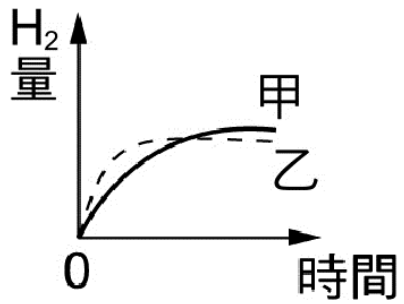
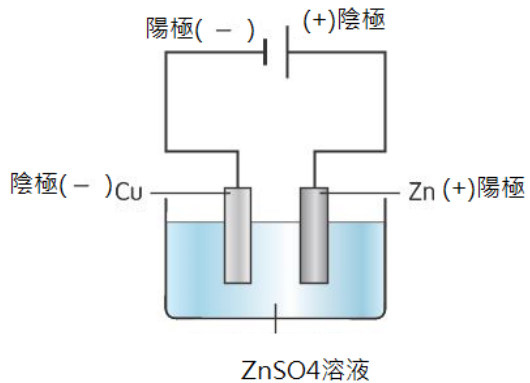


國立嘉義高中103學年度科學班—化學科實驗實作(一) 參考答案

選填題或作圖題:每小題2分，總分共70分。

1.	(1)CaCl <sub>2</sub>	9.	(1)1.68
	(2)200b/(a+2b)		(2)丙三醇(甘油)
	(3)BCE		(3)較差
2.	(1)CaCO <sub>3</sub> →CaO+CO <sub>2</sub>	10.	(1)22.8(公噸)
	(2)Ca(OH) <sub>2</sub> +CO <sub>2</sub> →CaCO <sub>3</sub> +H <sub>2</sub> O		(2)250880(公升)
	(3)CaCO <sub>3</sub> +H <sub>2</sub> O+CO <sub>2</sub> →Ca(HCO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	11.	CGI
3.	(1)吸熱反應	12.	(1)Ba(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	(2)50%		(2)[H <sup>+</sup> ]+2[Ba <sup>2+</sup> ]=[OH <sup>-</sup> ]+[NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> ]
	(3)50	13.	(1)13
	(4)過濾得固體(以少量冰水、丙酮洗固體)，再將固體烘乾秤重。		(2)MnO <sub>4</sub> <sup>-</sup>
4.	(1)18(M)	14.	乙>甲>丙>丁
	(2)500mol/kg(m)	15.	56.8(克)
	(3)將 50mL 濃硫酸緩緩倒入 400mL(大約)的水中，並不斷攪拌，最後再加水至溶液總體積為 500mL。	16.	
5.	ABC		
6.	(1)0.01(M)	17.	(1) 
	(2)1.1×10 <sup>-3</sup> (M)		
	(3)5.1×10 <sup>-11</sup> (M)		
	(4)NaOH 溶液:滴定管      鹽酸:錐形瓶		
7.	X:Cu      Y:Mg      Z:Zn	8.	4
8.	4		