

## 2-2 練習題

### 選擇題

- ( ) 已知二鉻酸鉀在水中溶解度是 15 公克/100 公克水，今在甲、乙、丙三燒杯內各盛水 50 mL，並分別加入二鉻酸鉀 10 公克、15 公克、20 公克，充分攪拌後，三燒杯內溶液濃度關係為何？ (A) 甲 < 乙 < 丙 (B) 甲 > 乙 > 丙 (C) 甲 = 乙 = 丙 (D) 甲 < 乙 = 丙。
- ( ) 甲燒杯內裝有 20 °C，50 mL 的水，乙燒杯內裝有 60 °C，50 mL 的水，各加入 60 g 的糖，充分攪拌後，均有未溶解的糖，則可判斷兩杯糖水濃度大小關係為何？ (A) 甲 > 乙 (B) 甲 < 乙 (C) 甲 = 乙 (D) 無法判斷。
- ( ) 鹽酸溶液 25%、60 公克，需要再加入多少公克的水，使鹽酸溶液的濃度變為 15%？ (A) 100 (B) 85 (C) 40 (D) 20。
- ( ) 粉刷牆壁時，不小心衣服沾上了油漆，該怎麼處理？ (A) 用水洗淨 (B) 用力搓揉即可 (C) 用松香水擦拭 (D) 用食鹽水洗淨。
- ( ) 某溫度時飽和食鹽水的重量百分濃度為 20%，同溫下將 40 g 食鹽置入各種不同的水量中，何者恰可形成飽和溶液？(無任何食鹽沉澱) (A) 20 g (B) 80 g (C) 160 g (D) 200 g。
- ( ) 如表為硝酸鉀在不同溫度的溶解度，今在 30°C 時甲、乙兩試管中各置入 5 克及 15 克的硝酸鉀固體，並分別加入 10 毫升及 20 毫升的水，攪拌後溶液的情形為何？

溫度 (°C)	20	30	40	50	60
溶解度 (公克/100 mL 水)	30	45	63	85	110

- (A) 甲、乙均為飽和 (B) 甲、乙均為未飽和 (C) 甲為飽和，乙為未飽和 (D) 甲為未飽和，乙為飽和。
- ( ) 在 25°C 時，甲、乙兩燒杯分別加入 50 g 和 100 g 的飽和食鹽水溶液後，各再加入 10 g 的水，形成兩杯未飽和食鹽水溶液。若要使其恢復為飽和食鹽水溶液，甲、乙兩杯至少各須加入 X g 及 Y g 的食鹽，則 X、Y 大小的關係為下列何者？〔98.基測 II〕 (A) X=Y (B) X=2Y (C) 2X=Y (D) 2X-10=Y。
  - ( ) 在定溫定壓下，有甲、乙、丙三杯食鹽水，如表所示，充分攪拌後，發現乙燒杯內尚有 3 g 食鹽未溶解，則下列敘述何者正確？

燒杯	水 (g)	食鹽 (g)
甲	40	5
乙	50	18
丙	80	25

- (A) 此時 100 g 的水最多可以溶解 30 g 的食鹽 (B) 甲燒杯的溶液已達飽和 (C) 丙燒杯的溶