

# 100 學年度學科能力測驗模擬試卷

## 化學考科

### —作答注意事項—

考試時間：50 分鐘

題型題數：

- 第壹部分單選題，共 15 題
- 第貳部分多選題，共 8 題

作答方式：

- 請用黑色或藍色筆在「答案卷」上作答。
- 選擇題答案不倒扣

命題老師：中和高中／周裕明老師

祝考試順利

有著作權，侵害必究

## 第壹部分

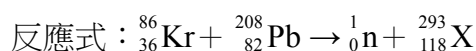
## 一、單選題(占 60 分)

說明：第 1 至 15 題為單選題，每題均計分。每題選出一個最適當的選項，標示在答案卷之上。每題答對得 4 分，答錯不倒扣。

1. 銫的元素符號是Cs，超氧化物O的氧化數為 $-\frac{1}{2}$ 。下列哪一個是超氧化銫的分子式？  
 (A)O<sub>2</sub>—Cs<sub>2</sub>O (B)Cs<sub>2</sub>O<sub>3</sub> (C)CsO<sub>2</sub> (D)Cs<sub>2</sub>O<sub>2</sub> (E)Cs<sub>3</sub>O<sub>2</sub>。
2. 核融合是由質量較小的原子，在超高溫與超高壓之下，發生原子核相互聚合作用，生成質量更重的原子核，並釋放巨大的能量。

氮與鉛的核融合反應過程為：

(1)高能的  $^{86}_{36}\text{Kr}$  離子轟擊  $^{208}_{82}\text{Pb}$  靶，氮核與鉛核融合，放出 1 個中子，形成新元素 X



(2)120 微秒後，X 元素的原子核分裂出 1 個氦原子核，而衰變成另一種新元素 Y

(3)600 微秒後又再釋放出一個氦原子核，形成另一種新元素 Z

下列有關此核融合反應的敘述，何者錯誤？

- (A)元素 X 原子核之質量數為 293  
 (B) X→Y 之核反應式為  $^{293}_{118}\text{X} \rightarrow ^4_2\text{He} + ^{289}_{116}\text{Y}$   
 (C) Y→Z 之核反應式為  $^{289}_{116}\text{Y} \rightarrow ^4_2\text{He} + ^{285}_{114}\text{Z}$   
 (D)元素 Z 原子核之中子數為 114  
 (E)元素 Y 原子核之中子數為 173。

## 3-4 題為題組

於 27°C、1 大氣壓時，在一個體積可調整的注射筒中，注入 20 毫升的 A<sub>2</sub> 氣體與 60 毫升的 B<sub>2</sub> 氣體（A 與 B 為兩種原子）。假設恰好完全反應，產生 x 氣體。

3. 已知 x 的分子式與其實驗式相同，則下列哪一個是 x 的分子式？  
 (A) AB (B) A<sub>2</sub>B (C) AB<sub>3</sub> (D) A<sub>2</sub>B<sub>3</sub> (E) A<sub>2</sub>B<sub>4</sub>。
4. 於 27 °C 時，將所產生的 x 氣體之體積調整為 8 毫升時，注射筒中的壓力變為幾大氣壓？  
 (A) 0.5 (B) 1.0 (C) 1.5 (D) 2.0 (E) 2.5。
5. 於 25 °C 時， $1 \times 10^{-5}$  M 的鹽酸 1.0 mL，加水稀釋至 10.0 L，試問此溶液的 pH 值約為  
 (A) 9 (B) 7 (C) 6 (D) 5。
6. 下列何反應之中和熱於室溫時等於 56.0 kJ/mol H<sub>2</sub>O？  
 (A) 弱酸與弱鹼 (B) 強酸與強鹼 (C) 弱酸與強鹼 (D) 強酸與弱鹼。

請閱讀下列短文後，回答第 7-8 題

原子中位於在最外層的電子稱為價電子，依路易斯提出八隅體規則，分子中每個組成原子周圍環繞的電子數會傾向和氖原子的價電子數一樣，共八個電子。這些外圍電子，部分形成化學鍵，稱為『鍵結電子對』(b.p.)；部分僅依附在該原子周圍，稱為『未鍵結電子對』或『孤對電子』(l.p.)，每一鍵結電子對與未鍵結電子對皆由兩個電子組成：

- (1) 第二週期元素所形成的分子，其組成原子的周圍皆會有 4 對電子對。
  - (2) 兩個原子間可能具有一對、二對或三對鍵結電子對 (b.p.)，分別稱為單鍵、雙鍵或參鍵。
7. 二氧化硫分子 ( $\text{SO}_2$ ) 內共有幾個價電子？  
(A)16 (B)18 (C)20 (D)22 (E)24。
  8. 二氧化硫分子 ( $\text{SO}_2$ ) 內共有幾對『未鍵結電子對』(l.p.)？  
(A)1 (B)2 (C)3 (D)5 (E)6。
  9. 氫-氧燃料電池的反應方程式為： $2\text{H}_2(\text{g})+\text{O}_2(\text{g})\rightarrow 2\text{H}_2\text{O}(\text{l})$ ，有關氫-氧燃料電池之敘述，下列敘述何者錯誤？  
(A)燃料電池比傳統火力發電的能量轉換效率高 (B)每消耗 1 莫耳氧氣，可產生 4 法拉第電量 (C)放電時，氧氣在陰極反應 (D)放電時，電池中之OH濃度不變 (E)可用高濃度KOH溶液作電解質。
  10. 據報載，使用特製海棉於高溫清洗時，會有三聚氰胺溶出(分子式 $\text{C}_3\text{H}_6\text{N}_6$ 、分子量 126 g/mol)，97 年間，所爆發的「毒奶」風波，不肖廠商用以提高食品中蛋白質含量測定值的假象，在奶粉中的添加物亦為三聚氰胺！  
試問三聚氰胺中氮含量的百分比約為？(H=1、C=12、N=14)  
(A)20 (B)33.3 (C)40 (D)66.7 (E)60。
  11. 下列生活中現象之敘述，何者與滲透壓無關？  
(A)炒菜中加鹽調味時，葉菜體積縮水 (B)蜜餞、泡菜、蘿蔔乾醃製後可長期保存  
(C)靜脈注射時，注射液濃度需調整 (D)鐵於潮溼空氣中生鏽 (E)喝海水容易導致死亡
  12. 金屬鋁加熱水反應，可用下列反應式表示： $2\text{Al}(\text{s})+3\text{H}_2\text{O}(\text{g})\xrightarrow{\text{熱}}n\text{X}(\text{s})+3\text{H}_2(\text{g})$   
式中n為係數。試推出X是什麼化合物？  
(A) $\text{H}_2\text{O}_2$  (B) $\text{Al}_2\text{O}_3$  (C) $\text{Al}_3\text{O}_2$  (D) $\text{Al}_4\text{O}_3$  (E) $\text{Al}_3\text{O}_4$
  13. 下列哪個化合物可能是芳香烴(苯的衍生物)？  
(A) $\text{C}_6\text{H}_5\text{Br}_3$  (B) $\text{C}_7\text{H}_4\text{Cl}_4$  (C) $\text{C}_8\text{H}_6\text{F}_6$  (D) $\text{C}_8\text{H}_7\text{Cl}_5$  (E) $\text{C}_9\text{H}_7\text{Br}_9$ 。
  14. 氧的原子量為 16，則 $\text{O}^{2-}$ 所含基本粒子(質子、中子、電子)分別為？  
(A)8、8、8 (B)16、16、16 (C)16、16、14 (D)8、8、10。

15. 某鹽的溶解度 (g/100g 水) 如下,  $80\text{ }^{\circ}\text{C}$  : 75,  $20\text{ }^{\circ}\text{C}$  : 25。今在  $80\text{ }^{\circ}\text{C}$  該鹽的飽和溶液 700 克, 逐漸冷卻至  $20\text{ }^{\circ}\text{C}$ , 共可得該鹽的結晶若干克?  
(A)200 (B)300 (C)400 (D)100。

## 第貳部分

## 二、多選題(占 40 分)

說明：第 16 至 23 題為多選題，每題均記分。每題的選項各自獨立，其中至少有一個選項是正確的，選出正確選項標示在答案卡之「選擇題答案區」。每題皆不倒扣，選項全部答對得 5 分，只錯一個選項可得 2.5 分，錯兩個或兩個以上選項不給分。

16. 下列有關實驗「耐綸 6,6 製備」的敘述，何者正確？（應選 3 項）

(A)於常溫下，實驗室製造耐綸 6,6 需要試藥己二醯氯， $\text{H}_2\text{N}(\text{CH}_2)_6\text{NH}_2$ （1,6-己二胺），

$\text{NaOH}_{(s)}$ ，水及正己烷。 (B)己二醯氯之結構式為  $\text{Cl}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-(\text{CH}_2)_4-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{Cl}$ 。 (C)製

備前先將 1,6-己二胺和 $\text{NaOH}_{(s)}$ 溶於水中（溶液A），將己二醯氯溶於正己烷中（溶液B），再將溶液B緩緩倒入溶液A後反應即開始。 (D)反應發生的位置在上方溶液，反應中 $\text{NaOH}$ 的作用為中和 $\text{HCl}$ 及作為溶劑。 (E)如以鑷子將生成物慢慢夾起並拉出，可得線狀的耐綸

6,6，其顏色為白色，分子結構為  $\text{H}-\overset{\text{H}}{\underset{|}{\text{N}}}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\overset{\text{H}}{\underset{|}{\text{N}}}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-(\text{CH}_2)_4-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-)_n-\text{OH}$ 。

17. 根據IUPAC之命名規則，下列哪些正確？（應選 3 項）

(A)  $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$  2,2-二甲基丙烷 (B)  $\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}-\text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$  2-乙基己烷

(C)  $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \qquad \qquad \text{CH}_3 \\ | \qquad \qquad \qquad | \\ \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{C}-\text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$  2,4,4-三甲基戊烷 (D)  $\text{CHCCH}(\text{CH}_3)\text{CH}_3$  3-甲基-1-丁炔

(E)  $\text{CH}_3\text{CHCHCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_3$  5-甲基-2-己烯。

18. 若某辛烷值為 90 的汽油，則下列有關該汽油的敘述，何者為正確？（應選 2 項）

(A)含有體積比 1：9 的正庚烷與異辛烷

(B)抗震能力與體積比 9：1 的正庚烷、異辛烷混合物相當

(C)抗震能力與重量比 1：9 的正庚烷、異辛烷混合物相當

(D)加入甲基第三丁基醚時可提高其辛烷值

(E)增大裂解汽油或重組汽油之含率時，可提高其辛烷值。

19. 下列哪些電池的電解質溶液為鹼性？（應選 2 項）  
 (A)鹼性乾電池 (B)鉛蓄電池 (C)鎳鎘電池 (D)鋰電池 (E)乾電池。
20. 下列已知反應： $\text{H}_{2(\text{g})} + \frac{1}{2}\text{O}_{2(\text{g})} \rightarrow \text{H}_2\text{O}_{(\text{g})}$ ， $\Delta H = -242 \text{ kJ}$ 。有關此熱化學反應式的敘述，何者正確？（應選 3 項）  
 (A)生成 2 莫耳的 $\text{H}_2\text{O}_{(\text{g})}$ 會放熱 484 kJ  
 (B)此反應的能量變化需要吸收周遭的環境溫度  
 (C) $(\text{H}_{2(\text{g})} + \frac{1}{2}\text{O}_{2(\text{g})})$ 所含的能量比 $\text{H}_2\text{O}_{(\text{g})}$ 所含的能量高出 242 kJ  
 (D)若此一反應的產物是 $\text{H}_2\text{O}_{(\text{l})}$ ，則反應的能量變化大於 242 kJ  
 (E)使 1 莫耳 $\text{H}_{2(\text{g})}$ 與 1 莫耳 $\text{O}_{2(\text{g})}$ 的混合物反應，則能量的變化為 484 kJ。
21. 下列有關藥物的敘述，何者正確？（應選 3 項）  
 (A)磺胺類藥物是消炎藥中的一種  
 (B)青黴素俗稱盤尼西林，消炎用，具高抗菌性及低毒性，是一種抗生素  
 (C)氫氧化鎂會和胃酸反應，有制酸作用  
 (D)阿司匹靈的學名是安息香酸（又名水楊酸）  
 (E)海洛因（ $\text{C}_{21}\text{H}_{23}\text{NO}_5$ ）由安非他命乙醯化製得，故海洛因是安非他命的衍生物。

### 22-23 題為題組

22. 過錳酸根與雙氧水所進行的反應是屬於氧化還原反應，假設其反應式如下：  

$$2\text{MnO}_4^- + 5\text{H}_2\text{O}_2 + 6\text{H}^+ \rightarrow 2\text{Mn}^{2+} + 8\text{H}_2\text{O} + 5\text{O}_2 \dots\dots(1)$$
 當一原子的氧化數上升，表示該原子失去或提供電子，若一原子的氧化數下降，表示該原子得到或接受電子。上式中O在 $\text{O}_2$ 的氧化數為 0，但在 $\text{H}_2\text{O}_2$ 中為-1，而Mn在 $\text{MnO}_4^-$ 中的氧化數為+7，一個分子的氧化數總和為 0。試問下列有關反應的敘述，何者正確？（應選 3 項）  
 (A) $\text{H}^+$ 為催化劑 (B) $\text{H}_2\text{O}_2$ 為還原劑 (C) $\text{MnO}_4^-$ 被還原成 $\text{Mn}^{2+}$  (D)生成物 $\text{O}_2$ 是由 $\text{MnO}_4^-$ 所釋放 (E)生成物 $\text{O}_2$ 是由 $\text{H}_2\text{O}_2$ 釋放。
23. 針對反應式(1)而言，下列哪一選項中的原子，其氧化數在反應前與反應後都相同？（應選一項）  
 (A)H (B) $\text{H}_2\text{O}_2$ 中的O (C)Mn (D)H、Mn (E)O、Mn。