

110 學年度暑修班－普通化學甲上授課預定進度

(第一期：6/20-7/31 共 6 週)

修習對象：限重、補修生或選修生（外校生仍須符合身份）

1.上課時間：週一、二、四、五，2-4 節（上午 9:10-12:10）

2.上課教室：

3.評分方式：二階段平均

4.教科書籍：S. S. Zumdahl, D. J. DeCoste, Chemical Principles, 8th edition, 2017, CENGAGE Learning: USA.

5.課務助教：第一期(普化甲上)助教：倪丞緯同學(d07223104@ntu.edu.tw)

6.第一學期預計由 2 位老師合開，每一階段為 12 次課（含助教協助習題講解及監考閱卷）

協助開課時段	學期	授課日期	授課章節
A 蔡蘊明老師	第一期 第一階段	6/20~7/8 (12 次課)	1~7 章
B 林萬寅老師	第二階段	7/15~8/2 (12 次課)	8~11 章

第一期課程進度

	週一	週二	週三	週四	週五	週六	週日
第一期 第一週 234	6/20 第一天上課開始 A(1)課始 1~7章	6/21 A(2)	6/22	6/23 A(3)	6/24 A(4)	6/25	6/26
第二週 234	6/27 A(5) 習題講解	6/28 A(6) Ch 1~4 第一次期中考	6/29	6/30 A(7)	7/1 A(8)	7/2	7/3
第三週 234	7/4 A(9)	7/5 A(10)	7/6	7/7 A(11) 習題講解	7/8 A(12) 第二次期中考	7/9	7/10
第一期 第四週 234	7/11 B (1) 8~11章	7/12 B (2)	7/13	7/14 B (3)	7/15 B (4)	7/16	7/17
第五週 234	7/18 B (5) 習題講解	7/19 B (6)	7/20	7/21 B (7)	7/22 B (8)	7/23	7/24
第六週 234	7/25 B(9)	7/26 B(10)	7/27	7/28 B(11) 習題講解	7/29 B(12) 期末考	7/30	7/31

章節

1	Chemists and Chemistry	12	Quantum Mechanics and Atomic Theory
2	Atoms, Molecules, and Ions	13	Bonding: General Concepts
3	Stoichiometry	14	Covalent Bonding: Orbitals
4	Types of Chemical Reactions and Solution Stoichiometry	15	Chemical Kinetics
5	Gases	16	Liquids and Solids
6	Chemical Equilibrium	17	Properties of Solutions
7	Acids and Bases	18	The Representative Elements
8	Applications of Aqueous Equilibria	19	Transition Metals and Coordination Chemistry
9	Energy, Enthalpy, and Thermochemistry	20	The Nucleus: A chemist's View
10	Spontaneity, Entropy, and Free Energy	21	Organic and Biochemical Molecules
11	Electrochemistry		

110 學年度暑修班－普通化學甲下授課預定進度
(第二期：8/1-9/4，共 5 週)

修習對象：限重補修生或選修生（外校生仍須符合身份）

1.上課時間：週一、二、三、四、五，2-4 節（上午 9:10-12:10）

2.上課教室：

3.評分方式：二階段平均

4.教科書籍：S. S. Zumdahl, D. J. DeCoste, *Chemical Principles*, 8th edition, 2017, CENGAGE Learning: USA.

5.課務助教：

6. 第二學期預計由 2 位老師合開，共計 24 次課（含助教協助習題講解及監考閱卷）

協助開課時段	學期	授課日期	授課章節
C 林至閻老師	第二期 第一階段	8/1~8/20(12 次課)	12~15 章
D 陳振中老師	第二階段	8/21~9/2(12 次課)	16~21 章

第二期課程進度

第二期	週一	週二	週三	週四	週五	週六	週日
第一週 234	8/1 C(1) 12~15章	8/2 C(2)	8/3 C(3)	8/4 C(4)	8/5 C(5)	8/6	8/7
第二週 234	8/8 C(6) 第一次期中考	8/9 C(7)	8/10 C(8)	8/11 C(9)	8/12 C(10)	8/13	8/14
第三週 234	8/15 C(11) 習題講解	8/16 C(12) 第二次期中考	8/17 D(1) 16~21章	8/18 D(2)	8/19 D(3)	8/20	8/21
第四週 234	8/22 D(4)	8/23 D(5)	8/24 D(6)	8/25 D(7)	8/26 D(8)	8/27	8/28
第五週 234	8/29 D(9)	8/30 D(10)	8/31 D(11) 習題講解	9/1 D(12) 期末考	9/2	9/3	9/4

章節

1	Chemists and Chemistry	12	Quantum Mechanics and Atomic Theory
2	Atoms, Molecules, and Ions	13	Bonding: General Concepts
3	Stoichiometry	14	Covalent Bonding: Orbitals
4	Types of Chemical Reactions and Solution Stoichiometry	15	Chemical Kinetics
5	Gases	16	Liquids and Solids
6	Chemical Equilibrium	17	Properties of Solutions
7	Acids and Bases	18	The Representative Elements
8	Applications of Aqueous Equilibria	19	Transition Metals and Coordination Chemistry
9	Energy, Enthalpy, and Thermochemistry	20	The Nucleus: A chemist's View
10	Spontaneity, Entropy, and Free Energy	21	Organic and Biochemical Molecules
11	Electrochemistry		