# 淡江大學106學年度第1學期課程教學計畫表

| 課程名稱 | 環境化學                    | 授課教師 | 彭晴玉<br>CHING-YU PENG  |  |
|------|-------------------------|------|-----------------------|--|
|      | ENVIRONMENTAL CHEMISTRY |      |                       |  |
| 開課系級 | 水環水資源一A                 | 開課   | 必修 單學期 2學分            |  |
|      | TEWAB1A                 | 資料   | 一次19 平子州 4字为<br> <br> |  |

## 系(所)教育目標

- 一、教育學生應用數學、科學及工程的原理,使其能成功的從事水資源及環境工程相關實務或學術研究。
  - 1. 培養學生具備基本的工程學理訓練,使其具備施工監造及營運管理能力。
  - 2. 培養學生具備應用工程學理與創新能力,使其具備研發、規畫、工程設計及整合與評估能力。
  - 3. 培養學生應用資訊技術於工程業務能力。
- 二、培養具環境關懷與專業倫理的專業工程師。
  - 1. 培養學生尊重自然及人文關懷的品格。
  - 2. 培養學生具工程倫理及守法敬業品格。
  - 3. 培養學生具備發掘、分析、解釋、處理問題之能力。
- 三、建立學生具參與國內外工程業務的從業能力。
  - 1. 培育學生計畫管理、表達溝通及團隊合作之能力。
  - 2. 培育學生應用專業外語並拓展其國際觀。
  - 3. 培育學生持續學習的認知與習慣。

### 系(所)核心能力

- A. 具備水資源及環境工程與應用所需的基本數理與工程知識。
- B. 具備工程繪圖、量測、設計施工及資訊應用之能力。
- C. 邏輯思考分析整合、解決問題及創新設計與實作能力。
- D. 持續學習專業新知、具備專業外語能力與國際觀。
- E. 團隊合作重要性的認知與工作態度及專業倫理認知。

| 這門 | 課程的目的是瞭解 | 界环境自然变化及 | 己介紹環境所產生之各種化學變化及過 |
|----|----------|----------|-------------------|
| 程, | 課程包括水化學、 | 酸鹼平衡化學、  | 氧化還原反應及環境化學分析等。   |

課程簡介

The purpose of this course is to understand the environment and the chemical processes and reactions that occur in it. We will introduce water chemistry, acid-base equilibrium chemistry, oxidation-reduction reactions and environmental chemical analysis.

#### 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 | <b>教学日保(↑又)</b> | ₹ (  | 目標層級 | 系(所)核心能力 |
| 1 | 瞭解環境化學之內涵       | To understand contents of environmental chemistry                        | C2   | A        |
| 2 | 瞭解酸鹼平衡化學及計算     | To discuss acid-base equilibrium chemistry and its calculation           | С3   | AC       |
| 3 | 瞭解氧化還原反應        | To understand oxidation-reduction reaction                               | C2   | AC       |
| 4 | 瞭解環境化學分析        | Review of environmental chemical analysis                                | C4   | AC       |
| 5 | 增進學生化學專業英文閱讀能力  | Enhancing students' ability to<br>read technical English in<br>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  | 瞭解環境化學之內涵      | 講述   | 紙筆測驗 |
| 2  | 瞭解酸鹼平衡化學及計算    | 講述   | 紙筆測驗 |
| 3  | 瞭解氧化還原反應       | 講述   | 紙筆測驗 |
| 4  | 瞭解環境化學分析       | 講述   | 紙筆測驗 |
| 5  | 增進學生化學專業英文閱讀能力 | 講述   | 紙筆測驗 |
|    |                |      |      |

| ◆ 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<br>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<br>景的能力。                     | <b>美,以期具備建構未來願</b> |  |
| ◇ 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<br>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,提升美勢力。                            | 學鑑賞、表達及創作能         |  |
|  |   | 授課進度表   |                    |  |
| <sup>題</sup><br>大日期起言                                    | 內 容 (Subject/Topics)  |   | 備註                 |  |
| 1 106/09/18/<br>106/09/24                                | Introduction to Environmental Chemistry                                     |   |                    |  |
| 2 106/09/25/   | The Environment and Sustainability Science                                  |   |                    |  |
| 3 \begin{array}{c} 106/10/02 \\ 106/10/08 \end{array}    | Chemistry and the Anthrosphere: Environmental Chemistry and Green Chemistry |   |                    |  |
| 4 106/10/09/   | Fundamentals of Aq  | Fundamentals of Aquatic Chemistry             |                    |  |
| 5 106/10/16/106/10/22                                    | Aquatic Chemistry (   | Aquatic Chemistry (I)                         |                    |  |
| $6 \begin{vmatrix} 106/10/23 \\ 106/10/29 \end{vmatrix}$ | Aquatic Chemistry (   | Aquatic Chemistry (II)                        |                    |  |
| 7 106/10/30/<br>106/11/05                                | Oxidation-Reduction in Aquatic Chemistry (I)                                |   |                    |  |
| 8 106/11/06/   | Oxidation-Reduction   | Oxidation-Reduction in Aquatic Chemistry (II) |                    |  |
| 9 106/11/13/106/11/19                                    | Phase Interactions in Aquatic Chemistry (I)                                 |   |                    |  |
|  | 期中考試週   |   |                    |  |
| 106/11/20<br>106/11/26                                   |   | 工程參訪  |                    |  |
| 106/11/20  | 工程參訪  |   |                    |  |

| 13 106/12/11~<br>106/12/17   | Water Pollution  |  |  |
|--|--|--|--|
| 14 106/12/18~<br>106/12/24   | Water Treatment (I)  |  |  |
| 15 \ \begin{array}{c} 106/12/25 \\ 106/12/31 \end{array}   | Water Treatment (II)   |  |  |
| 16 107/01/01~<br>107/01/07   | Chemical Analysis of Water and Wastewater (I)  |  |  |
| 17   107/01/08~<br>107/01/14   | Chemical Analysis of Water and Wastewater (II)   |  |  |
| 18 107/01/15~<br>107/01/21   | 期末考試週  |  |  |
| 修課應<br>注意事項  | 1.本課程期待同學以負責積極之態度參與學習,課前預習、上課專心;課後複習<br>及實做習題。<br>2.本課程內容有連貫性,缺席可能造成以後學習之障礙,不易瞭解。<br>3.教學材料以英文撰寫,授課內容亦以英文教材為主,所有作業及考試皆以英文<br>命題。 |  |  |
| 教學設備   | 電腦、投影機   |  |  |
| Stanley Manahan: Environmental Chemistry, 9th ed. (2010)<br>教材課本   |  |  |  |
| 參考書籍   | Sawyer, McCarty and Parkin: Chemistry for Environmental Engineering and science, 5th ed (2003)                                   |  |  |
| 批改作業<br>篇數   | 8 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: 10.0 % ◆平時評量:20.0 % ◆期中評量:30.0 %<br>◆期末評量:40.0 %<br>◆其他〈〉: %   |  |  |
| 「教學計畫表管理系統」網址: <a href="http://info.ais.tku.edu.tw/csp">http://info.ais.tku.edu.tw/csp</a> 或由教育首頁〈網址: <a href="http://www.acad.tku.edu.tw/CS/main.php">http://www.acad.tku.edu.tw/CS/main.php</a> )業務連結「教師計畫表上傳下載」進入。 <a href="http://www.acad.tku.edu.tw/CS/main.php">※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</a> |  |  |  |
|  |  |  |  |

TEWABIS0343 0A 第 4 頁 / 共 4 頁 2017/10/3 13:11:27