

二下一段理化科自我檢測表

CH1 化學反應	應具備能力	有做到請打√
1	講義第2頁常見反應式16個，你背了嗎？	
2	反應式中，加熱、產生氣體、沉澱符號會不會？	
3	熟練觀察法平衡反應式	
4	練習代數法平衡反應式	
5	會分辨常見的反應是四大類型的哪一種	
6	化學反應可能會有哪四種現象？	
7	沉澱規則你背了沒？	
8	常見的吸熱與放熱反應要記一下	
9	質量守恆的條件？容器一定要密閉嗎？	
10	開放系統下，哪些實驗會變重？哪些變輕？	
11	碳酸鈉與氯化鈣的反應實驗過程看一下	
12	小蘇打受熱分解的反應實驗過程看一下	
13	原子量與分子量都是比較數值、無單位	
14	目前是以何者作為原子量的標準？	
15	背誦一些上課老師講的常見分子量	
16	$\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ 的分子量要知道怎麼算	
17	莫耳與質量的互換要熟練	
18	拿到分子莫耳數怎麼算原子的莫耳數	
19	你會計算分子中的成分原子質量占比嗎？	
20	請熟練化學計量與限量試劑的解題步驟	

CH2 氧化還原	應具備能力	有做到請打√
1	我們用什麼方法知道金屬活性大小？	
2	課內金屬與非金屬燃燒的火焰顏色要背下來	
3	要知道氧化鎂是白色，氧化銅是黑色	
4	做完實驗怎麼清洗燃燒匙？	
5	知道金屬氧化物為固體，硫與碳的氧化物為氣體	
6	氧化的定義與還原的定義你背了嗎	
7	會判斷何者進行氧化或還原反應	
8	活性大的元素，容易搶氧，適合當還原劑，還原別人	
9	活性小的元素，形成氧化物後，他的氧化物活性大，適合當氧化劑，氧化別人	
10	鎂帶在二氧化碳中燃燒這個實驗特別看一下	
11	反應式中有元素就是氧化還原反應	
12	活性表背了嗎	
13	強氧化力=容易氧化別人=自己還原	
14	強還原力=容易還原別人=自己氧化	
15	翰林版同學要看高爐煉鐵，其他版不用	
16	氯系漂白水有什麼特色，是把髒污怎麼了？(氧化還是還原)	
17	氯系漂白水有什麼特色，是把髒污怎麼了？(氧化還是還原)	
18	漂白劑中，哪些當氧化型哪些當還原型	
19	食品中添加的抗氧化劑有哪些	
20	蘋果褐變的原因...是因為多酚氧化酵素本身氧化了 所以要再切蘋果的時候加上抗氧化劑來減緩它褐變	