

## Unit 4 Terms

### 4-1

- Matter 物质
- Mass 质量
- Volume 体积
- Atoms 原子
- Molecules 分子
- Compounds 化合物
- Chemical properties 化学性质
- Physical properties 物理性质
- Quantitative properties 定量性质
- Boiling point 沸点
- Melting point 熔点
- Qualitative properties 定性性质
- States of matter: solid (s), liquid (l), gas (g) 物态 (物质的状态) : 固体、液体、气体
- Sublimation 升华
- Deposition 凝华
- Condensation 液化
- Evaporation 蒸发
- Melting 融化
- Freezing 凝固
- Substance 物质
- Chemical change 化学变化
- Physical change 物理变化
- Reactants 反应物
- Products 生成物
- Precipitate 沉淀
- Odour 气味

### 4-2

- Bohr-Rutherford Model 波尔-卢瑟福模型
- Rutherford atom 卢瑟福原子
- Bohr atom 波尔原子
- Periodic table of elements 元素周期表
- Element 元素
- Nucleus 原子核
- Atomic number 原子数
- Proton 质子
- Neutron 中子
- Electron 电子
- Atomic mass 原子质量

• Ions	离子
• Anion	阴离子
• Cation	阳离子
• Chemical reactions	化学反应
• Valence electrons	价电子
• Valence shell/Valence orbital	价电子层；价轨域
• Lewis Dot Diagram	路易斯点图像；路易斯结构
• Chemical symbol	化学符号
• Chemical Formula	化学式
• Empirical Formula	实验式
• Ionic bond	离子键
• Ionic compound	离子化合物
• Cross-over rule	交叉法则
• Molecule	分子
• Molecular compound	分子化合物
• Covalent molecules	共价分子
• Covalent bond	共价键
• Single bond	单键
• Double bond	双键
• Triple bond	三键
• Composition	成分；组分
• Binary compounds	二元化合物
• Polyatomic ions	原子团
• IUPAC	IUPAC/国际纯化学和应用化学联合会

#### 4-3

• Chemical equation	化学方程式
• Coefficient	系数
• Subscript	下标；下标的
• Balanced chemical equation	化学平衡式
• Law of Conservation of Mass	质量守恒定律
• Hypothesis	假设
• Combustion reactions	燃烧反应

#### 4-4

• Synthesis reactions	合成反应
• Decomposition reactions	分解反应
• Single displacement reactions	置换反应
• Double displacement reactions	复分解反应

#### 4-5

- Acids 酸
- Bases 碱
- Alkaline 碱性的
- pH pH值；酸碱度
- pH scale pH标度
- Acidic 酸性的；酸的
- Basic 碱性的；碱的
- Neutral 中性的
- Acid-base neutralization 酸碱中和
- Corrosive 有腐蚀性的
- Conductive 有传导性的
- Soluble 可溶的/可溶解的
- Acid base indicator 酸碱指示剂
- Litmus 石蕊
- Phenolphthalein 酚酞
- Universal indicator 通用指示剂