

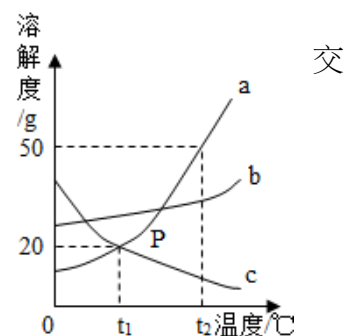
班級\_\_\_\_\_學號\_\_\_\_\_姓名\_\_\_\_\_

### 一. 釐清概念

1. 物質  $X$  溶於水中，便形成\_\_\_\_\_。物質  $X$  是\_\_\_\_\_，而水是\_\_\_\_\_。
2. 把一匙鹽加入一燒杯的水中。水是\_\_\_\_\_，而鹽則是\_\_\_\_\_。
3. 當糖溶液不能溶解更多的糖時，這種溶液稱為\_\_\_\_\_溶液。
4. 在一定溫度下，某固態物質在 100 克溶劑中達到飽和狀態時所溶解的溶質的質量，叫做這種物質在這種溶劑下的\_\_\_\_\_。物質的\_\_\_\_\_屬於物理性質。
5. 溶質的溶解速率受以下因素影響：溶劑的\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_顆粒的體積，以及溶液有沒有被\_\_\_\_\_。

### 二. 知識延展

1. 右圖是 a、b、c 三種物質的溶解度曲線，a 与 c 的溶解度曲線相於 P 點。據圖回答：



(1) p 點的含義是\_\_\_\_\_

(2)  $t_1$ °C 時，30g a 物質加入到 50g 水中不斷攪拌，能形成 80g 溶液嗎？\_\_\_\_\_（填“能”或“不能”）。

(3)  $t_2$ °C 時，a、b、c 三種物質的溶解度按由小到大的順序排列的是\_\_\_\_\_