



一、課程目標：

配合普通化學課程內容與目標，學生經由實作實驗印證化學原理定則，學習科學研究過程及精神，練習實驗基礎技能及資料收集、數據整理及報告彙整等基礎科學研究能力。

二、課程概述：

本實驗課程包含計量化學、酸鹼平衡與滴定、氧化還原反應與滴定、熱化學、動力學、電化學、光譜化學、合成與分析化學、材料化學等相關之實驗。

三、課程要求：

每次實驗課時間為 3 小時，學生需課前書寫實驗預習報告，遵守實驗室安全規定，熟悉各項實驗技能操作，每次準時繳交實驗報告。

四、教科書：

- 國立台灣大學化學系，普通化學實驗，初版（修訂再刷），臺大出版中心，台北，2018。
- Department of Chemistry, National Taiwan, University Experiments in General Chemistry, 2nd ed.; NTU Press: Taipei, 2016.
- 實驗教學網頁：<http://www.ch.ntu.edu.tw/~genchem99/index.htm>
<https://ceiba.ntu.edu.tw/921edtech>

五、成績評量標準：實驗精神（態度）佔50%；實驗報告佔50%。

六、預修課程：先修或併修普通化學丙，停修普化課程者實驗需一併停修。

七、調班或選修上課之學生需遵循化學系公告之相關規定。

八、第一學期課程內容

週次	實驗項目	實驗核心內容
1	N0 化學實驗安全簡介	實驗安全講習
2	N1 化合物化學式的決定	計量化學、氧還反應及氫氣製備
3	N2 氫氣之莫耳體積	計量化學、限量試劑及理想氣體方程式
4	N3 反應熱之測定	熱化學、卡計、酸鹼中和熱、溶解熱、氧化還原反應熱及赫斯定律
5	N4 維生素 C 之定量	氧還反應、計量化學、滴定
6	N5 第一組陽離子定性分析	沉澱反應、氧還反應、錯合反應、石蕊試紙、離心分離
7	N7 從廢鋁罐製備明礬	氧還反應、兩性化合物、計量化學、結晶與過濾
8	N8 碘鐘實驗—碘鐘交響曲	化學動力學、反應速率測定、初期反應速率法
9	N9 觸媒與催化效應	化學動力學、反應速率測定、觸媒、酵素
10	N10 微量鈷離子的定量	錯合物、比爾吸收定律、介電常數、系列稀釋、分光光譜儀
11	N12 緩衝溶液	藥品配製、緩衝溶液、緩衝容量、pH 計

General Chemistry Lab. (2019~2020)

I. Textbook:

- Department of Chemistry, National Taiwan, University Experiments in General Chemistry, 2nd ed.; NTU Press: Taipei, 2016.
- Website: <http://www.ch.ntu.edu.tw/~genchem99/index.htm>
- <https://ceiba.ntu.edu.tw/921edtech>

II. Objective:

General Chemistry Laboratory is a course to demonstrate the principles of chemistry, teach the students various techniques used by chemists, and train the students to familiar with scientific methods.

III. Course description:

General Chemistry Laboratory course includes: stoichiometry, thermochemistry, acid-base, equilibrium, buffer solution, titration, electrochemistry, chemical kinetics, coordination compounds, spectrophotometry, and material sciences.

IV. Course requirements:

Preview the experiment before class. Follow the safety guidelines of Lab. Be Familiar with Lab skills. Hand in reports on time.

V. Grading: attitude: 50%; report: 50%

VI. Contents:

General Chemistry Lab.

Week	Experiments
1	E0 Laboratory safety and work instructions
2	E1 Molar volume of nitrogen gas
3	E2 Determination of the chemical formula of a compound
4	E3 The enthalpies of reaction
5	E4 Quantitative analysis of vitamin C
6	E5 Qualitative analysis of cation group 1
7	E7 Preparation of alum
8	E8-1 Iodine clock - the initial rate method
9	E9 Catalyst and catalytic effect
10	E10 Quantitative analysis of cobalt(II) ions
11	E12 Buffer solutions