

淡江大學 106 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	尖端材料一 A	開課 資料	必修 上學期 3學分
	TSAXB1A		
系 (所) 教育目標			
<p>一、厚植尖端材料科學基礎知識。</p> <p>二、重視自我表達能力。</p> <p>三、強化實驗能力與團隊精神。</p> <p>四、拓展國際視野與國際交流。</p>			
系 (所) 核心能力			
<p>A. 具備運用數學、物理、化學及生物等基礎知識。</p> <p>B. 培養奈米、光電、生醫以及高分子材料專業知識、實驗技術及應用之能力。</p>			
課程簡介	(中) 這是一門為尖端材料科學學士學位學程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 material science 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.		

本課程教學目標與目標層級、系(所)核心能力相關性

一、目標層級(選填)：

- (一)「認知」(Cognitive 簡稱C)領域：C1 記憶、C2 瞭解、C3 應用、C4 分析、C5 評鑑、C6 創造
- (二)「技能」(Psychomotor 簡稱P)領域：P1 模仿、P2 機械反應、P3 獨立操作、P4 聯結操作、P5 自動化、P6 創作
- (三)「情意」(Affective 簡稱A)領域：A1 接受、A2 反應、A3 重視、A4 組織、A5 內化、A6 實踐

二、教學目標與「目標層級」、「系(所)核心能力」之相關性：

- (一)請先將課程教學目標分別對應前述之「認知」、「技能」與「情意」的各目標層級，惟單項教學目標僅能對應C、P、A其中一項。
- (二)若對應「目標層級」有1~6之多項時，僅填列最高層級即可(例如：認知「目標層級」對應為C3、C5、C6項時，只需填列C6即可，技能與情意目標層級亦同)。
- (三)再依據所訂各項教學目標分別對應其「系(所)核心能力」。單項教學目標若對應「系(所)核心能力」有多項時，則可填列多項「系(所)核心能力」。(例如：「系(所)核心能力」可對應A、AD、BEF時，則均填列。)

序號	教學目標(中文)	教學目標(英文)	相關性	
			目標層級	系(所)核心能力
1	1 延伸高中所學化學知識	1. To extend students' chemistry knowledge learned from high school.	C2	AB
2	2 建立將來研讀高年級材料科學專業科目的基礎	2 To establish the foundation for studying material science courses in higher levels.	C2	AB
3	3 加強材料科學學程學生在普通化學內容的學習	3 To enrich the contents of general chemistry for the material science majors.	C2	AB

教學目標之教學方法與評量方法

序號	教學目標	教學方法	評量方法
1	1 延伸高中所學化學知識	講述、討論、問題解決	紙筆測驗、上課表現
2	2 建立將來研讀高年級材料科學專業科目的基礎	講述、討論、問題解決	紙筆測驗、上課表現
3	3 加強材料科學學程學生在普通化學內容的學習	講述、討論、問題解決	紙筆測驗、上課表現

本課程之設計與教學已融入本校校級基本素養

淡江大學校級基本素養	內涵說明
◇ 全球視野	培養認識國際社會變遷的能力，以更寬廣的視野了解全球化的發展。
◇ 資訊運用	熟悉資訊科技的發展與使用，並能收集、分析和妥適運用資訊。
◇ 洞悉未來	瞭解自我發展、社會脈動和科技發展，以期具備建構未來願景的能力。
◇ 品德倫理	了解為人處事之道，實踐同理心和關懷萬物，反省道德原則的建構並解決道德爭議的難題。
◆ 獨立思考	鼓勵主動觀察和發掘問題，並培養邏輯推理與批判的思考能力。
◇ 樂活健康	注重身心靈和環境的和諧，建立正向健康的生活型態。
◇ 團隊合作	體察人我差異和增進溝通方法，培養資源整合與互相合作共同學習解決問題的能力。
◇ 美學涵養	培養對美的事物之易感性，提升美學鑑賞、表達及創作能力。

授課進度表

週次	日期起訖	內容 (Subject/Topics)	備註
1	106/09/18~ 106/09/24	Atoms to Molecules	
2	106/09/25~ 106/10/01	Atoms to Molecules	
3	106/10/02~ 106/10/08	Atomic Structure and Periodicity	
4	106/10/09~ 106/10/15	Atomic Structure and Periodicity	
5	106/10/16~ 106/10/22	Atomic Structure and Periodicity	
6	106/10/23~ 106/10/29	Bonding: General Concepts	
7	106/10/30~ 106/11/05	Bonding: General Concepts	
8	106/11/06~ 106/11/12	Bonding: General Concepts	
9	106/11/13~ 106/11/19	Molecular Structure and Orbitals	
10	106/11/20~ 106/11/26	期中考試週	
11	106/11/27~ 106/12/03	Molecular Structure and Orbitals	
12	106/12/04~ 106/12/10	Molecular Structure and Orbitals	

13	106/12/11~ 106/12/17	Chemical Energy	
14	106/12/18~ 106/12/24	Chemical Energy	
15	106/12/25~ 106/12/31	Chemical Energy	
16	107/01/01~ 107/01/07	Gases	
17	107/01/08~ 107/01/14	Gases	
18	107/01/15~ 107/01/21	期末考試週	
修課應 注意事項			
教學設備	電腦、投影機		
教材課本	S.S. Zumdahl & S.A. Zumdahl, "Chemistry an atoms first approach", Brooks/ Cole, Cengage Learning, 2012.		
參考書籍	S. S. Zumdahl, "Chemical Principles", 6th Ed., Houghton Mifflin, Boston, 2009		
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〉：20.0 %		
備 考	「教學計畫表管理系統」網址： http://info.ais.tku.edu.tw/csp 或由教務處 首頁〈網址： http://www.acad.tku.edu.tw/CS/main.php 〉業務連結「教師教學 計畫表上傳下載」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。		