

# Indice de Materias

CAP.	PÁG.
Prólogo . . . . .	5
Prefacio . . . . .	7
Prefacio a la Segunda Edición . . . . .	9
Bibliografía . . . . .	11
Agradecimientos . . . . .	13
1 Primeras teorías fundamentales de la química y la determinación de los pesos atómicos . . . . .	19
2 Clasificación periódica de los elementos . . . . .	37
3 La estructura del átomo . . . . .	45
4 Distribución de los electrones en los átomos . . . . .	57
5 Enlaces químicos . . . . .	75
6 Geometría química . . . . .	97
7 Teoría moderna de la valencia . . . . .	113
8 Factores que determinan la posibilidad de una reacción química . . . . .	127
9 Reacciones químicas-factores que influyen en su velocidad . . . . .	153
10 Oxidación y reducción . . . . .	163
11 Acidos bases . . . . .	181
12 Estado natural y extracción de metales . . . . .	189
13 Hidrógeno . . . . .	199
14 Grupo 0 los gases nobles (interés) . . . . .	209
15 Grupo 1A los metales alcalinos . . . . .	215
16 Grupo 2A metales alcalinotérreos . . . . .	231
17 Grupo 3B boro, aluminio, galio, indio y talio . . . . .	247
18 Grupo 4B carbono, silicio, germanio, estaño y plomo . . . . .	263
19 Grupo 5B nitrógeno, fósforo, arsénico, antimonio y bismuto . . . . .	303
20 Grupo 6B oxígeno, azufre, selenio, telurio y polonio . . . . .	347
21 Grupo 7B halógenos (flúor, cloro, bromo, yodo y astatinio) . . . . .	395
22 Primera serie de transición (escandio, titanio, vanadio, cromo, manganeso, hierro, cobalto y níquel) . . . . .	421
23 Algunas características más de la primera serie de transición . . . . .	471
24 Grupo 1B cobre, plata y oro . . . . .	487
25 Grupo 2B zinc, cadmio y mercurio . . . . .	509
26 Primera serie de transición interna (lantánidos) . . . . .	527

CAP.		PÁG.
27	Química nuclear .....	533
	Respuestas a los cuestionarios .....	549
	Tablas de los pesos atómicos .....	552
	Tablas de logaritmos y antilogaritmos .....	554
	Índice analítico .....	559