



《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：四獸醫一A

授課老師：邱春惠

學分數：3

課程大綱：

本課程的目的在使學生習得化學之基本概念並熟悉化學的理論與計量方法，奠定修習及研究專業科目的穩固基礎，其內容如下：1.化學概念、2.原子、分子及離子結構、3.化學反應中的質量關係、4.水溶液的反應性、5.氣體特性、6.熱化學、7.元素的週期表關係、8.化學鍵結（基本概念及分子的立體結構）、9.液體及固體的分子間作用力、10.溶液的物理特性、11.化學平衡、12.酸和鹼、酸鹼平衡、13.電化學。

outline:

This course aims to enable students to acquire the basic concepts of chemistry and be familiar with the theory and measurement methods of chemistry and lay a solid foundation for studying and researching professional subjects. The contents are as follows: 1. Chemistry concept, 2. Atomic, molecular, and ionic structure, 3. Quality relations in chemical reactions, 4. Reactivity of aqueous solution, 5. Gas characteristics, 6. Thermochemistry, 7. Periodic table relations of the elements, 8. Chemical bonding (basic concepts and three-dimensional structure of molecules), 9. Intermolecular forces of liquid and solid, 11. Physical properties of the solution, 11. Chemical equilibrium, 12. Acid and alkali, acid-base balance, 13. Electrochemistry.

教學型態：

課堂教學

成績考核方式：

平時成績：%

期中考：50%

期末考：50%

其它：%

本科目教學目標：

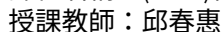
培育動物醫療和防疫檢疫所需之獸醫人才。

知識：習得化學之基本概念並熟悉化學的理論與計量方法 技能：熟悉計量方法與演算

態度：求知求甚解

參考書目：

主要教材：1. 自編講義 2. Raymond Chang (姜仁章 譯)。化學(第十版)。滄海圖書出版社。 3. Steven S. Zumdahl; Donald J. DeCoste (何雍、高憲明 譯)。普通化學(精華版)(第9版)。歐亞書局。
參考書目：1. General Chemistry (The Essential Concepts) sixth edition, 2011, by R. Chang and J. Overby, McGraw-Hill 2. Chemistry, Eleventh Edition, 2010, by R. Chang, McGraw-Hill



page 2 / 4



		 P.150.潛水與氣體定律 4.1 general properties of aqueous solutions(4.1溶液的基本性質)3 4.5 concentration of solution(4.5溶液濃度)4 13.3 concentration units(12.3濃度單位) 4	
第11週	11.17~11.24	4.2 precipitation reactions(4.2沈澱反應)4; ; ; ; ; ; P.94.惱人的沉澱反應 4.6重量分析(122~124)3 13.4 effect of temperature on solubility (12.4 溫度對溶解度的影響) 1.5 13.5 effect of pressure on the solubility of gases (12.5壓力對氣體溶解度的影響) 2; ; ; ; P.388. 殺人湖	
第12週	11.24~12.01	4.3 acid-base reactions(4.3酸鹼反應)5 4.7酸鹼滴定 3 4.4 oxidation-reduction reactions(氧化還原反應); 8.5 ;P.110.酒精含量檢測器; P.119.海水中的金屬鎂的提煉	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	12.01~12.08	19.2 Galvanic cells (18.2 賈法尼電池) 2 19.3 standard reduction potentials (18.3標準還原電位) 5 19.7 corrosion (18.7 腐蝕) 2 6.1 the nature of energy and types (6.1能量的本質與類型) 1 6.2 energy changes in chemical reactions (6.2化學反應的能量變化) 2	
第14週	12.08~12.15	6.4 ethalpy of reaction (186~189) 3; (6.4.2反應焓175~177) 3 6.5 calorimetry (6.5卡計法) 6; ;P.182.食物與燃料的燃值 6.6 standard Enthalpy of Formation and Reaction (6.6 標準生成焓及反應焓); 5 6.7 heat of solution and dilution (6.7 溶解熱與稀釋熱 189~190) 2 (配合實驗14.反應熱測定增加內容)	12日申請停修課程截止日
第15週	12.15~12.22	15.1 the concept of equilibrium (14.1平衡概念) 3 15.2 ways of expressing equilibrium constants (14.2平衡常數的表示方法) 至均相平衡結束(P.460) 5 配合實驗 16.1 bronsted acids and bases (15.1 布忍司特酸鹼)(若有提前在4.3.2教過，可略 過) 1 16.2 the acid-base properties of water (15.2水的酸鹼性質) 2 16.3 pH--a measure of acidity (15.3酸的pH量測) 3.5	
第16週	12.22~12.29	16.4 strength of acids and bases (15.4酸和鹼的強度); 4 15.2 ways of expressing equilibrium constants	22日校務會議。25日行憲紀 念日(放假)



		(14.2平衡常數的表示方法) 非均相平衡開始 (P.461~466) 6 15.3 what does the equilibrium constant tell us (14.3~4平衡常數訊息) 7	
第17週	12.29~1.05	15.4 factors that affect chemical equilibrium (14.5影響化學平衡的因子) 7;;; P.479.登山與血紅素增加	1日(四)開國紀念日(放假)
第18週	1.05~1.12	期末考 110年第一學期 普通化學一 期末考注意事項 本測驗開放時間2021-0620下午3:30 本測驗關閉時間下午5:30 本測驗可作答時間80分鐘 完成作答後 請務必點擊畫面最下方的全部送出並結束 若畫面中無此按鈕請將畫面向下捲動 隨後會再跳出一確認視窗 請再點擊一次以確保答案有被送出儲存至系統中 詳細請參考底下PDF檔 第四頁步驟八 (1)、;;;遇到網站執行速度變慢時：麻煩請耐心等待，幾分鐘後將會逐步有所改善，線上測驗仍持續進行中。 (2)、;;;萬一不幸學生關閉瀏覽器或遇到當機：測驗規定時間內都可繼續測驗，同學只要再次登入數位學習平台，點選要作答的測驗卷，再按【重新上次測驗】鍵便可，即可繼續考試。	5~11日期末考試，10~11日學生退宿