

淡江大學 109 學年度第 2 學期課程教學計畫表

課程名稱	普通化學	授課 教師	吳俊弘 WU, CHUNHUNG
	GENERAL CHEMISTRY		
開課系級	化學系材化一 A	開課 資料	實體課程 必修 下學期 3學分
	TSCDB1A		
課程與SDGs 關聯性	SDG4 優質教育 SDG7 可負擔的潔淨能源 SDG9 產業創新與基礎設施		
系（所）教育目標			
一、培養化學基本、專業知識及實驗技巧。 二、培養專業化學實務執行之能力。 三、培養專業化學倫理與終身學習之能力。			
本課程對應院、系(所)核心能力之項目與比重			
A. 具備物理、數學等基礎科學知識，並且運用於基礎化學領域。(比重：15.00) B. 具備如有機、物化、無機、與儀器分析等基礎化學知識，並以此知識擴展於生物化學、材料化學及其他專業化學領域之能力。(比重：60.00) D. 具備資料蒐集與分析能力並且運用於專業化學的專題研究與書報討論之能力。(比重：15.00) E. 具備專業化學職場的專業倫理與未來化學專業問題解決之能力。(比重：10.00)			
本課程對應校級基本素養之項目與比重			
2. 資訊運用。(比重：20.00) 3. 洞悉未來。(比重：20.00) 5. 獨立思考。(比重：60.00)			
課程簡介	這是一門為化學系新生所開的基礎課程，學生可以在課堂上學習延伸性的化學知識以及為將來研讀較高階課程奠立基礎。		
	This is a foundation course for the chemistry majors in the freshmen year. In this course students can extend their chemistry knowledge as well as build a foundation for the future studies in higher level courses.		

本課程教學目標與認知、情意、技能目標之對應

將課程教學目標分別對應「認知 (Cognitive)」、「情意 (Affective)」與「技能(Psychomotor)」的各目標類型。

- 一、認知(Cognitive)：著重在該科目的事實、概念、程序、後設認知等各類知識之學習。
- 二、情意(Affective)：著重在該科目的興趣、倫理、態度、信念、價值觀等之學習。
- 三、技能(Psychomotor)：著重在該科目的肢體動作或技術操作之學習。

序號	教學目標(中文)	教學目標(英文)
1	1. 延伸高中所學化學知識	1. To extend students' chemistry knowledge learned from high school
2	2. 加強化學系學生在普通化學內容的學習	2. To enrich the learning contents of general chemistry for the chemistry majors
3	3. 建立將來研讀高年級材料化學和生物化學專業科目的基礎	3. To establish the foundation for studying higher levels courses in material chemistry and biochemistry

教學目標之目標類型、核心能力、基本素養教學方法與評量方式

序號	目標類型	院、系(所)核心能力	校級基本素養	教學方法	評量方式
1	認知	ABDE	235	講述、討論	測驗、討論(含課堂、線上)
2	認知	ABDE	235	講述、討論	測驗、討論(含課堂、線上)
3	認知	ABDE	235	講述、討論	測驗、討論(含課堂、線上)

授課進度表

週次	日期起訖	內容 (Subject/Topics)	備註
1	110/02/22~ 110/02/28	Quantum Mechanics and Atomic Theory	
2	110/03/01~ 110/03/07	Bonding: General Concepts	
3	110/03/08~ 110/03/14	Bonding: General Concepts	
4	110/03/15~ 110/03/21	Covalent Bonding: Orbitals	
5	110/03/22~ 110/03/28	Covalent Bonding: Orbitals	
6	110/03/29~ 110/04/04	教學行政觀摩日	
7	110/04/05~ 110/04/11	Covalent Bonding: Orbitals	
8	110/04/12~ 110/04/18	Liquids and Solids	
9	110/04/19~ 110/04/25	Liquids and Solids	
10	110/04/26~ 110/05/02	期中考試週	

11	110/05/03~ 110/05/09	Gases	
12	110/05/10~ 110/05/16	Gases	
13	110/05/17~ 110/05/23	Energy, Enthalpy, and Thermochemistry	
14	110/05/24~ 110/05/30	Energy, Enthalpy, and Thermochemistry	
15	110/05/31~ 110/06/06	Energy, Enthalpy, and Thermochemistry	
16	110/06/07~ 110/06/13	Spontaneity, Entropy, and Free Energy	
17	110/06/14~ 110/06/20	Spontaneity, Entropy, and Free Energy	
18	110/06/21~ 110/06/27	期末考試週	
修課應 注意事項			
教學設備	電腦、投影機		
教科書與 教材	S. S. Zumdahl, D. J. DeCoste, "Chemical Principles", 8th Edition., Cengage Learning Asia Pte Ltd, Singapore, 2017.		
參考文獻			
批改作業 篇數	篇 (本欄位僅適用於所授課程需批改作業之課程教師填寫)		
學期成績 計算方式	◆出席率： % ◆平時評量：15.0 % ◆期中評量：30.0 % ◆期末評量：35.0 % ◆其他〈另加一次考試(03/24; 0306)〉：20.0 %		
備考	「教學計畫表管理系統」網址： https://info.ais.tku.edu.tw/csp 或由教務處 首頁→教務資訊「教學計畫表管理系統」進入。 ※不法影印是違法的行為。請使用正版教科書，勿不法影印他人著作，以免觸法。		