臺北市立百齡高級中學(高中部) 112 學年度第 2 學期

____年級 化學 學科 加深加廣選修 課程計畫

任課 教師	廖安淑	學分/每週節數	2/2	
任教班級	204 ~208	教科書版本	龍騰	
課程學習目標	 從原子的線光譜了解電子能階素性質的週期性。 了解原子間以化學鍵結形成份以即分子間作用力的觀點。 以碰撞理論來理解化學反應的 	化合物,認識原子結	構、分子形狀、價鍵理論,	
評量方式	課堂表現、作業、平時考、	段考。		
成績計算	1. 日常評量 30%: 平時考 10 2. 定期評量 70%: 第一次 20	.,	,, ,,,	
對學生的期望/ 家長配合事項	1. 課堂中勇於回答問題。 2. 懂得主動提問。 3. 按時繳交作業。 4. 做好預習與複習的工作。			

本學期各單元內涵:

T	カロギノレアシルの・				1		
週	實施期間	單元	單元	重大	節數	評量	備
次	<i><u> </u></i>	活動主題	學習目標	議題	אביום	方法	註
11	1/23~1/26	1-1 氫原子 光譜	1. 光是電磁波,特別的是光除了有波動性,也有粒子性。 2. 學習氫原子光譜的特色與芮得柏方程式。	■□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□	2	1. 小考 卷 2. 學習 單 3. 講	
1	2/12~2/17	1-2 波耳氫 原子模型	1. 討論拉塞福原子模型的矛盾點。 2. 理解波耳從氫原子光譜的特色提出的氫原子模型。	□人權教育 環境教育育品 品待報 日本日 日本日 日本日 日本日 日本日 日本日 日本日 日本日 日本日 日本	2	義、習作、課本習題 作、課本 習題 紀 日 日 日 日 日 日 日 日 日 日 日 日 日 日 日 日 日 日	16 開學 17 補 02/15 的課

週次	實施期間	單元 活動主題	單元 學習目標	重大議題	節數	評量	備 註
2	2/19~2/23	1-2 波耳氫原子模型	3. 理解電子的能階觀點與電子躍遷。	■□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□	2		21.22【高 三】分科測 驗第 1 次模 擬考
3	2/26~3/1	1-3 原子軌 域	 認識原子軌域與量子數。 了解原子軌域的能量與能階觀念。 	■□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□	2		
4	3/4~3/8	1-4 電子組態	1. 學會原子的電子組態。 2. 學會離子的電子組態。 3. 連結電子組態與元素週期表的族與週期。	□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□	2		
5	3/11~15	1-5 元素性質的週期性	1. 知道原子半徑與離子半徑大小的週期性。	■□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□	2		
6	3/18~22	1-5 元素性質的週期性	 理解游離能的意義 與大小。 認識原子電負度的 意義與大小判斷。 	■□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□	2		

週次	實施期間	單元 活動主題	單元 學習目標	重大議題	節數	評量 方法	備 註
7	3/25~29	第一次段考前複習 檢討第一次段考考卷		■□■□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□	2		26-27 高中第 1 次定期評量
8	4/1~4/5	2-1 化學鍵的種類	1. 認識三種化學鍵: 離子鍵、共價鍵、金屬 鍵。	□■□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□	2		04-05 清明 節連假
9	4/8~4/12	2-1 化學鍵 的種類	2. 認識三種化學鍵的 形成原理與能量作用 原理。	表現状月	2		
10	4/15~4/19	2-2 分子的 形狀	1. 認識路易斯結構,學習繪製路易斯結構。 構。 2. 理解價殼層電子對 互斥模型,藉此理論 堆斷分子形狀。	□工性放应	2		
全中運	4/22~26			□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□	2		22-25全中停課

週次	實施期間	單元 活動主題	單元 學習目標	重大議題	節數	評量 方法	備 註
12	4/29~5/3	2-3 價鍵理 論	 理解σ鍵與π鍵的差別與形成的原因。 學習混成軌域理論。 	□■□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□	2		02【高三】 第 2 次定期 評量(期末 考)
13	5/6~5/10	2-4 分子間 的作用力	1. 學會判斷極性共價 鍵和分子的極性。 2. 了解分子間的作用 力的種類與作用力大 小的比較。	□ 人權教育 □ 環境教育 □ 出命教育	2		08【高三】 分科測驗第 2 次模擬考
14	5/13~5/17	第二次段考 前複習 檢討第二次 段考考卷		□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□	2		13-14高一二 +國七八第 2 次定期評量
15	5/20~5/24	3-1 化學反 應速率	1. 反應速率、反應速率的測定。 2. 了解速率定律與速率常數,並用以計算化學反應的瞬時速率。		2		
16	5/27~5/31	3-1 化學反 應速率	3. 判斷零級、一級化 學反應與半生期。 4. 半生期的應用。	□■□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□	2		

週次	實施期間	單元 活動主題	單元 學習目標	重大議題	節數	評量	備 註
17	6/3~6/7	3-2 碰撞學 說	1. 了解以碰撞理論來 說明化學反應的進 行。 2. 理解反應能量圖、 活化能與活化複合 體。	□■□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□	2		04 畢業典禮 (暫定)
18	6/10~6/14	3-3 影響反 應速率的因 素	1. 不同種類的化學反應之反應速率的快慢比較。 2. 濃度、壓力與接觸面積、溫度、催化劑隊反應速率快慢的影響。	■□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□	2		10端午節放假
19	6/17~6/21	實驗 秒錶	以澱粉指示劑變色判 斷化學反應完成,進 兒計算化學反應速 率、判斷反應級數。	□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□	2		
20	6/24~6/28	第二次段考 前複習		□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□	2		26-27 高一 二 +國七八 第 3 次定期 評量