

# Resumen del Contenido

1	Las propiedades de la materia y su medida	1
2	Los átomos y la teoría atómica	34
3	Compuestos químicos	68
4	Las reacciones químicas	111
5	Introducción a las reacciones en disolución acuosa	152
6	Gases	194
7	Termoquímica	244
8	Los electrones en los átomos	301
9	La tabla periódica y algunas propiedades atómicas	376
10	Enlace químico I. Conceptos básicos	411
11	Enlace químico II. Teorías del enlace de valencia y de los orbitales moleculares	466
12	Líquidos, sólidos y fuerzas intermoleculares	517
13	Espontaneidad. Entropía y Energía Gibbs	579
14	Disoluciones y sus propiedades físicas	640
15	Principios del equilibrio químico	689
16	Ácidos y bases	734
17	Otros aspectos de los equilibrios ácido-base	789
18	Solubilidad y equilibrios de iones complejos	830
19	Electroquímica	865
20	Cinética química	922
21	Elementos de los grupos principales I: Grupos 1, 2, 13 y 14	977
22	Elementos de los grupos principales II: Grupos 18, 17, 16, 15 y el hidrógeno	1036
23	Elementos de transición	1091
24	Iones complejos y compuestos de coordinación	1129
25	Química nuclear	1170
26	Estructura de los compuestos orgánicos	1207
27	Reacciones de los compuestos orgánicos	1268
28	Química de los seres vivos	1326

## APÉNDICES

A.	Operaciones matemáticas	A1
B.	Conceptos físicos básicos	A11
C.	Unidades SI	A15
D.	Tablas de datos	A17
E.	Mapas conceptuales	A37
F.	Glosario	A39
G.	Respuestas a las ejemplos prácticos y ejercicios seleccionados	A56
H.	Respuestas a las cuestiones de evaluación de conceptos	A90