

TABLA DE MATERIAS

PROLOGO 7

1.	Introducción; algunas medidas físicas	9
2.	Descripción de la materia; clasificación periódica	24
3.	La naturaleza de los átomos	38
4.	Disposición de los electrones en los átomos	51
5.	El enlace químico	70
6.	Fórmulas y ecuaciones; diversos tipos de compuestos	84
7.	El mol; relaciones de peso y energía	105
8.	Oxígeno e hidrógeno	122
9.	Teoría cinética de los gases; leyes de los gases	142
10.	Leyes de los gases y relaciones ponderales	159
11.	Líquidos y sólidos	171
12.	Agua; disoluciones	186
13.	Concentraciones de disoluciones; propiedades coligativas	207
14.	El estado coloidal	224
15.	Cinética química; equilibrio	244
16.	Equilibrio iónico	268
17.	Química nuclear	288
18.	Química inorgánica; elementos alcalinos y alcalinotérreos	319
19.	Grupos VIIA y VIIA: Halógenos y gases nobles	334
20.	Electroquímica; oxidación-reducción	357
21.	Grupo VIA: Familia del azufre	385
22.	Grupo VA: Familia del nitrógeno	403
23.	Carbono y silicio	420
24.	Metales de transición y sus vecinos	440
25.	Metales, su obtención y aplicaciones	454
26.	Química orgánica; hidrocarburos	468
27.	Química orgánica II. Derivados de los hidrocarburos	489
28.	Bioquímica	506

29.	Química orgánica aplicada	528	
30.	Naturaleza química de nuestro mundo	543	
	SOLUCIONES A LOS EJERCICIOS	561	
	APENDICES	564	
	TABLAS	564	
	1. Factores de conversión	564	
	2. Presión de vapor de agua a diferentes temperaturas		564
	3. Constantes de los productos de solubilidad	565	
	4. Solubilidades de los compuestos metálicos corrientes en el agua	565	
	5. Logaritmos de cuatro cifras	566	
	6. Pesos atómicos internacionales 1961	568	
	INDICE	571	