淡江大學110學年度第2學期課程教學計畫表

| 課程名稱 | 普通化學 | 授課教師 | 鄧金培 | | | |
|--------------|----------------------------|------|--------------------|--|--|--|
| | GENERAL CHEMISTRY | | DENG,JIN-PEI | | | |
| 開課系級 | 尖端材料一A | 開課 | 實體課程 必修 下學期 3學分 | | | |
| 171 BY 17 VX | TSAXB1A | | | | | |
| 課程與SDGs關聯性 | SDG4 優質教育 SDG7 可負擔的潔淨能源 | | | | | |
| 系(所)教育目標 | | | | | | |

- 一、厚植尖端材料科學基礎知識。
- 二、重視自我表達能力。
- 三、強化實驗能力與團隊精神。
- 四、拓展國際視野與國際交流。

本課程對應院、系(所)核心能力之項目與比重

- A. 具備運用數學、物理、化學及生物等基礎知識。(比重:60.00)
- 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。(比 重:40.00)

本課程對應校級基本素養之項目與比重

- 2. 資訊運用。(比重:40.00)
- 5. 獨立思考。(比重:60.00)

這課程介紹基本的化學觀念,包括:分子軌域,計量化學,化學反應型態,化學能量, 氣體. 化學平衡以及酸鹼.

課程簡介

The course introduces the fundamental concepts of chemistry, including molecular orbitals, stoichiometry, types of chemical reactions, chemical energy, gases, chemical equilibrium and acids-bases.

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。

- 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。

| 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 | | | | | |
| 2 | 瞭解物理觀念應用在化學 | | | Understanding the application of the concepts of physics in 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 | AB | 25 | 講述 | 測驗 | | | | |
| 2 | 認知 | AB | 25 | 講述 | 測驗 | | | | |
| | 授課進度表 | | | | | | | | |
| 週次 | 日期起訖 | | 內 容(| Subject/Topics) | 備註 | | | | |
| 1 | 111/02/21~ 111/02/25 | Molecular orbital Model | | | | | | | |
| 2 | 111/02/28~ 111/03/04 | Stoichiomet | ry | | | | | | |
| 3 | 111/03/07~ 111/03/11 | Stoichiometry | | | | | | | |
| 4 | 111/03/14~ 111/03/18 | Types of Chemical Reactions and Solution stoichiometry | | | | | | | |
| 5 | 111/03/21~ 111/03/25 | Types of Chemical Reactions and Solution 第一次平時考 stoichiometry | | | 第一次平時考 | | | | |
| 6 | 111/03/28~ 111/04/01 | Chemical Energy | | | | | | | |
| 7 | 111/04/04~ 111/04/08 | Chemical Energy | | | | | | | |
| 8 | 111/04/11~ 111/04/15 | Gases | | | | | | | |
| 9 | 111/04/18~ 111/04/22 | Gases | | | | | | | |
| 10 | 111/04/25~ 111/04/29 | 期中考試週 | | | | | | | |
| 11 | 111/05/02~ 111/05/06 | Chemical Equilibrium | | | | | | | |
| 12 | 111/05/09~ 111/05/13 | Chemical Equilibrium | | | | | | | |
| | | | | | | | | | |

| 131 | 111/05/16~ 111/05/20 | Acids and Bases | | | |
|----------------------------|---|---|------------------------|--|--|
| 14 | 111/05/23~ 111/05/27 | Acids and Bases | 第二次平時考 | | |
| 15 | 111/05/30~ 111/06/03 | Acids and Bases | | | |
| 16 111/06/06~ 111/06/10 | | Acid-Base Equilibria | | | |
| 17 111/06/13~ 111/06/17 | | Acid-Base Equilibria | | | |
| 18 | 111/06/20~ 111/06/24 | 期末考試週 | | | |
| 修課應 第二章 注意事項 | | 5一次平時考: 25% 5二次平時考: 25% | | | |
| 教 | 學設備 | 備電腦 | | | |
| 教科書與 教材 | | "Chemistry: An Atoms First Approach " 3e, S. S. Zumdhal, S. A. Zumdahl, D. J. DeCoste, Cengage. | | | |
| 參: | 考文獻 | · · · · · · · · · · · · · · · · · · · | | | |
| | 改作業 篇數 | | | | |
| | 期成績 算方式 | → 5 1 → 5 1 × 5 | | | |
| 備 | 「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。 | | | | |
| TSAX | KB1S0288 2A | 第 Q 百 / H | 3 百 2022/1/18 18:55:23 | | |

TSAXB1S0288 2A 第 3 頁 / 共 3 頁 2022/1/18 18:55:23