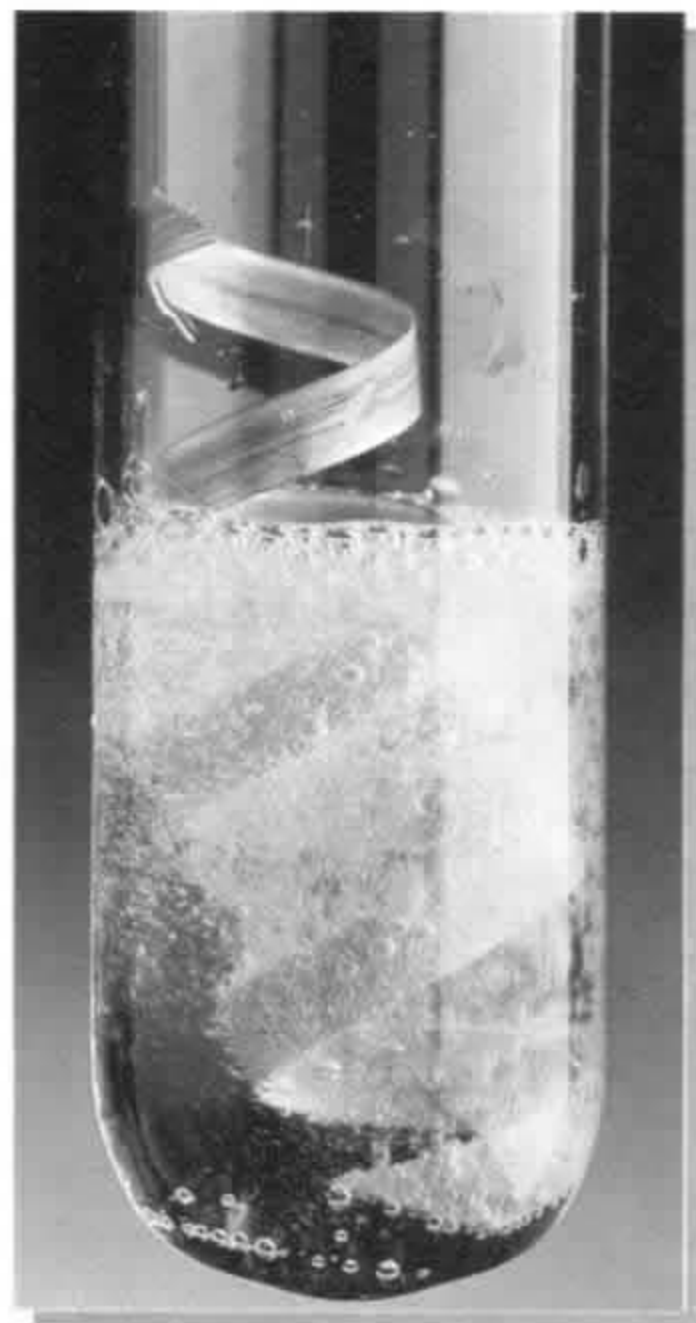
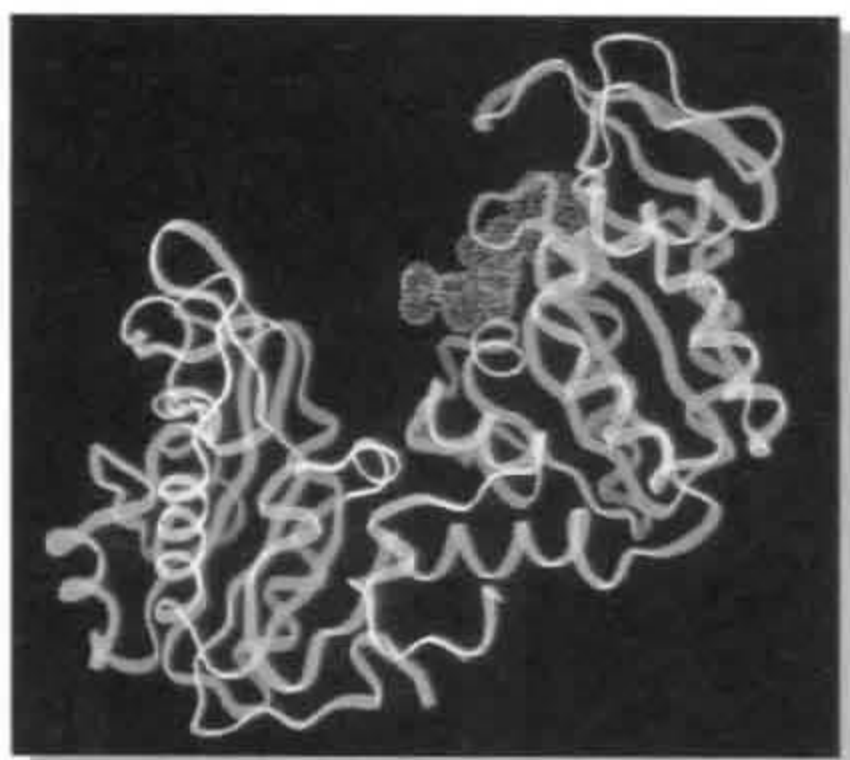


Resumen de contenido



	Prefacio	xxii
	Guía del estudiante para usar este texto	xxxii
	Acerca de los autores	xxxvii
1	Introducción: materia y medición	1
2	Átomos, moléculas e iones	34
3	Estequiometría: cálculos con fórmulas y ecuaciones químicas	74
4	Reacciones acuosas y estequiometría de disoluciones	112
5	Termoquímica	152
6	Estructura electrónica de los átomos	198
7	Propiedades periódicas de los elementos	236
8	Conceptos básicos de los enlaces químicos	274
9	Geometría molecular y teorías de enlace	314
10	Gases	364
11	Fuerzas intermoleculares, líquidos y sólidos	406
12	Materiales modernos	450
13	Propiedades de las disoluciones	484
14	Cinética química	524
15	Equilibrio químico	574
16	Equilibrios ácido-base	612
17	Aspectos adicionales de los equilibrios acuosos	660
18	Química ambiental	702
19	Termodinámica química	734
20	Electroquímica	776
21	Química nuclear	830
22	Química de los no metales	866
23	Metales y metalurgia	918
24	Química de los compuestos de coordinación	948
25	Química de la vida: química orgánica y biológica	982



Apéndices

A	Operaciones matemáticas	1034
B	Propiedades del agua	1040
C	Magnitudes termodinámicas de una selección de sustancias a 298.15 K (25°C)	1041
D	Constantes de equilibrio en disoluciones acuosas	1044
E	Potenciales estándar de reducción a 25°C	1046

Respuestas a ejercicios seleccionados A-1

Glosario G-1

Créditos de fotografías P-1

Índice I-1