



Contenido

<i>Capítulo</i>	1. Química, una ciencia experimental	19
	2. Un modelo científico: La teoría atómica	38
	3. Reacciones químicas	65
	4. La fase gaseosa: Teoría cinética	78
	5. Líquidos y sólidos: Fases condensadas de la materia	99
	6. Estructura del átomo y la tabla periódica	125
	7. Efectos energéticos de las reacciones químicas	151
	8. Por qué creemos en los átomos	170
	9. Los electrones y la tabla periódica	191
	10. Moléculas en la fase gaseosa	215
	11. El enlace en sólidos y líquidos. Arquitectura molecular	246
	12. Velocidades de las reacciones químicas	283
	13. El equilibrio en las reacciones químicas	301
	14. Equilibrios de solubilidad	327
	15. Soluciones acuosas de ácidos y bases	346
	16. Reacciones de óxido reducción	369
	17. La química de los compuestos del carbono	399
	18. Algunos aspectos de la bioquímica: Una aplicación de la química	425
	19. Los halógenos	441
	20. El tercer período de la tabla periódica	456
	21. La segunda columna de la tabla periódica: Los alcalinotérreos	471
	22. Cuarto período, elementos de transición	482
	23. Algunos elementos de los períodos sexto y séptimo	509
	24. Química de la Tierra, los planetas y las estrellas	520
<i>Apéndice</i>	1. Descripción de una vela encendida	534
	2. Fuerza relativa de los ácidos	536
	3. Potenciales de oxidación normales para algunas semirreacciones	537
	4. Nombres, fórmulas y cargas de algunos iones comunes	539
	Indice	