

## 2-2 水溶液

### 【重點一】溶液

#### I. 定義：

- (1) 溶質：溶液中被溶解的物質，通常為溶液中量\_\_\_者。
- (2) 溶劑：溶液中用來溶解其他物質者，通常為溶液中量\_\_\_者。
- (3) 溶液：由溶質和溶劑\_\_\_\_\_混合而成的\_\_\_\_\_，而  
$$\text{_____質量} = \text{_____質量} + \text{_____質量}$$

例如：5 公克的糖溶解在 100 公克的水中，則糖水質量為  $5+100=105$  公克。

#### II. 溶液的分類：

- (1) 依照三態，溶液可以分為三大類，固態、液態、氣態三種，例如：合金、綠茶、空氣等。
- (2) 依照\_\_\_\_\_的不同可以分為兩種，**水溶液**和**非水溶液**，
  - ①水溶液：以水為溶劑所形成的溶液。
  - ②非水溶液：用水以外的溶劑所形成的溶液，例如酒精、丙酮、去漬油等。

#### III. 溶液的性質：

- (1) 在溶液中各成分都保有原本的特性，所以溶解屬於\_\_\_\_\_，可用\_\_\_\_\_方法將其中的物質分離。
- (2) 溶液屬於\_\_\_\_\_，不具有固定的熔點和沸點等特性，因此當溶液逐漸加熱至沸騰時，溫度將\_\_\_\_\_，將溶液冷卻凝固時，溫度將\_\_\_\_\_。