

# Resumen del contenido

## Volumen I

- 1 Las propiedades de la materia y su medida 1
- 2 Los átomos y la teoría atómica 33
- 3 Compuestos químicos 65
- 4 Las reacciones químicas 107
- 5 Introducción a las reacciones en disolución acuosa 139
- 6 Gases 175
- 7 Termoquímica 220
- 8 Gases atmosféricos e hidrógeno 266
- 9 Los electrones en los átomos 297
- 10 La tabla periódica y algunas propiedades atómicas 356
- 11 Enlace químico I. Conceptos básicos 388
- 12 Enlace químico II. Aspectos adicionales 435
- 13 Líquidos, sólidos y fuerzas intermoleculares 478
- 14 Las disoluciones y sus propiedades físicas 534

## Apéndice

- F Respuestas de algunos ejercicios seleccionados F1  
G Créditos de fotografías G1  
H Índice alfabético H1

## Volumen II

- 15 Cinética química 578
- 16 Principios del equilibrio químico 626

- 17** Ácidos y Bases 665
- 18** Otros aspectos de los equilibrios ácido-base 710
- 19** Solubilidad y equilibrios de iones complejos 749
- 20** Espontaneidad. Entropía y energía Gibbs 782
- 21** Electroquímica 823
- 22** Elementos de los grupos principales I. Metales 872
- 23** Elementos de los grupos principales II. No metales 906
- 24** Elementos de transición 949
- 25** Iones complejos y compuestos de coordinación 985
- 26** Química nuclear 1024
- 27** Química orgánica 1058
- 28** Química de los seres vivos 1122

#### Apéndices

- A** Operaciones matemáticas A1
- B** Algunos conceptos básicos de física B1
- C** Unidades SI C1
- D** Tablas de datos D1
- E** Glosario E1
- F** Respuestas de algunos ejercicios seleccionados F1
- G** Créditos de fotografías G1
- H** Índice alfabético H1