

在做完分離食鹽與沙粒的實驗後,請回答下列問題

1. 請說明濾紙的功用及過濾的原理。
2. 以圖示說明濾紙的折法,並特別說明如何撕去濾紙的一角,及為何要撕去濾紙的一角。
3. 你認為濾液中有那些物質,如何證明。  
濾液中有那些物質:  
如何證明:  
4. 加熱濾液至乾,剩下的物質為何?其它的物質到那裏去了?  
剩下的物質:  
到那裏去了:  
5. 加熱濾液,為何可以分離物質。

在做完「氧氣製備」實驗後,請回答下列問題

1. 描述下列物質外觀：

物質	外觀	狀態
雙氧水		
二氧化錳		
生成的氣體		
反應後的混合物		

2. 為什麼需要利用外型奇特的薊頭漏斗做為氧氣製備實驗的器材，而非使用一般漏斗？
3. 一開始從橡皮管導入的氣泡為什麼不要用集氣瓶蒐集起來？
4. 反應後吸濾瓶的狀態如何？為什麼溫度會上升？代表什麼意義？
5. 生成的氣體該怎麼檢驗助燃性？研判是什麼氣體？
6. 使用排水集氣法的蒐集氣體方式有什麼條件限制？
7. 若改成「二氧化碳製備」的實驗，需要將實驗裝置及化學藥品做那些調整？（加分題）