

培英中學
2017 – 2018 年度下學期期考
考試錦囊
中三級 化學科

卷別名稱	時限	考試範圍	試卷形式	備註
(一) 選擇題 (二) 填充題 (三) 問答題	60 分鐘	<p>第四節：岩石和礦物</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. 從礦石中分離有用的物質 2. 以不同形態出現的碳酸鈣：石灰石、白堊及大理石 3. 碳酸鈣的熱解及二氧化碳的測試 4. 酸和水對碳酸鈣的作用 <p>第五節：原子結構</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. 元素的符號 2. 原子結構 3. 原子序 4. 質量數 5. 同位素 6. 原子的電子排佈及電子圖 <p>第六節：週期表</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. 元素在週期表中的位置 2. 第 I、II 及 0 族元素的物理及化學特性 	全卷必答	溫習次序 <ol style="list-style-type: none"> 1. 熟讀課本、工作紙及筆記 2. 注意實驗裝置圖及化學反應的文字方程式 3. 檢討測驗 4. 參看課文後的摘要

培英中學
2017 – 2018 年度下學期期考
考試錦囊
中四級 化學科

類型	比重 (%)	考試範圍	試卷形式	備註
選擇題	30%	<p>課本 1B 原子結構、元素的符號、原子結構、原子序、質量數、同位素、原子的電子排佈、週期表、元素在週期表中的位置、第 I、II、VII 及 0 族元素的物理及化學特性、由原子變成離子、化學鍵、物質的性質與結構和化學鍵類別的關係</p>	本部設 25 題，考生須全答。	溫習次序 1. 熟讀筆記及工作紙 2. 檢討測驗 3. 參看課文後的參考資料 4. 操練 DSE 歷屆試題
問答題	70%	<p>課本 1C 金屬的存在與提取 金屬的活潑性 反應質量 金屬的腐蝕和保護</p> <p>課本 2A 酸和鹼的特性 摩爾濃度、pH 標度與酸和鹼的強度 鹽與中和作用 溶液的濃度和容量分析</p> <p>課本 2B 日常使用的乾電池 簡單化學電池 氧化作用與還原作用 化學電池內的氧化還原作用</p>	本部約 9 題，考生須全答。	

培英中學
2017-2018 下學期考試考試錦囊
中五級化學科

題型	比重	時間 2 小時	考試範圍	試題形式	備註
甲部 多項選擇題	30 %	建議作答時間 (40 分鐘)	第14節 酸和鹼 第15節 摩爾濃度、pH標度與酸和鹼的強度 第16節 鹽與中和作用	必須回答所有試題	溫習資源 ➤ 測驗卷及 DSE 卷 ➤ 家課及工作紙
乙部 結構題	70%	建議作答時間 (80 分鐘)	第17節 溶液的濃度和容量分析 第18,19節 日常使用及簡單的化學電池 第20節 氧化作用和還原作用 第21節 化學電池內的氧化還原作用 第22節 電解 第23節 分子的形狀 第24節 鍵的極性及分子間引力 第25節 化石燃料 第26節 同系列，結構式碳化合物的命名 第27節 烷和烯 第28節 加成聚合物 第29節 碳化合物的命名和物理性質 第30節 同分異構 第31節 各種官能基的典型化學反應 第32節 碳化合物的合成 第33節 重要有機物質 第34節 化學反應中的能量變化 第35節 赫斯定律及其應用 第36節 反應速率 第37節 影響反應速率的因素 第38節 氣體體積的計算	必須回答所有試題	溫習重點 ➤ 陽離子及陰離子的定性分析 ➤ 涉及容量分析的計算 ➤ 氧化還原的半方程 ➤ 物質的物理特性與其結構的關係 ➤ 有機化合物的命名 ➤ 辨別不同官能基 ➤ 各官能基的轉化 ➤ 皂化作用及其應用 ➤ 聚合作用 ➤ 外推法及焓變計算 ➤ 焓循環圖 ➤ 量度反應速率的方法 ➤ 氣體數量與體積的關係

