

■從伏打電池得知：要使裝置產生電流，必須①裝置兩端需有_____金屬

②金屬間要有_____

■判讀鋅銅電池實驗裝置 參閱課本第 22 頁

- 一、標示鋅棒、銅棒
- 二、標示電池正負極
- 三、標示燒杯電解質溶液名稱
- 四、畫出電子移動方向
- 五、畫出鹽橋，標示離子移動方向



■當檢流計指針偏右時，代表電池_____極在右邊

■兩金屬活性：鋅_____銅

電池的總反應式	負極 (活性大金屬)	正極 (活性小金屬)
	1. 正負極	
2. 半反應	鋅片失去電子，氧化反應	銅離子得到電子，還原反應
3. 電極重量變化	鋅片變_____	銅片變_____
4. 燒杯內 溶液顏色變化		因為_____減少 所以顏色變_____
5. 鹽橋內 離子移動方向	負離子 (NO_3^-) 移向_____極	正離子 (K^+) 移向_____極