

Contenido abreviado

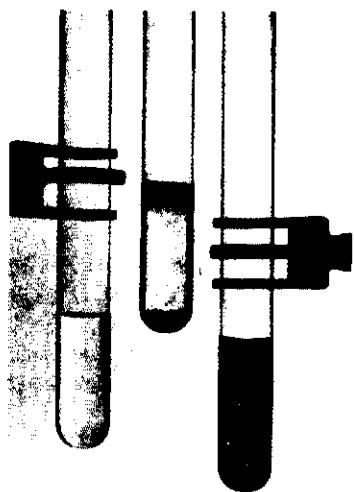
Prefacio xxiv

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

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