

國立臺灣師大附中 111 學年度第 2 學期教學進度表

學科：化學 年級：一 班級：☐音樂班 ☐美術班 ☐語資班 ☐數資班 ☐科學班 ☐資訊科學班 ☒普通班

一、課程名稱		高一化學		二、教科書版本	翰林版
三、評量方式		習作、實驗、隨堂測驗、課堂參與、期考。			
四、成績計算		平時*0.3+一期*0.2+二期*0.2+期末考*0.3			
教 學 進 度					
週次	日期起訖	本 週 記 要	教 學 內 容		議題融入 (填代號)
			章 節	內 容	
1	2/13-2/18	2/13開學、正式上課、開學考試	1-1 物質的分類與分離	使學生了解混合物、元素及化合物的定義，並說明混合物的分離及纯化方法	BGJK
		2/18和平紀念日補課班(2/27)			
2	2/20-2/24	2/20高三分科測驗模擬考	1-2 化學的基本定律與原子說	簡介化學發展的脈絡，與質量守恆定律、定比定律、倍比定律及原子說的內容	BGJK
3	3/1-3/3		1-2 化學的基本定律與原子說	簡介化學發展的脈絡，與質量守恆定律、定比定律、倍比定律及原子說的內容	BGJK
4	3/6-3/10		1-3 原子結構	介紹原子結構的發展歷程與原子模型之演進，並透過元素表現方式了解同位素的概念	BGJK
5	3/13-3/17		1-4 原子與離子中的電子排列	介紹電子殼層與原子序 1~18 原子及其離子之電子排列方式	BGJK
6	3/20-3/25	3/25兒童節、民族掃墓節補課班(4/3)	1-5 元素週期表	探討週期表的規律性與元素的分類	BGJK
7	3/27-3/31	3/27-28 第一次期中考	期中考	期中考	BGJK
8	4/6-4/8	4/8校慶	2-1 物質的狀態	簡介物質隨外在溫度或壓力改變，產生相變化的過程與相圖	BGJK
9	4/11-4/14		2-2 物質的構造與特性	使學生學習以路易斯結構表示分子結構，並了解離子鍵、共價鍵及金屬鍵如何形成，及其化合物的構造與特性	BGJK
10	4/17-4/21		3-1 化學式與百分組成	引導學生學習如何以元素分析法求得實驗式，再藉由分子量求分子式，並能寫出簡單分子結構式與示性式	BGJK
11	4/24-4/28		3-2 化學反應式	使學生能利用化學式計算出化合物中各成分元素的質量百分組成	BGJK
12	5/1-5/5	5/3-4 高三畢業考	3-3 化學計量	引導學生利用3-2節的基礎，寫出完整的化學反應式，進而做出定量計算	BGJK
13	5/8-5/12	5/9高三分科測驗模擬考	3-4 化學反應中的能量變化	簡述放熱反應與吸熱反應的定義與實例，並介紹熱化學反應式之表示法與計算	BGJK
14	5/15-5/19	5/17-18 高一、高二第二次期中考	期中考	期中考	BGJK
15	5/22-5/26		4-1 溶液的種類與特性	使學生了解溶液的組成及類型 使學生了解各種濃度的表示法，及其簡單的計算，使學生了解溶解度的意義及影響溶解度的因素	BGJK
16	5/29-6/2		4-2 電解質與非電解質 4-3 酸鹼反應	使學生了解電解質與非電解質的定義及分類 介紹酸鹼的通性、阿瑞尼斯的酸鹼學說、水的解離、pH 值及酸鹼指示劑	BGJK
17	6/5-6/9		實驗2 酸鹼指示劑	觀察甲基紅、溴瑞香草酚藍及酚酞三種指示劑，在不同 pH 值的溶液中之顏色變化	BGJK
18	6/12-6/17	6/17端午節彈性放假補上課上班(6/23)	4-4 氧化還原反應	介紹氧化還原反應的定義、氧化劑與還原劑，及其在日常生活中的應用	BGJK
		6/17高一、高二體育期末考(班會課)			
19	6/19-6/21		5-1 常見的有機化合物	概述與生活息息相關的物質，包含醣類、蛋白質、油脂、核酸及界面活性劑，其性質、反應與檢驗方法等	BGJK
20	6/26-6/30	6/28-29 高一、高二期末考 6/30休業式	5-2 科學與人文 5-3 資源與永續發展	列舉歷史事件、實例說明科技與社會的關係，並簡介日常生活中所使用的現代科技，以及化學在先進科技的發展與應用 介紹全球環境汙染與防治做法，並說明能源開發現況與永續發展之重要性	BGJK

※議題代號：A.人權暨道德法治教育 B.永續發展 C.生命教育 D.生涯發展 E.多元文化 F.性別平等教育 G.海洋教育 H.消費者保護教育 I.國家安全通識教育 J.創造力教育 K.環境教育