

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