慈濟大學 112 學年度學士後中醫學系招生考試

化學科試題

本試題(含封面)共8頁:第2頁

(如有缺頁或毀損,應立即舉手請監試人員補發)

選擇題(下列為單選題,共50題,每題2分,共100分,答錯1題倒扣0.7分,倒扣至本大題零分為止,未作答者,不給分亦不扣分,請選擇最合適的答案)

1	清問下列錯合物的混成軌域和形狀之敘述何者正確?
1.	18 18 1

- (A) Ni(CO)₄, dsp², 平面四邊形
- (B) [Cu(H₂O)₄]²⁺, sp³, 四面體
- (C) Zn(NH₃)₄Cl₂, sp³d², 八面體
- (D) Pt(NH₃)₄Cl₄, dsp², 平面四邊形
- 2. 針對 $C_2H_5Cl \rightarrow \text{products}$ 的實驗,紀錄 $[C_2H_5Cl]$ 濃度(單位: M)的實驗數據如下:

時間 t (sec)	ln [C ₂ H ₅ Cl]
0	-1.515
1	-1.625
2	-1.735

請問此反應的 C_2H_5Cl 在 t=5 sec 時的濃度為何? (e=2.72)

- (A) 0.22 M
- (B) 0.19 M
- (C) 0.13 M
- (D) 0.08 M

3. 請問下列何種離子化合物具有最大的晶格能(lattice energy)?

- (A) MgO
- (B) CaO
- (C) Li₂O
- (D) Na₂O

4. 根據理想氣體方程式 PV = nRT,請問比熱容(heat capacity)在固定壓力(Cp)和固定體積(Cv)下的差異值相當於?

- (A) PV
- (B) Vn
- (C) nR
- (D) RT

5. 請問下列何者為熱化學的標準狀態?

- (A) 0 K, 1 bar
- (B) 273 K, 0 bar
- (C) 298 K, 0 bar
- (D) 298 K, 1 bar

6. 在赫斯定律(Hess's law)中,請問何者是與變化途徑無關的狀態函數(state function)?

(A) 焓(enthalpy, H)

(B) 壓力(pressure, P)

(C) 內能(internal energy, U)

(D) 熵(entropy, S)

7. 在可逆的卡諾循環(Carnot cycle)中包含絕熱(adiabatic)過程,請問以下敘述何者正確?

(A) 熱(q)等於 0

(B) 功(w)等於 0

(C) 內能的變化(Δ U)等於 0

(D) 壓力(P)等於 0

8. 請問以下何者為配置 500 ml 的 2 M Na₂CO₃ (分子量 105.99)水溶液之最佳程序?

- (A) 加 212 公克 Na₂CO₃ 固體到 500 ml 蒸餾水中。
- (B) 加 212 公克 Na₂CO₃ 固體到少量蒸餾水中,溶解後再加蒸餾水到 500 ml。
- (C) 加 106 公克 Na₂CO₃ 固體到 500 ml 蒸餾水中。
- (D) 加 106 公克 Na₂CO₃ 固體到少量蒸餾水中,溶解後再加蒸餾水到 500 ml。

9. 已知 4 B_(s) + 3 O_{2(g)} → 2 B₂O_{3(s)}

 $\Delta H = -2546 \text{ kJ}$

 $B_2H_{6(g)} + 3 O_{2(g)} \longrightarrow B_2O_{3(s)} + 3 H_2O_{(g)}$

 $\Delta H = -2035 \text{ kJ}$

 $2 H_{2(g)} + O_{2(g)} \rightarrow 2 H_2O_{(l)}$

 $\Delta H = -572kJ$

 $H_2O_{(l)} \rightarrow H_2O_{(g)}$

 $\Delta H = 44 \text{ kJ}$

請問 $2B_{(s)} + 3H_{2(g)} \rightarrow B_2H_{6(g)}$ 的 ΔH 為何?

- (A) 36 kJ
- (B) 465 kJ
- (C) 930 kJ
- (D) 72 kJ

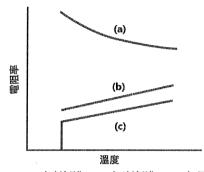
慈濟大學 112 學年度學十後中醫學系招生考試

化學科試題

本試題(含封面)共8頁:第3頁

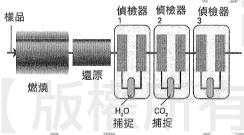
(如有缺頁或毀損,應立即舉手請監試人員補發)

- 10. 請問下列何者不是理想氣體方程式的假設?
 - (A) 氣體不佔有體積
 - (B) 忽略分子間作用力
 - (C) 分子與容器氣壁間的碰撞屬於非彈性碰撞
 - (D) 一般氣體在高溫低壓下較接近理想氣體
- 11. 請問下列氦氧化物何者為順磁性(paramagnetics)?
 - (A) N₂O₄
- (B) N₂O
- (C) NO₂
- (D) N_2O_3
- 12. 下圖顯示 3 種不同物質其溫度與電阻率之間的關係,請問下列何者正確?

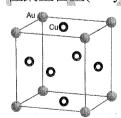


- (A) (a)半導體 (b)超導體 (c)金屬
- (C) (a)金屬
- (b)超導體 (c)半導體
- (B) (a)超導體 (b)半導體 (c)金屬
- (D) (a)半導體 (b)金屬
- (c) 招導體
- 13. 有關配位子(ligand)由強場(strong-field)至弱場(weak-field)的排序,請問下列何者正確?
 - (A) $CO > NH_3 > \Gamma > H_2O$
 - (C) $CO > NH_3 > H_2O > \Gamma$

- (B) $\Gamma > NH_3 > H_2O > CO$
- (D) $NH_3 > H_2O > CO > \Gamma$
- 14. 請問下圖是何種化學儀器之最佳示意圖?



- (A) 原子發射光譜儀 (B) 熱重分析儀
- (C) 氣相層析儀
- (D) 元素分析儀
- 15. 下圖是一種銅金合金(alloy)的晶格,請問其化學式為何?



- (A) CuAu
- (B) Cu₃Au₄
- (C) Cu₃Au
- (D) CuAu₃
- 16. 請問下列何種金屬錯化合物的紅外線光譜其 CO 伸縮振動(stretching vibration)頻率最高?
 - (A) $Cr(CO)_6$
- (B) $[V(CO)_6]^-$
- (C) $[Ti(CO)_6]^{2-}$
- (D) $[Mn(CO)_6]^+$

慈濟大學 112 學年度學士後中醫學系招生考試

化學科試題

本試題(含封面)共8頁:第4頁

(如有缺頁或毀損,應立即舉手請監試人員補發)

17. 鎵(Gallium, Ga)在自然界中存在兩種穩定的同位素,分別為 60%的 69 Ga 和 40%的 71 Ga,而 砷(Arsenic, As)只存在一種同位素 75 As。假設將聚合物 Ga_2As_2 送到質譜儀分析,請問質譜 圖上可看到片段數目和比例分別為何?

(A) 1, 1

(B) 2, 1:1

(C) 3, 9:12:4

(D) 4, 9:6:6:4

18. 由銀和氯化銀電極組成的伏打電池,其電池半反應式如下:

 $AgCl_{(s)} + e^{-} \rightarrow Ag_{(s)} + Cl_{(aq)}^{-} E^{\circ} = +0.222 V$

以氯離子為電解質在兩電極的濃度分別為 0.0222 M 和 2.22 M, 請問此電池的電動勢(emf) 為何?

(A) 0.212 V

(B) 0.118 V

(C) 0.00222 V

(D) 0.232 V

19. 以 0.500 M HCl 滴定 100.0 mL 0.250 M 苯胺(aniline, $K_b = 3.8 \times 10^{-10}$)。當滴定達當量點時,請問此溶液的 pH 值為何?

(A) 8.70

(B) 2.68

(C) 11.62

(D) -0.85

20. 將以下離子 K+, P3-, S2-, CI-依照其半徑大小排序, 請問下列何者正確?

(A) $K^+ < C_1^- < S^{2-} < P^{3-}$

(B) $K^+ < P^{3-} < S^{2-} < CI^-$

(C) $P^{3-} < S^{2-} < Cl^{-} < K^{+}$

(D) $Cl^- < S^{2-} < P^{3-} < K^+$

21. 從以下化學反應式:

 $2 A_{(g)} + B_{(g)} = A_2 B_{(g)}$

 K_{p1}

 $2 A_{(g)} + C_{2(g)} \rightleftharpoons 2 AC_{(g)}$

 K_{n2}

 $3/2 A_{2(g)} + B_{(g)} + C_{(g)} \Longrightarrow AC_{(g)} + A_2B_{(g)} K_{p}$

請問下列何者選項可以表示以下反應的平衡常數?

$$3 A_{2(g)} + 3 B_{(g)} + 2 C_{(g)} \iff 3 A_2 B_{(g)} + C_{2(g)}$$
(A) $K_{net} = K_{p1} \times K_{p2} \times K_{p3}$

(B) $K_{net} = K_{p1} \times 2 K_{p3} / K_{p2}$

(C) $K_{net} = K_{p1} - K_{p2} + 2 K_{p3}$

- (D) $K_{\text{net}} = K_{\text{p1}} \times K_{\text{p3}}^2 / K_{\text{p2}}$
- 22. 將 200.0 mL 0.30 M HClO (K_a for HClO is 2.9×10^{-8})和 300.0 mL 0.20 M KClO 的溶液混合後,請問此溶液的 pH 值為何?

(A) 5.99

(B) 8.01

(C) 7.54

 $K_{net} = ?$

(D) 7.06

23. 請問以下化合物的正確命名為何?

 H_3C CH_2 CH_3 CH_2 CH_2 CH_3 CH_2 CH_3

(A) 3,5-dimethylheptane

(C) 2,4-diethylpentane

(B) secondary ethylpentane

(D) 2,3-dimethyl-2,3-diethylpropane

慈濟大學 112 學年度學士後中醫學系招生考試

化學科試題

本試題(含封面)共8頁:第5頁

(如有缺頁或毀損,應立即舉手請監試人員補發)

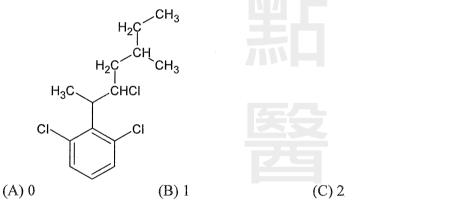
- 24. 請問以下何種化合物具有順式和反式(cis-trans)的異構物?
 - (A) $\left[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_4 \text{Br}_2 \right]^{\dagger}$

(B) $[Cu(CO)_5Br]^{\dagger}$

(C) $[Fe(CO)_3(NH_3)_3]^{3+}$

(D) [Fe(CO)₅ONO]²⁺

- 25. 順鉑(cisplatin)是一種含鉑(Pt)的抗癌藥物:cis-Pt(NH $_3$) $_2$ Cl $_2$ 。關於順鉑化合物的敘述,請問下列何者錯誤?
 - (A) 鉑的電荷: Pt(II)
 - (B) 幾何結構是平面正方形
 - (C) 具有極性
 - (D) 水中溶解度:trans-Pt(NH₃)₂Cl₂ > cis-Pt(NH₃)₂Cl₂
- 26. 請問以下的化學結構式有幾個對掌性(chiral centers)中心?



27. 依照以下數據判讀來自分子式 C_8H_9BrO 的 1H NMR 圖譜, 請問下列何者為正確結構?

triplet, δ 1.4 quartet, δ 3.9 multiplet, δ 7.0 (4H)

OBr

I.

H₃C Br

(D)3

O CH₃

H₃C Br

II.

(A) I

(B) II

(C) III

(D) IV

IV.

28. 當 C_4H_8 與水和硫酸反應時,會產生三級醇(tertiary alcohol),請問以下何種 C_4H_8 的化學結構符合以上的化學反應?

III.

(A) $CH_3CH_2CH = CH_2$

(B) $CH_3CH = CHCH_3$

(C) $CH_3 - C = CH_2$

(D) CH₃CH₂CH₂CH₃

- 29. 請問以下有機化合物的命名何者正確?
 - (A) 3-butyl-4-pentene

CH₃

(B) 3-ethyl-1-heptene

(C) 3-etheneheptane

(D) 5-ethyl-6-heptene

慈濟大學 112 學年度學士後中醫學系招生考試

化學科試題

主要位置是在何處?

(A) 2-nitro

本試題(含封面)共8頁:第6頁

manager (1979)	CONTROL WAS TWO AND DELL'ES THE CONTROL OF THE CONT	(如	有缺貝或毀損,應工	I即舉于請監試人負補發)
30.	I. 2-methyl-1-butar II. 2-methylbutanal		生下列哪些產物?	
	III. 2-methylbutanoi (A) II	ic acid (B) II 和 III	(C) I和III	(D) III
31.	請預測下列化學反應	態的產物為何?		
	CH₂CH	I ₃		
	$CH_3 - CH_2 - CH - C$	$H_2OH + Na \longrightarrow ?$		
	(A)	CH ₂ CH ₃	(B)	CH ₂ CH ₃
	$CH_3 - CH_2 - C$	CH-C=O	$CH_3 - CH_2 -$	$-$ CH $-$ CH ₂ $-$ ONa $+ \frac{1}{2}$ H ₂
		ОН		
	(C) CI	H_2CH_3	(D)	CH ₂ CH ₃
	$CH_3 - CH_2 - CI$	H – CH ₂ Na	$CH_3 - CH_3$	$H_2 - C = CH_2 + H_2O$
32.	在常溫常壓下,丙二誤?	二烯(H2CCCH2)為無色氣	體。關於丙二烯結構	的敘述,請問下列何者錯
	(A) 兩個π鍵 (C) C-C-C 的鍵角是	The state of the s	四個(H)取代基是共中心碳原子的混成軟	平面 九域(hybrid orbitals)為 <i>sp</i>
33.		14)中所標示的兩個氫(Ha		者 ///
	接近延州恒氫(15学位 (A)~1	过移(chemical shift)訊號的 (B) ~4	是距(ppm)?	///H _b
	(C)~6	(D) ~9	A STATE OF THE STA	
34.	在適當pH值的條件	下,酮(ketone)或醛(alde	hyde)能夠與一級胺(H _a primary amine)進行反應產
	生亞胺(imine),請問	引下列何者是最佳反應的	pH 值?	
35.	(A) 2 請問下列何者的醱飯	(B) 4.5 军離常數(acid dissociation		(D) 10
	(A) CH ₃ COOH	(B) CICH ₂ COOH	(C) Cl ₂ CHCOOH	(D) Cl ₃ CCOOH
36.				基的胺基酸接在高分子衍 達接其他的胺基酸單體,
	~ -	連結而取得目標胜肽。請		
	(A) HF	(B) CH₃COOH	(C) 酚(phenol)	(D) NaHCO ₃
37.	請問下列何種結構是 (A) 摺疊(sheet)	是澱粉能夠在碘-澱粉測試 (B) 螺旋(helix)	t(iodine-starch test)中 (C) 平面(planar)	作為指示劑的關鍵? (D) 球形(globular)

38. 已知吡啶(pyridine, C5H5N)可進行硝化反應(nitration)。請問硝基(nitro-)取代基在吡啶環上的

(B) 3-nitro

(C) 4-nitro

(D) 以上皆是

慈濟大學 112 學年度學十後中醫學系招生考試

化學科試題

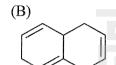
本試題(含封面)共8頁:第7頁

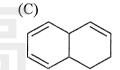
(如有缺頁或毀損,應立即舉手請監試人員補發)

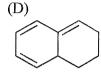
- 39. 請問下列何者能夠將 2-環已烯-1-酮(1-cyclohex-2-enone)還原成環已醇(cyclohexanol)?
 - $(A) H_2/Pt$
- (B) NaBH₄/CH₃OH
- (C) NaBH₄/H₂O
- (D) 以上皆是
- 40. 以下列化合物進行電子吸收光譜實驗,請問其結果何者具有最長波長之吸收帶(absorption band)?











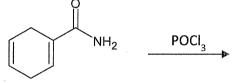
- 41. 1,3-環已二烯 4 個分子軌域的能量由低至高排序為: π_1 , π_2 , π_3 , π_4 。請問下列軌域何者為 其最低未佔用分子軌域(LUMO)?
 - $(A) \pi_1$

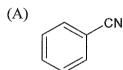
(B) π_2

 $(C) \pi_3$

(D) π_4

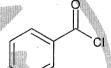
42. 請問下列化學反應的產物為何?

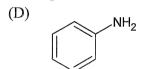




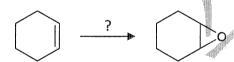






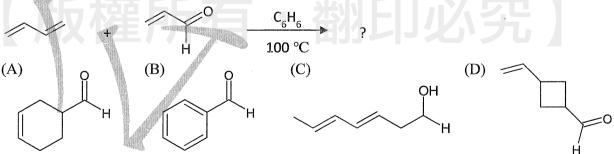


43. 請問下列化學反應所需的試劑為何?



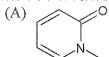
- (A) CH₃-(CO)-OOH
- (B) CH₃-CO-OH
- (C) CH₃-OH
- (D) Na₂O

44. 請問下列化學反應的產物為何?



- 45. 已知林德拉催化劑(Lindlar's catalyst)能夠將氫氣與炔(alkyne)反應成烯(alkene),請問下列何 者是林德拉催化劑的金屬成分?
 - (A) Pt
- (B) Au
- (C) Pd
- (D) Rh

46. 請問下列有機化合物何者不具芳香性?



- (D)

慈濟大學 112 學年度學十後中醫學系招生考試

化學科試題

本試題(含封面)共8頁:第8頁

(如有缺頁或毀損,應立即舉手請監試人員補發)

47. 請問下列何者是製備阿斯匹靈(aspirin)的最佳反應條件?

I.
$$COOH$$

$$Aspirin$$
III. $COOH$

$$COOH$$

$$COOH$$

$$COOH$$

$$COOH$$

$$COOH$$

$$CI$$

$$COOH$$

$$CH_3$$

$$COOH$$

$$CI$$

$$COOH$$

$$CH_3$$

$$COOH$$

48. 依照下列脂肪酸的熔點由低到高進行排序,請問何者正確?

CH₃(CH₂)₁₆CO₂H

(A) I < II < III < IV

I

 $CH_3(CH_2)_7CH=CH(CH_2)_7CO_2H$ (cis)

II

CH₃(CH₂)₇CH=CH(CH₂)₇CO₂H (trans)

Ш

 $(C) \mathbf{II} < \mathbf{IV} < \mathbf{III} < \mathbf{I}$

CH₃(CH₂)₇CH=CHCH₂CH=CH(CH₂)₇CO₂H (cis, cis)

IV

(D) IV < II < III < I

(B) IV < III < II < I49. 依照下列化合物的鹼性(basicity)強度由小到大進行排序,請問何者正確?

50. 請問下列何者的反應產物具有光學活性?

慈濟大學 112 學年度學士後中醫學系招生考試 化學科答案

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
В	C	A	C	D	A	A	D	A	C
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
С	D	С	D	C	D	С	В	В	A
21	22	23	24	25	26	27	28	29	30
D	C	A	A	D	D	C	C	В	В
31	32	33	34	35	36	37	38	39	40
В	В	D	В	D	A	В	В	A	D
41	42	43	44	45	46	47	48	49	50
С	A	A	A	С	В	D	D	A	С

慈濟大學 112 學年度學士後中醫學系入學招生考試 試題參考答案疑義釋疑公告

科	題	釋疑答覆	釋疑結果
目	號	日 日 不是 日 一 / 生	作规范不
		極性強者,在水中溶解度較高。 溶解度 Cis form: 0.2523 g/100 g H ₂ O; trans	
化		form: 0.0366 g/100 g H ₂ O	
學	25		維持原答案(D)
科		出處: Chemistry: Principles and Practice 第三版	
		作者:Reger, Daniel L./ Goode, Scott R./ Ball, David W.	
化學科	39	此反應還原反應產率最高者為(A),但是(B)和(C)也會產生部分環已醇。另外,(B)和(C)要加入 CeCl ₃ ,才會只還原酮基(Luche reduction)。因為(A)、(B)、(C)三者皆有可能產生環已醇,故本題答案更正為(D)以上皆是。	修正 正確答案為(D)

化 學

梁傑(梁家榮)老師提供

B

- 1. 請問下列錯合物的混成軌域和形狀之敘述何者正確?
 - (A) Ni(CO)₄, dsp², 平面四邊形
- (B) [Cu(H₂O)₄]²⁺, sp³, 四面體
- (C) Zn(NH₃)₄Cl₂, sp³d², 八面體
- (D) Pt(NH₃)₄Cl₄, dsp², 平面四邊形

本題為義守110(14)的考古題,不應該寫錯,詳解略

4.

- 4. 根據理想氣體方程式 PV = nRT,請問比熱容(heat capacity)在固定壓力(Cp)和固定體積(Cv) 下的差異值相當於?
 - (A) PV
- (B) Vn
- (C) nR
- (D) RT

只要遵守理想氣體方程式的氣體

其「莫耳」熱容量(molar heat capacity) Cp 和 Cv 的差值就是 R

題目問的是比熱容(heat capacity),因此差異改成 nR

- 5. 請問下列何者為熱化學的標準狀態?
 - (A) 0 K, 1 bar
- (B) 273 K, 0 bar
- (C) 298 K, 0 bar
- (D) 298 K, 1 bar

標準狀態其實只規定壓力為 1 bar,並未規定溫度 所以受溫度影響的熱力學性質的標準狀態其實應該要註明溫度 但 IUPAC 推薦使用 298 K 當作參考溫度 因此本題答案選 (D)

A

9. 已知
$$4 B_{(s)} + 3 O_{2(g)} \rightarrow 2 B_2 O_{3(s)}$$

 $B_2 H_{6(g)} + 3 O_{2(g)} \rightarrow B_2 O_{3(s)} + 3 H_2 O_{(g)}$
 $2 H_{2(g)} + O_{2(g)} \rightarrow 2 H_2 O_{(l)}$
 $H_2 O_{(l)} \rightarrow H_2 O_{(g)}$

 $\Delta H = -2035 \text{ kJ}$ $\Delta H = -572 \text{kJ}$

 $\Delta H = -2546 \text{ kJ}$

 $\Delta H = -572k$ $\Delta H = 44 \text{ kJ}$

請問 $2 B_{(s)} + 3 H_{2(g)} \rightarrow B_2 H_{6(g)}$ 的 ΔH 為何 ?

(A) 36 kJ

(B) 465 kJ

(C) 930 kJ

(D) 72 kJ

$$\bigcirc$$
 4 B_(s) + 3 O_{2(g)} \rightarrow 2 B₂O_{3(s)}

②
$$B_2H_{6(g)} + 3 O_{2(g)} \rightarrow B_2O_{3(s)} + 3 H_2O_{(g)}$$

(3)
$$2 H_{2(g)} + O_{2(g)} \rightarrow 2 H_2O_{(f)}$$

 \bigoplus $H_2O_{(l)} \rightarrow H_2O_{(g)}$

$$\frac{1}{2}\times0+(-2)+\frac{3}{2}\times3+3\times4$$

 $2B + 3H_2 \rightarrow B_2H_1$

$$\Delta H = \frac{1}{2} \times (-2546) + (+2635) + \frac{3}{2} \times (-572) + 3 \times (+44) = +36$$



- (A) N₂O₄
- (B) N₂O
- (C) NO₂
- (D) N_2O_3

NO₂的電子總數為奇數,必定屬於順磁性物質

13. 有關配位子(ligand)由強場(strong-field)至弱場(weak-field)的排序,請問下列何者正確?

(A) CO > NH₃ > Γ > H₂O

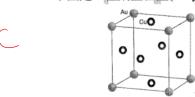
(B) $\Gamma > NH_3 > H_2O > CO$

(C) $CO > NH_3 > H_2O > \Gamma$

(D) $NH_3 > H_2O > CO > \Gamma$

化學光譜序列: CO > NH3 > H2O > I T-acceptor pure o-donor Weak T-donor Strong T-donor

15. 下圖是一種銅金合金(alloy)的晶格,請問其化學式為何?



- (A) CuAu
- (B) Cu₃Au₄
- (C) Cu₃Au
- (D) CuAu₃

Au: $\frac{1}{8} \times 8 = 1$ } 11/821: Cus Au

Cu: $\frac{1}{2} \times 6 = 3$

- 19. 以 0.500 M HCl 滴定 100.0 mL 0.250 M 苯胺(aniline, $K_b = 3.8 \times 10^{-10}$)。當滴定達當量點時,請問此溶液的 pH 值為何?
 - (A) 8.70
- (B) 2.68
- (C) 11.62
- (D) -0.85

$$pH = \frac{1}{2}(pka - lo C) = \frac{1}{2}[(14 - pkb) - logC] = \frac{1}{2}[(14 - 9.42) - logC) = 2.68$$

g

21. 從以下化學反應式:

$$2 A_{(g)} + B_{(g)} \iff A_2 B_{(g)}$$

$$2 A_{(g)} + C_{2(g)} \rightleftharpoons 2 AC_{(g)} \quad K_{p,q}$$

$$3/2 A_{2(g)} + B_{(g)} + C_{(g)} \stackrel{\checkmark}{=} AC_{(g)} + A_2B_{(g)} K_{p3}$$

請問下列何者選項可以表示以下反應的平衡常數?

$$3 A_{2(g)} + 3 B_{(g)} + 2 C_{(g)} \iff 3 A_2 B_{(g)} + C_{2(g)} K_{net} = ?$$

(A)
$$K_{net} = K_{p1} \times K_{p2} \times K_{p3}$$

(C)
$$K_{net} = K_{p1} - K_{p2} + 2 K_{p3}$$

(B)
$$K_{net} = K_{p1} \times 2 K_{p3} / K_{p2}$$

(D) $K_{net} = K_{p1} \times K_{p3}^2 / K_{p2}$

(D)
$$K_{net} = K_{p1} \times K_{p3}^2 / K_{p2}$$

$$\bigcirc 2 A_{(g)} + B_{(g)} \iff A_2 B_{(g)}$$

$$2 A_{(g)} + C_{2(g)} \iff 2 AC_{(g)}$$

$$(3) 3/2 A_{2(g)} + B_{(g)} + C_{(g)} \iff AC_{(g)} + A_2B_{(g)}$$

$$3A_0 + B + C \rightarrow AC + A2B$$

22. 將 200.0 mL 0.30 M HCIO (Ka for HCIO is 2.9 × 10 8)和 300.0 mL 0.20 M KCIO 的溶液混合後, 請問此溶液的 pH 值為何?

(A) 5.99

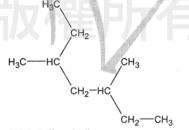
(B) 8.01

(C) 7.54

(D) 7.06

$$PH = pka + log(\frac{A^{-}}{HA}) = \left[8 - log(\frac{0.2 \times 300}{0.3 \times 200})\right] + log(\frac{0.2 \times 300}{0.3 \times 200}) = 7.54$$

23. 請問以下化合物的正確命名為何?

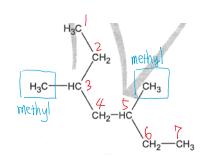


(A) 3,5-dimethylheptane

(C) 2,4-diethylpentane



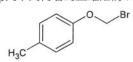
- (B) secondary ethylpentane
- (D) 2,3-dimethyl-2,3-diethylpropane



沒有主官能基,直接找最長鏈當主鏈 主鏈有7個碳,名稱應包含heptane,答案選(A)

27. 依照以下數據判讀來自分子式 C_8H_9BrO 的 1HNMR 圖譜,請問下列何者為正確結構?

triplet, δ 1.4 quartet, § 3.9 multiplet, δ 7.0 (4H)



I.

(C) III

II. Br IV.

(D) **IV**

Br (A) I (B) II

¹H NMR 數據分析:

- (1) 有互相耦合的 triplet 和 quartet,表示結構上含有乙基(-CH2CH3)
- (2) 7-8 ppm 的位置有 4 個 H,表示苯環屬於雙取代苯

cld川符合数據

28. 當 C_4H_8 與水和硫酸反應時,會產生三級醇(tertiary alcohol),請問以下何種 C_4H_8 的化學結 構符合以上的化學反應?

Ш.

(A) $CH_3CH_2CH = CH_2$

(C) $CH_3 - C = CH_2$ CH₃

- (B) $CH_3CH = CHCH_3$
- (D) CH₃CH₂CH₂CH₃



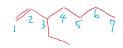
- 29. 請問以下有機化合物的命名何者正確?
 - (A) 3-butyl-4-pentene

B

(B) 3-ethyl-1-heptene

(C) 3-etheneheptane

(D) 5-ethyl-6-heptene



- 3-butyl-4-pentene (X) 3-ethyl-1-heptene (X)
- 3-etheneheptane (X)
- 3-ethyl-1-heptene (O)
- 30. 2-methyl-1-butanol 經氧化作用後,請問會產生下列哪些產物?
 - I. 2-methyl-1-butanone
 - II. 2-methylbutanal
 - III. 2-methylbutanoic acid

(A) II (B) II 和 III (D) III (C) I 和 III

31. 請預測下列化學反應的產物為何?



$$CH_2CH_3$$

 $CH_3 - CH_2 - CH - CH_2OH + Na ?$

(A)
$$CH_2CH_3$$

 $CH_3 - CH_2 - CH - C = O$
 OH

(B)
$$CH_2CH_3$$

 $CH_3 - CH_2 - CH - CH_2 - ONa + \frac{1}{2}H_2$

(C)
$$CH_2CH_3$$

 $CH_3 - CH_2 - CH - CH_2Na$

$$CH_2CH_3$$

 $CH_3 - CH_2 - C = CH_2 + H_2O$

Na 是活性金屬

可還原 ROH 中氧上的 H,產生 H2 和醇鈉(sodium alkoxide)



- 34. 在適當 pH 值的條件下,酮(ketone)或醛(aldehyde)能夠與一級胺(primary amine)進行反應產生亞胺(imine),請問下列何者是最佳反應的 pH 值?
 - (A) 2
- (B) 4.5
- (C) 7
- (D) 10

imine formation 的 pH 不能太高也不能太低,最恰當的 pH 大約在 4-5 之間



- 36. Merrifield 所開發的固相(solid-phase)胜肽合成法,是將帶有保護基的胺基酸接在高分子衍生物樹脂(polymer derivative resin)上,然後去除保護基,再依序連接其他的胺基酸單體,最後切除固相表面連結而取得目標胜肽。請問下列何者是切除表面連結的試劑?
 - (A) HF
- (B) CH₃COOH
- (C) 酚(phenol)
- (D) NaHCO₃

solid phase peptide synthesis 的最後一步就是利用 HF 切除保護基並且切除固相表面連結

2

- 38. 已知吡啶(pyridine, C_5H_5N)可進行硝化反應(nitration)。請問硝基(nitro-)取代基在吡啶環上的主要位置是在何處?
 - (A) 2-nitro
- (B) 3-nitro
- (C) 4-nitro
- (D) 以上皆是









(3-nitropyridine)

(本題與中興後西醫112(7)考一樣的概念)



40. 以下列化合物進行電子吸收光譜實驗,請問其結果何者具有最長波長之吸收帶(absorption band)?



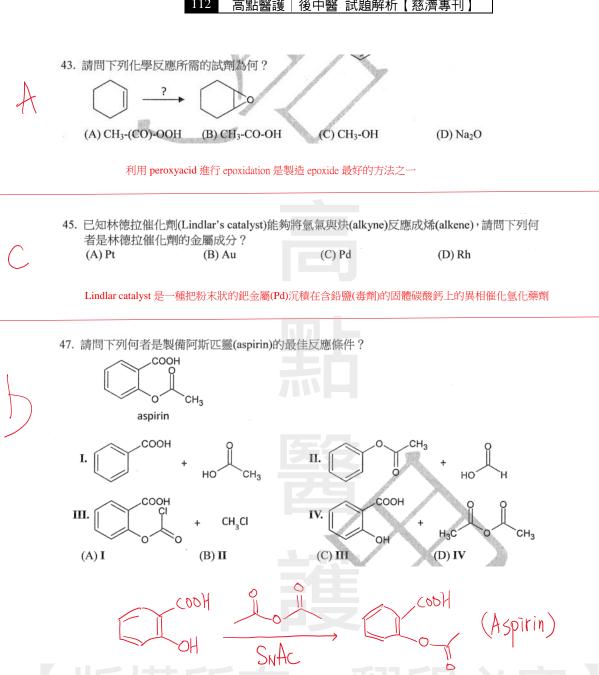








(D)選項的共軛 π 系統最長,吸收波長也會最長



49. 依照下列化合物的鹼性(basicity)強度由小到大進行排序,請問何者正確?

