

RESUMEN DEL CONTENIDO



© Charles Steele

1	Los fundamentos de la química	1
2	Fórmulas químicas y composición estequiométrica	34
3	Ecuaciones químicas y estequiometría de las reacciones	59
4	La estructura de los átomos	86
5	Periodicidad química	125
6	Enlace químico y nomenclatura inorgánica	145
7	Estructura molecular y teorías del enlace covalente	176
8	Los orbitales moleculares en el enlace químico	206
9	Reacciones químicas: un estudio sistemático	223
10	Los gases y la teoría cinética molecular	259
11	Líquidos y sólidos	296
12	Soluciones	340
13	Ácidos, bases y sales	375
14	Reacciones de óxido-reducción	409
15	Termodinámica química	430
16	Cinética química	467
17	Equilibrio químico	497
18	Equilibrios iónicos I: ácidos y bases	527
19	Equilibrios iónicos II: hidrólisis	565
20	Equilibrio iónico III: el principio del producto de solubilidad	580
21	Electroquímica	600
22	Metales y metalurgia	642
23	Los metales representativos	662
24	Elementos no metálicos, parte I: gases nobles y el grupo VIIA	679
25	Elementos no metálicos, parte II: elementos del grupo VIA	697
26	Elementos no metálicos, parte III: elementos del grupo VA	712
27	Elementos no metálicos, parte IV: carbono, silicio y boro 732	753
28	Los metales de transición	770
29	Compuestos de coordinación	801
30	Química nuclear	831
31	Química orgánica I: hidrocarburos	857
32	Química orgánica II: grupos funcionales	