

# Contenido breve

<b>CAPÍTULO 1</b>	Química: el estudio de los cambios 1
<b>CAPÍTULO 2</b>	Átomos, moléculas y iones 35
<b>CAPÍTULO 3</b>	Relaciones de masa en las reacciones químicas 67
<b>CAPÍTULO 4</b>	Reacciones en disolución acuosa 105
<b>CAPÍTULO 5</b>	Gases 153
<b>CAPÍTULO 6</b>	Termoquímica 205
<b>CAPÍTULO 7</b>	La teoría cuántica y la estructura electrónica de los átomos 245
<b>CAPÍTULO 8</b>	Relaciones periódicas de los elementos 289
<b>CAPÍTULO 9</b>	Enlace químico I: conceptos básicos 329
<b>CAPÍTULO 10</b>	Enlace químico II: geometría molecular e hibridación de orbitales atómicos 367
<b>CAPÍTULO 11</b>	Las fuerzas intermoleculares y los líquidos y sólidos 417
<b>CAPÍTULO 12</b>	Propiedades físicas de las disoluciones 467
<b>CAPÍTULO 13</b>	Cinética química 509
<b>CAPÍTULO 14</b>	Equilibrio químico 561
<b>CAPÍTULO 15</b>	Ácidos y bases 601
<b>CAPÍTULO 16</b>	Equilibrios ácido-base y equilibrios de solubilidad 651
<b>CAPÍTULO 17</b>	La química de la atmósfera 701
<b>CAPÍTULO 18</b>	Entropía, energía libre y equilibrio 733
<b>CAPÍTULO 19</b>	Electroquímica 765
<b>CAPÍTULO 20</b>	Metalurgia y química de los metales 811
<b>CAPÍTULO 21</b>	Elementos no metálicos y sus compuestos 839
<b>CAPÍTULO 22</b>	La química de los metales de transición y los compuestos de coordinación 877
<b>CAPÍTULO 23</b>	Química nuclear 909
<b>CAPÍTULO 24</b>	Química orgánica 945
<b>CAPÍTULO 25</b>	Polímeros orgánicos sintéticos y naturales 977