

111 「普通化學實驗」課程綱要 (112.01.13)



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、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，準時繳交實驗報告。

四、教科書：

- 國立臺灣大學化學系，大學普通化學實驗，第十五版，台北，2022。
- Department of Chemistry, National Taiwan University, *Experiments in General Chemistry*, 3rd ed.; NTU Press: Taipei, 2020.
- 實驗教學網頁：<https://teaching.ch.ntu.edu.tw/gclab/>

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。若停修普化課程，實驗需一併停修。

七、選課：調班或選修上課之學生需遵循化學系公告之相關規定。

八、課程內容

序	實驗內容	實驗核心內容
1	E0 化學實驗安全簡介	實驗安全講習與課程簡介
2	E1 化合物化學式的決定	計量化學、氧還反應及氫氣製備
3	E2 氮氣之莫耳體積	計量化學、限量試劑及理想氣體方程式
4	E3 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	E4 維生素 C 之定量 (111-1)	氧還反應、計量化學、滴定
	E16 溶度積之測定 (111-2)	溶度積、沉澱滴定、當量點、計量化學
6	E5 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	E7 從廢鋁罐製備明礬 (111-1)	氧還反應、兩性化合物、計量化學、結晶與過濾
	E11 導電塑膠聚苯胺 (111-2)	電化學聚合法、化學聚合法、導電性測試
8	E8 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	E10 微量鈷離子的定量	錯合物、比爾吸收定律、系列稀釋、分光光譜儀、作圖
10	E12 緩衝溶液 (111-1)	藥品配製、緩衝溶液、緩衝容量、pH計、作圖
	E13 電位滴定法之應用 (111-2)	酸鹼之濃度標定與滴定、藥品配製、酸解離常數、pH計、作圖

General Chemistry Lab. (2022~2023)

I. Textbook:

- Department of Chemistry, National Taiwan University, *Experiments in General Chemistry*, 3rd ed.; NTU Press: Taipei, 2020.
- **Website:** <https://teaching.ch.ntu.edu.tw/gclab/en/>

II. Objective:

General Chemistry Laboratory is a course to demonstrate the principles of chemistry, teach the students various techniques used in the lab, 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, spectroscopy, 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 Laboratory

No.	Experiments
1	E0 Laboratory safety and course introduction
2	E1 Determination of the chemical formula of a compound
3	E2 Molar volume of nitrogen gas
4	E3 The heat of reaction
5	E4 Quantitative analysis of vitamin C (fall semester) E16 The solubility product constant of silver acetate (spring semester)
6	E5 Qualitative analysis of cation group 1
7	E7 Preparation of alum (fall semester) E11 Conducting polymer-polyaniline (spring semester)
8	E8 Iodine clock - the initial rate method
9	E10 Quantitative analysis of cobalt(II) ions
10	E12 Buffer solutions (fall semester) E13 Potentiometric titration of acid-base (spring semester)