

1. 分別取等莫耳數的乙炔(C_2H_2)與苯(C_6H_6)，並使其完全燃燒，則下列敘述何者正確？
 (A) 反應前乙炔和苯具有相同原子數
 (B) 反應前乙炔和苯具有相同分子數
 (C) 兩者完全反應後會生成相同莫耳數的二氧化碳
 (D) 兩者完全反應所消耗的氧氣量相同
2. 試平衡下列反應式： $K_2Cr_2O_7 + HCl \rightarrow KCl + CrCl_3 + Cl_2 + H_2O$ ，平衡後，各物質的最簡單係數比之總和為何？
 (A) 17 (B) 28 (C) 29 (D) 37
3. 開發能源與維護環境是目前科學家所努力研究的方向，若能利用太陽能來電解水，產生氫氣與氧氣以供氫氧燃料電池使用，即可獲得有用的能量與乾淨的純水，且不會衍生環境問題。試問若完全電解 54 公斤的水，可產生幾公斤的氧氣？(原子量：H=1，O=16)
 (A) 12 (B) 24
 (C) 48 (D) 96
4. 葉綠素是地球上分布最廣的自然色素，是一種綠色色素，存在於藍綠菌以及植物與藻類的葉綠體中。葉綠素是相當重要的生物分子，因為在光合作用中，葉綠素扮演著非常重要的角色，使植物吸收光能並轉換成能量。葉綠素的化學結構是類似紫質類的錯合物，例如：原血紅素。紫質類錯合物的中心金屬離子，可以是亞鐵離子、鈷離子或是鎂離子。若假設葉綠素的分子量約為 910，其中含鎂元素之重量百分率為 2.7%，則一分子的葉綠素中含有幾個鎂原子？(原子量：Mg = 24.3)
 (A) 1 (B) 2 (C) 4 (D) 6
5. 世界各國為了有效控制並減緩溫室效應的持續惡化，減少二氧化碳的排放量，擬開徵碳排放稅。今有一液化瓦斯鋼桶，內裝有 16.0 kg 的液化丙烷 C_3H_8 ，假設在 $27^\circ C$ 、1 atm 下，排放每 1000 L 的 CO_2 課稅 1 元，則在購買此桶瓦斯時，將需附帶繳交多少元的碳稅？(不滿 1 元，則四捨五入)(原子量：H=1，C=12； $27^\circ C$ 、1 atm 下，1 mol 氣體體積 24.6 L)
 (A) 7 (B) 12
 (C) 23 (D) 27
6. 依據有效數字運算規則， $15.20 + 4.567 + 0.0073$ 之和為何？
 (A) 19
 (B) 19.8
 (C) 19.77
 (D) 19.774
7. 依據環保署資料，境外空氣汙染只佔臺灣空汙成因的四成，另外六成汙染源都是境內汙染。境內汙染源包括移動的汙染源，主要是交通運輸排放之廢氣；固定汙染源，則包括火力發電廠，與鋼鐵與石化等高污染產業工廠排放。有關空氣汙染的敘述，下列何者錯誤？
 (A) 一氧化碳的主要來源為汽機車的內燃機，因此定期檢驗車輛所排放的氣體十分重要
 (B) 化石燃料中含有少量的硫及硫化物，燃燒時會產生有刺激性氣味的二氧化硫，對人體造成傷害，暴露在二氧化硫的樹木亦會枯萎
 (C) 氟氯碳化物此類化合物在地表上非常穩定，但擴散至對流層後，易產生光分解，其分解的產物會與臭氧產生反應，進而破壞臭氧層
 (D) 汽機車加裝觸媒轉化器，是利用鉑、銨或五氧化二釩等觸媒，使燃燒不完全的一氧化碳及有機物轉變為二氧化碳和水蒸氣

8. 水在生活中扮演著非常重要的角色，不僅人體內有七成以上組成是水，在農業、工業上皆需要使用到水資源，有關水的敘述，下列何者正確？
- (A) 水的比熱和汽化熱遠比多數的液體大，因此當吸收熱量時，溫度上升較少
 (B) 水的密度在 4°C 時最小，因此在 4°C 以下，水面的溫度下降，密度變大，無法產生對流，而能保持 4°C 的水溫，讓水中生物能過冬，維持生命
 (C) 水中的溶氧是指氧氣以原子狀態溶解於水中，許多水中生物倚靠水中的溶氧進行呼吸作用
 (D) 人體僅能藉由呼吸消耗水分
9. 在氫原子光譜中，來曼系列(Lyman)的第一條光譜線頻率為 ν_1 ，有一氫原子的電子在某些殼層所形成巴耳末系列(Balmer)的頻率為 ν_2 ，且 $5\nu_1 = 27\nu_2$ ，則此氫原子的電子在哪一個殼層？
- (A) N (B) M
 (C) L (D) K
10. 在 $\text{Al}(\text{OH})_3$ 膠體溶液中加入等莫耳數的下列何種電解質，何者可以產生最好的凝聚效果？
- (A) NaCl (B) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ (C) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ (D) Na_3PO_4
11. 下列五種原子或離子皆具有相同數目的電子： Ar 、 K^+ 、 Ca^{2+} 、 Cl^- 、 S^{2-} ，試問體積最大的與最小的原子或離子依序為何？
- (A) K^+ 、 Ca^{2+}
 (B) S^{2-} 、 Ca^{2+}
 (C) S^{2-} 、 Ar
 (D) Cl^- 、 K^+
12. 等體積的甲、乙兩密閉容器，甲容器中有 5 升水、乙容器中有 15 升水，則下列敘述何者正確？
- (A) 25°C 時的飽和蒸氣壓：甲 = 乙
 (B) 飽和蒸氣壓：70°C 的甲和 55°C 的乙相等
 (C) 25°C 時，甲、乙容器中各加入 10 克食鹽(均未成為飽和溶液)，平衡時的飽和蒸氣壓：甲 > 乙
 (D) 35°C 時，甲、乙容器中各加入過量的食鹽成為飽和溶液，平衡時的飽和蒸氣壓：甲 > 乙
13. 已知布—洛酸(Brønsted-Lowry acid)的酸性相對強度依序為： $\text{HF}_{(\text{aq})} > \text{HNO}_{2(\text{aq})} > \text{HClO}_{(\text{aq})} > \text{HCN}_{(\text{aq})}$ ，則何者有較強的共軛鹼？
- (A) $\text{HCN}_{(\text{aq})}$
 (B) $\text{HClO}_{(\text{aq})}$
 (C) $\text{HNO}_{2(\text{aq})}$
 (D) $\text{HF}_{(\text{aq})}$
14. 下列各種因素中，共有幾種與電化電池的電動勢有關？
- 甲、陰極金屬粗細 乙、陽極金屬種類 丙、參考電極改變 丁、電極表面積
 戊、陰極溶液種類 己、電解液濃度 庚、反應式的係數 辛、溫度
- (A) 7 (B) 6 (C) 5 (D) 4
15. 有關週期表的敘述，下列何者正確？
- (A) 目前使用之週期表是依據原子量排列
 (B) 同一族的元素，當原子序增加時，原子半徑愈小；同一週期的元素，當原子序增加時，原子半徑愈大
 (C) 週期表中，同一族的元素彼此具有相同的化學性質
 (D) Ti 、 Se 、 Cs 、 Bi 都屬於主族元素

16. 已知某非揮發性、非電解質有機化合物的實驗式為 CH_2O ，此有機化合物重量百分濃度為 1% 的水溶液的凝固點為 -0.208°C ，此有機化合物的分子式為何？(原子量：H=1，C=12，O=16；已知水的莫耳凝固點下降常數 K_f 為 $1.86^\circ\text{C}/\text{m}$)
- (A) $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$
 (B) $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}_5$
 (C) $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}_3$
 (D) $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$
17. 有關鉛蓄電池放電的敘述，下列何者正確？(H_2SO_4 分子量 = 98)
- (A) 放電時，電解質溶液的比重不變
 (B) 放電時，電解質溶液的 pH 值下降
 (C) 每放電 2 法拉第，電解質溶液質量減少 160 克
 (D) 電解質溶液中， SO_4^{2-} 僅向陽極移動
18. 下列何者可以形成分子內氫鍵？
- (A) 柳酸 $\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})(\text{COOH})$
 (B) 反-丁烯二酸 $\text{HO}_2\text{CCHCHCO}_2\text{H}$
 (C) 丙酸 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$
 (D) 對-苯二甲酸 $\text{C}_6\text{H}_4(\text{COOH})_2$
19. 根據 IUPAC 的命名規則，下列何者的命名**錯誤**？
- (A) 3-甲基庚烷

$$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}-\text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$$
- (B) 2, 4, 5-三甲基己烷

$$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}-\text{CH}_3 \\ | \qquad \qquad | \\ \text{CH}_3 \qquad \qquad \text{CH}_3 \end{array}$$
- (C) 2, 2, 4-三甲基戊烷

$$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \qquad \qquad \text{CH}_3 \\ | \qquad \qquad | \\ \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{C}-\text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$$
- (D) 2, 2-二甲基丙烷

$$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$$
20. 在 60°C 時，某勻相反應 $\text{A} + 3\text{B} \rightarrow 2\text{C} + \text{D}$ ，測得其速率常數 $k = 3.0 \text{ s}^{-1}$ ，則此反應級數為多少？
- (A) 4
 (B) 3
 (C) 2
 (D) 1
21. 下列醇類中，何者最難和過錳酸鉀發生化學反應？
- (A) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$ (B) $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}-\text{OH} \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$ (C) $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3\text{CCH}_2\text{OH} \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$ (D) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$
22. 在固定溫度下，2 升的容器中，分別放入 3.0 莫耳 CO 、2.0 莫耳 H_2O ，進行下列化學反應 $\text{CO}_{(\text{g})} + \text{H}_2\text{O}_{(\text{g})} \rightleftharpoons \text{CO}_{2(\text{g})} + \text{H}_{2(\text{g})}$ ，當 50% 的 CO 反應後，反應達到平衡，試求此反應的平衡常數為何？
- (A) 7.5 (B) 6.0
 (C) 4.5 (D) 3.0

23. 有關鋁化合物的敘述，下列何者正確？
 (A) 明礬溶於水可解離出鉀離子、鋁離子及硫酸根等離子，其中做為淨水劑的功用與鋁離子有關
 (B) $\text{Al}(\text{OH})_3$ 屬兩性物質，可溶於氨水
 (C) $\text{KAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ 為冰晶石
 (D) 硫酸鋁加入氨水，可得到黃色沉澱
24. 把水蒸氣通過紅熱的煤炭，即產生水煤氣($\text{CO} + \text{H}_2$)，其反應式為： $\text{C}_{(s)} + \text{H}_2\text{O}_{(g)} \rightarrow \text{CO}_{(g)} + \text{H}_{2(g)}$ ， $\Delta H = 133 \text{ kJ}$ ，有關此反應，下列敘述何者正確？(原子量：C = 12)
 (A) 此反應也可表示為： $\text{C}_{(s)} + \text{H}_2\text{O}_{(g)} \rightarrow \text{CO}_{(g)} + \text{H}_{2(g)} + 133 \text{ kJ}$
 (B) 此反應為放熱反應
 (C) 1 莫耳純碳完全反應需吸熱 133 kJ
 (D) 24 克純碳要完全變成水煤氣需放熱 266 kJ
25. 下列各基態中性原子何者具有最多半滿軌域？
 (A) ${}_6\text{C}$
 (B) ${}_{17}\text{Cl}$
 (C) ${}_{26}\text{Fe}$
 (D) ${}_{24}\text{Cr}$
26. 某水試樣 5 升，其中含有 0.32 克氧氣，試問該水試樣含氧氣多少 ppm？
 (A) 32 (B) 64 (C) 320 (D) 640
27. 將重量百分率濃度 5% 和 10% 的蔗糖水溶液混合配製成 8% 的溶液，則需取 10% 和 5% 兩溶液的重量比為何？
 (A) 1 : 2
 (B) 2 : 1
 (C) 2 : 3
 (D) 3 : 2
28. 現代人的飲食習慣容易攝取過量的鹽分，因此現在許多營養師正在推廣低鈉飲食，以低鈉鹽取代現今常使用的食鹽。低鈉鹽是以碘鹽為原料，再添加一定量的氯化鉀和硫酸鎂，改善體內鈉、鉀、鎂的平衡狀態，預防高血壓。低鈉鹽含有 60%~70% 的氯化鈉、20%~30% 的氯化鉀及 8%~12% 的硫酸鎂，與普通食鹽相較，低鈉鹽的顯著特點是鈉含量減少、鉀含量增多。藉由鉀離子通過擴張血管、降低血管阻力與增加尿鈉的排泄，來抵抗高鈉的升血壓作用，因此可以幫助降低高血壓、中風和心血管疾病的風險。所謂低鈉飲食是指成人每日的飲食中，鈉的攝取量應低於 2300 毫克。試問依建議每日攝取的食鹽(僅含有 NaCl)應低於約幾克？(原子量：Na = 23，Cl = 35.5)
 (A) 10
 (B) 6
 (C) 3
 (D) 2
29. 常溫時，硫酸鋇的溶度積常數 K_{sp} 為 1.6×10^{-9} ，則硫酸鋇在水中的溶解度為多少 M？
 (A) 3.4×10^{-3}
 (B) 3.0×10^{-4}
 (C) 4.0×10^{-5}
 (D) 1.5×10^{-6}

30. 阿國進行氧化還原滴定實驗時，下列何者不是進行實驗時的必要條件？
 (A) 反應要能完全
 (B) 一定要加入指示劑以確定滴定終點無誤
 (C) 滴定完成時，要有明顯的顏色改變
 (D) 反應速率要快
31. 使用 5% 的過氧化氫水溶液 50 mL 可以使 0.5 M 二鉻酸鉀溶液多少毫升完全轉成綠色？(原子量：H = 1，O = 16；假設過氧化氫水溶液的密度 = 1.02 g/mL)
 (A) 200
 (B) 150
 (C) 100
 (D) 50
32. 在 25°C 下，0.50 M 醋酸(酸解離常數 $K_a = 1.8 \times 10^{-5}$) 溶液其 pOH 值為多少？($\log 2 = 0.30$ ， $\log 3 = 0.48$)
 (A) 12.48
 (B) 11.48
 (C) 3.52
 (D) 2.52

33. 2 M $\text{CH}_3\text{COOH}_{(aq)}$ 與 2 M $\text{NaOH}_{(aq)}$ 等體積混合，則達平衡後， $[\text{OH}^-]$ 為何？(已知 CH_3COOH 的解離常數為 K_a ，水的離子積常數為 K_w)

(A) $\left(\frac{K_a}{K_w}\right)^{\frac{1}{2}}$ (B) $\left(\frac{K_a}{K_w}\right)$ (C) $\left(\frac{K_w}{K_a}\right)^{\frac{1}{2}}$ (D) $\left(\frac{K_w}{K_a}\right)$

34. 有關焰色試驗的實驗敘述，下列何者錯誤？
 (A) 進行實驗前，需將本生燈內焰調為藍色，外焰為紫紅色
 (B) 使用後的白金絲棒應浸於 3 M 硝酸中清洗
 (C) 在進行 KCl 溶液的焰色試驗時，需透過鈷玻璃才能觀察到鉀的焰色
 (D) 鋰和銦的焰色均為紅色
35. 點滴試驗又稱為斑點試驗，此方法具有方便比對且節省操作時間的優點，小敏試著將第一屬陽離子與常見的試劑進行點滴試驗，其點滴盤的配置如圖(一)所示，試問甲、乙、丙、丁的現象依序分別為何？

	3 M HCl	3 M HNO ₃	6 M NH ₃	1 M K ₂ CrO ₄
Ag ⁺	甲			
Pb ²⁺		乙	丙	
Hg ₂ ²⁺				丁

圖(一)

- (A) 產生白色沉澱、無變化、產生白色沉澱、產生紅色沉澱
 (B) 產生白色沉澱、無變化、產生白色沉澱、無變化
 (C) 產生黃色沉澱、產生紅色沉澱、無變化、產生白色沉澱
 (D) 產生白色沉澱、產生白色沉澱、無變化、產生紅色沉澱
36. 第三屬陽離子分析中，在進行鈷離子確認前，需要入足量的氟化鈉，其目的為何？
 (A) 形成安定淡紅色的 FeF_6^{3-} ，因此不會與 SCN^- 反應形成深紅色的 FeSCN^{2+} ，也就不會干擾 Co^{2+} 的確認
 (B) 形成安定無色的 FeF_6^{3-} ，因此不會與 SCN^- 反應形成深紅色的 FeSCN^{2+} ，也就不會干擾 Co^{2+} 的確認
 (C) 形成淡紅色的 FeF_3 沉澱，因此不會與 SCN^- 反應形成深紅色的 FeSCN^{2+}
 (D) 形成白色的 FeF_3 沉澱，因此不會與 SCN^- 反應形成深紅色的 FeSCN^{2+}

37. 「在第三屬陰離子分析中，加入屬試劑後，將沉澱分為三份，在沉澱物中加入 3 M HCl 和氯化鐵溶液，產生藍色的 ① 沉澱，由此可以確認 ② 的存在。」試問空格①②應分別填入何者？
- (A) $\text{Fe}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]_3$ 、 $\text{Fe}(\text{CN})_6^{4-}$
 (B) $\text{Fe}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]_3$ 、 $\text{Fe}(\text{CN})_6^{3-}$
 (C) $\text{Fe}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]_4$ 、 $\text{Fe}(\text{CN})_6^{4-}$
 (D) $\text{Fe}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]_4$ 、 $\text{Fe}(\text{CN})_6^{3-}$
38. 小帥在進行分析化學的重點整理，若欲一溶液中依序分離 Pb^{2+} 、 Cu^{2+} 、 Mg^{2+} ，試問依序加入下列何者試劑？
- (A) H_2S 、 HCl (B) H_2SO_4 、 H_2S (C) HCl 、 H_2S (D) H_2S 、 HNO_3
39. 瓊婷進行有機高分子合成時，發現當實驗室的濕度為 50%跟 70%時，其合成的產率有所不同，試問此種在實驗合成中的誤差，屬於下列何種？
- (A) 過失誤差
 (B) 固定誤差
 (C) 百分比誤差
 (D) 不定誤差
40. 仁豪使用熱重分析儀測試試樣的重量變化，已知 $\text{MgC}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ 加熱至 478°C 時，會產生安定的 MgO 。仁豪取試樣 5.00 毫克，經熱重分析後發現，加熱至 500°C 時，重量減為 3.26 毫克，則此試樣中含有 $\text{MgC}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ 的百分率約為多少%？(假設試樣中其它成分不分解)(原子量：H=1，C=12，O=16，Mg=24)
- (A) 37 (B) 48 (C) 57 (D) 67
41. 在液相層析的原理，依移動相與固定相之極性的不同，可以使樣品被溶離的速率不同，可分為正相層析及逆相層析，下列敘述何者正確？
- (A) 在逆相層析法，所使用固定相是強極性
 (B) 在正相層析法，所使用固定相是弱極性
 (C) 使用正相層析法時，極性強的樣品先被沖提出
 (D) 使用逆相層析法時，極性強的樣品先被沖提出
42. 下列何者不是液相層析儀之偵檢器？
- (A) 螢光偵檢器 (B) 紫外線偵檢器
 (C) 火焰游離偵檢器 (D) 折射偵檢器
43. 有關氣相層析法的敘述，下列何者錯誤？
- (A) 氣相層析法中，試料的粒子愈小，峰形愈好
 (B) 氣相層析法中，熱導偵測器(TCD)較火焰游離偵測器(FID)靈敏
 (C) 滯留係數為管柱效率之指標
 (D) 氣相層析法的烘箱最高溫度極限為 400°C
44. 阿廖進行專題製作欲測定血清中的鈣含量，阿廖可以使用何種儀器進行量測？
- (A) AA 原子吸收光譜儀
 (B) IR 紅外線光譜儀
 (C) UV/VIS 紫外光及可見光光譜儀
 (D) GC 氣相層析儀

45. 原子吸收光譜儀中的中空陰極管(光源)一般填充下列何者氣體？
 (A) 氮氣或氧氣
 (B) 氖氣或氫氣
 (C) 氮氣或氫氣
 (D) 氫氣或氮氣
46. 苯胺(弱鹼)與苦味酸所形成的鹽類，在 359 nm 下莫耳吸光係數為 $1.25 \times 10^3 \text{ M}^{-1}\text{cm}^{-1}$ (苦味酸不發生吸收)。今有含苯胺的試樣 0.250 g 溶在 500 mL 的水中，取出 25.0 mL 與過量苦味酸在 250 mL 的量瓶中完全反應並稀釋至 250 mL，取出此稀釋溶液 20.0 mL，在光徑為 1 cm 的樣品槽中測其在 359 nm 的吸光度，如果吸光度為 0.455，則試樣中苯胺的含量百分比約為多少%？(苯胺的分子量 = 93)
 (A) 16.9
 (B) 33.8
 (C) 50.7
 (D) 67.7
47. 取過氧化氫溶液 2.50 g 與過量的 KI 酸性溶液反應，生成碘後，再以標準 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ 溶液滴定，在接近終點 I_2 的顏色開始變化時，再加入澱粉，滴定至藍色消失，共計用去 0.100 M 的 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ 溶液 30.00 mL，試問原過氧化氫溶液中含 H_2O_2 的百分率為多少%？(H_2O_2 分子量 = 34)
 (A) 2.04
 (B) 2.63
 (C) 3.14
 (D) 3.24
48. 將某二元鹼 1.00 g 溶於水配成 250 mL 溶液，取出 50 mL，以 0.2 M $\text{HCl}_{(\text{aq})}$ 滴定，加入 $\text{HCl}_{(\text{aq})}$ V mL 後，因滴定過量，再以 0.2 M $\text{NaOH}_{(\text{aq})}$ 反滴定，當加入 3.0 mL 後恰達當量點。求 V 值約為多少 mL？(假設此二元鹼的分子量為 58)
 (A) 53.3 (B) 45.3 (C) 37.5 (D) 20.2
49. 利用 42.00 mL 的 0.2 N AgNO_3 滴定 1.0000 克僅含有 LiCl 和 BaBr_2 的混合物，過量的 AgNO_3 再以 5.60 mL 的 0.1 N 的 KSCN 溶液滴定，試求混合物內 Cl 的含量為多少%？(Cl 原子量 = 35.5， LiCl 分子量 = 42.4， BaBr_2 分子量 = 297.2)
 (A) 22.1
 (B) 18.5
 (C) 8.6
 (D) 5.5
50. 已知某一試樣可能為 Na_2CO_3 、 NaOH 、 NaHCO_3 中任二者的混合物。取 1.0000 克的某試樣，需 36.50 mL 的 0.50 M HCl ，才能使甲基橙變色；若以相同質量的試樣以酚酞為指示劑，則需 31.50 mL 的 0.50 M HCl 才達滴定終點，試問混合物中各成分的百分率，下列何者正確？(NaOH 分子量 = 40， NaHCO_3 分子量 = 84， Na_2CO_3 分子量 = 106)
 (A) Na_2CO_3 : 26.5% (B) Na_2CO_3 : 13.3% (C) NaOH : 10.0% (D) NaHCO_3 : 21%

【以下空白】