



- 5 **Presentación**
- 7 **Sugerencias para la lectura**
- 13 **Química: una ciencia no sólo experimental**
- 27 **Capítulo 1 - conceptos básicos**
 - 27 1.1 Aspectos relevantes de la química
 - 28 1.2 Definiciones utilizadas en química
 - 30 1.3 La masa y el peso
 - 30 1.4 Conservación de la masa
 - 31 1.5 Energía
 - 31 1.6 Conservación de la energía
 - 32 1.7 Propiedades físicas, químicas y organolépticas
 - 37 1.8 Propiedades extensivas e intensivas
 - 39 1.9 Alimentación y nutrición
- 43 **Capítulo 2 - sistemas materiales**
 - 43 2.1 Sistemas materiales
 - 44 2.2 Sustancias puras y mezclas
 - 48 2.3 Soluciones
 - 52 2.4 Concentración de una solución
 - 58 2.5 Solubilidad
 - 60 2.6 Dilución de una solución
- 65 **Capítulo 3 - átomos y elementos**
 - 65 3.1 Los átomos
 - 67 3.2 Estructura del átomo
 - 68 3.3 Los electrones
 - 69 3.4 El núcleo. Protones y neutrones
 - 71 3.5 Número atómico (Z) y número másico (A)

72	3.6 Isótopos
74	3.7 Isóbaros e isótonos
75	3.8 Los elementos
80	3.9 Iones
83	3.10 Tabla periódica de los elementos
85	3.11 Grupos y períodos
87	3.12 Metales, no metales
89	3.13 La masa de los átomos
95	Capítulo 4 - formulación y nomenclatura
95	4.1 Formulación y nomenclatura de sustancias inorgánicas
97	4.2 Concepto de número de oxidación
103	4.3 Reglas generales de nomenclatura y escritura de fórmulas
113	Capítulo 5 - sustancias
113	5.1 Sustancias simples o sustancias elementales
114	5.2 Sustancias compuestas o compuestos
115	5.3 Niveles de representación de las sustancias
117	5.4 Enlaces químicos
119	5.5 Tipos de sustancias
125	5.6 Unidades formularias y masa formular
126	5.7 El mol
128	5.8 Masa molar
136	5.9 Molaridad: unidad de concentración basada en el mol
145	Capítulo 6 - reacciones químicas
146	6.1 Reacciones y ecuaciones
153	6.2 Método de balance de ecuaciones
157	6.3 Tipos de reacciones

160	6.4 Estequiometría
166	6.5 Reactivo limitante
171	6.6 Estequiometría y pureza
183	Anexo
191	Ejercitación
209	Bibliografía
210	Listado de términos utilizados
213	Índice general