65 kJ/mol	(D) 105 kJ/mol
(C) 17.	下列何者之沸點最低?			
()	(A) 0.1 M 蔗糖水溶液		(B) 0.1 M NaCl 水溶液	Į.
	(C) 0.1 M 乙醇水溶液		(D) 純水	
(D) 18.	下式反應的主要產物為何	9 11		
` ′	$Cl_2C=O+H_2O \rightarrow$			
	(A) $H_2C=O + Cl_2$	(B) $H_2CO_3 + Cl_2$	(C) $HCO_2H + HC1$	(D) $CO_2 + HC1$
(C) 19.	室溫下,AX2的溶解度積	常數(solubility product co	nstant, $K_{\rm sp}$)的值為 K_1 ,E	BX ₂ 的溶解度積常數的值為
		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	± ·	問,此飽和溶液中X的濃
	度(M)最接近下列何者?	(假設:水的解離忽略不	計)	
	$\overline{(K_1+K_2)}$	(B) $\sqrt[3]{\frac{K_1 + K_2}{2}}$	(0) $\sqrt{2(V+V)}$	(\mathbf{R}) $\sqrt{K_1 + K_2}$
	(A) $\sqrt{\frac{2}{2}}$	(B) $\sqrt[3]{\frac{2}{2}}$	$(C) \sqrt[3]{2(\mathbf{K}_1 + \mathbf{K}_2)}$	(D) $\sqrt[3]{\frac{1}{4}}$
(B) 20.	以波哈法(Volhard method))來定量 Ag ⁺ 時,是以下3	列何者所呈現之顏色作為	為滴定終點的判定?
· /	(A) Ag ⁺ 與 Cl 生成 AgC	=	(B) Fe ³⁺ 與 SCN 生成 I	
	(C) Ag ⁺ 與 SCN 生成 Ag		(D) Ag ⁺ 與 CrO ₄ ²⁻ 生成	AgCrO4黃色沉澱
(A) 21.	下列何者不適合裝在玻璃	製的容器內?		
	(A) HF	(B) HCl	(C) HBr	(D) HI
(D) 22.	下列何者在水中的溶解度	(solubility)最低?		
	(A) $Mg(IO_3)_2$	(B) $Ca(IO_3)_2$	(C) $Sr(IO_3)_2$	(D) $Ba(IO_3)_2$
(C) 23.	Na ₂ S 水溶液中各種離子的	力濃度大小關係,下列何	者正確?	
	(A) [Na ⁺] > [HS ⁻] > [S ²⁻ (C) [Na ⁺] > [S ²⁻] > [OH ⁻]]>[OH ⁻]	(B) $[OH_{-}^{-}] > [Na_{-}^{+}] > [H_{-}^{-}]$	$ S^{-} > S^{2} $
				$HS^{-}] > [S^{2-}]$
(B) 24.	P型半導體在形成過程中			
	(A) As	(B) Ga	(C) Ge	(D) Se
(A) 25.	反應 $2A + 2B \rightarrow C$ 的反	應機制是		
	(1) A + B → D (慢)			
	$(2) D + B \rightarrow E (⊕)$			
	$(3) A + E \rightarrow C (快)$			
	則此反應的速率方程式(rat			(D) ** 本 _ L[D][D]
		(B) 速率 $= k[A][E]$		(D) 建平 - K[D][B]
(D) 26.	下列何者完全燃燒時會產			
	(A) 甲醇	(B) 乙醇	(C) 正己烷	(D) 丙酮
(B) 27.	等重的甲、乙二氣體,同 可能是。	溫同壓下甲氣體的體積為	為乙氣體的 2/3;若乙氣	體為一氧化碳,則甲氣體
		(B) 丙烯	(C) 乙烯	(D) 丙炔
(C) 28.	甲、乙、丙三瓶硫酸溶液	, 各瓶之硫酸濃度分別為	3甲1.0 M (比重1.07)	、乙 1.0 m、丙 11%重量百
	分率;各瓶之硫酸濃度大			

(C) 丙>甲>乙 (D) 丙>乙>甲

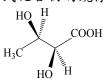
(A) 甲>乙>丙 (B) 乙>甲>丙

(A) 29.	下列哪一組各物種的電子 (A) F ⁻ 、Ne、Mg ²⁺	組態都相同? (B) F ⁻ 、Ar、Mg ²⁺	(C) $O^- \cdot Ne \cdot Mg^{2+}$	(D) $Cl^- \cdot Ar \cdot Mg^{2+}$
(C) 30.	將 40.0 g 甲烷和丙炔的混 請問樣品中甲烷的重量百 (A) 20%			.0g的CO ₂ 和一些H ₂ O。 (D) 70%
(B) 31.	含亞硝酸的緩衝溶液(HNO (HNO 2, Ka = 4.5 × 10 ⁻⁴) (A) 加入少量的亞硝酸銀(C) 加入少量的氫氧化銀	納(NaNO ₂)	,下列何者可降低該溶 (B) 加入少量的亞硝酸 (D) 加入少量的水	-
(A) 32.	當以氫氧化鈉溶液滴定醋 (A) 指示劑甲(pK _a =7.82 (C) 指示劑丙(pK _a =3.46		是最適宜的指示劑? (B) 指示劑乙(p $K_a = 4$. (D) 指示劑丁(p $K_a = 1$.	
(C) 33.	下列各物質的水溶液,何(A) 0.1 M 氯化鈉	者凝固點最低? (B) 0.1 m 醋酸	(C) 0.1 M 草酸鈉	(D) 0.1 m 蔗糖
(D) 34.	在 pH 7.0 和 25 ℃ 時, cis 溶液濃度為 0.053 M, 經 (A) 0.027 M	•	cis-platin 溶液濃度約變	•
(C) 35.	某分子吸收波長 300 nm fine $(h = 6.625 \times 10^{-34} \text{ Js}; c = 3)$ (A) 200			是多少 kJ/mol? (D) 600
(C) 36.	$IV. PbI_2$, $K_{sp} = 1.4 \times 10$ 此四種固體在水中的溶解	0^{-10} II. MgCO ₃ , $K_{\rm sp}$	$x = 4.0 \times 10^{-5}$ III. Ba	CO_3 , $K_{sp} = 8.1 \times 10^{-9}$ (D) III · I · II · IV
(A) 37.	關於反應 $I_2(s) \to I_2(g)$, ΔG (A) 標準狀態下此反應 (C) 溫度變化不會改變	不會自發	[述何者正確? (B) 此反應稱為碘的凝 (D) 此反應為放熱反應	
(C) 38.	(B) 金屬鈷的氧化數為+	entaaminechlorocobalt(III) -2		
(B) 39.	下式化合物的 IUPAC 命名	3為。		
	(A) 3-ethyl-2-methylhex (C) 3-ethyl-4-methylpen		(B) 3-ethyl-2-methylpe (D) 3-isobutylpentane	ntane
(D) 40.	在水溶液中鹼性最強的是 (A) NH ₃	$\overline{\text{(B)}}$ $\overset{\circ}{\text{C}}_{6}\text{H}_{5}\text{NH}_{2}$	(C) (CH ₃) ₃ N	(D) (CH ₃) ₂ NH

- (A) 41. 阿斯匹靈(aspirin)的化學結構式是。
 - (A)
- НО
- (C) OH



(C) 42. 下式化合物的鏡像異構物是。

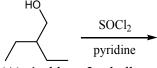


- (A) (2S,3S)-2,3-dihydroxybutanoic acid
- (B) (2R,3R)-2,3-dihydroxybutanoic acid
- (C) (2R,3S)-2,3-dihydroxybutanoic acid
- (D) (2S,3R)-2,3-dihydroxybutanoic acid
- (B) 43. 下列哪項陳述不適用於烷基鹵化物(RX)的 E1 反應?
 - (A) rate = k[RX]

(B) rate = k[base][RX]

(C) 可能發生重排

- (D) 至少含兩個不同的反應步驟
- (A) 44. 下式反應的主要有機產物是。



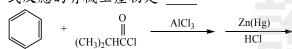
- (A) 1-chloro-2-ethylbutane
- (C) 3-methyl-2-pentene

- (B) 2-ethyl-1-butene
- (D) 3-chloro-3-methylpentane
- (D) 45. 下式反應中會產生 2-chloro-2-methylbutane 的產物,是因為。

$$H_2CCHCH(CH_3)_2 \xrightarrow{HCl} 0$$
 °C

- (A) 1,3-shift
- (B) proton shift
- (C) methyl shift
- (D) hydride shift
- (C) 46. 下列哪種分子在紫外-可見光光譜中具有最長的吸收波長?
 - (A) 1,3-butadiene
- (B) 1,3,5-hexatriene
- (C) β-carotene
- (D) 1,3,7,9-decatetraene

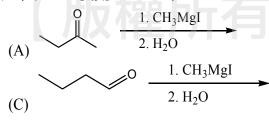
(A) 47. 下式反應的有機主產物是 ____。



- (A) isobutylbenzene
- (C) isopropylbenzene

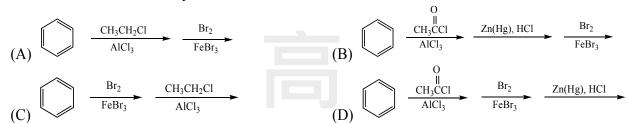
- (B) 2-methyl-1-phenyl-1-propanone
- (D) *n*-butylbenzene

(D) 48. 下列哪一反應會產生一級醇?



- (B) $(C_6H_5)_2CHCCH_3$ 1. LiAlH₄, diethyl ether 2. H₂O
- (D) 1. BH₃· THF 2. H₂O₂, NaOH
- (B) 49. 在 Claisen 縮合(Claisen condensation)反應中形成的產物的通稱是什麼?
 - (A) α-keto ester
- (B) β-keto ester
- (C) γ-keto ester
- (D) γ-hydroxy ester

(D) 50. 下列何者是製備 m-bromoethylbenzene 最可能的方式?



聖上

建

或

医安置

護

【版權所有,翻印必究】

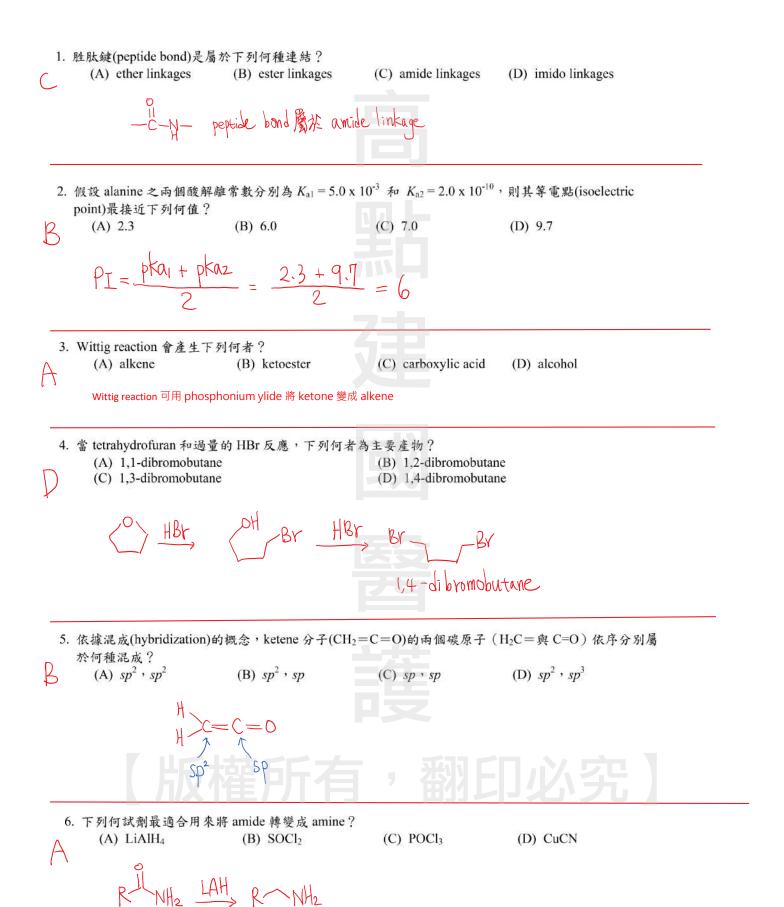
義守大學

本次義守後中醫化學科考題有些許陷阱題目,例如:第17題和第42題,粗心大意的同學可能失分純粹記憶性的題目有三題,例如:第12題、第20題、第41題

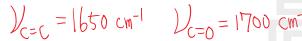
第 22 題考的是比較不常見的溶解度規則,上課並沒有特別提及,除此之外的其餘題目皆曾出現於考 古題或上課講義中,有認真唸書的同學應可拿到不錯的分數

考古題 義守 107(28) 考古題 中國 96(46) 考古題 高醫 98(59) 表古題 考古題 義守 103(28) 完全相同 完全相同 第 98(68) 幾乎相同 完全相同 第 6 題 第 7 題 第 8 題 第 9 題 第 10 題 完全相同 第 6 題 第 7 題 第 8 題 第 9 題 第 10 題 完全相同 財					
考古題 考古題 考古題	第1題	第 2 題	第3題	第 4 題	第5題
義守107(28) 中國 96(46) 高醫 98(59) 考古題 高醫 98(68) 義守 103(28) 完全相同 完全相同 高醫 98(68) 幾乎相同 第6題 第7題 第8題 第9題 第10題 LAH 退原 amide 考古題 安收波數 考古題 安收波數 考古題 安收波數 教育 4 題 考古題 考古題 考古題 考古題 考古題 考古題 考古題 考古題 考古題 考	胜肽鍵的種類	胺基酸的 PI 計算	Wittig Rxn 的產物	THF 與過量 HBr	有機分子混成判斷
完全相同 完全相同 完全相同 農野 98(68) 完全相同 幾乎相同 第6題 第7題 第8題 第9題 第10題 LAH 退原 amide 付字鍵的 IR 振動 考古題 残败波数 表古題 残败波数 教技式 考古題 离醫 100(42) 考古題 考古題 离醫 100(42) 考古題 考古題 高醫 105(3) 患濟 104(29) 费乎相同 完全相同 考古題 高醫 105(3) 患濟 104(29) 费乎相同 完全相同 第11題 第12題 第13題 第14題 第15題 考古題 考古題 考古題 考古題 考古題 考古題 考古題 考古題 考古題 考古	考古題	考古題	考古題	反應的產物	考古題
第6題 第7題 第8題 第9題 第10題 LAH 選原 amide	義守 107(28)	中國 96(46)	高醫 98(59)	考古題	義守 103(28)
第6題 第7題 第8題 第9題 第10題 LAH 選原 amide 考古題 考古題 离醫 100(42) 七學鍵的 IR 振動 教模式 考古題 考古題 高醫 105(3) 越濟 104(29) 高醫 100(42) 考古題 考古題 高醫 100(13) 高醫 102(57) 幾乎相同 幾乎相同 幾乎相同 幾乎相同 第11題 第12題 第13題 第14題 第15題 所二酸酯合成法 Teflon UV 光譜用途 考古題	完全相同	完全相同	完全相同	高醫 98(68)	幾乎相同
LAH 選原 amide				完全相同	
考古題 吸收波數 聚模式 考古題 高醫 100(42) 考古題 考古題 高醫 100(42) 考古題 高醫 100(13) 高醫 102(57) 幾乎相同	第6題	第7題	第8題	第9題	第 10 題
考古題	LAH 還原 amide	化學鍵的 IR 振動	¹H NMR 吸收的分	分子的幾何形狀	鹵烷的異構物數量
高醫 100(42) 考古題 考古題 高醫 105(3) 慈濟 104(29)					
幾乎相同 高醫 100(13) 高醫 102(57) 幾乎相同 完全相同 完全相同 第11題 第12題 第13題 第14題 第15題 丙二酸酯合成法 考古題 透濟 101(43) Teflon 工課講義 學園 5-86 中國 102(49) UV 光譜用途 考古題 考古題 幾乎相同 拼击題 完全相同 第16題 幾乎相同 中國 97(35) 完全相同 完全相同 第 108(28) 幾乎相同 中國醫比義守早期 第 16題 第 17題 反應熱的計算 考古題 第 22期 第 22期 第 22期 第 22期 第 22期 第 22期 	高醫 100(42)	考古題		高醫 105(3)	慈濟 104(29)
第11題 第12題 第13題 第14題 第15題 丙二酸酯合成法 Teflon UV 光譜用途 Hinsberg Test 可共振分子的鍵土 考古題 正課講義 考古題 考古題 考古題 考古題 慈濟 101(43) Page 5-86 中國 102(49) 中國 97(35) 中國 108(28) 完全相同 幾乎相同 完全相同 幾乎相同 東 16題 第 17題 第 18題 第 19題 第 20題 反應熱的計算 含揮發性溶質的溶 COCL2的反應 S與 Ksp Fe³+的檢驗 考古題 液之沸點判斷 正課講義 正課講義 正課講義 正課講義 高醫 108(28) 考古題 Page 11-39 Page 12-92 Page 4-109 幾乎相同 高醫 98(32) 觀念相同 完全相同 完全相同 第 21題 第 22題 第 23題 第 24題 第 25題 HF 勿用玻璃保存 溶解度規則 弱鹼水溶液中溶質 半導體的掺雜 由反應機構判斷近 考古題 沒教 含量比較 考古題 率式寫法 私醫 107(36) 考古題 熟濟 103(6) 考古題 完全相同 教守 99(14) 完全相同 私醫 95(24)		高醫 100(13)	高醫 102(57)		
丙二酸酯合成法					
考古題 正課講義 考古題 考古題 考古題 考古題	第 11 題	第 12 題	第 13 題	第 14 題	第 15 題
 慈濟 101(43) Page 5-86 中國 102(49) 中國 97(35) 中國 108(28) 党全相同	丙二酸酯合成法	Teflon	UV 光譜用途	Hinsberg Test	可共振分子的鍵長
完全相同 觀念相同 幾乎相同中國醫比義守早期 第 16 題 第 17 題 第 18 題 第 19 題 第 20 題 反應熱的計算 含揮發性溶質的溶 COCl2 的反應 孩與 Ksp 活力 的檢驗 不定課請義 正課請義 正課請義 正課請義 正課請義 所醫 108(28) 考古題 Page 11-39 Page 12-92 Page 4-109 幾乎相同 高醫 98(32) 觀念相同 完全相同 第 21 題 第 23 題 第 24 題 第 25 題 第 21 題 第 21 題 第 25 題 第 25 題 第 21 題 第 25 題 25 記述 第 25 題 25 記述 第 2	考古題	正課講義	考古題	考古題	考古題
第 16 題 第 17 題 第 18 題 第 19 題 第 20 題 反應熱的計算 含揮發性溶質的溶 COCl ₂ 的反應 S 與 Ksp Fe³+的檢驗 考古題 液之沸點判斷 正課講義 正課講義 正課講義 高醫 108(28) 考古題 Page 11-39 Page 12-92 Page 4-109 幾乎相同 高醫 98(32) 觀念相同 完全相同 第 21 題 第 22 題 第 23 題 第 24 題 第 25 題 HF 勿用玻璃保存 溶解度規則 弱鹼水溶液中溶質 半導體的掺雜 由反應機構判斷認率式寫法 考古題 沒教 含量比較 考古題 率式寫法 私醫 107(36) 考古題 慈濟 103(6) 考古題 完全相同 私醫 95(24)	慈濟 101(43)	Page 5-86	中國 102(49)	中國 97(35)	中國 108(28)
第16題 第17題 第18題 第19題 第20題 反應熱的計算 含揮發性溶質的溶 COCl2的反應 S與Ksp Fe³+的檢驗 考古題 液之沸點判斷 正課講義 正課講義 正課講義 高醫 108(28) 考古題 Page 11-39 Page 12-92 Page 4-109 幾乎相同 高醫 98(32) 觀念相同 完全相同 第21題 第23題 第24題 第25題 HF 勿用玻璃保存 溶解度規則 弱鹼水溶液中溶質 半導體的摻雜 由反應機構判斷認 考古題 考古題 卷濟 103(6) 考古題 私醫 107(36) 表古題 養帝 299(14) 完全相同	完全相同	觀念相同	幾乎相同	完全相同	幾乎相同
反應熱的計算 含揮發性溶質的溶 COCl2的反應 S與Ksp Fe³+的檢驗					中國醫比義守早考
考古題 液之沸點判斷 正課講義 正課講義 高醫 108(28) 考古題 Page 11-39 Page 12-92 Page 4-109 幾乎相同 高醫 98(32) 觀念相同 完全相同 高醫比義守早考 幾乎相同 第 23 題 第 24 題 第 25 題 HF 勿用玻璃保存 溶解度規則 弱鹼水溶液中溶質 半導體的掺雜 由反應機構判斷認率式寫法 考古題 沒教 考古題 慈濟 103(6) 考古題 完全相同 義守 99(14) 完全相同 私醫 95(24)	第 16 題	第 17 題	第 18 題	第 19 題	第 20 題
高醫 108(28) 考古題 Page 11-39 Page 12-92 Page 4-109	反應熱的計算	含揮發性溶質的溶	COCl2 的反應	S 與 Ksp	Fe ³⁺ 的檢驗
幾乎相同 高醫 98(32) 觀念相同 觀念相同 完全相同 第21題 第22題 第23題 第24題 第25題 HF 勿用玻璃保存 溶解度規則 弱鹼水溶液中溶質 半導體的摻雜 由反應機構判斷認率式寫法 考古題 沒教 含量比較 考古題 率式寫法 私醫 107(36) 考古題 慈濟 103(6) 考古題 完全相同 教守 99(14) 完全相同 私醫 95(24)	考古題	液之沸點判斷	正課講義	正課講義	正課講義
高醫比義守早考 幾乎相同 第 21 題 第 23 題 第 24 題 第 25 題 HF 勿用玻璃保存 溶解度規則 弱鹼水溶液中溶質 半導體的摻雜 由反應機構判斷运 考古題 沒教 含量比較 考古題 率式寫法 私醫 107(36) 考古題 慈濟 103(6) 考古題 完全相同 義守 99(14) 完全相同 私醫 95(24)	高醫 108(28)	考古題	Page 11-39	Page 12-92	Page 4-109
第21題 第22題 第23題 第24題 第25題 HF 勿用玻璃保存 溶解度規則 弱鹼水溶液中溶質 半導體的摻雜 由反應機構判斷認 考古題 沒教 含量比較 考古題 率式寫法 私醫 107(36) 考古題 慈濟 103(6) 考古題 完全相同 私醫 95(24)	幾乎相同	高醫 98(32)	觀念相同	觀念相同	完全相同
HF 勿用玻璃保存 溶解度規則 弱鹼水溶液中溶質 半導體的掺雜 由反應機構判斷 考古題 沒教 含量比較 考古題 率式寫法 私醫 107(36) 考古題 慈濟 103(6) 考古題 完全相同 義守 99(14) 完全相同 私醫 95(24)	高醫比義守早考	幾乎相同	有,数	FINAS	-
考古題沒教含量比較考古題率式寫法私醫 107(36)考古題慈濟 103(6)考古題完全相同義守 99(14)完全相同私醫 95(24)	第 21 題	第 22 題	第 23 題	第 24 題	第 25 題
私醫 107(36) 考古題 慈濟 103(6) 考古題 完全相同 義守 99(14) 完全相同 私醫 95(24)	HF 勿用玻璃保存	溶解度規則	弱鹼水溶液中溶質	半導體的摻雜	由反應機構判斷速
完全相同	考古題	沒教	含量比較	考古題	率式寫法
	私醫 107(36)		考古題	慈濟 103(6)	考古題
幾乎相同 幾乎相同 幾乎相同	完全相同		義守 99(14)	完全相同	私醫 95(24)
			幾乎相同		幾乎相同

第 26 題	第 27 題	第 28 題	第 29 題	第 30 題
寫平衡反應方程式		濃度換算	相同的電子組態	混合物進行化學反
正課講義	的V與MW關係	考古題	考古題	應的計量
Page 3-5	考古題	私醫 99(12)	義守 102(32)	考古題
觀念相同	義守 106(3)	幾乎相同	完全相同	私醫 89(30)
机心作门	幾乎相同	双 1 相 四	九王相内	幾乎相同
	双丁作门	/111		及了作門
第 31 題	第 32 題	第 33 題	第 34 題	第 35 題
Buffer	強鹼滴定弱酸的指	凝固點下降與i值	T _{1/2} 與剩餘質量	照光波長與鍵能
正課講義	試劑選擇	考古題	考古題	考古題
Page 12-58	考古題	義守 107(16)	慈濟 105(14)	私醫 86(46)
觀念相同	義守 104(7)	幾乎相同	幾乎相同	幾乎相同
	幾乎相同			
第 36 題	第 37 題	第 38 題	第 39 題	第 40 題
Ksp與S的關係	ΔG ⁰ 與是否自發	Complex 的特色	IUPAC 命名	含氮分子的鹼性
考古題	考古題	考古題	考古題	考古題
義守 107(42)	慈濟 102(17)	中國 91(40)	私醫 103(35)	中國 85(8)
幾乎相同	幾乎相同	幾乎相同	幾乎相同	完全相同
第 41 題	第 42 題	第 43 題	第 44 題	第 45 題
阿斯匹靈的結構	IUPAC 命名	E1 反應的特色	SOCl ₂ 製造鹵烷	碳陽離子重排
考古題	考古題	正課講義	正課講義	正課講義
義守 103(44)	義守 107(26)	Page 4-63	Page 9-11	Page 4-23
完全相同	幾乎相同	觀念相同	觀念相同	觀念相同
第 46 題	第 47 題	第 48 題	第 49 題	第 50 題
UV 吸收波長	芳香族化合物合成	醇類的合成	Claisen 縮合產物	芳香族化合物合成
考古題	考古題	考古題	考古題	正課講義
義守 106(36)	高醫 100(79)	義守 107(27)	高醫 96(72)	Page 8-130
幾乎相同	幾乎相同	幾乎相同	幾乎相同	完全相同



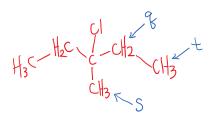
- 7. 下列何化學鍵之伸縮(stretching)振動頻率(vibrational frequency)最大? (D 為氘)
 - (A) C=C
- (B) C=O
- (C) C-H
- (D) C-D



 $=3000 \text{ cm}^{-1}$ $)_{C-D}=2200 \text{ cm}^{-1}$

- 8. 下列何者的 H-NMR 光譜會出現 "1 個 singlet, 1 個 triplet 和 1 個 quartet"?
 - (A) 2-chloro-2-methylpentane (C) 3-chloro-2-methylpentane

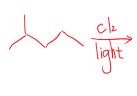
- (B) 2-chloro-3-methylpentane
- (D) 3-chloro-3-methylpentane



- 9. 下列何二者有相同的幾何形狀(geometry)?
- II. NO_2^+ (A) I和 II
- III. NO2 (B) I和III
- IV. SO₂
 - (C) I和 IV
- (D) II和IV

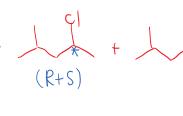
CO₂和NO₂+皆為直線形分子

- 10. 2-methylpentane 和 Cl2 進行照光反應,會得到幾種單氯取代產物(monochloro substituted product),
 - C₆H₁₃Cl?
 - (A) 3
- (B) 4
- (C) 5
- (D) 6



(R+s)

(R+S)



共有5種結構異構物

雖然題目並未提及是否包含立體異構物·但若連同立體異構物則有8種·因無8種的選項·因此先選(C)·再爭取釋疑送分