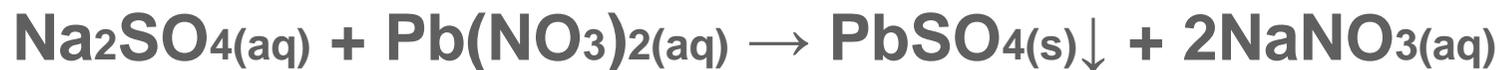


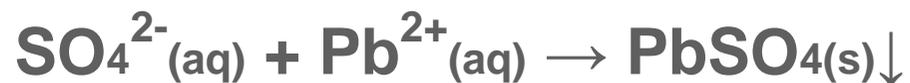
# 實驗二 化學計量

<http://www2.thu.edu.tw/~orglab>

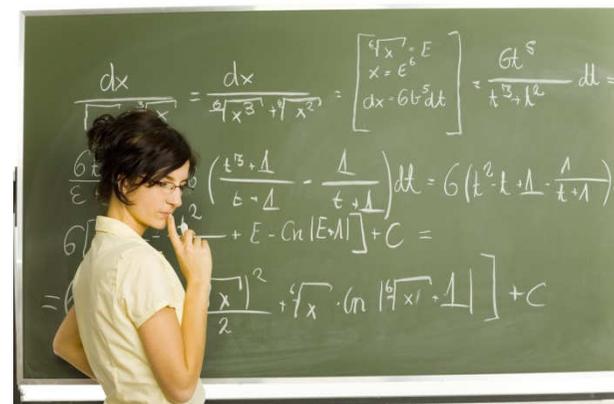




淨離子方程式：



※限量試劑&過量試劑





	分子量	用量	mole數	限量試劑
A	84	4.20	0.05	✓
B	132	3.96	0.03	
	分子量	產量	mole數	產率?
D	90	1.80	0.025(理論)	80%
E	?			

先校正量筒體積 (尤其是最下端0.5mL通常不準)

↓ (p.59)

量取指定體積之0.5M  $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2(\text{aq})$  至50mL燒杯中

↓

加入3mL 0.5M  $\text{Na}_2\text{SO}_4(\text{aq})$  用玻棒均勻攪拌

↓

加入5mL 10%  $\text{HNO}_3(\text{aq})$  (**※不加**)

↓

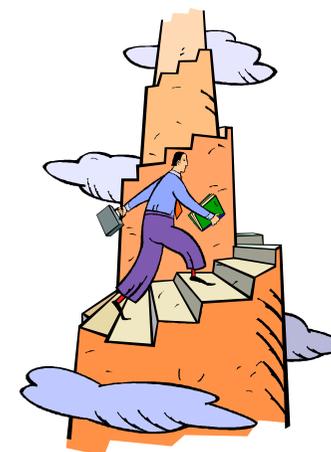
加熱2~3min, 帶棉布手套一邊小心攪拌

↓

用冷水浴一邊冷卻, 一邊攪拌至室溫

↓

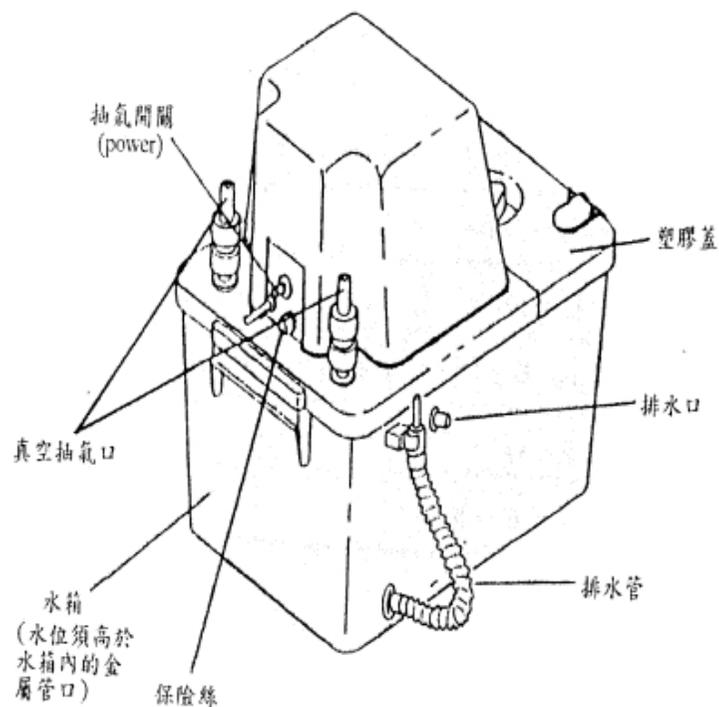
濾紙稱重 (用鉛筆在邊緣標示重量與組別)



# 減壓過濾裝置

普通化學實驗

實驗二 化學計量



操作步驟: 參考緒論6-10 (p27~28)

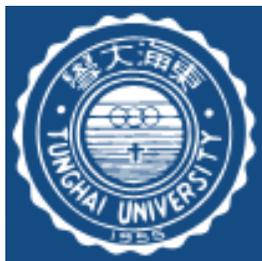
減壓過濾裝置影片

- ↓
- 減壓抽氣過濾 (濾紙需貼合漏斗所有孔洞,先以蒸餾水潤濕)
- ↓
- 以5~10mL冰浴過的蒸餾水,多次沖洗燒杯,玻璃棒後,倒入漏斗內
- ↓
- 抽乾多餘水份(至少3分鐘)
- ↓
- 將沉澱物連同濾紙,置入80°C烘箱內,烘乾
- ↓
- 稱重,並算出沉澱物淨重
- ↓
- 重複以上步驟再做一次

1. 鉛為有毒重金屬,所有溶液與沉澱物,均需回收,不可任意丟棄。
2. 熟知淋浴裝置與洗眼裝置位置與操作使用方式。



- a. 沉澱物濾紙交給助教檢查、評分並回收。
- b. 全班數據將公布於貴班網站上，網址：[orglab.thu.edu.tw](http://orglab.thu.edu.tw)
- c. 收拾桌面，各項器材歸定位，由小助教檢查完畢評分後方可離開實驗室
- d. 實驗問題：1，2，3
- e. 討論佔報告分數的10%。



*The End !*

<http://www2.thu.edu.tw/~orglab>