

西貢崇真天主教學校(中學部)
中六級化學科課程

學習重點	實驗/活動
1. 反應速率 1.1 不同速率的反應 1.2 通過不同的方法跟隨化學反應進度的方法跟隨反應的進度 1.3 影響反應速率的因素 1.4 研究不同因素影響反應速率 1.5 反應速率與有效碰撞 1.6 催化劑的應用 1.7 酶	1. 探究醋溶液濃度的變化如何影響它與發粉反應的速率 2. 探究大理石片表面面積的變化如何影響它與稀氫氯酸反應的速率 3. 探究溫度的變化如何影響硫代硫酸鈉溶液與稀硫酸反應的速率 4. 探究哪些物質能催化過氧化氫溶液的分解
2. 氣體體積的計算 2.1 氣體的體積與摩爾的關係 2.2 氣體的摩爾體積 2.3 運用化學方程式作計算 2.4 用化學方程式計算氣體的體積	1. 測定二氧化碳的摩爾體積
3. 化學平衡 3.1 可逆反應的化學平衡 3.2 平衡常數 3.3 平衡定律 3.4 成分處於不同狀態的平衡體系 3.5 平衡位置 3.6 不同條件變化對平衡體系的影響	1. 探究濃度變化對兩個化學平衡體系的影響 2. 測定乙酸和丙-1-醇的酯化作用的平衡常數 3. 探究濃度改變時化學反應平衡體系的平衡位置如何移動
4. 化學世界中的規律 4.1 元素及其化合物的週期變化 4.2 過渡金屬	1. 探究第三週期元素的氧化物在水裏的習性，以及這些氧化物的酸鹼性質
5. 物料化學 5.1 天然和合成聚合物 5.2 聚合物的結構與其性質之間的關係 5.3 金屬、合金及其他現代生活中的合成材料 5.4 綠色化學	1. 製備尼龍和脲甲醛 2. 比較合金與其成分金屬的性質
6. 分析化學 6.1 定性分析 6.2 官能基的試驗，以及化合物的分離與提純 6.3 定量分析方法 6.4 儀器分析方法 6.5 分析化學對社會的貢獻	1. 辨別四個未有標籤的白色固體樣本 2. 探究醛和酮對不同試劑的反應 3. 測定樣本溶液中鈣的含量
試前溫習	
中六畢業考試	

中六化學科成績計算辦法：

學生成績(100%) = 畢業試分(50%) + 平時分(50%)

而平時分(100%) = 日常測驗(50%) + 課業及習作(40%) + 學習態度(10%)

學年成績(100%) = 學段成績(100%)