先聽聽一些科學名詞說明：

溶液的定義	在化學中， 溶液 （英語： Solution ），又稱為 單一相均勻混和物 （英語： Homogeneous Mixture ），是由兩種或以上 純物質 所混合成的 均相 、穩定的分散體系；可能是固態、液態或是氣態的組合。溶液不是純物質，不具有一定的組成及一定的性質。但是組成溶液的粒子均勻，肉眼上無法分辨。儘管如此，所有的溶液仍可以在 物理或化學方法 的範圍內分離出內容物。
溶質溶劑與溶解	溶液形成，物質分散的過程稱為 溶解 。在溶解的過程中，有一物質的相沒有發生變化，稱此物質為 溶劑 ；通常溶劑是體積最大的物質(或水)；溶液中除了溶劑以外都稱為 溶質
濃度	溶質在每單位溶劑內的多寡稱為 濃度 ，白話地來說就像是鹽水有多鹹，糖水有多甜，酒有多烈，當要討論這些狀態，先取一樣大杯之後來比較內含溶質有多少。 例如：在 100 克 鹽水中放了幾克鹽(重量百分濃度)，在一杯 100ml 酒中有多少 ml 酒精(體積百分濃度)，在一公升藥水中含有多少“量”的化學物質(莫耳濃度)
溶解度	溶劑包圍溶質就像警察圍捕小偷，警察能力有限，所以無法無限制圍捕小偷，所以溶劑溶解溶質在穩定態下所能達到的最大量就稱為 溶解度 ；例如 25°C 時鹽水溶解度 30g/100g 水，也就是在 25°C 時每 100g 水最多可以溶解 30 克 鹽
飽和、未飽和	濃度低於溶解度的稱為未飽和溶液，濃度等於溶解度的稱為 飽和溶液 ，濃度大於溶解度的稱為過飽和溶液

鹽水濃度=鹽/全部(鹽加水)

重量百分率濃度(%)= $\frac{\text{溶質重}}{\text{溶液重}} \times 100\%$

體積百分率= $\frac{\text{溶質體積}}{\text{溶液體積}} \times 100\%$

看完上述名詞解釋後，我想問你的事：

1.在一個游泳池跳下 60 個人，每個人以等間隔方式很均勻地站開，你覺得此時這個游泳池內的人加水算不算是個溶液？	
2.有一杯鹽水已知有水 200g ，投入鹽 60g 之後有 10g 因為達到飽和而無法溶解，此時這杯鹽水的重量百分濃度該如何計算呢？下方有 4 個可能，請簡述你的選擇原因？(A)60/200 (B)50/260 (C)50/250 (D)50/200	
3.你不覺得溶解度跟飽和濃度很像嗎？想想看它們存在甚麼樣的不同？如果他們兩是一樣的那為什麼要有兩個不同命名呢？	
4.來看看國小學過的一種濃度計算題，有一杯 30% 鹽水 400g 要進行稀釋，要加多少水才能使這杯鹽水變成 10% ？你能否看出下圖的提示？	