

桃園市立平鎮高級中學 105 學年度第二學期 第二次定期考 高二化學試題

適用班級：208、210~213, 考試範圍：基礎化學(三)3-1~3-3(含比色法實驗)及沉澱表

填答方式：答案卡，姓名座號未詳細劃記扣總分 3 分，答案卷

答題說明：①1~15 單選題，每題選出一最適當答案，每題 3 分，答錯不倒扣，共 45 分；

②16~22 題多重選擇題，每題 5 分，答錯一選項倒扣  $\frac{1}{5}$  題分至該題零分為止，共 35 分；

③非選擇題，共 3 大題，配分如題所示，共 20 分；

④總分為 100 分

試卷頁數：共計 2 張，4 頁

一、單一選擇題(共15題，每題3分，答錯不倒扣，共45分)

( ) 1.  $\text{Cu}^{2+}_{(\text{aq})} + 4 \text{NH}_3_{(\text{g})} \rightleftharpoons \text{Cu}(\text{NH}_3)_4^{2+}_{(\text{aq})}$  之  $K_c = 2 \times 10^{14}$ ，若將 0.4 M  $\text{CuSO}_4$  與 1.8 M 氨水等體積混合，達成平衡時， $[\text{Cu}^{2+}]$  接近於多少 M？ (A)  $1.8 \times 10^{-15}$  (B)  $1 \times 10^{-11}$  (C)  $2 \times 10^{-8}$  (D)  $2 \times 10^{-5}$ 。

( ) 2. 下列平衡系中，畫線物質的平衡濃度  $C_1$  (mol/L) 與定溫下將物系容積減半後的新平衡濃度  $C_2$  (mol/L) 之比值為  $1 < \frac{C_2}{C_1} < 2$  的是何者？

(A)  $\text{H}_2\text{O}_{(l)} = \text{H}_2\text{O}_{(g)}$  (B)  $\text{H}_2_{(g)} + \text{I}_{2(g)} = 2 \text{HI}_{(g)}$  (C)  $\text{N}_{2(g)} + 3 \text{H}_{2(g)} = 2 \text{NH}_{3(g)}$  (D)  $\text{N}_2\text{O}_{4(g)} = 2 \text{NO}_{2(g)}$ 。

( ) 3. 有關氣體反應： $4 \text{H}_{2(g)} + \text{CS}_{2(g)} \rightleftharpoons \text{CH}_{4(g)} + 2 \text{H}_2\text{S}_{(g)}$ ，下列  $K_c$  與  $K_p$  的關係式中，何者正確？

(A)  $K_c = \frac{5}{3} K_p$  (B)  $K_c = K_p \times \left(\frac{1}{RT}\right)^2$  (C)  $K_c = K_p \times \left(\frac{1}{RT}\right)^{-2}$  (D)  $K_c = K_p \times (RT)^{-2}$ 。

( ) 4. 常溫時，下列四個相同容積的真空容器（甲~丁），分別充入四組不同莫耳數的各種氣體如下表，若其反應均為： $\text{CO}_{(g)} + 3 \text{H}_{2(g)} \rightleftharpoons \text{CH}_{4(g)} + \text{H}_2\text{O}_{(g)}$ ，試問達成平衡時，下列何組具有相同的平衡狀態？ (A) 甲和乙 (B) 丙和丁 (C) 乙和丙 (D) 甲和丙。

| 莫耳數              | 甲 | 乙 | 丙 | 丁 |
|------------------|---|---|---|---|
| CO               | 2 | 2 | 1 | 3 |
| H <sub>2</sub>   | 4 | 2 | 1 | 1 |
| CH <sub>4</sub>  | 2 | 3 | 3 | 2 |
| H <sub>2</sub> O | 2 | 3 | 3 | 2 |

( ) 5. 在化學反應  $\text{N}_{2(g)} + 3 \text{H}_{2(g)} \rightleftharpoons 2 \text{NH}_{3(g)}$  的平衡系中，不具有下列哪一種性質？

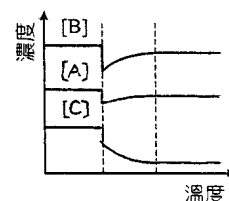
(A) 所有反應物皆變成產物 (B) 系統壓力維持不變 (C) 正反應速率等於逆反應速率 (D) 各物種莫耳數不變。

( ) 6.  $\text{HCl}_{(g)}$  分解產生  $\text{H}_{2(g)}$  和  $\text{Cl}_{2(g)}$  為一吸熱反應，其反應式如下： $2 \text{HCl}_{(g)} \rightleftharpoons \text{H}_{2(g)} + \text{Cl}_{2(g)}$ 。於 500 °C 的平衡常數 ( $K_c$ ) 為 0.01。若將 1.0 莫耳  $\text{HCl}_{(g)}$  放入體積為 1.0 升，溫度為 500 °C 的容器中，當反應達到平衡時， $\text{HCl}_{(g)}$  的分解百分率 (%) 最接近下列哪一選項？ (A) 5 (B) 17 (C) 25 (D) 33 (E) 40。

( ) 7. 欲分離混合溶液中  $\text{Mg}^{2+}$ 、 $\text{Pb}^{2+}$ 、 $\text{Cu}^{2+}$  之三種陽離子，可用下列何種方法？

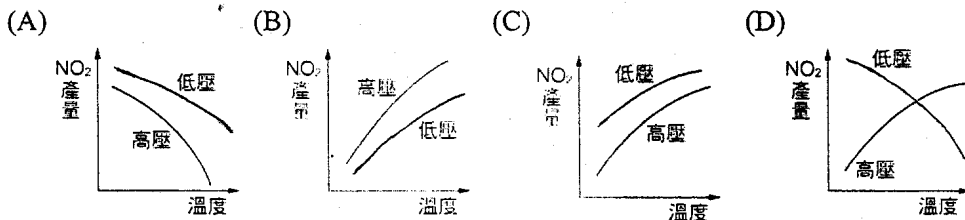
(A) 先加入  $\text{CO}_3^{2-}$ 、再加入  $\text{SO}_4^{2-}$  (B) 先加入  $\text{SO}_4^{2-}$ 、再加入  $\text{Cl}^-$  (C) 先加入  $\text{Cl}^-$ 、再加入  $\text{CO}_3^{2-}$  (D) 先加入  $\text{Cl}^-$ 、再加入  $\text{S}^{2-}$ 。

( ) 8. 在  $\text{A}_{(g)} + 3 \text{B}_{(g)} \rightleftharpoons 2 \text{C}_{(g)} + \text{熱}$  之平衡系統中，導入某種因素後，所引起的濃度變化情形如右圖，則所加之因素最可能是下列何項？ (A) 定溫定壓下通入  $\text{He}_{(g)}$  (B) 定容下升高溫度 (C) 定溫下壓縮體積 (D) 定溫下加入  $\text{C}_{(g)}$ 。

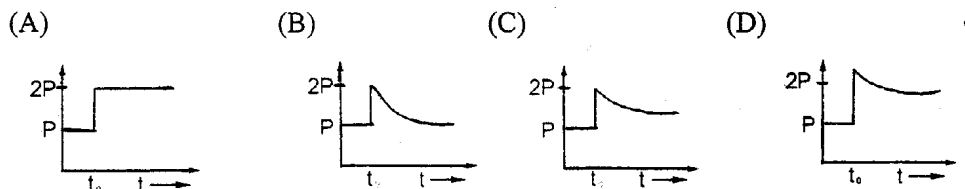


**題組：**有關二氧化氮與四氧化二氮之間平衡( $2\text{NO}_{2(g)} = \text{N}_2\text{O}_{4(g)}$ ,  $\Delta H = -59.0\text{ kJ}$ )的問題，試回答下列 9~10 題：

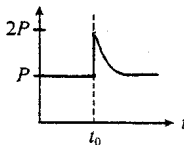
- ( ) 9. 以下哪一個圖最能表示在適當的溫度及壓力下， $\text{NO}_{2(g)}$  的產量與溫度、壓力的關係？



- ( ) 10. 在室溫下，若原平衡系的平衡壓力為  $P$ ，體積為  $V$ ，在  $t_0$  時間，容器體積減半為  $\frac{1}{2}V$ ，並維持為  $\frac{1}{2}V$ 。若溫度維持不變，則此系統壓力與時間的關係為何？



- ( ) 11. 平衡系  $\text{CaCO}_{3(s)} + \text{熱} = \text{CaO}_{(s)} + \text{CO}_{2(g)}$  壓力對時間的變化如右圖。則在  $t_0$  時間對平衡系統所施加之破壞平衡的因素可能為下列何者？ (A) 體積加倍 (B) 降低溫度 (C) 升高溫度 (D) 體積減半 (E) 加入  $\text{CaO}_{(s)}$ 。



- ( ) 12. 在  $25^\circ\text{C}$  時， $\text{Ag}(\text{CN})_2^-(\text{aq}) = \text{Ag}^+(\text{aq}) + 2\text{CN}^-(\text{aq})$  之解離平衡常數為  $1.8 \times 10^{-19}$ ，現將 0.2 莫耳的  $\text{AgNO}_3$  及 0.5 莫耳的  $\text{KCN}$  溶解成 1 升的水溶液，待平衡後， $[\text{Ag}^+]$  為若干 M？ (A) 0.1 (B)  $1.8 \times 10^{-18}$  (C)  $3.6 \times 10^{-18}$  (D)  $3.6 \times 10^{-19}$ 。

- ( ) 13. 反應  $a\text{R}_{(g)} = b\text{P}_{(g)}$  已達平衡，若定壓下突然降低溫度，則反應速率如圖 (一)；而定溫下突然加壓時，反應速率如圖 (二)。由此可知此反應為 (A) 吸熱反應，且  $a > b$  (B) 放熱反應，且  $a < b$  (C) 吸熱反應，且  $a < b$  (D) 放熱反應，且  $a > b$ 。

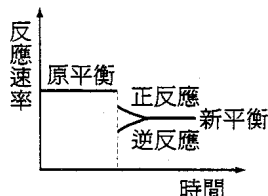


圖 (一)

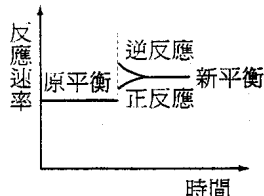
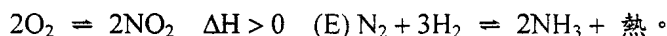


圖 (二)

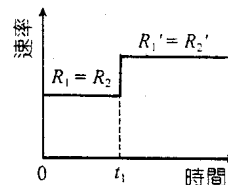
- ( ) 14. 若  $\text{A} + \text{B} = \text{C}$ ,  $K_c = 4$ ;  $2\text{A} + \text{D} = \text{C}$ ,  $K_c = 6$ ; 則  $\text{C} + \text{D} = 2\text{B}$ ,  $K_c = ?$  (A) 0.38 (B) 0.67 (C) 1.5 (D) 2.7。
- ( ) 15. 平衡常數  $= K_p$ ，若  $\text{AB}_{(g)} = \text{A}_{(g)} + \text{B}_{(g)}$  平衡系中  $\text{AB}$  的解離度為 50% 時，其平衡總壓為： (A)  $4K_p$  (B)  $3K_p$  (C)  $2K_p$  (D)  $K_p$ 。

## 二、多重選擇題(共 7 題，每題 5 分，答錯倒扣 1/5 題分至該題零分為止，共 35 分)

- ( ) 16. 在  $800^\circ\text{C}$  時，反應  $\text{CaCO}_{3(s)} = \text{CaO}_{(s)} + \text{CO}_{2(g)}$  的  $K_p$  為 190 mmHg，今於 8.8 升真空容器中充入下列物質，保持溫度在  $800^\circ\text{C}$ ，下列哪幾項可維持 190 mmHg 的平衡壓力？(原子量：Ca=40, O=16, C=12) (A) 1 克  $\text{CaCO}_3$  及 0.44 克  $\text{CO}_2$  (B) 4.4 克  $\text{CO}_2$  及 5.6 克  $\text{CaO}$  (C) 4.4 克  $\text{CO}_2$  及 0.56 克  $\text{CaO}$  (D) 3 克  $\text{CaCO}_3$  (E) 3 克  $\text{CaCO}_3$  及 5.6 克  $\text{CaO}$ 。
- ( ) 17. 下列哪些措施可使  $\text{N}_2\text{O}_{4(g)} = 2\text{NO}_{2(g)}$   $\Delta H > 0$  之平衡中紅棕色加深？ (A) 定容下通入更多  $\text{NO}_2$  (B) 升高溫度 (C) 加壓 (D) 定容下通入 He (E) 定溫膨脹。
- ( ) 18. 下列五種氣體反應中(反應物及生成物皆為氣體)，哪些反應之平衡，受加壓或加熱均向右移動？ (A)  $2\text{H}_2 + \text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{熱}$  (B)  $\text{CO} + \text{Cl}_2 = \text{COCl}_2$   $\Delta H > 0$  (C)  $\text{H}_2 + \text{I}_2 = 2\text{HI}$   $\Delta H > 0$  (D)  $\text{N}_2 +$



- ( ) 19. 反應： $\text{H}_{2(\text{g})} + \text{I}_{2(\text{g})} = 2\text{HI}_{(\text{g})} + \text{熱}$ ，反應速率與時間之關係圖如右 ( $R_1$ 、 $R_1'$  代表正反應速率； $R_2$ 、 $R_2'$  代表逆反應速率)，則在  $t_1$  時間時，反應速率可能如圖改變之因素為：(A) 升高溫度 (B) 加入催化劑 (C) 擴大容器體積 (D) 加入  $\text{H}_2$  (E) 壓縮容器體積。



- ( ) 20. 外加下列哪些 ( ) 中的因素能使平衡右移？ (A)  $\text{AgCl}_{(\text{s})} = \text{Ag}^+_{(\text{aq})} + \text{Cl}^-_{(\text{aq})}$  (加水) (B)  $\text{CaCO}_{3(\text{s})} = \text{CaO}_{(\text{s})} + \text{CO}_{2(\text{g})}$  (加  $\text{CaCO}_{3(\text{s})}$ ) (C)  $\text{N}_{2(\text{g})} + 3\text{H}_{2(\text{g})} = 2\text{NH}_{3(\text{g})} + 90 \text{ kJ}$  (定溫下，縮小體積) (D) 同(C)反應式 (加入鐵粉催化劑) (E) 同(C)反應式 (降低反應溫度)。
- ( ) 21. 假設 A、B、C 為三種理想氣體，在一密閉容器中，此三種氣體在  $25^\circ\text{C}$  時之初濃度及平衡濃度值如下表。試問下列敘述哪些正確？

| 化合物          | A    | B    | C    |
|--------------|------|------|------|
| 初濃度 (mol/L)  | 0.04 | 0.04 | 0    |
| 平衡濃度 (mol/L) | 0.03 | 0.01 | 0.02 |

- (A) 此反應可表示為  $\text{A} + 3\text{B} = 2\text{C}$  (B) 此反應之平衡常數約為  $1.33 \times 10^4$  (係數為最簡單整數者)  
 (C) 此一反應平衡時，B 氣體之分壓為 A 之 3 倍 (D) 此一反應平衡時，氣體 C 之莫耳分率為  $\frac{1}{3}$  (E)  
 當 B 和 C 的濃度相同時，A 的濃度約為 0.032 M。

- ( ) 22. 若自固體溶於純水中以達平衡，則下列溶度積之表示法哪些錯誤？

- (A)  $\text{Ag}_2\text{CrO}_{4(\text{s})}$  之  $K_{\text{sp}} = \frac{1}{2}[\text{CrO}_4^{2-}]^3$  (B)  $\text{Mg}(\text{OH})_{2(\text{g})}$  之  $K_{\text{sp}} = \frac{1}{2}[\text{OH}^-]^3$  (C)  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_{2(\text{s})}$  之  $K_{\text{sp}} = [\text{Ca}^{2+}]^3[\text{PO}_4^{3-}]^2$  (D)  $\text{Hg}_2\text{Cl}_{2(\text{s})}$  之  $K_{\text{sp}} = [\text{Cl}^-]^4$  (E)  $\text{CaCO}_{3(\text{s})}$  之  $K_{\text{sp}} = [\text{CO}_3^{2-}]^2$ 。

背面尚有非選擇題

三、非選擇題(共3題，配分如下所示，第1、2題需列出計算過程否則不予計分，共20分)

1. 定量  $\text{N}_2\text{O}_{4(g)}$  置於密閉容器中，加熱至  $127^\circ\text{C}$  後，部分解離生成  $\text{NO}_{2(g)}$ ，反應式  $\text{N}_2\text{O}_{4(g)} = 2\text{NO}_{2(g)}$ 。已知達平衡時容器內壓力為  $0.5\text{ atm}$ ，密度為  $1.052\text{ g/L}$ 。求：(分子量： $\text{N}_2\text{O}_4=92$ ， $\text{NO}_2=46$ )

(1) 容器中混合氣體的平均分子量？(3分) (2)  $\text{N}_2\text{O}_{4(g)}$  的解離百分率為何？(3分) (3) 平衡常數  $K_p$ 。(3分)

2. 下列是在特定溫度下利用目視比色法，求平衡常數的實驗。實驗步驟如下：

(I) 先行配製標準溶液：取 5 毫升  $0.20\text{ M}$  的  $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3(aq)$ ，加入 5 毫升  $0.002\text{ M}$  的  $\text{KSCN}(aq)$  混合均勻，置於比色管中當作標準液甲。

(II) 再將 5 毫升  $0.08\text{ M}$  的  $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3(aq)$  與 5 毫升  $0.002\text{ M}$  的  $\text{KSCN}(aq)$  混合均勻於另一個完全相同的比色管中，將此溶液標示為乙溶液。

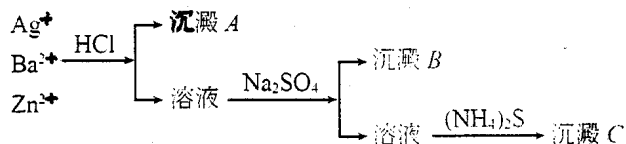
(III) 調整標準液高度使甲、乙兩比色管顏色深淺看起來相同。實驗結果測得甲、乙兩管液面高度分別為  $8.0$ 、 $10.0\text{ cm}$ 。

(1) 比色管中，標準液的顏色為何？(1分)

(2) 標準液中之  $\text{FeSCN}^{2+}$  濃度為何？(1分)

(3) 反應  $\text{Fe}^{3+}(aq) + \text{SCN}^-(aq) = \text{FeSCN}^{2+}(aq)$  的濃度平衡常數  $K_c = ?$  (3分)

3. 寫出沉澱 A、B、C 之化學式與顏色。(共6分，每個1分)



二年 班 座號： 姓名：

桃園市立平鎮高級中學 105學年第2學期 月考二 二年級不限組別基礎化學Ⅱ [20170518200020101338] 全體考生 試題分析表

| 題號                                      | 題型   | 題分 | 標準答案 | 全體  |     |     |     |     | 216 |    |    |    |    | 高分組 |   |    |    |    | 58 |    |   |        |       | 低分組   |   |   |   |  | 58 |  |  |  |  | 全體答對率 | 難易指數 | 鑑別指數 |
|-----------------------------------------|------|----|------|-----|-----|-----|-----|-----|-----|----|----|----|----|-----|---|----|----|----|----|----|---|--------|-------|-------|---|---|---|--|----|--|--|--|--|-------|------|------|
|                                         |      |    |      | A   | B   | C   | D   | E   | 未   | A  | B  | C  | D  | E   | 未 | A  | B  | C  | D  | E  | 未 | A      | B     | C     | D | E | 未 |  |    |  |  |  |  |       |      |      |
| 1                                       | 單選題  | 3  | B    | 44  | 109 | 44  | 19  | 0   | 0   | 7  | 44 | 4  | 3  | 0   | 0 | 14 | 13 | 24 | 7  | 0  | 0 | 50.46% | 0.491 | 0.534 |   |   |   |  |    |  |  |  |  |       |      |      |
| 2                                       | 單選題  | 3  | D    | 14  | 13  | 78  | 111 | 0   | 0   | 3  | 2  | 16 | 37 | 0   | 0 | 6  | 6  | 29 | 17 | 0  | 0 | 51.39% | 0.466 | 0.345 |   |   |   |  |    |  |  |  |  |       |      |      |
| 3                                       | 單選題  | 3  | C    | 4   | 9   | 156 | 47  | 0   | 0   | 1  | 1  | 49 | 7  | 0   | 0 | 2  | 5  | 29 | 22 | 0  | 0 | 72.22% | 0.672 | 0.345 |   |   |   |  |    |  |  |  |  |       |      |      |
| 4                                       | 單選題  | 3  | D    | 5   | 21  | 20  | 170 | 0   | 0   | 0  | 2  | 0  | 56 | 0   | 0 | 5  | 9  | 13 | 31 | 0  | 0 | 78.70% | 0.750 | 0.431 |   |   |   |  |    |  |  |  |  |       |      |      |
| 5                                       | 單選題  | 3  | A    | 183 | 9   | 6   | 17  | 0   | 1   | 54 | 1  | 0  | 3  | 0   | 0 | 41 | 3  | 3  | 10 | 0  | 1 | 84.72% | 0.819 | 0.224 |   |   |   |  |    |  |  |  |  |       |      |      |
| 6                                       | 單選題  | 3  | B    | 42  | 85  | 39  | 32  | 17  | 1   | 10 | 36 | 4  | 2  | 6   | 0 | 11 | 12 | 17 | 12 | 6  | 0 | 39.35% | 0.414 | 0.414 |   |   |   |  |    |  |  |  |  |       |      |      |
| 7                                       | 單選題  | 3  | D    | 11  | 99  | 27  | 79  | 0   | 0   | 1  | 21 | 4  | 32 | 0   | 0 | 7  | 27 | 13 | 11 | 0  | 0 | 36.57% | 0.371 | 0.362 |   |   |   |  |    |  |  |  |  |       |      |      |
| 8                                       | 單選題  | 3  | A    | 153 | 37  | 17  | 9   | 0   | 0   | 49 | 3  | 2  | 4  | 0   | 0 | 28 | 20 | 7  | 3  | 0  | 0 | 70.83% | 0.664 | 0.362 |   |   |   |  |    |  |  |  |  |       |      |      |
| 9                                       | 單選題  | 3  | C    | 29  | 36  | 137 | 14  | 0   | 0   | 5  | 4  | 48 | 1  | 0   | 0 | 11 | 18 | 22 | 7  | 0  | 0 | 63.43% | 0.603 | 0.448 |   |   |   |  |    |  |  |  |  |       |      |      |
| 10                                      | 單選題  | 3  | C    | 20  | 95  | 97  | 4   | 0   | 0   | 3  | 26 | 29 | 0  | 0   | 0 | 7  | 23 | 25 | 3  | 0  | 0 | 44.91% | 0.466 | 0.069 |   |   |   |  |    |  |  |  |  |       |      |      |
| 11                                      | 單選題  | 3  | D    | 3   | 11  | 20  | 175 | 7   | 0   | 1  | 2  | 2  | 51 | 2   | 0 | 2  | 5  | 14 | 32 | 5  | 0 | 81.02% | 0.716 | 0.328 |   |   |   |  |    |  |  |  |  |       |      |      |
| 12                                      | 單選題  | 3  | C    | 7   | 41  | 130 | 37  | 0   | 1   | 0  | 8  | 46 | 4  | 0   | 0 | 4  | 16 | 27 | 10 | 0  | 1 | 60.19% | 0.629 | 0.328 |   |   |   |  |    |  |  |  |  |       |      |      |
| 13                                      | 單選題  | 3  | B    | 16  | 135 | 38  | 26  | 0   | 1   | 4  | 48 | 3  | 3  | 0   | 0 | 9  | 15 | 19 | 14 | 0  | 1 | 62.50% | 0.543 | 0.569 |   |   |   |  |    |  |  |  |  |       |      |      |
| 14                                      | 單選題  | 3  | A    | 161 | 15  | 23  | 17  | 0   | 0   | 53 | 2  | 3  | 0  | 0   | 0 | 28 | 9  | 12 | 9  | 0  | 0 | 74.54% | 0.698 | 0.431 |   |   |   |  |    |  |  |  |  |       |      |      |
| 15                                      | 單選題  | 3  | B    | 19  | 90  | 70  | 37  | 0   | 0   | 2  | 38 | 9  | 9  | 0   | 0 | 8  | 12 | 28 | 10 | 0  | 0 | 41.67% | 0.431 | 0.448 |   |   |   |  |    |  |  |  |  |       |      |      |
| 16                                      | 多重選五 | 5  | BDE  | 78  | 141 | 93  | 152 | 130 | 2   | 14 | 42 | 23 | 43 | 44  | 0 | 30 | 36 | 30 | 34 | 24 | 0 | 14.81% | 0.138 | 0.207 |   |   |   |  |    |  |  |  |  |       |      |      |
| 17                                      | 多重選五 | 5  | ABC  | 142 | 185 | 124 | 47  | 77  | 0   | 50 | 54 | 44 | 3  | 12  | 0 | 30 | 40 | 33 | 29 | 18 | 0 | 29.17% | 0.310 | 0.517 |   |   |   |  |    |  |  |  |  |       |      |      |
| 18                                      | 多重選五 | 5  | BD   | 31  | 198 | 46  | 188 | 34  | 0   | 5  | 57 | 6  | 56 | 6   | 0 | 20 | 45 | 25 | 36 | 21 | 0 | 65.74% | 0.560 | 0.534 |   |   |   |  |    |  |  |  |  |       |      |      |
| 19                                      | 多重選五 | 5  | BE   | 66  | 200 | 24  | 38  | 160 | 0   | 10 | 56 | 3  | 4  | 49  | 0 | 33 | 48 | 14 | 24 | 33 | 0 | 50.46% | 0.431 | 0.586 |   |   |   |  |    |  |  |  |  |       |      |      |
| 20                                      | 多重選五 | 5  | ACE  | 148 | 63  | 195 | 49  | 188 | 0   | 49 | 6  | 56 | 10 | 55  | 0 | 22 | 33 | 46 | 23 | 40 | 0 | 39.81% | 0.336 | 0.500 |   |   |   |  |    |  |  |  |  |       |      |      |
| 21                                      | 多重選五 | 5  | ABDE | 193 | 134 | 95  | 117 | 107 | 0   | 55 | 44 | 10 | 42 | 40  | 0 | 43 | 28 | 36 | 27 | 27 | 0 | 13.43% | 0.172 | 0.310 |   |   |   |  |    |  |  |  |  |       |      |      |
| 22                                      | 多重選五 | 5  | AD   | 153 | 102 | 66  | 164 | 74  | 3   | 53 | 17 | 7  | 53 | 17  | 1 | 25 | 39 | 32 | 38 | 21 | 2 | 29.17% | 0.276 | 0.448 |   |   |   |  |    |  |  |  |  |       |      |      |
| 選填題或五選項以上各題以 1(或A) 表示作答正確, 2(或B) 表示作答錯誤 |      |    |      |     |     |     |     |     |     |    |    |    |    |     |   |    |    |    |    |    |   |        |       |       |   |   |   |  |    |  |  |  |  |       |      |      |

五擇 (64, 57, 47, 34, 26) 平均 45.75/80