

# Contenido abreviado

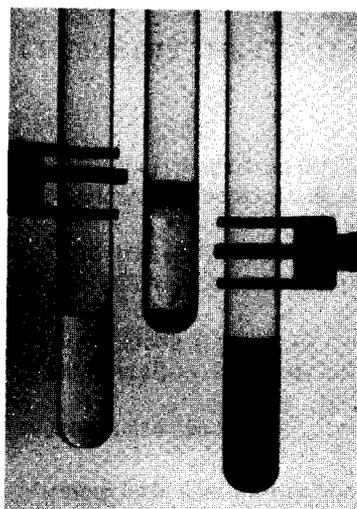
Prefacio xxiv

Acerca de los autores xxxi

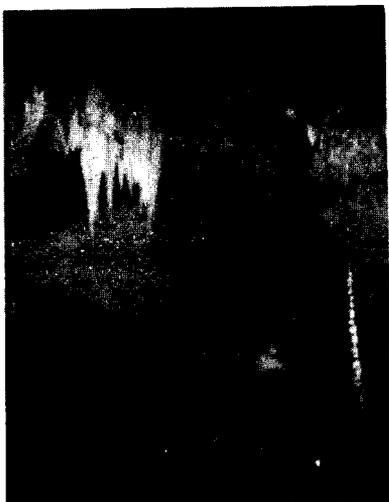
- 1** Introducción: Algunos conceptos fundamentales 1
- 2** Átomos, moléculas, e iones 36
- 3** Estequiometría: Cálculos con fórmulas y ecuaciones químicas 74
- 4** Reacciones acuosas y estequiometría 112
- 5** Relaciones energéticas en química: Termoquímica 149
- 6** Estructuras electrónicas de los átomos 188
- 7** Propiedades periódicas de los elementos 237
- 8** Conceptos fundamentales del enlace químico 276
- 9** Geometría molecular y teorías de enlace 319
- 10** Gases 368
- 11** Fuerzas intermoleculares, líquidos y sólidos 409
- 12** Materiales modernos 455
- 13** Propiedades de las soluciones 493
- 14** Cinética química 535
- 15** Equilibrio químico 581
- 16** Equilibrio ácido-base 617
- 17** Aspectos adicionales del equilibrio acuoso 665
- 18** Química del ambiente 713



© Lawrence Manning/West Light



© Paul Silverman/Fundamental Photographs



Gene Aurenz, Shostal Associates/Superstock

<b>19</b>	Termodinámica química	748
<b>20</b>	Electroquímica	779
<b>21</b>	Química nuclear	833
<b>22</b>	Química del hidrógeno, oxígeno, nitrógeno y carbono	876
<b>23</b>	Química de otros elementos no metálicos	919
<b>24</b>	Metales y metalurgia	965
<b>25</b>	Química de los compuestos de coordinación	1005
<b>26</b>	Química orgánica	1044
<b>27</b>	Bioquímica	1080
	Apéndices	999
	Respuestas a ejercicios seleccionados	1019
	Glosario G-1	
	Índice I-1	