

108 學年度暑修班－普通化學甲上授課預定進度

(第一期：7/6~8/9 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. (2018 年暑修班教科書)

5.課務助教：第一期(普化甲上)助教：

6.第一學期由 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 余瑞琳	第一期 第一階段	7/6~7/21(12 次課)	1~6 章
B 張慕傑	第二階段	7/22~8/7(12 次課)	7~11 章

第一期課程進度

授課教師：A ()、B ()

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

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		

108 學年度暑修班－普通化學甲下授課預定進度
(第二期：8/10-9/13，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. (2018 年暑修班教科書)

5.課務助教：

6. 第二學期由 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 林萬寅	第二期 第一階段	8/10~8/25(12 次課)	12~15 章
D 劉銘璋	第二階段	8/26~9/10(12 次課)	16~21 章

第二期課程進度

授課教師：C ()、D ()

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

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		