



《尊重智慧財產權，請使用正版教科書，勿非法影印書籍及教材，以免侵犯他人著作權》

開課班級：四森林一A

授課老師：黃武章

學分數：1

課程大綱：

本課程開設之目標為訓練學生使熟悉各種化學之基本操作，並驗證各有關之化學原理。其內容為：
1.安全及環保教育講習。2.混何物分離。3.密度測量。4.質量守恆定律。5.化學式的測定。
6.固體中水分測量。7.定組成定律。8.氧化還原反應。9.溶液的配製。10.氧化還原滴定。
11.化學平衡。12.—酸及鹼之pH值測定。13.酸鹼滴定。14. 滴定曲線繪製。

outline:

This course provides students a profound understanding of subject-matter from laboratory work and familiarity with basic laboratory technique. The outlines are as below: 1. Basic laboratory rules and safety. 2. Separation of mixtures. 3. Determination of density. 4. Law of conservation of mass. 5. Determination of empirical formula. 6. Determination of water content in solid. 7. Law of definite composition. 8. Oxidation-Reduction reactions. 9. Solution preparation. 10. Oxidation-Reduction titration. 11. Chemical equilibria. 12. Determination of pH. 13. Acid-Base titration. 14. Titration curve.

教學型態：

實習(校內、校外)

成績考核方式：

平時成績:100%

期中考:%

期末考:%

其它:%

本科目教學目標：

本系旨在配合國家政策、教育目標、森林生態系永續經營之趨勢及本校中長期發展計畫，以連貫性課程規劃對學生施以密集之專業訓練，開拓其國際視野及陶冶其人文涵養，培育具備環境綠化、森林資源經營規劃、森林生態保育及生態旅遊等需求之技術管理人才。

參考書目：

普通化學實驗 編著王萬拱 朱穗君 李玉英 林耀堅 邱瑞宇 邱春惠 黃武章 張如燕 高立圖書
(ISBN：978-986-378-057-1)



課程進度表：

週次	起訖月日	授課單元(內容)	備註
第1週	2.19~2.25	準備週（分組）及安全教育講習	8日正式上課。8~12日課程加退選，轉學(系)生、復學生及延修生選課，雙主修、輔系申請，12日申辦抵免學分截止日
第2週	2.26~3.03	實驗1.常用器材的校正	
第3週	3.04~3.10	實驗3. 物體密度	28日(日)孔子誕辰紀念日/教師節(放假),29日(一)補假
第4週	3.11~3.17	實驗2. 混合物分離	29日成績優異提前畢業者提出申請截止日
第5週	3.18~3.24	實驗6. 化學式的測定	6日(一)中秋節(放假)，10日(五)國慶日(放假)
第6週	3.25~3.31	實驗4. 固體含水率測量	14日學生宿舍安全輔導暨複合式防災疏散演練。18日多益測驗
第7週	4.01~4.07	實驗12. 波以耳定律	24日(五)補假，25日(六)光復暨古寧頭大捷日(放假)。
第8週	4.08~4.14	實驗.13蒸氣密度測量法	30日校課程委員會
第9週	4.15~4.21	期中考週	3~9日期中考試
第10週	4.22~4.28	實驗10. 溶液配製	13日教務會議,16日教師期中成績上網登錄截止日
第11週	4.29~5.05	實驗5. 質量守恒定律	
第12週	5.06~5.12	實驗23. 酸鹼滴定	24~28體育運動週。24日校園路跑。27日運動大會夜間開幕，28日運動大會活動，29日101週年校慶活動日，照常上班
第13週	5.13~5.19	實驗9. 氧化還原反應	
第14週	5.20~5.26	實驗14. 反應熱測定	12日申請停修課程截止日
第15週	5.27~6.02	實驗21 酸溶液的稀釋與pH量測 課程結束；	
第16週	6.03~6.09		22日校務會議。25日行憲紀念日(放假)
第17週	6.10~6.16		1日(四)開國紀念日(放假)
第18週	6.17~6.23	期末考週	5~11日期末考試，10~11日學生退宿