

高雄市私立正義中學國中部 111 年度第一學期第一次定期考理化科試題卷(國二)

班級：二年__班 座號：__號 姓名：__ 組別代號：1 班-4、2 班-5、3 班-6
 一、單選題：(每題 2 分，共 82 分)

() 1. 張翰準備使用酒精燈來進行一連串的實驗，從酒精填裝、點燃、使用到熄滅，每個環節看似簡單，卻都隱藏著危險。在他點燃酒精燈的過程中，下列哪一個步驟具有危險性？

- (A) 在點燃前將燈芯調整至適當長度
- (B) 跟隔壁的同學借酒精燈引燃
- (C) 用火柴或打火機點燃燈芯
- (D) 移動點燃後的酒精燈時，動作必須非常小心，避免酒精溢出。

() 2. 使用天平時，下列哪一項操作是不必要的？

- (A) 待測物要放在秤盤的中央
- (B) 質量的砝碼要放在秤盤的中央
- (C) 秤量藥品時，秤盤上應先放置秤量紙
- (D) 天平的指針一定要靜止在零的位置，測量的結果才是待測物真正的質量

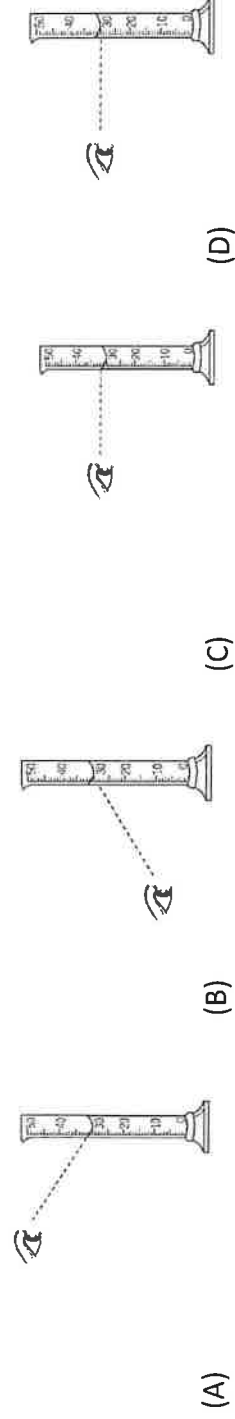
() 3. 下列敘述，何者不適宜？

- (A) 小姜體重為 63.5 公斤重 (B) 八年甲班人數 32.0 人
- (C) 造身身高 169.0 公分 (D) 阿明跑百米的時間是 13.7 秒

() 4. 使用上皿天平測量物體，若右盤放置的砝碼為 50 公克 1 個、20 公克 1 個、5 公克 1 個、500 毫克砝碼 1 片、100 毫克砝碼 2 片，則此物體質量應記錄為多少公克？

- (A) 75.6 (B) 79.7 (C) 75.70 (D) 75.60

() 5. 用不同的視線角度，讀取量筒中水的體積時，下列何者才是正確的觀察方式？



() 6. 在實驗室中，以二氧化錳與雙氧水製造氧氣，其裝置如下圖所示，若氧氣的生成速率太快時，下列哪一種處理方法最好？

- (A) 將導管移出水面 (B) 拔開甲器材 (C) 加入更多的二氧化錳 (D) 盡速遠離。

() 7. (甲)酒精燈不使用時，應立即以嘴吹熄；

(乙)除了試管可直接加熱外，其餘容器應放在陶瓷纖維網上加熱；

(丙)稀釋濃硫酸時，應將水沿著玻璃棒慢慢滴入濃硫酸中，並加以攪拌；

(丁)想要辨認藥品氣味時，應該以手煽聞。上述各項實驗操作，哪些是正確的？

- (A) 甲乙丁 (B) 乙丙丁 (C) 丙丁 (D) 乙丁

() 8. 阿普在測量某物體時，等臂天平平衡時左盤上的砝碼數量為：50 克 1 個、10 克 2 個、5 克 1 個、2 克 2 個且騎碼移到第 15 個刻度線上，則某物體質量為多少克？

- (A) 77.5 (B) 80.5 (C) 77.50 (D) 80.50

() 9. 傅培美想測量豆漿的密度，於是他利用量筒分別倒入不同體積的豆漿後測得結果如表。則該豆漿密度和量筒質量為何？

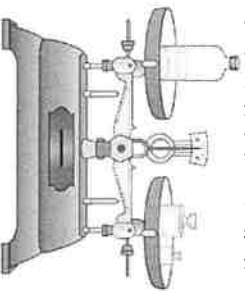
豆漿體積 (cm ³)	10	20	30	40
量筒裝豆漿的總質量 (g)	54	68	82	96

- (A) 1.4 g/cm³ ; 44g (B) 1.4 g/cm³ ; 40g (C) 3.4 g/cm³ ; 44g (D) 5.4 g/cm³ ; 40g

() 10. 將燒杯置於三角架上加熱，必須墊著陶瓷纖維網，其主要目的為何？

- (A) 操作方便 (B) 使熱量均勻分散 (C) 使熱量集中加強 (D) 使加熱快速

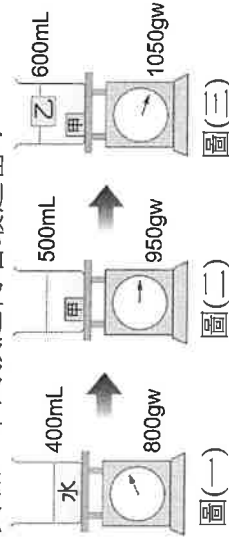
- () 11. 台灣養殖漁業相當興盛不管是食用魚還是觀賞魚，從魚塢到水族箱，總在世界有傑出的表現，你可知道養魚時，魚塢會用水車轉動來打氣，水族箱則用打氣機來打氣，若想節省電費，請問正常狀況下台灣夏、冬兩季，哪一個季節較需要打氣？主要原因是什麼？
(A)夏，因為溫度高，打水有助於散熱 (B)夏，因為溫度高，水中溶氧較低
(C)冬，因為溫度低，打水有助於升溫 (D)冬，因為溫度低，水中溶氧較低
- () 12. 彤彤取一重量百分濃度為 10%的硝酸鉀溶液 20 公克，欲配置成水溫為 80°C時的飽和溶液，已知 80°C時的溶解度為 170 g/100 g 水，請問最少需加入多少公克的硝酸鉀？ (A)1.4 公克 (B)28.6 公克 (C)30 公克 (D)32 公克
- () 13. 取一質量 12 kg 材質均勻的合金，將其分成兩塊，其中一塊製成一個邊長為 10 cm 的實心正立方體，另一塊製成一個質量為 2 kg 的實心球，則此實心球的體積應為多少？
(A)200 cm³ (B)250 cm³ (C)500 cm³ (D)1000 cm³
- () 14. 利用結晶法分離物質時，所收集到的物質其沸點在溶液中具有何特性？
(A)熔點較低 (B)熔點較高 (C)沸點較低 (D)沸點較高
- () 15. 將裝有 6ml 水的試管放入冰箱冷凍庫中，1 天後取出試管，發現試管中的水已經凝固成冰。下列關於水結成冰的描述何者正確？
(A)質量不變 (B)質量變大 (C)密度不變 (D)密度變大
- () 16. 在一量筒內預先投入一鐵球，再倒入水至水面刻度為 100 cm³為止，然後又投入一銅球沒入水中，發現水面升至 180 cm³的刻度線，若將鐵球和銅球都取出後，發現水面降至 40 cm³之刻度線，則鐵球與銅球的體積各為何？
(A)鐵球=60 cm³、銅球=80 cm³ (B)鐵球=60 cm³、銅球=100 cm³
(C)鐵球=80 cm³、銅球=80 cm³ (D)鐵球=100 cm³、銅球=80 cm³
- () 17. 亞妮穿著無袖背心，散著一頭長髮走進實驗室準備做實驗，卻被理化老師認定服儀不合格，請問下列哪一項不是亞妮必須要改進的地方？
(A)將長髮紮起綁好
(B)改換長袖衣物或穿上實驗衣
(C)戴上護目鏡避免化學藥物噴濺傷害
(D)戴上耳塞專心做實驗
- () 18. 下列常見測量單位的關係，何者錯誤？
(A)1 公克=10⁻³ 公斤 (B)1 立方公分=1 毫升 (C)1 奈米=1000 微米 (D)1 公尺=100 公分
- () 19. 一個密閉的寶特瓶內裝有少量的水，放天平上與砝碼保持平衡，經冷凍一段時間後，發現寶特瓶內部分水凝結成冰，試問此時天平的平衡情形為何？



- (A)寶特瓶端下傾 (B)砝碼端下傾 (C)仍維持平衡狀態 (D)需視水量而定

- () 20. 欲測量一滴水的體積，採用下列哪一個方法最好？
(A)以滴管滴 50 滴水於 10 ml 的量筒中，讀取量筒中水的體積再除以 50
(B)以有刻度的滴管吸取一滴水測之
(C)將一滴水滴入量筒中直接讀取
(D)將一滴水直接滴於桌面，先求得圓面積再乘以擺一支尺於桌面所測得的水漬高度，即是一滴水的體積
- () 21. 正義在早上實驗課時配置了一杯白糖水溶液，經充分攪拌後，杯底尚有少許白糖，若將此杯糖水溶液靜置至中午過後，發現白糖不見了，假設無水分蒸發，下列哪一敘述比較能解釋此現象？
(A)白糖在水中放置愈久，溶解度愈大
(B)靜置到中午，水蒸發，白糖溶解度增大
(C)靜置到中午，天氣變熱溫度變高，白糖溶解度變大
(D)靜置到中午，空氣溼度變大，白糖溶解度變大

- () 22. 將一裝水的燒杯置於磅秤上，燒杯與磅秤指針的刻度如圖(一)。若將甲物體放入燒杯內，甲沉入水中，燒杯與磅秤指針的刻度如圖(二)；再放入乙物體時，乙浮在水面，燒杯與磅秤指針的刻度如圖(三)，根據此實驗，下列敘述何者最適當？



圖(一) 圖(二) 圖(三)

- (A) 甲的密度是 1.5g/cm^3 ，乙的密度是 1.0g/cm^3
 (B) 甲的密度是 1.5g/cm^3 ，但無法求得乙的密度
 (C) 無法求得甲的密度，而乙的密度是 1.0g/cm^3
 (D) 甲、乙兩者的密度都是 1.0g/cm^3

- () 23. 有關測量的意義，何者錯誤？

- (A) 完整的測量必須包含數字及單位兩部分
 (B) 測量一定有誤差，所以測量值必含有估計部分
 (C) 估計值位數愈多位，表示測量愈準確
 (D) 測量時必須選擇適當的工具及單位

- () 24. 小玉家裡客廳的地板是大理石地板，有一天他不小心將洗廁所的稀鹽酸滴灑在地板上，地板竟然冒出氣泡，請問這氣泡是：(A) 氧氣 (B) 二氧化碳 (C) 氮氣 (D) 氫氣

- () 25. 有一懸吊式等臂天平，當左右兩盤均是空盤時，騎碼位於零，指針偏左，則使用此天平前，應該如何歸零？

- (A) 將右邊校準螺絲向右旋
 (B) 將右邊校準螺絲向左旋
 (C) 將左邊校準螺絲向右旋
 (D) 不論將哪一邊的校準螺絲位置向右旋，均可達到歸零的目的

- () 26. 某違規酒後開車的駕駛，喝了 4 瓶標示酒精濃度 2.5%、每瓶容量為 600 毫升的啤酒，警察臨檢時，請他對酒精濃度測試器呼氣。酒測結果，酒精濃度超過標準值，於是警察開單告發並當場吊扣汽車。請問此駕駛總共喝進多少毫升的酒精？

- (A) 15 毫升 (B) 10 毫升 (C) 60 毫升 (D) 2400 毫升

- () 27. 哈特利說：水餃的煮法是：水沸騰了，放入水餃，等水再沸騰，加入一碗冷水；重複水沸騰加冷水，二次後此時便可以將浮起來的水餃撈起來，準備端上桌。根據以上情境，下列敘述何者錯誤？

- (A) 水沸騰是一種物理變化
 (B) 水餃浮起來，表示水餃的密度大於水
 (C) 混合物的沸點會隨著濃度改變而不同
 (D) 水餃熟了是一種化學變化

- () 28. 附圖為實驗室中常見的四項器材，使用說明分別如下：

器材一：使用此器材時，應填充 $1/2 \sim 2/3$ 的液體即可，避免翻覆造成危險，

使用完畢後應以燈罩將其熄滅。

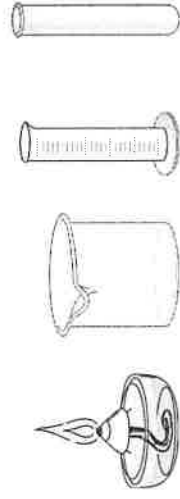
器材二：可用於精準測量體積、盛裝液體、加熱等用途。

器材三：可精準測量體積亦可在器材中配製溶液，但不適用於加熱及進行化學反應。

器材四：可做為加熱之容器，加熱時應傾斜，且管口勿對準人，以避免液體噴濺傷人。

關於以上四種器材的使用說明，何者錯誤？

- (A) 器材一及器材二 (B) 器材二及器材三 (C) 器材三及器材四 (D) 器材一及器材四



器材一 器材二 器材三 器材四


- () 29. 加油站加油是用體積計價，九妹想知道加油站是否偷工減料(即顯示是 1 公升，但實際沒有加滿 1 公升)，於是她進行了一個測試：她先算出室溫下汽油密度是 0.6克/立方公分 ，然後買一個水桶重量 500 克，然後去加油站加了顯示為 4 公升的汽油後，再去稱重，得到全重是 2800 克。請問加油站有充足量體積的汽油嗎？

- (A) 有，且過量 (B) 沒有 (C) 剛剛好 (D) 此測試無法得知是否有充足量

- () 30. 杜康想以量筒量取 30.0 mL 的溶液，右圖虛線箭頭所指的位置為量筒中目前已量取的溶液體積。小明使用下列哪一種器材裝取溶液後，再加入量筒內，最能避免體積超出 30.0 mL？
- (A)  (B)  (C)  (D) 
-  再加入

- () 31. 將質量相同的鋁、鉛、銀和金分別做成正立方體，何者的邊長最大？(鋁、鉛、銀、金的密度分別為 2.7、11.3、10.6 及 19.3g/cm³) (A)鋁 (B)鉛 (C)銀 (D)金

- () 32. 附圖為孔明進行實驗的步驟圖，在最後一步她會觀察到何種現象？



甲試管：稀鹽酸 + 大理石 + 水
乙試管：雙氧水 + 水 + 二氧化錳
丙試管：置於空氣中

將點燃的線香分別置於各試管中，並觀察線香燃燒狀況

甲 乙 丙 甲 乙 丙 甲 乙 丙 甲 乙 丙

(A) 更旺盛 燃燒 熄滅 立刻 燃燒的持續的 立刻 熄滅 更旺盛 燃燒 持續的 立刻 燃燒的 持續的 立刻 熄滅 更旺盛 立刻 熄滅 更旺盛 立刻 熄滅

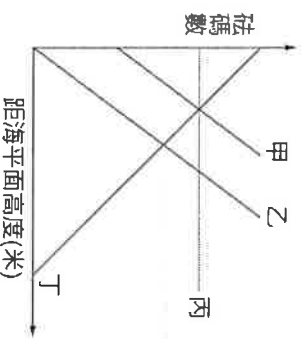
- () 33. 欲測量一包細砂糖中糖的體積，下列哪一方法最佳？

- (A) 先倒入飽和糖水溶液至量筒 100 cm³，再將糖倒入觀察體積變化即可
(B) 直接將糖倒入空量筒中讀取體積即可
(C) 將一量筒裝水 100 cm³，再將糖包倒入，觀察體積變化
(D) 以上三種方式均無法測得

- () 34. 健寶用捲尺測量一把寶劍長為 1.360 m，請問他所用的直尺準確值為哪一單位？
(A)m (B)cm (C)mm (D)km

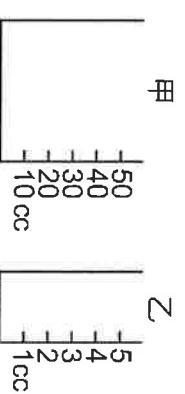
- () 35. 某人利用直尺測量十元硬幣之周長，所得結果分別為 82.4 毫米、82.5 毫米、82.6 毫米及 68.5 毫米，則硬幣的周長應記錄何者較為合理？
(A)77.8 毫米 (B)79.0 毫米 (C)82.5 毫米 (D)82.3 毫米

- () 36. 丹尼爾將一物體置於天平左盤，在天平右盤放置砝碼，使其平衡後記錄其數值，若丹尼爾於海平面高度每升高 100 公尺時，便重測一次，則測量結果應如附圖中的哪一條曲線？(A)甲 (B)乙 (C)丙 (D)以上均不符合

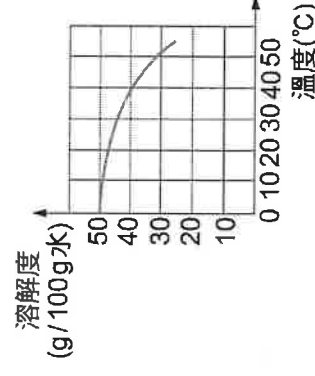


- () 37. 榨西瓜汁時常常用濾網來過濾西瓜汁的殘渣，這是利用哪一種特性的差異來分離物質？
(A)密度大小 (B)顏色深淺 (C)通過速率 (D)顆粒大小

- () 38. 胖虎覺得喉嚨不舒服，醫生給胖虎一瓶感冒糖漿，並囑咐他喉嚨不舒服時就喝 5 cc 的感冒糖漿。回到家後，胖虎發現他只有兩種容器可供測量，如附圖所示。胖虎應選用哪一個容器測量 5 cc 的感冒糖漿較為準確？



- () 39. 附圖為某一固體物質對水的溶解度與溫度的關係圖。在 10°C 時，將 40 克此物質加入 100 克水中，若不計水的蒸發，則下列敘述何者正確？
- (A) 20°C 時，此溶液為飽和溶液
 (B) 此固體對水的溶解度隨溫度上升而上升
 (C) 10°C 時，40 克此物質無法完全溶解
 (D) 加熱到 50°C 時，杯底有此物質沉澱在底部



- () 40. 小玥在手搖飲料店買了一杯 750 cc 的紅茶，回家後，若小玥沒有馬上飲用紅茶，靜置一段時間後，冰塊會逐漸融化，假設過程中紅茶的溫度不變。關於融化過程的敘述，下列何者正確？
- (A) 冰塊是紅茶的溶質之一，其融化與否都不會影響紅茶的濃度
 (B) 冰塊不是紅茶的溶質之一，其融化與否都不會影響紅茶的濃度
 (C) 隨著冰塊逐漸融化，紅茶中的溶劑質量將逐漸增加
 (D) 隨著冰塊逐漸融化，溶質的溶解度也會隨之增加
- () 41. 承上題，小玥對整杯紅茶進行成分分析，發現含有冰塊 90 g、茶葉物質 30 g、水 600 g、果糖 70 g，則冰塊完全融化後，糖分的濃度將會是原本的幾倍？(冰塊的密度：0.9 g/cm³)
- (A) 濃度不變 (B) 15/13 (C) 67/76 (D) 76/77

二、素養題：(每題 2 分，共 18 分)

閱讀下列文章後，請回答第 42~46 題：

2021 年 7 月，在日本 (Japan) 有一則新聞報導是這樣敘述的：「橫濱市 (Yokohama City) 消防局宣導，如果有居家氧氣治療的患者一定要非常注意，在製氧設備 2 公尺內千萬不要有明火，嚴禁在吸入氧氣 (O₂) 的同時吸煙。並且，消防局拍攝影片示範其嚴重性，只見火一下就燒起來了，氧氣的助燃效果不是蓋的。不是只有 COVID-19 的重症患者需要居家氧療，例如，慢性阻塞性肺疾病、睡眠呼吸中止症或是癌末者都有可能用得到。日本厚生勞動省 (英語：Ministry of Health, Labor and Welfare，縮寫：MHLW) 網站上公布了數據，像這樣的案例不是沒有，2021 年統計的 88 件相關事故中，因為吸煙造成的災害就佔了 39.8%，不可不慎」。(資料來源：日本厚生勞動省，網址：https://www.mhlw.go.jp/stf/houdou/2r98520000003m15_1.html)

- 火災傷亡主要包含燒傷與死亡，燒傷主因為火焰直接接觸及熱輻射引起，窒息則為造成死亡原因之一。窒息與外在 O₂ 濃度與內在血氧濃度 (SpO₂) 相關，O₂ 濃度低至 17% 時，受困民眾的肌肉功能會減退，出現缺氧現象。在 O₂ 濃度低到 6% 至 8% 時，受困民眾在 6 至 8 分鐘內就會因為窒息而死亡。血氧濃度又稱為血氧飽和度 (oxygen saturation)，指的是血液中含氧血紅素與總血紅素 (含氧血紅素與缺氧血紅素加總) 的比例。一般來說，人體血氧濃度應高於 93%，一旦低於 93% 就屬異常，低於 90% 就需以氧氣治療。每個人對於缺氧的耐受度不一，一般來說，血氧濃度低於 80%，就可能損害人體器官功能。正常人的血氧飽和度介於 94% 至 100%，呼吸次數每分鐘 12 至 20 次，而慢性阻塞性肺病的患者血氧則維持在 90% 至 94% 間是比較適合的。若不符合以上的正常狀態，或是明顯呼吸較喘、不適，則都是異常狀態，需要回診或請教熟悉的醫護人員做進一步的判斷。COVID-19 感染可能導致肺部發炎，降低血氧濃度。COVID-19 患者血氧濃度降低時，可能會感到疲倦或呼吸困難，但也可能沒有任何症狀，因此容易延誤就醫，也就是隱性缺氧 (silent hypoxia)，這種情況是相當危險的。(參考來源：內政部消防署－消防常識與火災預防、中華科技大學－防疫小叮嚀) 長期供應 O₂ 的設備即是製氧機 (氧氣製造機)，原理是電動驅動馬達，將空氣抽入機體內，經過分子篩 (如高分子聚合物或氦氣吸附劑)，過濾分離空氣中的 O₂ 與 N₂ 氮氣，因而得到高濃度的 O₂ (O₂ 的純度約可達 90% 以上)，製氧機主要適合居家使用。一般的 O₂ 製造機重約十多公斤，基本的流量為每分鐘 1L 至 5L，但也有特殊規格可提供每分鐘 10L O₂ 流量的製氧機。(資料來源：奇艾股份有限公司－樂長照 Happy Gaffer) 根據以上情境，回答下列問題：
- () 42. MHLW 的報導中，說明 O₂ 具有何種特徵？
- (A) 助燃性 (B) 可燃性 (C) 活性 (D) 安定性
- () 43. 根據上述，血氧濃度低於 80% 可能達到缺氧的等級，意即 10mL 的血液中，含氧血紅素達多少 mL？ (A) 0.008 (B) 0.08 (C) 0.8 (D) 8。
- () 44. 根據上述，氧氣製造機製造 O₂ 的方式，主要是使空氣中的 O₂ 與 N₂ 分離，因此，下列敘述何者正確？ (A) 空氣為混合物 (B) O₂ 為混合物 (C) N₂ 為化合物 (D) 以上皆對。
- () 45. 以排水集氣法製備氧氣的實驗中，使用 MnO₂ 的主要目的為何？
- (A) 增加空氣每分鐘流量，提高過濾空氣的效率 (B) 提高 O₂ 的純度
 (C) 方便將氧氣溶解於水，以便收集 (D) 作為催化劑使用，以加速反應。
- () 46. 空氣是指地球大氣層中許多氣體混合的總稱，其中，空氣中 O₂ 的比例約為 20%，若上述氧氣製造機的

流量為每分鐘 1L，且能完全將氧氣分離出來，則該氧氣製造機半天（12小時）可製備多少 O₂？
(A)144L (B)1440L (C)720L (D)7200L。

閱讀下列文章後，請回答第 44~48 題：

近年逐漸興起的漸層飲料風潮不斷延燒，從漸層果汁、漸層咖啡到近期的漸層抹茶拿鐵，都引起一股排隊的風潮，還不一定買的到呢！不如試試在家調出屬於自己的抹茶拿鐵。

POINT 1 利用液體密度形成明顯分層

抹茶跟鮮奶會有分層是因為糖分的密度不同所形成，所以必須要在鮮奶裡加入糖，提高鮮奶的密度，就能讓整杯飲品呈現抹茶在上、鮮奶在下的美麗漸層。

(一般而言，漸層飲料的常用原料密度大小為：蜂蜜 > 牛奶 > 抹茶 > 咖啡 = 果汁 > 酒精)

POINT 2 抹茶倒入要緩衝

杯子倒入牛奶後，倒入上層抹茶時要特別注意，必須用小湯匙在液體下方緩衝，降低抹茶的衝擊力，就能形成漂亮的分層囉！

漸層拿鐵自己泡除了要掌握秘訣，抹茶拿鐵中牛奶、糖、抹茶粉和水的比例也很重要，來學學怎麼調配出最佳比例吧！

製作步驟

STEP 1. 抹茶粉用一點熱水泡開後，加入冰水。

STEP 2. 牛奶加入果糖攪拌均勻，倒入杯中。

STEP 3. 慢慢倒入抹茶，並同時用湯匙在倒入的抹茶下方緩衝，美麗的漸層拿鐵即完成

材料	數量
無糖抹茶粉	5g
牛奶	250c.c.
冰水	150c.c.
果糖	30g

() 47. 關於漸層飲料的製作，何者錯誤？

- (A) 若在抹茶中添加酒精，會使密度變小
- (B) 密度大的液體會沉在杯底，密度小的液體浮在上層，產生分層
- (C) 冰塊可以提供緩衝作用，避免顏色混合
- (D) 為了避免液體倒入的重力破壞分層而混濁，應快速倒入上層液

() 48. 欲自製一杯漸層含糖的冰抹茶拿鐵飲料，上層為白色的牛奶，下層為綠色的抹茶，何者為最適當的製作方式？

- (A) 先加入含糖的抹茶，再加入含糖的牛奶
- (B) 先加入含糖的抹茶，再加入不含糖的牛奶
- (C) 先加入無糖粉抹茶，再加入含糖的牛奶
- (D) 先加入無糖粉抹茶，再加入牛奶，最後加入糖

閱讀下列文章後，請回答第 49~50 題：

隨著現今大眾消費習慣改變，數位消費宅經濟成為趨勢，衛生局除於市售端查驗外，並加強網路販售食材抽驗；檢驗結果有 5 件蔬菜檢出農藥殘留超標，其中 2 件於網購平台抽驗為「小白菜」檢出芬普尼(Fipronil) 0.008 ppm、芬普尼代謝物(Fipronil-sulfone) 0.008 ppm(容許量：0.001ppm)及「皇宮菜」檢出百克敏(Pyraclostrobin) 0.08 ppm(容許量：0.01ppm)。不合格之蔬果農產品，已涉違反食品安全衛生管理法第 15 條第 1 項第 5 款規定，可處新台幣 6 萬至 2 億元罰鍰，衛生局已責令業者下架不得販售。衛生局提醒民眾，儘量選購完整包裝及商譽良好的食品，避免購買來路不明、包裝標示不清的產品，並注意外包装之有效日期及保存方式；同時提醒消費者購買時可優先選擇當季蔬果，在食用或烹調蔬果之前，可先用清水浸泡數分鐘，待農藥溶解在水中後，再用流動的清水沖洗，有助於去除殘餘的農藥。

() 49. 請問若吃進 100 公克的「皇宮菜」(衛生局容許量範圍內)，則最多會吃進多少百克敏？

- (A) 0.001mg (B) 0.001g (C) 0.08mg (D) 0.08g

() 50. 根據文章中衛生局建議的清洗方式，其原理與哪一種現象的原理類似？

- (A) 曝曬在太陽光底下太久變色 (B) 周遭的蠟油融化為液狀
- (C) 手上些微的水氣瞬間被麵包的熱度汽化 (D) 衣物泡在水中時，有褪色的情形發生燭芯

高雄市正義中學國中部 111 學年度第一學期第一次期中考理化科解答

1. B	2. D	3. B	4. C	5. D
6. A	7. D	8. C	9. B	10. B
11. B	12. B	13. A	14. D	15. A
16. A	17. C	18. C	19. C	20. A
21. C	22. B	23. C	24. B	25. B
26. C	27. B	28. B	29. B	30. A
31. A	32. B	33. A	34. B	35. C
36. C	37. D	38. D	39. D	40. C
41. C	42. A	43. D	44. A	45. D
46. B	47. D	48. B	49. A	50. D

