

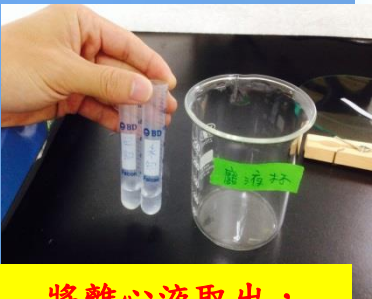
實驗七

第一屬陽離子檢驗

實驗課前該做的事

- 清點實驗器材，如有缺少請寫在黑板上
#組別 缺少的東西
- 試管請**標示清楚**
- 250 ml 燒杯裝**50~100 ml蒸餾水加熱**備用，加熱板請由桌上櫃中取出備用，使用時電線不可碰到加熱板。
- 離心機使用須**對稱**放入，請集合數組一起離心。
- 使用離心機時轉**"on"or"OFF"**，只需要轉動3分鐘，





將離心液取出，集中至廢液杯回收

C步驟後離心液須留著(標示要做好，滴管不可混用)。



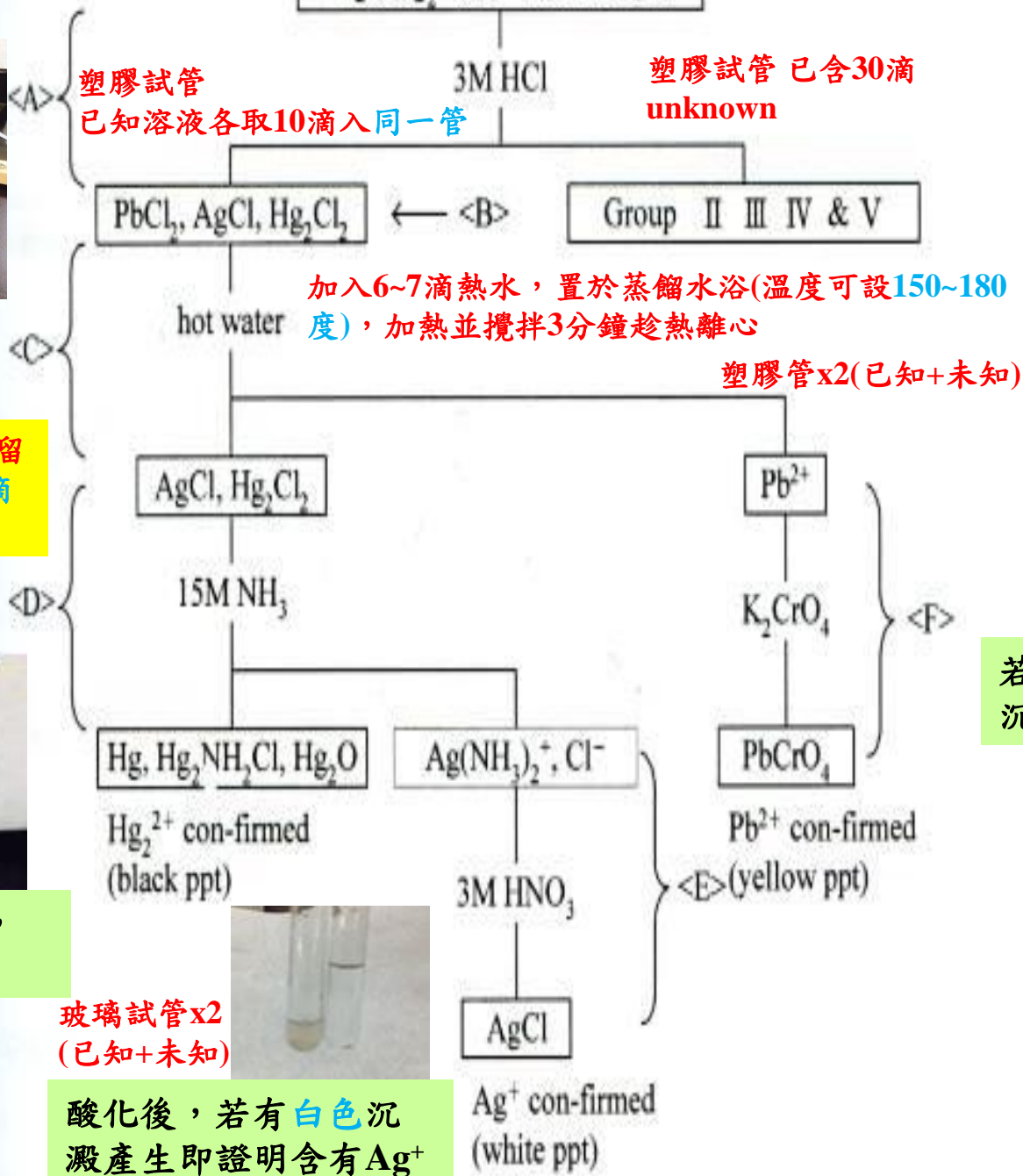
若有黑色沉澱物，即為Hg²⁺存在

玻璃試管x2 (已知+未知)

酸化後，若有白色沉澱產生即證明含有Ag⁺



Ag⁺, Hg₂²⁺, Pb²⁺ or unknown



若形成黃色PbCrO₄沉澱，證明含有Pb²⁺

Ag⁺ con-firmed (white ppt)

實驗課善後

- 實驗完畢後，除了塑膠管外！務必將所有使用過的器具先以少量水清洗。
- 沉澱物及離心液全數集中於燒杯中，燒杯內的廢液再倒入在排煙櫃的廢液筒。
- 塑膠管、塑膠滴管丟棄於塑膠回收桶。
- 若清洗不乾淨的玻璃試管，可與助教換取新試管。
- 石蕊試紙丟棄於垃圾桶。 ，桌面用濕抹布擦拭乾淨
- 加熱板、電線復原
- 確實清點實驗器材

