

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

- A to H = 8組為1 group。

組別	金屬鹽	分子式	組別	金屬鹽	分子式
A	氯化銅	$\text{CuCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	E	氯化亞鈷	$\text{CoCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$
B	硫酸銅	$\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	F	硝酸鎳	$\text{Ni}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$
C	氯化鐵	$\text{FeCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	G	硝酸鎂	$\text{Mg}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$
D	硫酸亞鐵	$\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	H	硫酸鎂	$\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$

實驗 (五) 注意事項

一. 化學珊瑚

1. 水玻璃溶液配製：**4組配製一份**(工作分配：三組各配製不同濃度，剩下一組負責清洗。)
2. 用塑膠量筒取 5、15、25mL 之水玻璃溶液，放入50ml之量筒中，加入蒸餾水至50ml，以封口膜封住混和搖晃攪拌。



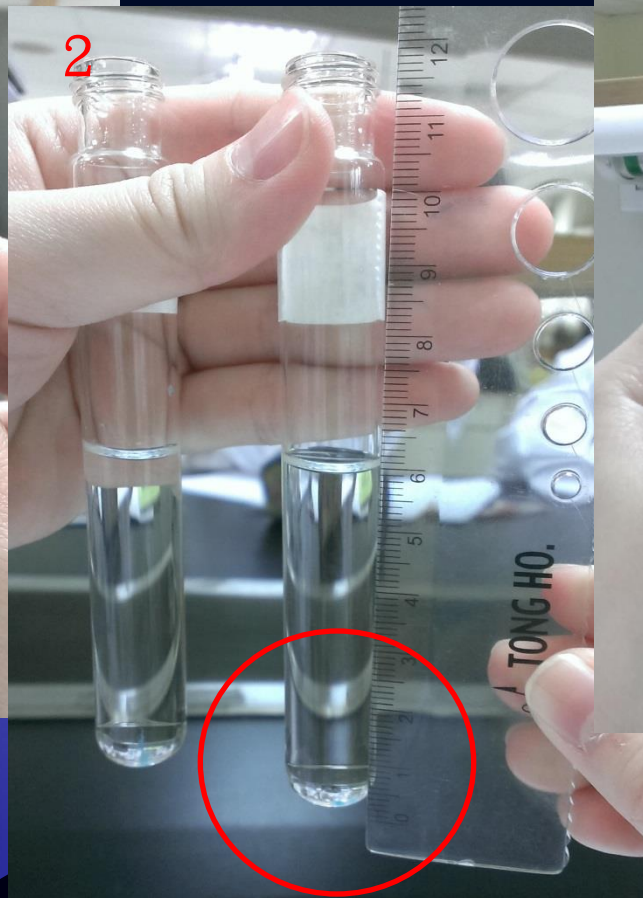
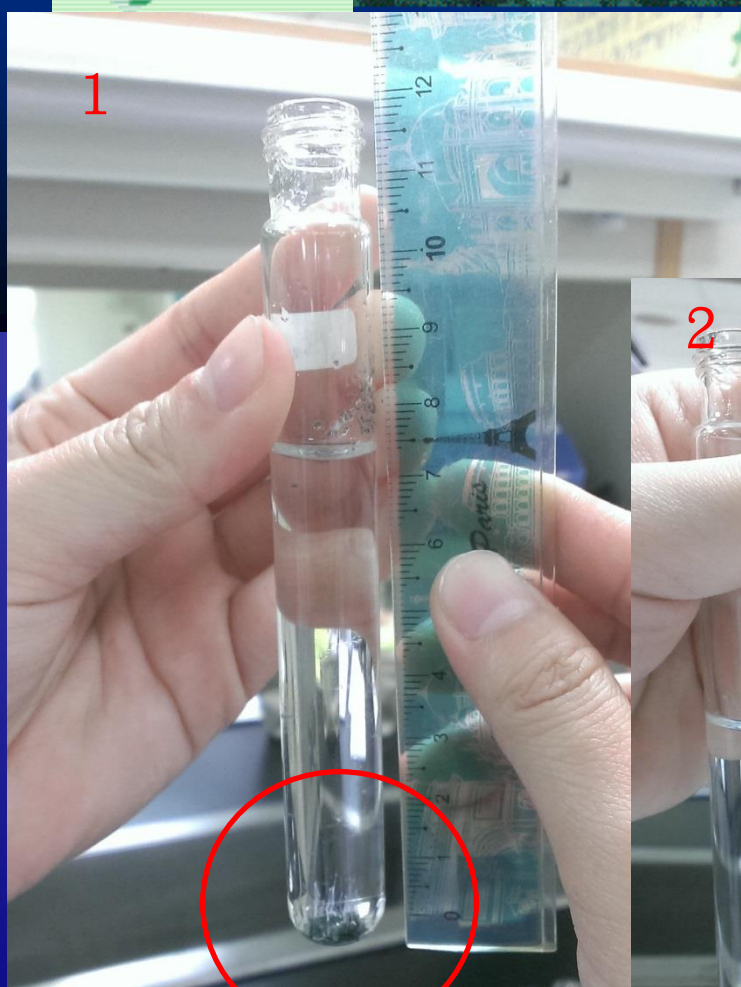


實驗 (五) 注意事項

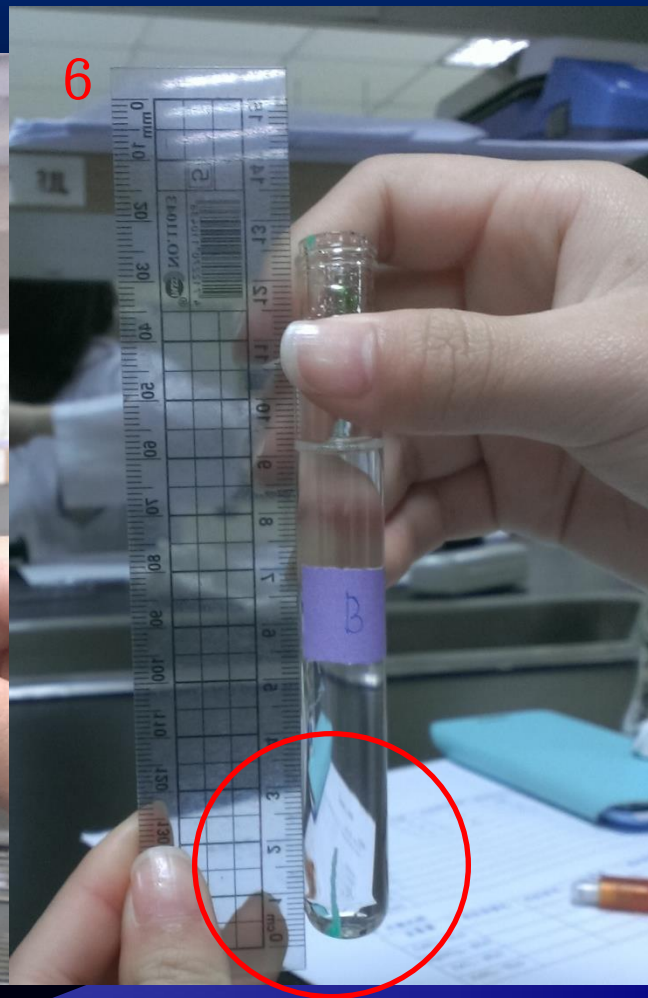
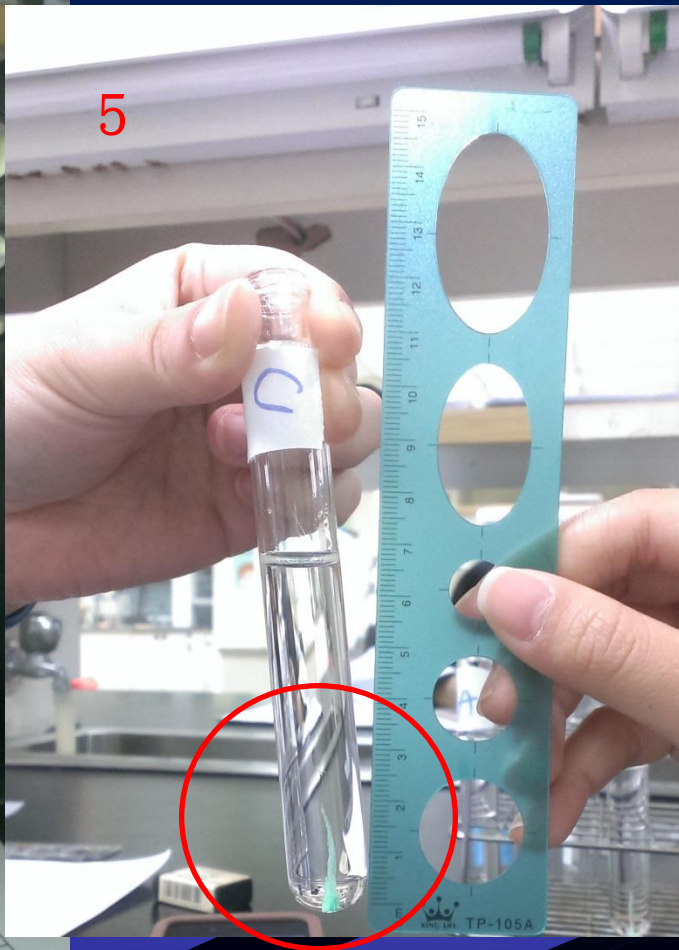
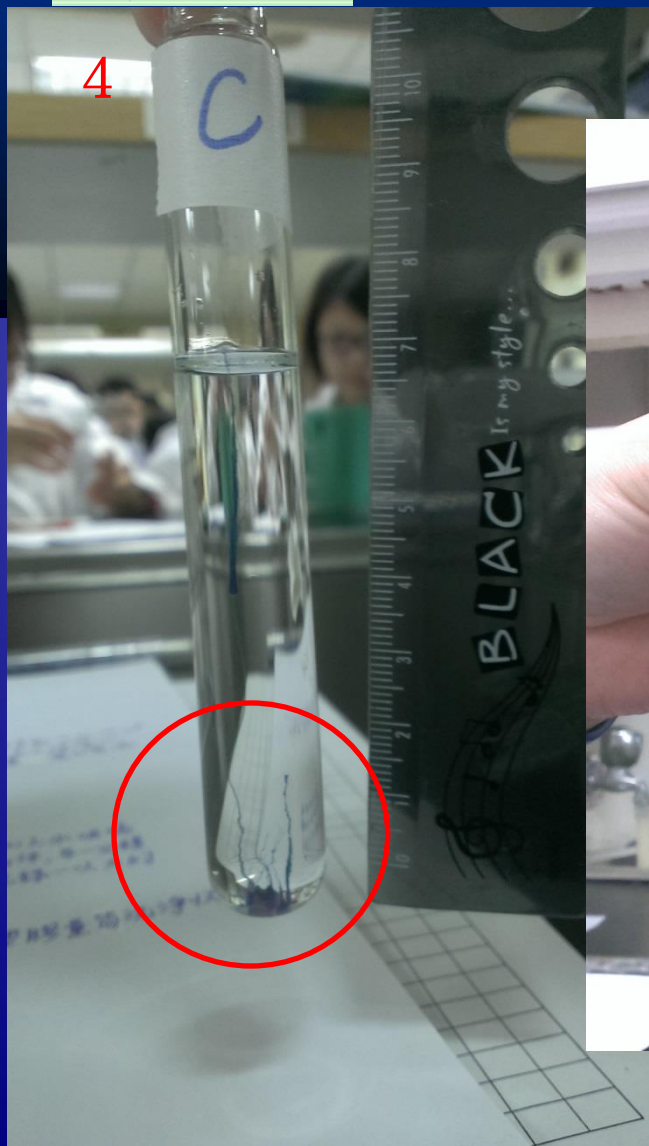
3. 另取3支試管(勿清洗)放入10~12ml不同比重之水玻璃溶液，再投入約”綠豆大”金屬鹽晶體(用玻棒or吸管將金屬鹽壓入水玻璃溶液中，待沉入玻璃管底再開始計時)，每分鐘紀錄一次，待珊瑚不再改變長度改為10min紀錄一次，持續觀察1小時。
4. 實驗完畢，試管內廢液(含金屬鹽)請倒入指定之重金屬廢液回收桶，試管不用洗直接丟入回收紙箱!
5. 實驗結束後，將桌面與量筒清洗乾淨並交由值日生檢查。



實驗 (五) 實驗成品



實驗 (五) 實驗成品



實驗 (五) 實驗成品

