

淡江大學 109 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	吳國暉
	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			
<p>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。</p> <p>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。</p> <p>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。</p> <p>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。</p> <p>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。</p> <p>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。</p>			
本課程對應院、系(所)核心能力之項目與比重			
<p>F. 具有審慎的工作態度與安全的操作意識。(比重：50.00)</p> <p>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)</p>			
本課程對應校級基本素養之項目與比重			
<p>2. 資訊運用。(比重：20.00)</p> <p>3. 洞悉未來。(比重：20.00)</p> <p>5. 獨立思考。(比重：60.00)</p>			
課程簡介	<p>本課程是為物理系同學開設之普通化學課程，主要的開設目的是為同學建立充足的化學知識，以幫主通學未來修習更深入之課程。</p>		
	<p>This course is open for the students in department of physics. It is aimed at helping the students develop sufficient chemistry knowledge for the future studies of more advanced subjects.</p>		

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.複習及延伸高中化學	1.Review high school chemistry and extend the contents
2	2.建立學習進階物理學所需的化學知識	2.Establish the basic chemistry knowledge for studying more advanced physics
3	3.幫助同學更深入了解化學中物理學的應用	3.Help students understand the applications of physics in the field of chemistry

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、作業、討論(含課堂、線上)
2	認知	FG	235	講述、討論	測驗、作業、討論(含課堂、線上)
3	認知	FG	235	講述、討論	測驗、作業、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	109/09/14~ 109/09/20	Introduction for chemistry	
2	109/09/21~ 109/09/27	Atomic structure and atomic orbitals	
3	109/09/28~ 109/10/04	Atomic structure and atomic orbitals	
4	109/10/05~ 109/10/11	Chemical bonding and molecular geometries	
5	109/10/12~ 109/10/18	Chemical bonding and molecular geometries	
6	109/10/19~ 109/10/25	Molecular orbital theory	
7	109/10/26~ 109/11/01	Molecular orbital theory	
8	109/11/02~ 109/11/08	Gas, liquid, solid and their solutions	
9	109/11/09~ 109/11/15	Gas, liquid, solid and their solutions	
10	109/11/16~ 109/11/22	期中考試週	

11	109/11/23~ 109/11/29	Chemical equilibrium and thermochemistry	
12	109/11/30~ 109/12/06	Chemical equilibrium and thermochemistry	
13	109/12/07~ 109/12/13	Chemical equilibrium and thermochemistry	
14	109/12/14~ 109/12/20	Acids and bases and their reactions	
15	109/12/21~ 109/12/27	Acids and bases and their reactions	
16	109/12/28~ 110/01/03	Redox chemistry	
17	110/01/04~ 110/01/10	Redox chemistry	
18	110/01/11~ 110/01/17	期末考試週	
修課應 注意事項			
教學設備		電腦、投影機、其它(黑板)	
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			
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： 10.0 % ◆平時評量：20.0 % ◆期中評量：30.0 % ◆期末評量：40.0 % ◆其他〈 〉： %	
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。	