

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： 中六 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	摩爾計算 (1) 用來數算原子數目的量詞是 mol, 中文稱「摩爾」 (2) $1 \text{ mol} = 6.02 \times 10^{23}$ 粒; 此數稱「亞佛加德羅數」 (3) 定義: 「摩爾質量 g」= 1mol 原子的質量 g (4) 「摩爾質量 g」數值上與周期表中原子質量相同 (5) 根據周期表和化學式, 計算化合物的 摩爾質量 g (6) (s)(l)(g)物質計算 mol 公式: $\text{mol} = \text{質量 g} / \text{摩爾質量 g}$ (7) 四層表格 1: 質量(g)/摩爾質量(g)/mol/mol 比 進行運算 (8) 根據化學式中的 mol 比, 計算各成份的質量 (9) 定義: 「摩爾濃度」 $M = \text{mol} / \text{dm}^3$ (10) (aq)溶液中溶質 mol 公式: $\text{mol} = M \times \text{dm}^3$ (11) 四層表格 2: mol/dm ³ /M/mol 比 進行運算 (12) 根據反應式中的 mol 比, 計算各反應物質的質量 (13) 判定限制反應物和過量反應物 (14) 計算某酸的鹽基度 (15) 計算某樣本物質的純度	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%		
-----	---	-----	--	--