



班級

座號

姓名

一 實驗目的

二 藥品性質查詢

- 硝酸鉀 (KNO_3)

三 實驗前問題與討論

- 1 為什麼步驟 3 說 5.0 g 的水，而不說 5.0 mL 的水？

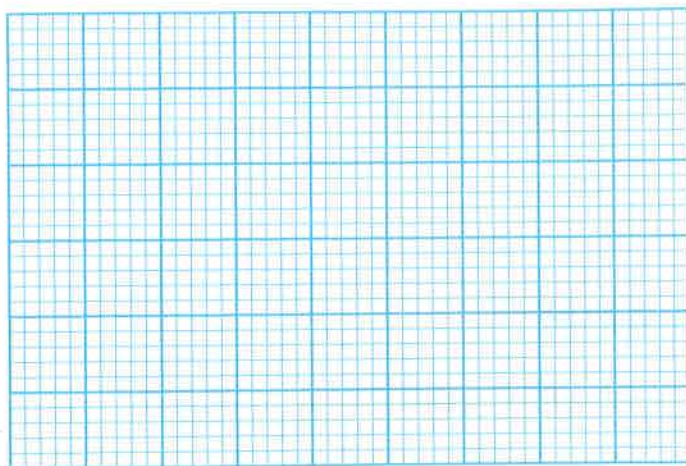
- 2 是否可以使用溫度計直接攪拌溶液？為什麼？

四 實驗記錄

硝酸鉀溶解度與溫度的關係圖

將實驗數據記錄於下表後，依記錄之數據繪出關係圖。

溫度 (°C)				
溶解度				



由圖中求出 75 °C 時，硝酸鉀的溶解度 (S) 為 _____ g/100 g 水。

五 實驗後問題探討

- 1 依據實驗結果所繪製的溶解度與溫度的關係圖中，硝酸鉀溶解度和溫度的關係為何？試判斷硝酸鉀溶於水的反應是吸熱或放熱反應？
- 2 混合物 6 g 含有硝酸鉀和難溶於水的鹽類，若加入 10 g 的水後，你認為最少需將溶液的溫度加熱至多少 °C 後，則溶液過濾分離後能回收最大量的硝酸鉀？