

# Química conceptos y aplicaciones

## RESUMEN DE CONTENIDOS

<b>Capítulo 1</b>	<b>Química: la ciencia de la materia</b>	<b>Capítulo 14</b>	<b>Ácidos, bases y pH</b>
1.1	El rompecabezas de la materia	14.1	Ácidos y bases
1.2	Propiedades y cambios de la materia	14.2	La fuerza de los ácidos y las bases
<b>Capítulo 2</b>	<b>La materia está hecha de átomos</b>	<b>Capítulo 15</b>	<b>Reacciones de ácidos y bases</b>
2.1	Los átomos y su estructura	15.1	Reacciones ácido-base
2.2	Electrones en los átomos	15.2	Aplicaciones de las reacciones ácido-base
<b>Capítulo 3</b>	<b>Introducción a la tabla periódica</b>	<b>Capítulo 16</b>	<b>Reacciones de oxidación-reducción</b>
3.1	Desarrollo de la tabla periódica	16.1	La naturaleza de las reacciones de oxidación-reducción
3.2	El uso de la tabla periódica	16.2	Aplicaciones de las reacciones de oxidación-reducción
<b>Capítulo 4</b>	<b>Formación de compuestos</b>	<b>Capítulo 17</b>	<b>Electroquímica</b>
4.1	La variedad de compuestos	17.1	La electrólisis: la química de la electricidad
4.2	Cómo los elementos forman compuestos	17.2	Celdas galvánicas: electricidad por medios químicos
<b>Capítulo 5</b>	<b>Tipos de compuestos</b>	<b>Capítulo 18</b>	<b>Química orgánica</b>
5.1	Compuestos iónicos	18.1	Hidrocarburos
5.2	Sustancias moleculares	18.2	Hidrocarburos sustituidos
<b>Capítulo 6</b>	<b>Reacciones y ecuaciones químicas</b>	18.3	Los plásticos y otros polímeros
6.1	Ecuaciones químicas	<b>Capítulo 19</b>	<b>La química de la vida</b>
6.2	Tipos de reacciones	19.1	Moléculas de la vida
6.3	Naturaleza de las reacciones	19.2	Reacciones de la vida
<b>Capítulo 7</b>	<b>Completando el modelo del átomo</b>	<b>Capítulo 20</b>	<b>Reacciones químicas y energía</b>
7.1	Ampliación de la teoría atómica	20.1	Cambios de energía en las reacciones químicas
7.2	La tabla periódica y la estructura atómica	20.2	Medición de los cambios de energía
<b>Capítulo 8</b>	<b>Propiedades periódicas de los elementos</b>	20.3	Fotosíntesis
8.1	Elementos del grupo principal	<b>Capítulo 21</b>	<b>Química nuclear</b>
8.2	Elementos de transición	21.1	Tipos de radiactividad
<b>Capítulo 9</b>	<b>El enlace químico</b>	21.2	Las reacciones nucleares y la energía
9.1	Enlaces de los átomos	21.3	Herramientas nucleares
9.2	Forma molecular y polaridad	<b>APÉNDICES</b>	
<b>Capítulo 10</b>	<b>La teoría cinética de la materia</b>	Apéndice A	Guía para adquirir experiencia en la química
10.1	Comportamiento físico de la materia	Apéndice B	Guía de medidas de seguridad
10.2	Energía cinética y cambios de estado	Apéndice C	Compendio de datos químicos
<b>Capítulo 11</b>	<b>Comportamiento de los gases</b>	Apéndice D	Respuestas de los problemas de práctica de los capítulos
11.1	Presión de un gas	<b>Glosario</b>	
11.2	Las leyes de los gases	<b>Índice analítico</b>	
<b>Capítulo 12</b>	<b>Cantidades químicas</b>		
12.1	Conteo de partículas de materia		
12.2	Uso de los moles		
<b>Capítulo 13</b>	<b>El agua y sus soluciones</b>		
13.1	El agua es única		
13.2	Las soluciones y sus propiedades		