

固體試藥溶液的配製**【 體積莫耳濃度 (M) = 莫耳數 n (mole) / 體積 V (L) 】**試藥稱重步驟

1. 依據配製的濃度、體積，計算出試藥需稱重的克數
2. 取乾淨的藥勺和秤量皿
3. 確認天平已平衡(氣泡在中間)
4. 打開天平電源開關，等待天平穩定待機 (0.00g / 0.000g / 0.0000g)
5. 打開玻璃門，小心置入秤量皿，放置於托盤中央
6. 關上玻璃門
7. 待數值穩定後，按下歸零鍵(T / tare)，顯示穩定的 0.00g / 0.000g / 0.0000g 數值
8. 打開玻璃門
9. 一手拿試藥瓶，一手以藥勺取試藥放入秤量皿 (瓶口儘量靠近秤量皿中央)
 - ※ 注意事項
 - (1) 取試藥時，每次少量逐次秤至所需克數
 - (2) 若取出過量的試藥，切勿再放回試藥瓶內，避免污染，請放入旁邊的廢試藥杯中，待實驗完畢後，集中傾倒入廢液桶中
 - (3) 取試藥時，瓶口儘量靠近秤量皿中央，避免試藥掉落在天平上
 - (4) 若試藥不慎掉落在天平托盤上，取出秤量皿，丟棄試藥至廢試藥杯中，關閉天平電源，使用清潔刷輕輕刷托盤，將掉落的試藥刷至廢試藥杯中，再另取新的秤量皿，重新秤藥 (若試藥掉落在托盤以外的地方，於秤藥完畢，關閉天平電源後，再用清潔刷輕輕將掉落的試藥刷至廢試藥杯中)
10. 秤量至所需的克數
 - ※ 注意事項 (1) 如欲秤 1.0g 時，可秤重 1.02g 或 0.98g，無須拘泥於 1.0g (四捨五入，精準至標示位數即可)
 - (2) 如已接近所需克數，僅需微量時，用另一手的食指輕敲藥勺柄至適量
11. 關上玻璃門，等待數值穩定，確實紀錄實際秤重的克數

配製試藥溶液步驟

1. 取出已秤好試藥的秤量皿 (待天平數值穩定後，按歸零，再關閉天平電源)
2. 加入少量蒸餾水，溶解試藥
3. 將溶液小心緩緩倒入定量瓶中
4. 重複步驟 2 和 3，直到秤量皿中無試藥殘留
5. 稍微搖晃瓶身，促使試藥溶解
6. 加入蒸餾水至定量瓶標示線處
 - ※ 注意事項
 - (1) 先將蒸餾水加至定量瓶頸底處，再使用滴管緩緩加至標示線，避免一次要將蒸餾水加至標示線處，很容易超出標示線而需重新配製
 - (2) 若使用玻璃定量瓶，因為水的表面張力，水面會呈凹面狀，水要加至凹面的底部在標示線上，才是正確的體積
7. 蓋上定量瓶塞，並確認塞緊
8. 搖晃和倒置定量瓶直到試藥完全溶解，靜置定量瓶
9. 依需求將配製好的試劑溶液倒入儲存瓶中
10. 取標籤寫下正確試藥名稱、濃度、配製日期，將標籤貼於瓶身上，完成配製

----- 實驗紀錄 -----

※ 務必於 10/14 (一) 由組長收齊，於課堂上繳交

組別 _____ 姓名 _____ 學號 _____

序	試劑名稱	配製 濃度	配製 體積	分子量 (瓶身 標示)	計算 需要秤重 的克數(g)	紀錄 實際秤重 的克數(g)	計算實際配製的濃度 $M = \text{莫耳數 } n \text{ (mole)} / \text{體積 } V \text{ (L)}$ → 實際秤重的克數 ÷ 分子量 ÷ 水的體積 (升)
例	NaNO ₃ 硝酸鈉	0.05 M	100ml	84.99	0.42495 g	0.4253 g	$(0.4253 \div 84.99) \div 0.1 = 0.05 \text{ M}$
1							
2							

實驗注意事項：