

淡江大學 108 學年度第 1 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	物理系應物一R	開課資料	實體課程 必修 單學期 3學分
	TSPBB1R		
系（所）教育目標			
一、傳授專業知識：教導學生學習物理科學的核心基本知識、鑽研物理科學所需之基本技能、與應用物理科技的專業知能。 二、分析與解決問題：教授學生分析問題與將概念模型定量化之數學能力，與解決科學、工程等方面之各種問題所需要的思考與創新能力。 三、訓練實作技能：教導學生如何執行與驗證各項實驗以及具有審慎的工作態度與安全的操作意識。 四、表現人格特質：使學生能以他/她們的剛毅、樸實、專注等個人特質與專業技能獲得主管與同儕的認同。 五、培養團隊精神：訓練學生具有組織能力與溝通技巧，讓他/她們能具有融入團隊的適應力，並具有發揮或運用團隊力量來解決相關之專業問題的能力。 六、營造國際視野：順應全球化的趨勢，營造國際化的學習環境與機會，教育學生持續地自我成長，吸收國內外新的知識，在未來的領域中成為一位具有國際視野的專業人才。			
本課程對應院、系(所)核心能力之項目與比重			
F. 具有審慎的工作態度與安全的操作意識。(比重：50.00) G. 了解科技發展脈動與從事專業工作所需其它領域知識及技術。(比重：50.00)			
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	這是一門為物理系主修的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 physics 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 建立將來研讀高年級物理專業科目的基礎	2 To establish the foundation of studying physics courses in higher levels.
3	3 加強物理系學生在普通化學和物理化學內容的學習	3 To enrich the learning of general chemistry and physical chemistry for the physics majors.

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	FG	235	講述、討論	測驗、討論(含課堂、線上)
2	認知	FG	235	講述、討論	測驗、討論(含課堂、線上)
3	認知	FG	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	108/09/09~ 108/09/15	Nomenclature	
2	108/09/16~ 108/09/22	Modern Atomic Theory	
3	108/09/23~ 108/09/29	Modern Atomic Theory	
4	108/09/30~ 108/10/06	Chemical Bonding	
5	108/10/07~ 108/10/13	Chemical Bonding	
6	108/10/14~ 108/10/20	Gases	
7	108/10/21~ 108/10/27	Gases	
8	108/10/28~ 108/11/03	Liquids and Solids	
9	108/11/04~ 108/11/10	Liquids and Solids	
10	108/11/11~ 108/11/17	期中考試週	

11	108/11/18~ 108/11/24	Acids and Bases	
12	108/11/25~ 108/12/01	Acids and Bases	
13	108/12/02~ 108/12/08	Oxidation-Reduction Reactions and Electrochemistry	
14	108/12/09~ 108/12/15	Oxidation-Reduction Reactions and Electrochemistry	
15	108/12/16~ 108/12/22	Energy	
16	108/12/23~ 108/12/29	Energy	
17	108/12/30~ 109/01/05	Energy	
18	109/01/06~ 109/01/12	期末考試週(本學期期末考試日期為:109/1/3-109/1/9)	
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, "Introductory Chemistry a Foundation", Cengage Learning, 9th Edition, 2019	
參考文獻		S.S. Zumdahl & S.A. Zumdahl, "Chemistry an atoms first approach", Cengage Learning, 2nd Edition, 2016	
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〈小考(10/14)〉：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。	