

NOTE :

- (1) 溶液是屬於_____，可用_____方法將其中的物質分開。
- (2) 化合物屬於_____，不可用物理方法將其中的物質分開，但可用化學方法將其成分分開。例：水的電解。
- (3) 元素為_____，但_____以物理方法或化學方法再分離成更簡單的物質。

練習一下

1. () 在糖水中，糖是溶質，水為溶劑。
2. () 凡溶質都是固態物質。
3. () 凡溶質都是固態物質，溶劑都是液態。
4. () 碘酒是碘溶於水後形成的混合物。
5. () 將 60 公克的糖加入 300 公克的水中，若有 10 公克的糖沒有溶解，則糖水溶液的溶質質量為 60 公克。
6. () 將 20 公克的糖加入 50 公克的水中攪拌，若有 8 公克的糖沉澱，將沉澱的糖過濾後，請問此糖水溶液的質量為多少公克？
(A)58 (B)62 (C)70 (D)78
7. () 請問下列液體中，何者並非水溶液？
(A)生理食鹽水 (B)綠茶 (C)去漬油 (D)醬油
8. () 請問下列何者並非溶液？
(A)18K 金 (B)空氣 (C)藍墨水 (D)硫酸銅
9. () 澳幣的 1 元硬幣，其成分是 92%的銅、6%的鋁和 2%的鎳，則下列何者為溶劑？
(A)1 元澳幣 (B)銅 (C)鋁 (D)鎳。