

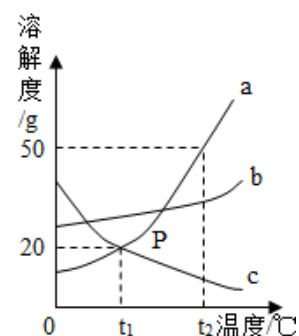
班級_____學號_____姓名_____

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 的溶解度曲線相交於 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_____