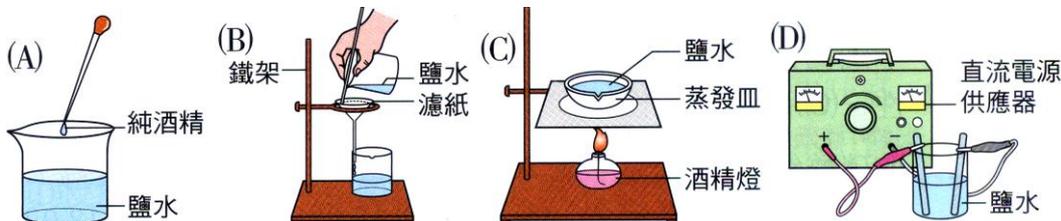


- ( ) 1.由物質的何種物理性質，可辨識其為同一物質？  
 (A)外觀 (B)溶解度 (C)是否可導電 (D)熔點及沸點。
- ( ) 2.下列何者屬於物理性質的描述？  
 (A)酒精有香味 (B)酒精可燃燒 (C)二氧化碳不助燃，可滅火 (D)金在空氣中不易變質。
- ( ) 3.(甲)雷聲 (乙)銅 (丙)雲霧 (丁)閃電；四者中  
 (A)均為物質 (B)均為能量 (C)乙丙是物質，甲丁是能量 (D)甲丙是能量，乙丁是物質
- ( ) 4.下列有關白糖、冰糖和方糖的敘述，何者不正確？  
 (A)是外觀不同的物體 (B)溶於水後得相同而有甜味的糖溶液 (C)水溶液加熱後得不同物質的糖膏 (D)是蔗糖製成的不同物體。
- ( ) 5.下列敘述何者為物理變化？  
 (A)牛奶變酸 (B)木材燃燒成灰燼 (C)食物在胃腸內被消化分解 (D)金錠加工成金戒指。
- ( ) 6.大頭針、迴紋針和鐵粉是不同的  
 (A)物質 (B)物體 (C)化合物 (D)混合物。
- ( ) 7.有關物質與物體的敘述，下列何者錯誤？  
 (A)物質占有空間具有質量 (B)物質是由物體所構成 (C)木材、玻璃和鐵是物質 (D)物體具有特殊形狀及大小。
- ( ) 8.下列何者是物質？  
 (A)書本 (B)水 (C)衣服 (D)刀子。
- ( ) 9.下列敘述何者錯誤？  
 (A)岩石、空氣、煤炭及水是天然生成的物質 (B)蔗糖、食鹽、水泥、塑膠是人工製成的物質 (C)電能可使電燈發光 (D)煮飯、燒菜是使用光能。
- ( ) 10.下列各種現象中，何者屬於物理變化？  
 (A)金屬的熱脹冷縮現象 (B)綠葉到了秋天變得枯黃 (C)生米煮成熟飯 (D)抽煙時，從口中吐出白煙。
- ( ) 11.水不只是生物生存的要素之一，也是影響地球氣候穩定的重要因素。在水的三態中，下列何者不屬於液態？  
 (A)冰塊周圍的白煙 (B)冬天呵氣時，口中冒出的白煙 (C)秋天清晨的濃霧 (D)夏日午後下了一陣冰雹。
- ( ) 12.下列各圖所表示的操作，哪一項可以將鹽水中的鹽分離出來？



- ( ) 13.下列物質所具有的特質，何者屬於化學性質？  
 (A)硫磺具有可燃性 (B)濃鹽酸有揮發性 (C)活性炭有吸附性 (D)純氧氣比空氣重。
- ( ) 14.下列哪一個操作不易發生化學變化？  
 (A)鈉粒置入水中 (B)氯氣溶於水中 (C)二氧化碳溶於水中 (D)銅片置入水中。
- ( ) 15.欲將食鹽與細砂中的細砂除去，製成潔白的食鹽，有下列三個步驟：  
 (甲)溶解；(乙)加熱；(丙)過濾；則最理想的操作順序為何？  
 (A)甲→乙→丙 (B)乙→丙→甲 (C)乙→甲→丙 (D)甲→丙→乙。

- ( ) 16. 下列哪一項描述在說明物質的物理性質？  
 (A) 銀的活性小，不容易生鏽 (B) 以濾紙過濾粗鹽水溶液，僅食鹽水可以通過濾紙 (C) 惰性氣體即使在高溫狀態，也不容易發生反應 (D) 鉀投入水中立即起火燃燒。
- ( ) 17. 在 1atm 下，一純物質在 0°C 時，沒有固定的體積，也沒有固定的形狀，則此物質的熔點與沸點可能為下列何者？  
 (A) 熔點：50°C，沸點：250°C (B) 熔點：-100°C，沸點：50°C  
 (C) 熔點：-50°C，沸點：-220°C (D) 熔點：-200°C，沸點：-190°C。
- ( ) 18. (彰化藝術) 將食鹽水加熱到沸騰時發現溫度高於 100°C，如繼續加熱，溶液持續沸騰，而溫度也在上升，這是因為  
 (A) 混合物的性質會隨物質混合的比例在變 (B) 溶液中食鹽受熱發生化學變化 (C) 溶液中水分子受熱發生化學變化 (D) 食鹽溶於水時有吸熱現象。
- ( ) 19. (彰化員林) 下列各種變化，屬於化學變化者有幾項？  
 (1) 光合作用 (2) 晾乾衣服 (3) 牛奶變酸 (4) 乾冰昇華 (5) 樟腦丸變小  
 (6) 鞭炮爆炸 (7) 燈泡發光 (8) 底片曝光 (9) 生米煮成熟飯 (10) 試紙變色。  
 (A) 4 (B) 5 (C) 6 (D) 7 項。
- ( ) 20. (彰化員林) 純物質與混合物主要的區別為何？  
 (A) 前者組織均勻，後者組織不均勻 (B) 前者具有一定的性質，後者無固定的性質 (C) 前者有一定的形狀，後者無一定的形狀 (D) 前者有特定的顏色，後者無一定的顏色。
- ( ) 21. (彰化員林) 自然界是由物質與能量組成，試問下列哪一項屬於物質？  
 (A) 電 (B) 水 (C) 熱 (D) 光。
- ( ) 22. (彰化員林) 墨水、銅、食鹽、汽水、米酒、粗鹽，以上六種物質屬於純物質的共有幾種？  
 (A) 二種 (B) 三種 (C) 四種 (D) 五種。
- ( ) 23. (彰化員林) 下列哪一組物質之間的轉變是經由化學變化？  
 (A) 水→冰塊 (B) 乾冰→二氧化碳氣體 (C) 鐵→鐵鏽 (D) 蠟油→蠟蒸氣。
- ( ) 24. (彰化和群) 下列何者是在敘述物理性質？  
 (A) 鎂金屬容易被氧化 (B) 水的沸點是 100°C (C) 硫酸水溶液成酸性 (D) 鈉金屬容易燃燒。
- ( ) 25. (彰化和群) 甲.墨水；乙.果汁；丙.銅；丁.水銀；戊.汽水，以上五種物質屬於純物質的共有哪些？  
 (A) 乙戊 (B) 甲乙 (C) 甲丁 (D) 丙丁。
- ( ) 26. (彰化和群) 下列敘述何者錯誤？  
 (A) 純物質具有一定的組成，一定的性質 (B) 混合物沒有一定組成 (C) 混合物可由二種或二種以上的純物質組成 (D) 分離混合物中各物質需使其產生化學變化。
- ( ) 27. (彰化草湖) (甲)水銀的密度比水大；(乙)硫酸具有很強的腐蝕性；(丙)氫氣具有可燃性；(丁)鐵釘在潮溼的環境中容易生鏽；(戊)汽油易揮發；(己)酒精的沸點是 78°C；(庚)銀的導電性良好；(辛)銅的導熱性良好；(壬)水銀的熔點很低；(癸)金的活性很小。以上哪些是化學性質？  
 (A) 甲乙丙辛 (B) 乙丙丁戊癸 (C) 乙丙丁癸 (D) 丙丁己辛壬。
- ( ) 28. (彰化草湖) 將各物質分組如下：  
 甲.汽油、米酒、海水；乙.水銀、葡萄糖、黃金；  
 丙.食醋、醬油、蔗糖；丁.氧氣、氯化鈉、氫氣。上列哪幾組內的物質皆為純物質？  
 (A) 甲乙丙 (B) 乙丙 (C) 乙丁 (D) 丙丁。
- ( ) 29. (彰化草湖) 下列哪一個現象是化學變化？  
 (A) 乾冰昇華 (B) 冰融化 (C) 鐵生鏽 (D) 粉筆碎裂。