

淡江大學 102 學年度第 1 學期課程教學計畫表

課程名稱	高等物理化學 (一)	授課 教師	高惠春 KAO, HUEY-CHUEN
	ADVANCED PHYSICAL CHEMISTRY (I)		
開課系級	化學碩化學一 A	開課 資料	必修 單學期 3學分
	TSCAM1A		
系 (所) 教育目標			
<p>一、培養進階的專業知識及實驗技巧。</p> <p>二、培養實務執行之能力及獨立研究能力。</p> <p>三、培養專業倫理與終身學習之能力。</p>			
系 (所) 核心能力			
<p>A. 具備如進階的有機、物化、無機、與儀器分析等相關化學知識，並以此知識擴展於進階的生物化學、材料化學及其相關化學領域。</p> <p>B. 具備良好化學實驗技巧與其如何應用於進階化學專業相關的實驗能力。</p> <p>C. 具有化學專業相關專題研究與書報討論之參與能力及獨立完成研究論文撰寫能力。</p> <p>D. 具備進階化學專業相關職場的專業倫理。</p> <p>E. 具備資料蒐集與分析並且運用於未來進階化學專業相關問題的解決。</p>			
課程簡介	<p>本課程將介紹高等物理化學的基本知識，內容以量子化學為主，包含量子論、量子力學、簡單應用、分子的振動和轉動、氫原子、多電子原子和分子。</p>		
	<p>In this course, basic advanced physical chemistry knowledge would be introduced that includes quantum theory, quantum mechanics, simple examples, molecular vibration and rotation, hydrogen atom, multielectron atoms and molecules.</p>		

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. 認識量子力學在化學上的應用	1. Understand the quantum mechanics application in chemistry	C2	A

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. 認識量子力學在化學上的應用	講述、討論	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	102/09/16~ 102/09/22	From Classical to Quantum Mechanics	
2	102/09/23~ 102/09/29	Chapter 17, The Schrodinger Equation	
3	102/09/30~ 102/10/06	The Quantum Mechanical Postulates	
4	102/10/07~ 102/10/13	Using Quantum Mechanics on Simple Systems	
5	102/10/14~ 102/10/20	The Particle in the Box and the Real World	
6	102/10/21~ 102/10/27	A Quantum Mechanical Model for the Vibration and Rotation of Molecules	
7	102/10/28~ 102/11/03	A Quantum Mechanical Model for the Vibration and Rotation of Molecules	
8	102/11/04~ 102/11/10	A Quantum Mechanical Model for the Vibration and Rotation of Molecules	
9	102/11/11~ 102/11/17	The Hydrogen Atom	
10	102/11/18~ 102/11/24	Mid term examination	
11	102/11/25~ 102/12/01	The Hydrogen Atom	
12	102/12/02~ 102/12/08	Many Electron Atoms	

13	102/12/09~ 102/12/15	Many Electron Atoms	
14	102/12/16~ 102/12/22	Many Electron Atoms	
15	102/12/23~ 102/12/29	Chemical Bonding in H ₂ ⁺ and H ₂	
16	102/12/30~ 103/01/05	Chemical Bonding in H ₂ ⁺ and H ₂	
17	103/01/06~ 103/01/12	Chemical Bonding in H ₂ ⁺ and H ₂	
18	103/01/13~ 103/01/19	Final Examination	
修課應 注意事項			
教學設備		電腦	
教材課本		I. N. Levine, Quantum Chemistry, 4th Ed, QD462 .L48 1991 M. W. Hanna, Quantum Mechanics in Chemistry, 3th Ed., 1981	
參考書籍			
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： 20.0 % ◆平時評量：20.0 % ◆期中評量：30.0 % ◆期末評量：30.0 % ◆其他〈 〉： %	
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。	