103-2 大葉大學 完整版課綱

基本資料				
課程名稱	分析化學	科目序號/代號	2120 /EVI1020	
必選修/學分數	選修 /3	上課時段/地點	(-)345 / H564	
授課語言別	中文	成績型態	數字	
任課教師 /專兼任別	施英隆 /專任	畢業班/非畢業班	非畢業班	
學制/系所/年班	大學日間部 /環境工程學系 /1年1班			

課程簡介與目標

本課程是通過系統講授定量分析方法及其原理,使學生掌握分析方法的基本原理和技術,培養學生用分析化學中"量"的概念去分析、解決實際問題的能力。課程包括計量化學,基本平衡化學與複雜平衡化學;運用統計學分析數據的;各種滴定方法之原理與應用即按酸堿滴定法、絡合滴定法、氧化還原滴定法、沈澱滴定法

- 1. 使學生掌握分析化學的基本原理和測定方法,樹立準確的量的概念。
- 2. 培養嚴謹的科學態度,正確掌握有關的科學實驗技能,提高分析問題解決問題的能力。
- 3. 培養學生分析數據能力並使用電腦進行數據紛析能立。

課程大綱

計量與平衡化學

- 1. 計量與平衡基本概念
- 2. 電解質與化學平衡
- 3. 複雜平衡系統

誤差與資料處理

- 1. 化學分析之誤差
- 2. 分析化學 數據之處理

重量分析法

- 1. 概述
- 2. 沈澱溶解度及影響因素
- 3. 沈澱的形成
- 4. 沈澱的純度
- 5. 沈澱的條件
- 6. 有機沈澱劑

滴定分析法

- 1. 酸堿滴定法
- 2. 多質子酸低定
- 3. 沉墊低滴定
- 4. 複合物滴定
- 5. 氧化還原滴定法

基本能力或先修課程

普通化學

課程與系所基本素養及核心能力之關連

- ı 運用數學、自然科學的知識於環境科技與管理的能力
- ı 發掘、思考及解決下列領域問題的能力:都市環境保護、工業污染防治、環境規劃管理、工
- ı 設計與執行環保解決方案、分析與解釋數據的能力
- 執行工程實務所需技術、技能及使用工具的能力 理解自然生態系統與人造環境系統的功能,並具備設計與管理環境系統、元件或程序,以符合社會需求 的能力

認知專業證照重要性及終身學習必要性

瞭解專業及倫理的責任

▶ 具備當代環境課題的廣泛學識,俾瞭解工程技術對社會及全球的影響 具備在多元學科團隊中的工作能力 具備有效溝通的能力

教學計畫表						
系所核心能力	權重(%) 【A】	檢核能力指標(績效指 標)	教學策略	評量方法及配分 權重	核心能力 學習成績 【B】	期末學習 成績 【C=B*A 】
運用數學 、自然科學的知識於環境科技與管理的能力	30	1. 能用所學的專業知識解答相關問題,能依照正確的教導來實際操作。 2. 能有效處理接獲相關訊息並轉化為有用的專業知識。 3. 能清楚及靈活表達相關專業功能。 4. 能清楚及靈活表達相關與功能。 4. 能將相關知識重整,以區分高、低階不同層次知識的概念。 5. 能將專業知識融會實通,統合成完整的知識。	個案討論	期中考: 25% 期末考: 25% 作業: 20% 課程參與度: 10% 上課筆記: 20%	加總: 100	30
發掘、思考及解決下列領域, 題境保護, 題境保護, 題情, 題情, 題情, 題情, 題情, 題情, 題情, 是一個, 是一個, 是一個, 是一個, 是一個, 是一個, 是一個, 是一個	20	1. 的,、處。2. 的因为, 的知知, 的, 的, 。。 2. 的因为, 的, 能有, 是, 有, 是, 有, 是, , 能, 有, 是, 。 。 3. 横, 有, 是, 。 的, 是, 。 的, 是, 。 的, 是,	個案討論	期中考: 25% 期末考: 25% 作業: 20% 課程參與度: 10% 上課筆記: 20%	加總: 100	20

設計與執行環保 解決方案 、 分 析與解釋數據的 能力	20	1.能以淺顯易懂的概念 講述 來理解複雜的理論。 個案語 2. 能以清晰的思考方式 來整合重要核心概念。 3. 能將零散或片段的知 識歸納出共同概念。 4. 能將相關專業知識脈 絡化及連貫起來,進行 不同領域間的連結。 5. 能適時蒐集相關資訊 ,以獲取最新知識及運 用之。	加總: 100	20
執行工程實務所需技術、 技能及使用工具的能力	15	1. 能強化學生專製作講述的執行成效,提升可結 個家語 分。 2.	 加總: 100	15
具備當代環境課題的廣泛學識,俾瞭解工程技術對社會及全球的影響	15	1. 能以宏觀的視野看待講述 社會及全球的中各種環 個案語 境課題。 2. 能清楚了解專業知識 於國際化及全球化之發 展趨勢。 3. 能清楚了解當前在地 性及全球性的環保議題 ,並清楚認知專業知識 、技術及技能所能達成 的目標。 4. 能規劃自己的人生目 標,並妥善應用專業知 識與技能於社會及全球 之各項服務活動。	加總: 100	15

成績稽核

期末考: 25% 期中考: 25% 上課筆記: 20% 作業: 20%

課程參與度: 10%

書籍類別 (尊重智慧財產權,請用正版教科書,勿非法影印他人著作)

書籍類別 書名 作者

教科書 分析化學: 古典分析 Skoog et al.,

上課進度

1			
週次	教學內容		教學策略
1	簡介 & 智財權宣導(含告知學生應使用正版教科書)	講述法	
2	計量與平衡基本概念	講述法	
3	電解質與化學平衡	講述法	
4	複雜平衡系統	講述法	
5	化 學分析之誤差	講述法、	個案討論
6	分析化學 數據之處理	講述法、	個案討論
7	分析化學 數據之處理	講述法、	個案討論
8	期中考	筆試	
9	重量分析法	講述法	
10	重量分析法	講述法	
11	酸鹼滴定法	講述法	
12	多質子酸滴定	講述法	
13	沉澱滴定	講述法	
14	複合物滴定	講述法	
15	複合物滴定	講述法	
16	氧化還原滴定法	講述法	
17	氧化還原滴定法	講述法	
18	期末考	筆試	