

109 學年度暑修班－普通化學甲上授課預定進度(2021/06/02)

(第一期：6/28~8/2 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：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：

6.第一學期共計 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
A 劉銘璋	第一期 第一階段	6/28~7/13	1~7 章
B 劉銘璋	第二階段	7/14~7/29	8~11 章

第一期課程進度

授課教師：劉銘璋

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

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		

109 學年度暑修班－普通化學甲下授課預定進度
(第二期：8/2-8/29，共 4 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：S. S. Zumdahl, D. J. DeCoste, *Chemical Principles, 8th edition*, 2017, CENGAGE Learning: USA.

5.課務助教：

6. 第二學期由 2 位老師合開，共計 18 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	第二期 第一階段		12~15 章
D	第二階段		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	8/2 C(1)	8/3 C(2)	8/4 C(3)	8/5 C(4)	8/6 C(5)	8/7	8/8
1234	12~15 章						
第二週	8/9 C(6) 第 1 次期中考	8/10 D(1)	8/11 D(2)	8/12 D(3)	8/13 D(4) 16-21 章	8/14	8/15
1234							
第三週	8/16 D(5)	8/17 D(6) 第 2 次期中考	8/18 E(1) 16~21 章	8/19 E(2)	8/20 E(3)	8/21	8/22
1234							
第四週	8/23 E(4)	8/24 E(5)	8/25	8/26 E(6) 期末考	8/27	8/28	8/29
1234							

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		