淡江大學111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	謝忠宏 HSIEH,
	GENERAL CHEMISTRY		CHUNG-HUNG
開課系級	化材一B	開課資料	實體課程
M Me M. voc	TEDXB1B		必修 上學期 2學分
課程與SDGs 關聯性	SDG4 優質教育		

系(所)教育目標

培育具備化學工程與材料工程專業知識、技能與素養的工程師人才。

本課程對應院、系(所)核心能力之項目與比重

- A. 具備化學工程與材料工程的基礎與專業知識。(比重:60.00)
- B. 具備化學工程與材料工程實驗系統之操作與數據分析能力。(比重:5,00)
- C. 具備運用專業技術及工具以解決化學工程及材料工程問題的能力。(比重:5.00)
- D. 具備分析與設計化學工程及材料工程之元件、製程與系統的能力。(比重:5.00)
- E. 具備計畫管理、溝通協調、領域整合與團隊合作的能力。(比重:5.00)
- F. 具備發掘、分析及處理工程問題的能力。(比重:5.00)
- G. 認識時事議題,瞭解化學工程與材料工程技術對環境、社會及全球的影響,並培養持續學習的習慣與能力。(比重:10,00)
- H. 理解化學工程與材料工程師的專業倫理及社會責任。(比重:5.00)

本課程對應校級基本素養之項目與比重

- 1. 全球視野。(比重:10.00)
- 2. 資訊運用。(比重:15.00)
- 3. 洞悉未來。(比重:15.00)
- 4. 品德倫理。(比重:15.00)
- 5. 獨立思考。(比重:30.00)
- 6. 樂活健康。(比重:5.00)
- 7. 團隊合作。(比重:5.00)
- 8. 美學涵養。(比重:5.00)

		課程介紹基	本的化學概念	念			
吉	果程簡介						
		The goals of this course is to make chemistry interesting, accessible and					
		understandable to the beginning student.					
	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。						
			芝 重在該科日	的事實、概令、程序、後設認知等名	·類知識之學習。		
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。							
	二、权肥(1 Sychollotol /	・省里任該们	日 的 放 随 到 什 义 农 侧 禄 什 之 字 自 。			
序號		教學目標(中	文)	教學目標(英文)			
1	瞭解基本	的化學觀念		Understanding the fundamental concepts 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	ABCDEFGH	12345678	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	111/09/05~ 111/09/11	Measuremen	Measurements_and_Calculations				
2	111/09/12~ 111/09/18	Matter	Matter				
3	111/09/19~ 111/09/25	Chemical_Fo	Chemical_FoundationsElementsAtomsand_Ions				
4	111/09/26~ 111/10/02	Nomenclature					
5	111/10/03~ 111/10/09	Chemical_Re	Chemical_ReactionsAn_Introduction				
6	111/10/10~ 111/10/16	Reactions_in_Aqueos_Solutions					
7	111/10/17~ 111/10/23	Chemical_Composition					
8	111/10/24~ 111/10/30	Chemical_Quantities					

9	111/10/31~ 111/11/06	Chemical_Quantities				
10	111/11/07~ 111/11/13	期中考試週				
11	111/11/14~ 111/11/20	Modern_Atomic_Therapy				
12	111/11/21~ 111/11/27	Chemical_Bonding				
13	111/11/28~ 111/12/04	Gases				
14	111/12/05~ 111/12/11	Liquids_and_Solids				
15	111/12/12~ 111/12/18	Solutions				
16	111/12/19~ 111/12/25	Acids_and_Bases				
17	111/12/26~ 112/01/01	Oxidation_Reduction_Reactions_and_Electrochemist				
18	112/01/02~ 112/01/08	期末考試週(本學期期末考試日期為:112/1/3-112/1/9)				
	修課應 E意事項					
孝	文學設備	電腦、投影機				
教科書與 教材		"Introductory Chemistry- A Foundation" 9e Steven S. Zumdahl and Donald J. DeCoste				
5	参考文獻					
批改作業 篇數		5 篇(本欄位僅適用於所授課程需批改作業之課程教師填寫)				
	基期成績 十算方式	◆出席率: 10.0 % ◆平時評量:20.0 % ◆期中評量:30.0 % ◆期末評量:30.0 % ◆其他〈作業〉:10.0 %				
	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。				
		第3百/卅3百 2022/7/12 12:11:30				

TEDXB1S0288 IB 第 3 頁 / 共 3 頁 2022/7/12 12:11:39