

AP Chemistry 표준 진도표

업그레이드캠퍼스 · 안민우

2026년 11월 1일 개강 · 늦어도 2월 말 모든 개념 강의 완료 · 2~4월 실전 모의고사 8회 · 5월 6일(목) 시험

5월 AP, 5점 보장

개념 강의 17주 · 91편	한 주에 · 단원마다 강의 5~6편 · 숙제 1회	실전 모의고사 2~4월 · 8회	2027년 시험일 5월 6일(목)
--------------------	--------------------------------	----------------------	-----------------------

11월 ~ 2월 · 개념 강의와 단원별 숙제 (9개 단원)

1주 11월 1일 ~ 11월 8일	5편	Unit 1 Atomic Structure and Properties 1.1 Moles and Molar Mass 1.2 Mass Spectra of Elements 1.3 Elemental Composition of Pure Substances 1.4 Composition of Mixtures 1.5 Atomic Structure and Electron Configuration	
2주 11월 9일 ~ 11월 15일	6편	Unit 1 Atomic Structure and Properties 1.6 Photoelectron Spectroscopy 1.7 Periodic Trends 1.8 Valence Electrons and Ionic Compounds Unit 2 Compound Structure and Properties 2.1 Types of Chemical Bonds 2.2 Intramolecular Force and Potential Energy 2.3 Structure of Ionic Solids	Unit 1 숙제 · 11월 22일(일) 밤까지
3주 11월 16일 ~ 11월 22일	5편	Unit 2 Compound Structure and Properties 2.4 Structure of Metals and Alloys 2.5 Lewis Diagrams 2.6 Resonance and Formal Charge 2.7 VSEPR and Hybridization Unit 3 Properties of Substances and Mixtures 3.1 Intermolecular and Interparticle Forces	Unit 2 숙제 · 11월 29일(일) 밤까지
4주 11월 23일 ~ 11월 29일	5편	Unit 3 Properties of Substances and Mixtures 3.2 Properties of Solids 3.3 Solids, Liquids, and Gases 3.4 Ideal Gas Law 3.5 Kinetic Molecular Theory 3.6 Deviation from Ideal Gas Law	
5주 11월 30일 ~ 12월 6일	6편	Unit 3 Properties of Substances and Mixtures 3.7 Solutions and Mixtures 3.8 Representations of Solutions 3.9 Separation of Solutions and Mixtures 3.10 Solubility 3.11 Spectroscopy and the Electromagnetic Spectrum 3.12 Properties of Photons	
6주 12월 7일 ~ 12월 13일	5편	Unit 3 Properties of Substances and Mixtures 3.13 Beer-Lambert Law Unit 4 Chemical Reactions 4.1 Introduction for Reactions 4.2 Net Ionic Equations 4.3 Representations of Reactions 4.4 Physical and Chemical Changes	Unit 3 숙제 · 12월 20일 (일) 밤까지

7주 12월 14일 ~ 12월 20일	5편	Unit 4 Chemical Reactions 4.5 Stoichiometry 4.6 Introduction to Titration 4.7 Types of Chemical Reactions 4.8 Introduction to Acid-Base Reactions 4.9 Oxidation-Reduction (Redox) Reactions	Unit 4 속제 · 12월 27일 (일) 밤까지
8주 12월 21일 ~ 12월 27일	6편	Unit 5 Kinetics 5.1 Reaction Rates 5.2 Introduction to Rate Law 5.3 Concentration Changes Over Time 5.4 Elementary Reactions 5.5 Collision Model 5.6 Reaction Energy Profile	
9주 12월 28일 ~ 1월 3일	5편	Unit 5 Kinetics 5.7 Introduction to Reaction Mechanisms 5.8 Reaction Mechanism and Rate Law 5.9 Pre-Equilibrium Approximation 5.10 Multistep Reaction Energy Profile 5.11 Catalysis	Unit 5 속제 · 1월 10일(일) 밤까지
10주 1월 4일 ~ 1월 10일	6편	Unit 6 Thermochemistry 6.1 Endothermic and Exothermic Processes 6.2 Energy Diagrams 6.3 Heat Transfer and Thermal Equilibrium 6.4 Heat Capacity and Calorimetry 6.5 Energy of Phase Changes 6.6 Introduction to Enthalpy of Reaction	
11주 1월 11일 ~ 1월 17일	5편	Unit 6 Thermochemistry 6.7 Bond Enthalpies 6.8 Enthalpy of Formation 6.9 Hess's Law Unit 7 Equilibrium 7.1 Introduction to Equilibrium 7.2 Direction of Reversible Reactions	Unit 6 속제 · 1월 24일(일) 밤까지
12주 1월 18일 ~ 1월 24일	5편	Unit 7 Equilibrium 7.3 Reaction Quotient and Equilibrium Constant 7.4 Calculating the Equilibrium Constant 7.5 Magnitude of the Equilibrium Constant 7.6 Properties of the Equilibrium Constant 7.7 Calculating Equilibrium Concentrations	
13주 1월 25일 ~ 1월 31일	6편	Unit 7 Equilibrium 7.8 Representations of Equilibrium 7.9 Introduction to Le Châtelier's Principle 7.10 Reaction Quotient and Le Châtelier's Principle 7.11 Introduction to Solubility Equilibria 7.12 Common-Ion Effect Unit 8 Acids and Bases 8.1 Introduction to Acids and Bases	Unit 7 속제 · 2월 7일(일) 밤까지
14주 2월 1일 ~ 2월 7일	5편	Unit 8 Acids and Bases 8.2 pH and pOH of Strong Acids and Bases 8.3 Weak Acid and Base Equilibria 8.4 Acid-Base Reactions and Buffers 8.5 Acid-Base Titrations 8.6 Molecular Structure of Acids and Bases	

15주 2월 8일 ~ 2월 14일	5편 Unit 8 Acids and Bases 8.7 pH and pKa 8.8 Properties of Buffers 8.9 Henderson-Hasselbalch Equation 8.10 Buffer Capacity 8.11 pH and Solubility	Unit 8 속제 · 2월 21일(일) 밤까지
16주 2월 15일 ~ 2월 21일	6편 Unit 9 Thermodynamics and Electrochemistry 9.1 Introduction to Entropy 9.2 Absolute Entropy and Entropy Change 9.3 Gibbs Free Energy and Thermodynamic Favorability 9.4 Thermodynamic and Kinetic Control 9.5 Free Energy and Equilibrium 9.6 Free Energy of Dissolution	
17주 2월 22일 ~ 2월 28일	5편 Unit 9 Thermodynamics and Electrochemistry 9.7 Coupled Reactions 9.8 Galvanic (Voltaic) and Electrolytic Cells 9.9 Cell Potential and Free Energy 9.10 Cell Potential Under Nonstandard Conditions 9.11 Electrolysis and Faraday's Law	Unit 9 속제 · 3월 7일(일) 밤까지 마지막 강의 · 모든 개념 강의 완료

3월 ~ 5월 · 실전 모의고사와 마무리

2월 2월 1일부터	개념을 1월에 마치면 실전 모의고사 시작	단원 과제를 모두 끝내면 열립니다
3월 1주 3월 1일 ~ 7일	실전 모의고사 1회	틀린 문제는 해설지의 쌍둥이 문제로 확인
3월 2주 3월 8일 ~ 14일	실전 모의고사 2회	약한 단원 다시 보기
3월 3주 3월 15일 ~ 21일	실전 모의고사 3회	서술형(FRQ) 채점 기준 맞춰 고쳐 쓰기
3월 4주 3월 22일 ~ 28일	실전 모의고사 4회	틀린 문제는 해설지의 쌍둥이 문제로 확인
4월 1주 3월 29일 ~ 4월 4일	실전 모의고사 5회	시간 배분 점검
4월 2주 4월 5일 ~ 11일	실전 모의고사 6회	약한 단원 다시 보기
4월 3주 4월 12일 ~ 18일	실전 모의고사 7회	서술형(FRQ) 채점 기준 맞춰 고쳐 쓰기
4월 4주 4월 19일 ~ 25일	실전 모의고사 8회 (마지막)	마지막 약점 정리
시험 직전 4월 26일 ~ 5월 5일	최종 정리	틀렸던 문제 다시 풀기
시험 5월 6일(목)	AP Chemistry 시험	

강의 순서와 단원 구분은 College Board의 AP Chemistry 공식 과정·시험 설명서(Course and Exam Description)를 따릅니다. 늦게 시작해도 2월 말에 끝나도록, 등록하신 날에 맞춰 주별 분량을 다시 짜 드립니다.