

香港紅卍字會大埔卍慈中學

評估試題形式及考核範圍

學年： 2017 / 2018

評估： 第一次 ( 第二次 ) / 學年評估

科目： 組合科學 - 化學部分

年級： 中五 擬卷者： 利國強

卷別	試題形式 / 平時分計算內容	比重 (%)	應考時限 (分鐘)	考核範圍	備註
一	甲. 選擇題 (12 分) 共 18 題 乙. 問答題 (28 分) 共 3 題  全卷總分為: 40 分	80%	60 分鐘	氧化還原反應 - 氧化數的意義和推算 - 還原劑放電子, 氧化數↑, 被氧化, 氧化半方程, 觀察現象 例: $\text{Fe}^{2+}$ , $\text{SO}_2$ , $\text{SO}_3^{2-}$ , $\text{I}^-$ , $\text{H}_2$ , $\text{Zn}$ , $\text{Na}$ ... - 氧化劑收電子, 氧化數↓, 被還原, 還原半方程, 觀察現象 例: $\text{Fe}^{3+}$ , $\text{MnO}_4^-$ , $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ , $\text{HNO}_3$ , $\text{Br}_2$ , $\text{Cl}_2$ , 濃 $\text{H}_2\text{SO}_4$ - 氧化半方程 + 還原半方程 合成 氧化還原平衡方程 - 化學電池 - 還原劑半電池+氧化劑半電池 ; 雙金屬電池 - 化學電池 - 陽極(-)極, 陰極(+ )極, 鹽橋, 電子流動方向 - 惰性電極 - 石墨碳 C 和 鉑 Pt - 電解: 陽極(+ )極 電極金屬溶解, 產生非金屬, 吸引(-)離子, 還原劑, 物質被氧化 - 電解: 陰極(-)極 產生金屬或氫氣, 吸引(+ )離子, 氧化劑, 物質被還原 - 氧化還原應用: 電鍍, 犧牲性保護, 鋁陽極電鍍	參考教科書 工作紙 內容

平時分	功課及課堂表現 (10 分) 小測表現 (10 分)	20%		
-----	-------------------------------	-----	--	--