

## 新竹市立竹光國中106學年度第二學期八年級理化科補考題庫

科目	八年級理化科		範	쿹	Ch1~ch6		
班 級	年	班	座 號		號	姓名	

## 單一選擇題:

- 1. (D)將濃硫酸滴在方糖上,方糖會變成焦黑的碳,是因為濃硫酸具有什麼性質?
  - (A)酸性強(B)腐蝕性(C)沸點高(D)脫水性。
- 2. (D)下列關於碳酸鈉性質的敘述,何者正確? (A)可用於製作焙製麵包的焙粉 (B)通入二氧化碳會產生白色沉澱 (C)溶於水後呈酸性 (D)其水溶液有去油汙的功用,可作清潔劑。
- **3.** (C) 已知 pH 的定義如下:假設[H+]= $10^{-2}$ M,則 pH=2。現有兩杯鹽酸水溶液,若甲杯的 pH 值為 6,乙杯的 pH 值為 3,則乙杯溶液中的[H<sup>+</sup>]為甲杯溶液的幾倍? (A)2 (B)1/2 (C)1000 (D)1/1000。
- **4.** (C)下列判別「鹼」的方法中,哪一項是最好的? (A)可以在水中溶解 (B)水溶液可以導電 (C)水溶液可使石蕊試 紙呈現藍色 (D)溶於水會使水溫升高。
- 5. (B)有關木材乾餾得到的產物,下列敘述何者錯誤?(A)乾餾是化學變化 (B)產生的氣體中的氫氣、甲烷、二氧化碳具可燃性 (C)黏性大的黑色液體是焦油 (D)最後殘留的固體是木炭。
- 6. (C)承上題, 乾餾過程中產生了氫氣、甲烷、一氧化碳、二氧化碳等氣體, 由此可以判斷竹筷中含有哪些元素? (A) 碳 (B)碳、氫 (C)碳、氫、氧 (D)碳、氫、氧、氮。
- 7. (A)將雙氧水塗在受傷流血的皮膚上會很快的冒出氣泡,其最主要的原因為何? (A)血液中含有使雙氧水加速分解的催化劑 (B)流血的皮膚溫度較高 (C)受傷的皮膚表面較粗糙增加接觸面積 (D)受傷的皮膚內含有氧氣。
- 8. (D)某有機化合物在空氣中燃燒時會生成水和二氧化碳,表示此有機化合物含有下列何種物質?
  - (A)水和二氧化碳 (B)氫原子和氧原子 (C)碳原子和氧原子 (D)碳原子和氫原子。
- 9. (A)下列四種將濃硫酸稀釋成稀硫酸的操作方式,何者最正確?
  - (A)將 H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 搭配玻棒緩慢滴入水中 (B)將水搭配玻棒緩慢滴入 H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 中。
- **10.** (D)鈉離子(Na+)和鈉原子(Na)的比較,何者正確?
  - (A)鈉原子獲得一個電子後,形成鈉離子 (B)電子數相同 (C)化學性質相同 (D)原子序相同。
- 11. (D)被螞蟻叮咬時,螞蟻會注入一種酸性物質使患部產生紅腫現象,於是我們會在患部塗一種鹼,以減輕叮咬處的紅腫疼痛,此塗抹物為下列何者最適當? (A)食鹽水 (B)食醋 (C)汽水 (D)氨水。
- 12. (B)2K2CrO4(黃色)+H2SO4与 K2Cr2O7(橘紅色)+H2O+K2SO4 的反應達到平衡,在混合液中逐漸滴入氫氧化鉀溶液,下列敘述何者正確? (A)不影響化學平衡(B)溶液顏色漸漸變成黃色(C)溶液顏色漸漸變成橘紅色(D)溶液顏色漸漸變成無色。
- **13.** (B)將 W、X、Y、Z 四種金屬及其氧化物 WO、XO、YO、ZO 兩兩混合,並隔絕空氣加熱,其反應結果如下表一所示 ( $\circ$ 表示有反應; ×表示 沒反應),請問四種金屬活性最大為? (A) W (B) X (C) Y (D) Z。

(衣一)	(表	_	
------	----	---	--

(衣一)					
金屬	金屬氧化物	WO	XO	YO	ZO
亚/到					
	W		X	戊	0
	X	甲		己	庚
	Y	乙	丙		X
	Z		7		



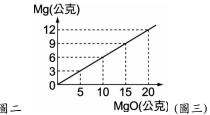
圖—

1(背面有試題)

已註解 [U1]:

- 14. (C)承上題,表一內何者為最強的氧化劑?(A)WO(B) XO (C) YO (D) ZO。
- 15. (C)先將鋼絲絨置於天平上秤質量如圖一所示,將鋼絲絨取下直接在空氣中燃燒(過程中不動砝碼),燃燒完後再放 回原本的天平上, 請問天平有何變化?
  - (A)向右傾斜,因氣體逸散到空氣中 (B)向右傾斜,因鋼絲絨已燒成灰燼 (C)向左傾斜,因有新物質產生
  - (D)天平維持平衡,因反應要遵守質量守恆
- 16. (D)下列四個化學反應何者不可能會發生?
  - (A)鉀丟入水中起火燃燒 (B)鈉可以在二氧化碳中燃燒 (C)碳和氧化銅混合共熱,出現紅棕色物質
  - (D)碳酸鈉與氰化鈣反應產生氣體。
- 17. (A)請問(NH4)2SO4的分子量為何? (A)132(B)118(C)114(D)84。
- 18. (C)古埃及金字塔的出現早於鐵器,但在博物館所保存的古物中,金製古物依然光亮,鐵器卻很少見,這可能與 金和鐵的什麼性質有關?
  - (A)硬度及熔點有關(B)導熱、導電性有關(C)活性及表面生成物的性質有關(D)延性、展性有關。
- 19. (A)已知氧的原子量為16,下列敘述何者正確?
  - (A) 6×10<sup>23</sup>個氧原子的質量為16公克 (B) 16個氧原子的質量為1公克
  - (C) 1個氧原子的質量為16公克 (D) 1公克的氧含有6×1023個氧原子。
- 20. (C)取1g的(甲)CO2(乙)CO。則二者分子數比為?(A)1:1 (B)11:7 (C)7:11 (D)3:2。
- 21. (D) 下圖二為甲、乙、丙三種分子的結構示意圖,甲、乙兩種分子可反應生成丙分子,若要生成8個丙分子,至 少需要多少個甲分子和乙分子?(A)甲分子4個和乙分子4個 (B)甲分子8個和乙分子8個

(C)甲分子8個和乙分子4個 (D)甲分子4個和乙分子8個









- 22. (D)圖三為鎂帶燃燒產生氧化鎂質量的關係圖。將 9公克的鎂完全燃燒,需要多少公克的氧參與反應? (A) 6 (B) 9 (C) 12 (D) 15公克。
- 23. (C)承上題,若取9公克的鎂帶與4公克的氧燃燒,最多可以產生幾公克的氧化鎂? (A) 15 (B) 13 (C) 10 (D) 5公克。
- 24. (D)關於電解質的說法,下列哪一項是正確的?
  - (A)固體的食鹽不能導電,所以食鹽不是電解質(B)銅線可以導電,所以銅是電解質
  - (C)酒精易溶於水,所以是電解質(D)醋酸水溶液通電後,可使碳棒周圍產生氣泡,故醋酸為電解質。
- 25. (C)下圖四為高爐煉鐵中的示意圖,下列敘述何者正確?
  - (A)煉得的鐵從出口丁流出(B)從甲加入鐵礦、煤焦和氧化鈣
  - (C)密度小的溶渣,是氧化鈣和泥沙結合形成的(D)丙流出的物質可以拿來做水泥的原料。

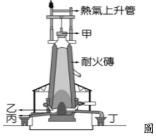


图	17

表二			
甲	質量	乙	顏色
丙	溫度	丁	體積
戊	原子數目	己	密度
庚	原子種類	辛	分子數目

- 26. (C)在一般的化學反應中,上表二中有哪些在化學反應前和反應後都不會改變?
  - (A)甲丙丁戊辛 (B)乙丁戊己庚 (C)甲戊庚 (D)甲戊庚辛
- 27. (B) 某元素X的氧化物中,每個分子含有4個O原子,且分子量為92。則下列何者最可能為X的原子量?

(題庫共 40 題)

(A) 12 (B) 14 (C) 16 (D) 18 °

28. (D)銅置於濃硫酸中加熱反應的化學方程式如下:將上方反應式平衡係數後,若係數化為最簡單整數時, 數總和為何?(A)4(B)5(C)6(D)7

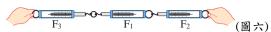
 $Cu + H2SO4 \Delta$  CuSO4 + SO2 + H2O

29. (A)有關日常生活中的氧化還原反應,下列敘述何者正確?

(A)鐵生鏽,鐵為還原劑 (B)衣物漂白劑中含有次氯酸鈉的漂白劑為還原劑 (C)利用二氧化硫將竹筷漂白,二氧化硫是氧化劑 (D)茶多酚是茶葉中可以減少人體細胞氧化的物質,茶多酚為抗還原劑。

J~!!!!!!!!! → 10gw (圖五)

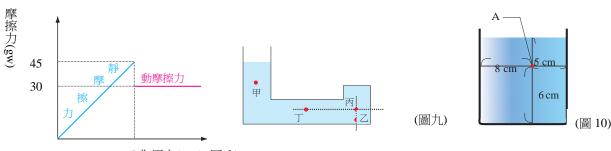
- 30. (A)下列各物質中何者所含的氧原子數最多?
  - (A) 2 mole 的CO2 (B) 3 mole 的H2O (C) 0.5 mole 的H2SO4 (D) 1 mole 的HNO3。
- 31. (D)如圖五,以10公克重之力拉一固定在牆壁上的彈簧,彈簧伸長2公分。若彈簧的彈性限度是500公克重,則下列敘述何者錯誤?
  - (A)彈簧同時受到牆壁向左的拉力與向右的作用力
  - (B)改施以20公克重拉力時,彈簧伸長量將變為4公分
  - (C)在月球上對彈簧施力20公克重,彈簧伸長量仍為4公分
  - (D)將彈簧改成垂直放置,掛上20公克重的重物,則彈簧伸長量為2公分
- 32. (C) 取三個相同彈簧秤連接如下圖所示,當鐵環保持靜止不動時,三個彈簧秤的讀數F1、F2、F3的關係為何?
  - $(A)F_2+F_3=F_1$   $(B)F_1+F_2=F_3$   $(C)F_1=F_2=F_3$   $(D)F_1+F_3=F_2$



- 33. (B)300克重的書靜置於水平桌面上,其摩擦力與水平作用力的關係如下圖八,請回答以下問題:如果想要推動這本書,至少需要施力多少公克重呢? (A)30 (B)45 (C)100 (D)300。
- 34. (A)承上題,如果以70公克重的力推書本,此時書本所受的摩擦力為多少公克重?

(A)30 (B)45 (C)70 (D)0  $\circ$ 

35. (D)承上題,如果以20公克重的力推書本,此時書本所受的摩擦力為多少公克重? (A)30 (B)45 (C)70 (D) 20。



5 作用力(gw)(圖八)

- 36. (C)如圖九所示,在容器中倒入水,請問此容器中甲、乙、丙、丁四點受到的液體壓力大小關係應為何? (A)乙>丁>丙>甲 (B)甲=乙=丙=丁 (C)乙>丙=丁>甲 (D)乙>丙>丁>甲。
- 37. (C)如上圖10,在杯內裝入15公分高的水,則下列關於A點壓力的敘述,何者正確?

(A)向上壓力大於向下壓力 (B)向上壓力小於向下壓力

(C)向上壓力等於 $5 \text{ gw/cm}^2$  (D)向左壓力等於 $8 \text{ gw/cm}^2$ 

- 38. (C)當船隻由海洋駛進淡水河口,船身會下沉一些,為什麼?
  - (A)船在海水中所受的浮力比在河水中大 (B)船在海水中所受的浮力比在河水中小

(C)海水的密度比河水的密度大 (D)海水的密度比河水的密度小。

- 39. (A) 將兩個一樣重的蘋果和水梨一起浸入鹽水中,此時蘋果浮在水面上,而水梨則沉入水中,請問蘋果和水梨何者所受的浮力較大? (A)蘋果 (B)水梨 (C)兩者相等 (D)無法比較。
- 40. (A)同體積的鋁塊(密度:2.7公克/立方公分)和鐵塊(密度:7.8公克/立方公分)一起放入水中,則何者所受浮力較大?(A)鋁塊 (B)鐵塊 (C)兩者相等 (D)無法比較。

(題庫對 40 題)