

淡江大學 102 學年度第 1 學期課程教學計畫表

課程名稱	高等無機化學 (一)	授課 教師	謝仁傑 HSIEH, JEN-CHIEH
	ADVANCED INORGANIC 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	經由高等無機課程能強化基礎無機概念，並深入無機與各種研究領域的多方運用。因此在教學上以大三無機為基礎，在各個細項部份如群論，分子軌域的term symbol以及多原子中心鍵結與作用力的情況皆會做更詳細及深入的介紹。		

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	旨在使同學深入了解吳基基礎概念的應用。		C2	AC

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	旨在使同學深入了解吳基基礎概念的應用。	講述、討論	紙筆測驗、報告、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	課程概要簡述	
2	102/09/23~ 102/09/29	群論基本概念簡介	
3	102/09/30~ 102/10/06	群論深入詳細介紹	
4	102/10/07~ 102/10/13	群論與利用特徵表的計算	
5	102/10/14~ 102/10/20	特徵表的計算與光譜反應的判斷	
6	102/10/21~ 102/10/27	term symbol概念解說與其運用範圍	
7	102/10/28~ 102/11/03	term symbol概念解說與其運用範圍(2)	
8	102/11/04~ 102/11/10	term symbol與分子軌域計算與判定	
9	102/11/11~ 102/11/17	分子軌域解說(期中考暫定週)	
10	102/11/18~ 102/11/24	金屬錯合物分子軌域與能階關係	
11	102/11/25~ 102/12/01	金屬錯合物能階分裂狀態與光譜判定	
12	102/12/02~ 102/12/08	金屬錯合物分子能階狀態解說	

13	102/12/09~ 102/12/15	多原子中心鍵結狀態與能量關係	
14	102/12/16~ 102/12/22	簇群化合物與金屬錯離子概要解說	
15	102/12/23~ 102/12/29	有機金屬錯合物概要解說	
16	102/12/30~ 103/01/05	配位基團與金屬錯合物狀態解說	
17	103/01/06~ 103/01/12	有機金屬錯合物性質與反應概述	
18	103/01/13~ 103/01/19	有機金屬錯合物在有機反應上的應用(期末考)	
修課應 注意事項			
教學設備		其它(黑板與書本)	
教材課本		F. A. Cotton, Chemical Application of Group Theory, 3rd ed. John Wiley & Sons, 1990	
參考書籍			
批改作業 篇數		4 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：30.0 % ◆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： 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。	