淡江大學107學年度第2學期課程教學計畫表

課程名稱	化學反應工程 CHEMICAL REACTION ENGINEERING	授課教師	林正嵐 CHENG-LAN LIN
開課系級	化材三B	開課	必修 單學期 3學分
	TEDXB3B	資料	□ 本子州 0字为

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。

系(所)核心能力

- A. 具備化學工程與材料工程的基礎與專業知識。
- 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。
- 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。
- 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。
- E. 具備計畫管理、溝通協調與團隊合作的能力。
- F. 具備發掘、分析及處理工程問題的能力。
- 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。
- H. 理解化學工程與材料工程師的專業倫理及社會責任。

本課程涵蓋了化學反應工程的基本原理與其應用。化學品和材料的製備過程中, 化學動力與反應器設計的相關理論與應用為其製程設計與操作的核心, 本課程會教授和討論此些核心知識。

課程簡介

This course covers the fundamentals and applications of chemical reaction engineering. The chemical kinetics and reactor design are at the heart of producing all chemicals or materials and will be taught and discussed in this course.

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	教學目標(中文)	教學目標(英文)	相關性	
號	教学日保(↑又)	教子口保(央文)	目標層級	系(所)核心能力
1	了解基礎化學反應之型式與種類	Understanding the basic chemical reaction types	C2	AF
2	了解工業反應器之種類及其應用	Understanding the industrial chemical reactor types and its application	C2	AF
3	學習如何選擇適當之反應器,並進行 反應器之設計	Learning how to choose the reactor types, and proceed to design a chemical reactor	С3	AF

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	了解基礎化學反應之型式與種類	講述	紙筆測驗、上課表現
2	了解工業反應器之種類及其應用	講述	紙筆測驗、上課表現
3	學習如何選擇適當之反應器,並進行 反應器之設計	講述	紙筆測驗、上課表現

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◇ 洞悉未來		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。 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。	
◇ 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,建立正台	7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 同學習解決問題的能力。	養資源整合與互相合作共
◇ 美學:	涵養	培養對美的事物之易感性,提升美學 力。	基鑑賞、表達及創作能
		授課進度表	
日期起訖	內 容 (Subject/Topics)		備註
1 108/02/18~ 108/02/24	Mole Balances		
2 108/02/25~ 108/03/03	Conversion and Rea	Conversion and Reactor Sizing	
3 108/03/04~ 108/03/10	Conversion and Rea	Conversion and Reactor Sizing	
4 108/03/11~ 108/03/17	Rate Laws and Sto	Rate Laws and Stoichiometry	
5 108/03/18~ 108/03/24	Rate Laws and Sto	Rate Laws and Stoichiometry	
6 108/03/25~ 108/03/31	Isothermal Reactor Design		
7 108/04/01~	Isothermal Reactor Design		
8 108/04/08~ 108/04/14	Isothermal Reactor Design		
9 108/04/15~ 108/04/21	Collection and Analysis of Rate Data		
0 108/04/22~ 108/04/28	期中考試週		
1 108/04/29~ 108/05/05	Collection and Analysis of Rate Data		
2 108/05/06~	Multiple Reactions		

13	108/05/13~ 108/05/19	Multiple Reactions		
14	108/05/20~ 108/05/26	Multiple Reactions		
15	108/05/27~ 108/06/02	Catalysis and Catalytic Reactors		
16	108/06/03~ 108/06/09	Catalysis and Catalytic Reactors		
17	108/06/10~ 108/06/16	Catalysis and Catalytic Reactors		
18	108/06/17~ 108/06/23	期末考試週		
	修課應注意事項			
孝		情 電腦、投影機		
孝	故材課本	H. Scott Fogler, Essentials of Chemical Reaction Engineering, Prentice Hall, 2013.		
物	参考書籍			
扣	t改作業 篇數			
	學期成績 計算方式 ◆出席率: 10.0 % ◆平時評量: % ◆期中評量: 45.0 % ◆期末評量: 45.0 % ◆其他〈〉: %			
1	猫 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。		

TEDXB3E0084 0B

第 4 頁 / 共 4 頁 2018/12/31 2:13:01