

**嘉南藥理大學 109 學年度第一學期轉學暨轉系招生藥學系考試**  
**考試科目 (一) 普通化學試題【四技二年級】** **本試題共 1 張 2 面**

准考證號碼：

<b>注意 事項</b>	一、 本試題計 40 題，每題 2.5 分，合計共 100 分。每題都有(A)(B)(C)(D)四個答案，其中只有一個是正確，請將正確的答案選出，然後在答案卡上同一題號相對位置方格範圍內，用 2B 鉛筆全部塗黑，答對者得題分，答錯與不答者該題以零分計。【※轉學考答錯有倒扣，轉系不倒扣※】 二、 請先將本試題准考證號碼方格內，填上自己准考證號碼，考完後將「答案卡」及「試題」一併繳回。
------------------	---

1. Potassium bicarbonate 的化學式為 (A)  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  (B)  $\text{NaHCO}_3$  (C)  $\text{K}_2\text{CO}_3$  (D)  $\text{KHCO}_3$
2. 下列物質何者不具氧化力? (A)  $\text{HNO}_3$  (B)  $\text{KMnO}_4$  (C)  $\text{H}_2\text{CrO}_4$  (D)  $\text{HCl}$
3.  $\text{Cu}(\text{OH})_2$  ( $M_w$  97.57,  $K_{sp}=2.2 \times 10^{-20}$ ) 其水中溶解度為多少? (A)  $1.8 \times 10^{-7}$  g/L (B)  $1.8 \times 10^{-5}$  g/L (C)  $7.2 \times 10^{-6}$  g/L (D)  $3.6 \times 10^{-5}$  g/L
4.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$ (I),  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{OH}$ (II)和  $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$ (III) 三者酸性強度比較為 (A) I>II>III (B) I>III>II (C) III>II>I (D) III>I>II
5.  $\text{N}_2$ ,  $\text{O}_3$ ,  $\text{SO}_2$ ,  $\text{CO}_2$ ,  $\text{H}_2\text{O}$  和  $\text{I}_3^-$  等化合物或離子形狀為直線者有幾個? (A) 1 (B) 2 (C) 3 (D) 4
6. 下列各分子的幾何結構，具有兩種鍵長的分子為 (A)  $\text{PCl}_5$  (B)  $\text{NCl}_3$  (C)  $\text{XeF}_4$  (D)  $\text{CH}_4$
7. 下列物質何者不是聚合物? (A) 蛋白質 (B) 核酸 (C) 類固醇 (D) 纖維素
8.  $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}$  的同分異構物有多少個? (A) 4 個 (B) 5 個 (C) 6 個 (D) 高於 6 個
9. 下列化合物何者沸點最高? (A) 丙烷 (B) 乙醇 (C) 醋酸 (D) 乙醛
10. Octane 的分子量為 (A) 86 (B) 114 (C) 142 (D) 128
11. 22.0 g  $\text{NaCl}$ ( $M_w$ . 58.44) 和 21.0 g  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ( $M_w$ . 98.0)混合產生鹽酸和硫酸鈉，合者是 limiting reagent? (A)  $\text{NaCl}$  (B)  $\text{H}_2\text{SO}_4$  (C)  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  (D)  $\text{HCl}$
12. 60.0 g  $\text{Al}_2\text{O}_3$  和 30.0 g 碳反應最高可產生多少克的鋁 (原子量: C 12.00; O 16.00; Al 26.99)? 反應式(未平衡)如下:  $\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{C} \rightarrow \text{Al} + \text{CO}$  (A) 30.0 g (B) 7.9 g (C) 31.8 g (D) 45.0 g
13. 下列元素何者第一游離能最高? (A) Sn (B) Si (C) Ge (D) C
14. 碳氫化合物具有 triple bond 者稱為 (A) Alkane (B) Alkene (C) Alkyne (D) Arene
15. 某非電解質 24.0 克溶於 500.0 克的水中所形成的水溶液凝固點為  $-0.47^\circ\text{C}$  [ $K_f(\text{H}_2\text{O})=1.86^\circ\text{C}/m$ ]，則該非電解質的莫耳分子量為 (A) 41.9 克 (B) 54.9 克 (C) 178 克 (D) 190 克
16. 某一級反應的速率常數為  $3 \times 10^{-3} \text{ s}^{-1}$ ，則該反應剩 25%反應物需耗時 (A) 95.8 s (B) 462 s (C) 231 s (D) 201 s
17. 0.10M  $\text{CH}_3\text{COOH}$ ( $K_a=1.8 \times 10^{-5}$ ) 25.00 mL 與 0.010M  $\text{CH}_3\text{COONa}$  25.00 mL 混合後的 pH 值為 (A) 2.87 (B) 5.74 (C) 4.75 (D) 3.74
18. 下列化學鍵長度比較何者正確?(A)  $\text{SiO}_3^{2-} > \text{CO}_3^{2-} > \text{CO}_2$  (B)  $\text{CO}_3^{2-} > \text{SiO}_3^{2-} > \text{CO}_2$  (C)  $\text{CO}_2 > \text{SiO}_3^{2-} > \text{CO}_3^{2-}$  (D)  $\text{CO}_3^{2-} > \text{CO}_2 > \text{SiO}_3^{2-}$
19. 化學鍵能如下: C-C(347kJ/mol); C-H(414kJ/mol); C=C(611kJ/mol); H-H(436kJ/mol); 預估下列方程式反應熱:  
 $\text{C}_2\text{H}_4(\text{g}) + \text{H}_2(\text{g}) \rightarrow \text{C}_2\text{H}_6(\text{g}) \quad \Delta H^\circ_{\text{rxn}} = ?$  (A) -128kJ (B) +98kJ (C) -102kJ (D) -166kJ
20. 利用 Hess's law 計算  $\text{NO}(\text{g}) + \text{O}(\text{g}) \rightarrow \text{NO}_2(\text{g}) \quad \Delta G^\circ_{\text{rxn}} = ?$   
 $2 \text{O}_3(\text{g}) \rightarrow 3 \text{O}_2(\text{g}) \quad \Delta G^\circ_{\text{rxn}} = +489.6 \text{ kJ};$   
 $\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2 \text{O}(\text{g}) \quad \Delta G^\circ_{\text{rxn}} = +463.4 \text{ kJ};$   
 $\text{NO}(\text{g}) + \text{O}_3(\text{g}) \rightarrow \text{NO}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \quad \Delta G^\circ_{\text{rxn}} = -199.5 \text{ kJ};$   
 (A) +753.5 kJ (B) +277.0 kJ (C) -676.0 kJ (D) -1152.5 kJ
21.  $\text{CH}_3\text{NH}_3\text{Cl}$  溶液濃度 1.60 M，則 pH 最接近何者(已知  $\text{CH}_3\text{NH}_2 K_b$  為  $3.7 \times 10^{-4}$ ) (A) 3.6 (B) 5.2 (C) 8.8 (D) 12.4

< 背面尚有題目 >

22.  ${}_{34}\text{Se}^{2-}$ 在基態(ground state)的電子組態為 (A)  $[\text{Ar}] 4s^2 3d^{10} 4p^6$  (B)  $[\text{Ar}] 4s^2 3d^{10} 4p^2$  (C)  $[\text{Ar}] 4s^2 4p^6$  (D)  $[\text{Ar}] 4s^2 3d^{10} 4p^4$
23. 下列何者在基態時有最多的未配對電子 (A)  ${}_{24}\text{Cr}^{2+}$  (B)  ${}_{25}\text{Mn}^{2+}$  (C)  ${}_{28}\text{Ni}^{2+}$  (D)  ${}_{29}\text{Cu}^+$
24. 某原子的電子游離能依序為  $I_1 = 577.9 \text{ kJ/mol}$ ,  $I_2 = 1820 \text{ kJ/mol}$ ,  $I_3 = 2750 \text{ kJ/mol}$ ,  $I_4 = 11,600 \text{ kJ/mol}$ , and  $I_5 = 14,800 \text{ kJ/mol}$ . 則此原子最可能是 (A) Al (B) Cl (C) K (D) Se
25. 依據 VSEPR 理論,  $\text{PF}_5$ 的幾何結構為 (A)直線形 (B)三角平面形 (C) 三角錐形 (D) 三角雙錐形
26. 下列化學鍵結, 何者極性最強 (A) B—C (B) C—N (C) C—O (D) Si—O
27. 在  $\text{AsCl}_3$  路易士電子點結構中具有 (A) 總共 84 個電子點 (B) 2 個單鍵, 1 個雙鍵, 9 組孤電子對 (C) 3 個單鍵, 10 組孤電子對 (D) 1 個單鍵, 2 個雙鍵, 8 組孤電子對
28. 在  $\text{CNO}^-$ 最佳化之路易士結構中, 其中心原子 N 之形式電荷為 (A) +2 (B) +1 (C) 0 (D) -1
29. 下列何者之路易士結構未遵循八隅體規則 (A)  $\text{N}_2\text{O}$  (B)  $\text{CS}_2$  (C)  $\text{PH}_3$  (D)  $\text{SF}_4$
30.  $\text{XeO}_4$  立體幾何形狀為 (A) 平面三角形 (B) 三角錐形 (C) 四面體形 (D) 三角雙錐形
31. 重量百分比為 15.00%的乳糖溶液( $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$ , 342.30 g/mol), 密度為 1.0602 g/mL (20°C), 則其體積莫耳濃度為 (A) 0.03097 M (B) 0.4133 M (C) 0.4646 M (D) 1.590 M
32. 三種水溶液: (甲)0.100 m ethanol, (乙)0.050 m  $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$ , (丙)0.090 m NaCl, 沸點由低到高依序排列, 何者正確 (A) (甲) < (丙) < (乙) (B) (甲) < (乙) < (丙) (C) (乙) < (丙) < (甲) (D) (丙) < (乙) < (甲)
33. 將 20.0 g 某化合物溶於 500. g 苯中, 測得此溶液凝固點為 3.77 °C, 若純苯凝固點為 5.444 °C, 且其  $K_f = 5.12 \text{ }^\circ\text{C/m}$ , 則此化合物分子量最接近之值為 (A) 100 g/mol (B) 120 g/mol (C) 150 g/mol (D) 180 g/mol
34. 某非電解質水溶液滲透壓為 10.50 atm (25°C), 則該水溶液沸點最可能為 (假設溶質體積可以忽略且水溶液密度為  $1.00\text{g/cm}^3$ ,  $R = 0.08206 \text{ L} \cdot \text{atm/K} \cdot \text{mol}$ , 純水  $K_b = 0.52\text{ }^\circ\text{C/m}$ ) (A) 100.22°C (B) 99.78°C (C) 100.43°C (D) 99.57°C
35. 將  $\text{H}_2\text{Se}$ ,  $\text{H}_2\text{Te}$ , 及  $\text{H}_2\text{S}$  依照酸度增加的次序排列 (A)  $\text{H}_2\text{S} < \text{H}_2\text{Se} < \text{H}_2\text{Te}$  (B)  $\text{H}_2\text{S} < \text{H}_2\text{Te} < \text{H}_2\text{Se}$  (C)  $\text{H}_2\text{Te} < \text{H}_2\text{S} < \text{H}_2\text{Se}$  (D)  $\text{H}_2\text{Se} < \text{H}_2\text{S} < \text{H}_2\text{Te}$
36. 在 0.175M 草酸( $\text{C}_2\text{H}_2\text{O}_4$ )溶液中, 草酸根離子( $\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$ )濃度為(已知  $\text{C}_2\text{H}_2\text{O}_4 : K_{a1} = 6.5 \times 10^{-2}$ ,  $K_{a2} = 6.1 \times 10^{-5}$ ) (A) 0.11 M (B)  $6.1 \times 10^{-5} \text{ M}$  (C)  $4.0 \times 10^{-6} \text{ M}$  (D) 0.0791 M
37. 下列何者溶於水中呈鹼性溶液 (A)  $\text{NaNO}_2$  (B) NaCl (C)  $\text{NH}_4\text{NO}_3$  (D) KBr
38. 化學反應  $\text{AgI}(\text{s}) + 2\text{NH}_3(\text{aq}) \rightleftharpoons \text{Ag}(\text{NH}_3)_2^+(\text{aq}) + \text{I}^-(\text{aq})$ . 已知  $\text{AgI}$ ,  $K_{sp} = 8.3 \times 10^{-17}$ ;  $\text{Ag}(\text{NH}_3)_2^+$ ,  $K_f = 1.5 \times 10^7$ , 計算該反應平衡常數  $K_c =$  (A)  $1.8 \times 10^{23}$  (B)  $5.5 \times 10^{-24}$  (C)  $1.2 \times 10^{-9}$  (D)  $1.8 \times 10^{-10}$
39. 電流電池反應  $\text{Ni}(\text{s}) + \text{At}_2(\text{s}) \rightleftharpoons \text{Ni}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{At}^-(\text{aq})$ , 其標準電池電位  $E^\circ_{\text{cell}}$  為 0.55 V, 若鎳半電池之標準電極電位  $E^\circ = -0.25 \text{ V}$ , 則砒之標準電極電位  $E^\circ$  為 (A) 0.80 V (B) 0.30 V (C) -0.30 V (D) -0.80 V
40. 氧化還原反應  $a \text{CrO}_4^{2-}(\text{aq}) + b \text{SO}_3^{2-}(\text{aq}) + c \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightleftharpoons d \text{Cr}(\text{OH})_3(\text{s}) + e \text{SO}_4^{2-}(\text{aq}) + f \text{OH}^-(\text{aq})$  平衡係數後(a、b、c、d、e、f 為最小整數比),  $a + b + c =$  (A) 10 (B) 5 (C) 12 (D) 8

嘉南藥理大學 109 學年度第一學期轉學暨轉系招生藥學系考試  
考試科目 (二) 普通生物學試題【四技二年級】 本試題共 1 張 2 面

准考證號碼：□□□□□□□□

注意事項	一、 本試題計 40 題，每題 2.5 分，合計共 100 分。每題都有(A)(B)(C)(D)四個答案，其中只有一個是正確，請將正確的答案選出，然後在答案卡上同一題號相對位置方格範圍內，用 2B 鉛筆全部塗黑，答對者得題分，答錯與不答者該題以零分計。【※轉學考答錯有倒扣，轉系不倒扣※】 二、 請先將本試題准考證號碼方格內，填上自己准考證號碼，考完後將「答案卡」及「試題」一併繳回。
------	---

- 植物的葉綠素位於： (A)葉綠體的內膜 (B)葉綠體的外膜 (C)葉綠體的基質 (D)葉綠體的類囊體
- 下列何者為高基氏體的功用？ (A)蛋白質分泌 (B)脂質分解 (C)核酸合成 (D)鈣離子儲存
- 下列關於 COVID-19 的敘述，何者錯誤？ (A)屬於 DNA 病毒 (B)屬於冠狀病毒 (C)透過棘狀蛋白(spike protein)結合到宿主細胞膜上的第二型血管收縮素轉化酶(angiotensin-converting enzyme 2) (D)可利用 polymerase chain reaction 檢測
- 下列有關真菌的敘述，何者錯誤？ (A)屬於真核生物 (B)酵母菌是多細胞真菌 (C)細胞壁主要成分為幾丁質(chitin) (D)生態系統中的分解者
- 植物光合作用中的卡爾文循環(Calvin cycle)在何處進行？ (A)葉綠體的基質 (B)粗糙內質網 (C)類囊體 (D)粒線體
- 下列何種植物繁殖方式屬於有性生殖？ (A)落地生根 (B)西瓜的種子繁殖 (C)草莓的走莖繁殖 (D)番薯的塊根繁殖
- 下列何者沒有維管束的構造？ (A)蕨類 (B)蘚苔植物 (C)被子植物 (D)裸子植物
- 酵母菌在分類上與何種微生物最為接近？ (A)藍綠菌 (B)龍根菌 (C)紅麴菌 (D)大腸桿菌
- 下列何種細胞骨架可協助肌肉收縮？ (A)膠原蛋白(collagen) (B)微管(microtubule) (C)中間絲(intermediate filament) (D)微絲(microfilament)
- 下列何者非 RNA 病毒？ (A)A 型流感病毒 (B)人類免疫缺乏病毒 (C)菸草鑲嵌病毒 (D)腺病毒
- 下列關於基因調控的敘述，何者錯誤？ (A)原核細胞不具有基因調控機制 (B)表觀遺傳學(epigenetics)的調控機制不會改變 DNA 序列 (C)DNA 甲基化是一種表觀遺傳修飾 (D)X 染色體失活現象(X chromosome inactivation)發生在胚胎發育時期
- 下列關於水的敘述，何者錯誤？ (A)10°C 水的密度大於 4°C 水的密度 (B)氫鍵使水具有凝聚力(cohesive force) (C)人體最佳溶劑 (D)水分子可透過蒸發方式達到溫度調節
- Polymerase chain reaction 主要應用在： (A)生產蛋白質 (B)分析 RNA (C)擴增 DNA 片段 (D)重組蛋白質
- 下列何者非性聯遺傳？ (A)囊狀纖維化症 (B)血友病 (C)色盲 (D)腎上腺腦白質退化症
- 北方墨點法(Northern blot)可探測樣品中的何種分子？ (A)DNA (B)RNA (C)蛋白質 (D)胺基酸
- 下列關於 DNA 複製與 DNA 轉錄的敘述，何者正確？ (A)皆以 DNA 為模板合成產物 (B)皆以 3'→5'方向合成產物 (C)皆使用相同的酵素 (D)皆使用相同的核苷酸原料
- 膚色為多基因遺傳，顯性基因愈多，膚色愈深，已知三人的基因型分別為①AAbbcc；②AaBbcc；③AaBBCc，下列何者正確？ (A)①膚色最深，③膚色最淺 (B)③膚色最深，②膚色最淺 (C)③膚色最深，①膚色最淺 (D)②膚色最深，③膚色最淺
- 下列關於母馬和公驢雜交的敘述，何者錯誤？ (A)馬和驢是同屬不同種的生物 (B)後代稱為騾 (C)後代不具生殖能力 (D)屬於合子前屏障(prezygotic barriers)機制
- 下列關於生物因子的敘述，何者錯誤？ (A)綠色植物屬於生產者 (B)腐生細菌屬於初級消費者 (C)蛙屬於次級消費者 (D)蛇屬於三級消費者
- 下列關於 agarose gel electrophoresis 進行 DNA 分析的敘述，何者錯誤？ (A)可利用分子大小分離 DNA (B)DNA 由負極往正極移動 (C)欲分離 1kb 和 0.5kb DNA 所製備的膠體濃度比欲分離 6 kb 和 7 kb DNA 所製備的膠體濃度高 (D)此技術可將雙股 DNA 分離成單股 DNA
- 下列對於大腸桿菌 *trp* operon (色胺酸操縱組)的敘述，何者錯誤？ (A)環境缺乏 tryptophan 時，其調控基因表現出來的抑制蛋白(repressor)並沒有活性 (B)當抑制蛋白(repressor)有活性時，就會結合在操作子(operator) (C)環境具有充足 tryptophan 時，細菌會打開 *trp* operon 利用 tryptophan 養分 (D)其調控基因的位置並不位在 *trp* operon 序列中

<背面尚有題目>

22. 科學家想知道某一種藥物是否會誘發正常細胞打開(turn on)某些基因時，主要去偵測、分析該細胞表現出哪一種成分的組成序列，就能推測是哪些基因有被打開了?(A)DNA (B)細胞核的 pre-mRNA (C)細胞質的 mRNA (D)蛋白質
23. 下列對於 RNA 分子的敘述，何者錯誤?有些 RNA 分子可以 (A)扮演酵素的功能 (B)扮演基因調控物質的角色 (C)反轉錄成 DNA (D)由 3'往 5'方向做模板轉譯成蛋白質
24.  $\text{Na}^+\text{-K}^+$  pump 被稱為是一種 electrogenic pump, 其主要原因, 是因為它可以 (A) pump 電子於細胞膜內外 (B) pump  $\text{H}^+$  到細胞外 (C) 使細胞產生膜電位(membrane potential) (D) 使鈉原子、鉀原子失去電子, 呈現離子化狀態
25. 生物組成的四大類有機物質中, 唯一不屬於巨分子(macromolecule)的是哪一種成分? (A)醣類 (B)蛋白質 (C)脂質 (D)核酸
26. 細胞週期的調控系統中, 以哪一個檢查站(checkpoint)最重要? (A)  $\text{G}_0$  (B)  $\text{G}_1$  (C)  $\text{G}_2$  (D) M
27. Cyanide 藥物會結合在電子傳遞鏈的最後一個 protein complex, 用以阻斷電子的移動, 造成呼吸困難而死亡。試問, 如果來得及給予直接補充細胞下列何種物質, 細胞有可能存活? (A)  $\text{NAD}^+$  (B)  $\text{O}_2$  (C) ATP (D)  $\text{O}_2$  與 ATP 皆可
28. 從一個核型圖(karyotype)提供給我們的資訊中, 並無法知道(A)男女性別 (B)基因是否異常 (C)染色體的數目是否異常 (D)染色體的結構是否異常
29. 分泌型蛋白質(secretory proteins) (A)在平滑內質網製造 (B)在游離狀態的核糖體製造完成 (C)製造完成後留在內質網使用 (D)製造完成後送到細胞外使用
30. 在 DNA 合成、或 RNA 合成、或 peptide 合成過程中難免出錯, 如果合成了錯誤的氮鹼基或胺基酸, 可以在下列哪一個過程中修正錯誤呢? (A) DNA replication (B) RNA 的 transcription (C) peptide 的 translation (D) 上述過程皆可
31. 一個雙性雜交(dihybrid cross)的遺傳試驗, 產生了 1000 個子代, 其中 30 個子代是重組型基因, 其餘子代均為親代型基因, 暗示著這兩種不同的對偶基因 (A)位在相同染色體上 (B)位在不同染色體上 (C)發生了突變 (D)無法互換
32. 下列哪些位置可以 chemiosmosis 的方式來合成 ATP? (A)粒線體 (B)粒線體與葉綠體 (C)橫跨細胞膜兩側能產生  $\text{H}^+$  濃度梯度的原核生物 (D) 粒線體、葉綠體、橫跨細胞膜兩側能產生  $\text{H}^+$  濃度梯度的原核生物, 三者皆可
33. 有一種藥物會使「聯會蛋白質複合體(synaptonemal complex)」產生變性作用(denaturation), 試問這種藥物會對生殖細胞的減數分裂產生什麼影響? (A)同源染色體無法發生聯會 (B)同源染色體無法發生互換 (C)完成分裂後的子細胞, 其染色體數目不正確 (D)以上皆有可能
34. 一種會進行酒精發酵的酵母菌產生突變, 導致酵母菌無法將 pyruvate 轉變成酒精。試問這樣的突變結果將會對酵母菌造成什麼影響? (A)無法在有氧的環境下生存 (B)無法在無氧的環境下生存 (C)在無氧的環境下會產生乳酸 (D) 在無氧的環境下唯有給予葡萄糖, 酵母菌才能生存
35. 將植物細胞放置在哪一種溶液中, 有可能死亡? (A)低張溶液 (B)等張溶液 (C)高張溶液 (D)先等張、後低張溶液
36. DNA 的甲基化現象(methylation) (A)會改變 DNA 核苷酸序列 (B)會改變 DNA 的結構 (C)會使 DNA 的基因表現 (D)會造成 DNA 基因突變
37. 多數藥物所誘發的細胞訊息傳導中, 以哪一種傳導路徑佔最多數? (A) G protein-coupled receptors (B) receptor tyrosine kinases (C) ligand-gated ion channels (D) voltage-gated ion channels
38. 下列是人類性染色體的特例, 其中以哪一種性染色體的表現為男性, 且生殖功能仍正常? (A)XXX (B)XXY (C)X0 (D)XYY
39. 下列何種現象只會發生在原核生物, 但不會發生在真核生物的基因表現? (A) RNA polymerase 結合在 TATA box, 啟動 RNA 的 transcription (B)有許多個核糖體(polyribosomes)可以同時 translation 同一個 mRNA 分子 (C) RNA polymerase 需要一段引子(primer)來延長轉錄的 RNA 分子 (D)可以同時進行 transcription 和 translation
40. 植物的世代交替過程中, 配子(gametes)的產生是透過下列哪一種方式? (A)  $1n$  經有絲分裂成  $1n$  (B)  $2n$  經減數分裂成  $1n$  (C)  $2n$  經有絲分裂成  $2n$  (D)  $1n$  經減數分裂成  $1n$