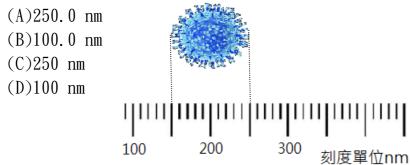
<範圍:第1單元~第2單元>

【劃卡代號:42】班級:座號:姓名:

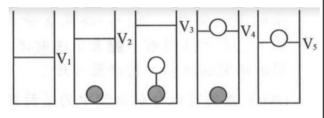
※答案卡限用 2B 鉛筆劃記,答案請劃記明確;若有劃記錯誤,請擦拭乾淨。分數以電腦讀卡分數為準。

※請作答於答案卷上,考試完畢僅繳交答案卷,請不要填錯格。

- 一、單一選擇題:第1~32 題,每題3分;第33 題,每 題4分,共100分
- 1. 流行性感冒病毒,簡稱流感病毒,是一種造成人類及動物患流行性感冒的 RNA 病毒,在分類學上,流感病毒屬於正黏液病毒科,它會造成急性上呼吸道感染,並藉由空氣迅速的傳播……。下圖為流感病毒在電子顯微鏡下電腦模擬照片,則此病毒大小為多少?



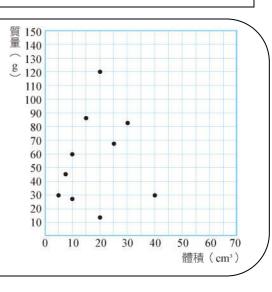
- 2. 乾燥的砂倒入量筒中,砂面的刻度為 X_1 ml,再取 X_2 ml 的水倒入量筒中($X_2 > X_1$),此時水面刻度為 X_3 ml,砂面刻度卻下降至 X_4 ml,則細砂體積為何?
 - $(A) X_1 m1$
- (B) X_4 m1
- (C) X_3-X_1 m1
- (D) $X_3 X_2$ m1
- 3. 如圖,取量 筒裝水,高 錄水面,將 為 V₁;將 石塊放入量



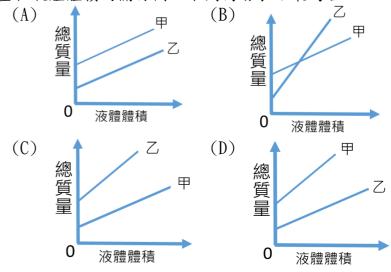
筒裡,記錄水面高度為 V_2 ; 再將石塊用細繩綁上塑膠球一起放入量筒裡,記錄水面高度為 V_3 ; 接著將細繩剪斷後,記錄水面高度為 V_4 (繩體積可忽略不計); 取出石塊,記錄水面高度為 V_5 。已知石塊與塑膠球的體積相同,則下列關係何者正確?

- (A) $V_2 = V_5$
- (B) $V_3 V_4 = V_5$
- (C) $V_2-V_1=V_4-V_5$
- (D) $V_2-V_1=V_3-V_2-V_5$
- 4. <u>小晨</u>整理了「誤差」概念的筆記,請問下列內容何者 錯誤?
 - (A)正確測量後得到的測量值,仍可能與實際值不同
 - (B)不同測量者只要使用相同工具進行測量,就一定能 得到相同的測量結果
 - (C)選用最小刻度越小的測量儀器,測量結果就會越準確
 - (D)多次測量求平均值時,應先把明顯與其他數據相差 太多的測量結果刪除,再求平均值。

有10個形狀大小 不同的固體,分別測其 質量和體積,並以質量 為縱座標、體積為橫座 標,標示在方格紙上, 如右圖所示,試回答第 5~6題。



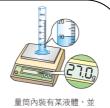
- 5. 由圖可知,此10個物體最少可分成幾種物質?
 - (A) 2種
- (B) 3種
- (C) 5種
- (D) 10 種
- 6. 承上題,可作出此判斷,是依據下列哪一個物理量?
 - (A)物體的體積大小
 - (B)物體的質量大小
 - (C)物體的質量和體積的乘積
 - (D)物體的質量和體積的比值
- 7. <u>皓皓</u>用兩個不同的量筒分別盛裝甲、乙兩種液體,逐次增加液體的量,並記液體體積且測量液體和量筒的 總質量,已知甲液體的密度>乙液體的密度,則總質 量和液體體積的關係圖以下列何者表示最為合理?



- 8. 兩個容積相等、質量都為 50 公克的容器,一個裝滿水之後質量為 250 公克,一個裝滿果汁之後質量為 300 公克,則果汁的密度為多少 g/cm³?
 - $(A)1.2g/cm^3$
 - (B)1.25g/cm³
 - $(C)1.3g/cm^3$
 - (D) $1.5g/cm^3$

臺北市立弘道國民中學 112 學年度第一學期 八年級 理化科 第一次定期評量

佳佳進行步驟如圖的實驗,以量筒 逐次裝不同體積的某液體,並以電子天 平測量其質量,得到如下表的數據。試 回答第 9~10 題。



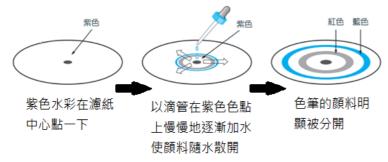
液體體積 V (cm³)	10	20	30	_{置於同一}	50	里
質量 M (g)	27	39	51	63	75	

- 9. 由表中數據可得知某液體的密度為多少?
 - (A) $1.2g/cm^3$
- (B) 1.7g/cm^3
- (C) 1.95g/cm^3
- (D) $2.7g/cm^3$
- 10. 由表中數據或關係圖中,可知量简質量為多少?
 - (A) 10g (B) 12g
- - (C) 15g
- (D) 27g
- 11. 一個密度為 2.7 g/cm³的均勻鋁塊,若將其分割成體 積比為2:1的兩個鋁塊,則兩者的密度比為何?

(A)2:1 (B)1:2

(C)1:1 (D)3:1

12. 政彰於實驗室中,取濾紙進行紫色水性彩色筆顏料 的色層分析,步驟及結果如圖所示,根據此一分析結 果,下列哪一判斷最合理?



- (A)紫色顏料為純物質,若滴管換裝食鹽水滴沖,所得 結果必相同
- (B)紫色顏料為混合物,若滴管換裝食鹽水滴沖,所得 結果必相同
- (C)紫色顏料為純物質,若滴管換裝食鹽水滴沖,結果 應另行實作得知
- (D)紫色顏料為混合物,若滴管換裝食鹽水滴沖,結果 應另行實作得知
- 13. 新聞報導指出某賣場草莓所含的農藥「氟尼胺」殘 留量為 0.03ppm,已超過規定的殘留容許量。試問 0.03ppm 代表的意義為何?
 - (A)每公克的草莓中含有 0.03 公克的氟尼胺
 - (B)每公克的草莓中含有 0.03 毫克的氟尼胺
 - (C)每公斤的草莓中含有 0.03 公克的氟尼胺
 - (D)每公斤的草莓中含有 0.03 毫克的氟尼胺

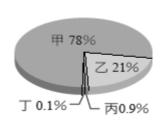
- 14. 下列何種性質可以用來區分純物質與混合物?
 - (A)是否具有導電性
- (B)是否具有延展性
- (C)熔點是否固定
- (D)常温常壓是否為固態
- 15. 一般紅酒的酒精濃度為12度,代表的意義為下列何
 - (A)100 毫升的水中加入 12 毫升的酒精
 - (B)100 毫升的紅酒中加入 12 公克的酒精
 - (C)100 公克的紅酒中含有 12 公克的酒精
 - (D)100 毫升的紅酒中含有 12 毫升的酒精
- 16. 樂樂將 15 公克的檸檬茶粉倒入 150 公克的水中,關 於此檸檬茶水溶液,其重量百分濃度大約為何?

(A)10%

- (B)9%
- (C)5%
- (D)1%
- 17. 承上題,再加16公克檸檬茶粉,發現有1公克的檸 檬茶粉沉澱,(假設過程中,水蒸發忽略不計),則關 於此時檸檬茶的溶解度大約為多少 g/100g 水?

(A)20.6

- (B)20
- (C)10.6
- (D)10
- 18. 樂寬在實驗室的藥瓶櫃中,發現一瓶標明 30℃時, 溶解度為 45g/100g 水的硝酸鉀藥品,請問下列解釋 何者正確?
 - (A)30℃時,溶解度為 45g/100g 水可以作為飽和溶液 的表示方式。
 - (B)30℃時,100公克的水溶液中,一定含有 45公克 硝酸鉀。
 - (C)30℃時,硝酸鉀飽和溶液的重量百分濃度約為 45%
 - (D)由此資料可以推測:低於 30℃時,100 公克的水可 溶解大於 45 公克的硝酸鉀。
- 19. 如圖所示,地球地表附近乾 燥空氣的組成由甲、乙、丙和 丁代表。關於這四個組成成分 的說明,下列何者正確?



(A)甲:常填充於食品包裝,降 低食物變質的機會

(B)乙:將此氣體加壓溶解到糖水中,可成為汽水

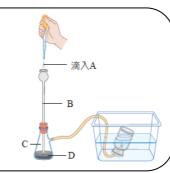
(C)丙:化學性質非常活潑,易與其他物質結合產生變 化,因此含量比較少

(D)丁:為有毒氣體

臺北市立弘道國民中學 112 學年度第一學期 八年級 理化科 第一次定期評量

- 20. 下列何者是氧氣的物理性質?
 - (A)具有助燃性
 - (B)容易使和其他物質發生氧化反應
 - (C)不具腐蝕性
 - (D)沸點為-183℃

韶妤進行製造氧氣的實驗, 實驗裝置如右圖所示,試回答第 21~25 題。



- 21. 實驗裝置中, A、D 分別是什麼物質?
 - (A)雙氧水、二氧化錳 (B)稀鹽酸、鋅粉
 - (C)稀鹽酸、大理石
- (D)鹽酸、過錳酸鉀
- 22. 下列實驗步驟,正確的順序為何?

步驟甲、將 A 滴入吸濾瓶;

步驟乙、將 B 與橡皮塞插入吸濾瓶中;

步驟丙、C中放入二氧化錳;

步驟丁、由B加水使B底部浸在水面下。

- (A) 丙乙丁甲 (B) 乙丁丙甲
- (C)丙丁甲乙
- (D)甲乙丁丙
- 23. 此種收集氣體的方式主要是依據氧氣的何種性質?
 - (A)氧氯的密度比空氣大
 - (B)氧氣有助燃性
 - (C)氧氣不易溶於水
 - (D)氧氣為無色、無臭、無味的氣體
- 24. 韶妤進行氧氣製備實驗,實驗過程中為防止集氣瓶 傾倒而用力下壓瓶子,使軟管被壓住,結果發現軟管 冒出的氣泡量減少,則此時韶好最可能觀察到下列哪 一現象?
 - (A)與吸濾瓶連接的軟管脫落
 - (B)橡皮塞從吸濾瓶瓶口處脫落
 - (C)吸濾瓶中的液體自薊頭漏斗處溢出
 - (D)吸濾瓶因瓶內壓力太大而破裂
- 25. 將線香放入氧氣中燃燒,下列敘述何者正確?
 - (A)線香會立刻熄滅
 - (B)線香會劇烈燃燒
 - (C)線香會產生刺眼白光
 - (D)與在空氣中燃燒情形相同

製作布丁底部焦糖液的配方與作法如下:

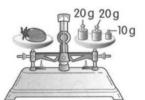
步驟(一)將50公克的白砂糖放在鍋中,加入25公克的 水後於爐火上以小火加熱。

步驟(二)當鍋中出現大氣泡表示水已沸騰,靜待大氣泡 减少且溶液開始轉為褐色時搖晃鍋身。

步驟(三)溶液轉為深褐色且散發出濃濃焦糖味時,熄火 並加入50公克熱開水,即完成焦糖液。

根據上述,試回答26~27題。

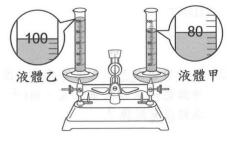
- 26. 請問從步驟(一)至步驟(二)的過程中,糖水濃度的 變化為何?
 - (A)變大 (B)變小
 - (D)先變大後維持不變 (C)不變
- 27. 請問步驟(二)中大氣泡的產生,及步驟(三)糖水轉 為深褐色的過程,分別屬於何種變化?
 - (A)物理變化;物理變化
 - (B)化學變化;化學變化
 - (C)物理變化;化學變化
 - (D)化學變化;物理變化
- 28. 偉偉一拿到天 平立刻將小番 茄置於左盤,右 盤放置適量砝





碼,使天平達成平衡,如上左圖所示。但當小番茄及 砝碼取下時,天平指針偏向如上右圖所示。試判斷小 番茄真正的質量為何?

- (A)大於 50g
- (B)等於 50g
- (C)小於 50g
- (D)無法判斷
- 29. 承上題,將上皿天平 歸零後,於左側與右側 各放置一個規格完全 相同的量筒。右側量筒 內裝入液體甲,左側量



筒內則裝入液體乙,此時天平指針保持静止在中央, 由此可得知下列哪一項的資訊及結果?

- (A)甲液體質量=乙液體質量,且甲液體的密度>乙液 體的密度
- (B)甲液體質量=乙液體質量,但無法比較甲、乙液體 的密度大小
- (C)甲液體質量=乙液體質量,但甲液體的密度<乙液 體的密度
- (D)甲液體密度<乙液體密度,但無法比較甲、乙液體 的質量大小

臺北市立弘道國民中學 112 學年度第一學期 八年級 理化科 第一次定期評量

晨皓利用簡單的方法將食鹽與細砂分離,以區別混 合物與純物質的不同,在混合物分離的實驗結束後,試 回答第 30~33 題。

- 30. 食鹽水中混有細砂時,要先將細砂過濾去除,試問 濾紙放入漏斗之前,其正確操作順序為何?
 - (甲)對摺為一半,再對摺為四分之一
 - (乙)放入漏斗,以水潤溼濾紙
 - (丙)撕去外層一小角後,展開為錐形

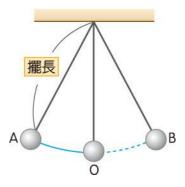
 - (A)丙 \rightarrow 甲 \rightarrow 乙 (B)甲 \rightarrow 乙 \rightarrow 丙
- 31. 利用濾紙過濾食鹽水與細砂的原理為何?
 - (A)細砂的附著力較大
 - (B)濾紙具有磁性可以吸附細砂
 - (C)細砂的溶解度較大
 - (D)細砂的顆粒大所以無法通過濾紙
- 32. 請問使用濾紙過濾與加熱蒸發分別屬於哪一種物質 變化?
 - (A)皆為化學變化
 - (B)皆為物理變化
 - (C)前為物理變化,後為化學變化
 - (D)前為化學變化,後為物理變化
- 33. 過濾食鹽水與細砂的操作過程中,除了使用濾紙與 鐵架之外,尚還需要右圖中那些器材?



- (A)甲、乙、戊
- (B)乙、丁、己
- (C)甲、丙、戊
- (D) 乙、戊、己

科普閱讀:公尺的故事

日常生活中常用的長度單 位-公尺,是怎麽訂定出來的 呢?十八世紀時,法國各地的長 度沒有統一的標準,每個省份、 都市甚至是每個村落都有不同 A 的長度標準,導致人與人之間溝 通困難,常有因為長度不同引起



的誤會。法國大革命時,國民公會決定要設計一套統一 的度量衡標準,法國科學院的科學家們絞盡腦汁後,想 出了利用來回擺動一次為半秒的單擺擺長作為1公尺的 標準,但地球各處的重力不盡相同,擺長可能會不同。 因此在西元 1791 年決定以北極到赤道子午線長度的千 萬分之一定義為一公尺,並由德蘭伯與梅杉兩位科學家 耗時七年,測量敦克爾克到巴塞隆納子午線的長度來進 行計算,最後算出來的數值作為一公尺的定義。以現今 的技術來進行測量,他們當年算出來的公尺長度,與真 正子午線長度換算出的公尺長度,只相差了 0.2 毫米, 在連人造衛星都沒有的時代,能夠有如此精準的測量, 實在是讓人欽佩。

西元 1889 年,巴黎度量衡局依照兩人測量的數值 製造了一根鉑銥合金棒作為公尺原器,但時間一久,以 實物作為長度標準的問題就慢慢浮現,鉑銥合金棒磨 損、熱脹冷縮、難以精準測量等問題讓國際度量衡局決 定捨棄公尺原器,改以其他方法作為定義公尺的方法。 現今公尺的定義是真空中光速的倒數,因為光在真空中 傳播的速度不會改變,故若科學更進步,能夠測出更精 準的光速,則改變的不會是光速的數值,而是公尺的定 義,不過這樣微幅的修正是不會影響到我們日常生活 的。