

112 學年度 第 2 學期 自然與生活科技 8 年級補行評量 — 書面報告 8 年 班 號姓名: _____ .

1. 請寫出下列各化學反應方程式:(每格 4 分, 共 20 分)

1	雙氧水加二氧化錳分解	
2	碳酸氫鈉粉末加熱分解	
3	硫代硫酸鈉加鹽酸	
4	酸鹼中和的離子反應式	
5	鉻酸鉀加硫酸的可逆反應	

2. 請寫出酯化反應和皂化反應的通式。(每格 4 分, 共 8 分)

(1) 酯化反應: _____

(2) 皂化反應: _____

3. 請寫出影響反應速率的 5 個因素。(每格 3 分, 共 15 分)

答: _____、_____、_____、
_____、_____。

4. 請寫出兩力平衡的條件。(每格 3 分, 共 9 分)

答: _____、_____、_____

5. 請寫出下列物質之化學式, 並列式計算其分子量。(每格 2 分)

	名稱	化學式	分子量(請列式計算)
1	硫酸		
2	葡萄糖		
3	碳酸鈣		
4	氧氣		
5	二氧化碳		
6	硝酸		

6. 請寫出下列酸鹼指示劑在不同溶液中所呈現的顏色。(每格 2 分)

試紙	酸性溶液	鹼性溶液
廣用試紙		
石蕊試紙		
酚酞指示劑		

7. 請描述連通管原理及帕斯卡原理的內容, 並舉例說明。(每格 2 分)

原理	內容描述	舉例 1	舉例 2
連通管原理			
帕斯卡原理			

112 學年度 第 2 學期 自然與生活科技 8 年級補行評量 — 書面報告 8 年 班 號姓名: _____.