

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： 2018 / 2019

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 (15 分) 共 15 題 乙. 問答題 (35 分) 共 4 題 全卷總分為: 50 分 | 80% | 60 分鐘 | 氧化還原作用 (1) 計算氧化數 (2) 氧化作用, 還原劑, 電池/電解的陽極 – 同是失去電子 (3) 還原作用, 氧化劑, 電池/電解的陽極 – 同是吸入電子 (4) 氧化劑 MnO_4^- , $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$, Fe^{3+} 的還原半反應式及觀察 (5) 還原劑 SO_3^{2-} , I^- , Fe^{2+} 的氧化半反應式及觀察 (6) 氧化還原作用的總反應式 (7) 金屬是常見還原劑 (8) 化學電池: 區分陽極/陰極, 電極/電解質的變化和觀察 (9) 鹽橋的構造和作用 (10) 電解池: 區分陽極/陰極, 電極/電解質的變化和觀察 (11) 惰性電極: 石墨 C 和鉑 Pt (12) 硝酸作為氧化劑與金屬的反應 (13) 金屬置換反應是常見的氧化還原作用 (14) 電鍍的裝置 | 參考教科書及工作紙內容 |

| | | | | |
|-----|---|-----|--|--|
| 平時分 | 小測和持續評估 (5 分) 功課和課堂表現 (5 分) 平時分總分: 10分 | 20% | | |
|-----|---|-----|--|--|