

REFORMA ACADÉMICA DEL NIVEL MEDIO SUPERIOR

UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DE NUEVO LEÓN
Secretaría Académica

M2

Guía del Alumno

QUÍMICA, TERCERA EDICIÓN 1995

g

Química I
SEGUNDA PARTE

0
0
5
.2

OD40

U530

1999

v. 2

pte.

QD40
U530
1995
v.2
pte.2

0120-22260



1020124205

INDICE

	Pág.
Presentación	5
Objetivo General.....	7
Estructura Conceptual del Módulo 2.....	8
Interpretación de la Guía de Unidad.....	9
Guía de la Unidad I.....	11
Objetivo y Estructura Conceptual.....	13
Metas de la Unidad.....	14
Actividades.....	15
Lecturas Complementarias.....	37
Lecturas de Enriquecimiento.....	46
Prácticas de Laboratorio.....	49
Guía de la Unidad II.....	59
Objetivo y Estructura Conceptual.....	61
Metas de la Unidad.....	62
Actividades.....	64
Lecturas Complementarias.....	107
Lecturas de Enriquecimiento.....	110
Prácticas de Laboratorio.....	116
Guía de Unidad III.....	119
Objetivo y Estructura Conceptual.....	121
Metas de Unidad.....	122
Actividades.....	123
Lecturas Complementarias.....	150
Lecturas de Enriquecimiento.....	158
Prácticas de Laboratorio.....	172
Guía de Unidad IV.....	180
Objetivo y Estructura Conceptual.....	182
Metas de Unidad.....	183
Actividades.....	185

Lecturas Complementarias.....	206
Lecturas de Enriquecimiento.....	215
Prácticas de Laboratorio.....	218
Guía de la Unidad V.....	221
Objetivo y Estructura Conceptual.....	223
Metas de Unidad.....	224
Actividades.....	225
Lecturas Complementarias.....	270
Lecturas de Enriquecimiento.....	280
Guía de la Unidad VI.....	284
Objetivo y Estructura Conceptual.....	286
Metas de Unidad.....	287
Actividades.....	289
Lecturas Complementarias.....	314
Lecturas de Enriquecimiento.....	320
Prácticas de Laboratorio.....	327
AGRADECIMIENTOS.....	342



FONDO
UNIVERSITARIO

IV

ENLACES QUIMICOS. UNIONES QUE CONSTRUYEN

GUIA DE UNIDAD

DOSIFICACION DE TEMAS	TEMAS Y SUBTEMAS	EXPERIMENTOS Y ACTIVIDADES	RECURSOS DIDACTICOS
1 Día - 2 h	<p>1. FORMACION DE ENLACES Configuración electrónica estable de los átomos. Regla del Octeto.</p> <p>3. Representación de Lewis para átomos e iones</p> <p>Relación entre propiedades periódicas y la formación de iones.</p>	<p>ACT 4.1 LE 4.1 Los Boranos</p> <p>ACT 4.2</p> <p>ACT 4.3</p>	<p>Libro:9,7,9,8 Pág. 171-173 Libro:13,13 Pág. 256-257 Libro:Pág.257 Libro:8,13 Pág. 154-155 Libro:12,1 Pág. 219-220</p>
3 Días - 6 h	<p>2. TIPOS DE ENLACES</p> <p>Iónico Covalente Polaridad en los Enlaces Multiplicidad de Enlaces Enlace Metálico</p> <p>Representación de Lewis de compuestos</p> <p>Estructura Molecular <i>Repulsión de Pares</i> <i>Repulsión en los Enlaces Múltiples</i></p> <p>Moléculas Polares y No Polares</p>	<p>LE 4.2 La Sal</p> <p>ACT 4.4 LE 4.3 La Cerámica ACT 4.5 ACT 4.6 ACT 4.7</p> <p>LE 4.4 Aleaciones</p> <p>LC 4.1 Reglas para escribir estructuras de Lewis ACT 4.8</p> <p>LC 4.2 Reglas sobre TRPEV ACT 4.9</p>	<p>Libro:12,3,12,4, Pág. 222-223 Guía: Pág.215</p> <p>Libro:14,12 Pág. 280-281</p> <p>Libro: Pág.232 Libro:12,5,12,6,12,7 Pág.223-227</p> <p>Libro:12,1,12,2 Pág. 219-222 Libro:13,2, Pág. 240-241 Guía: Pág.216 Libro:12,10 Pág. 229 Guía: Pág. 206 Libro:13 Pág. 237</p> <p>Guía: Pág. 209 Libro:13,1,13,2 Pág.238 Libro:13,2, Pág.240-242 Libro:14,1, Pág. 263-265</p>

IV ENLACES QUIMICOS. UNIONES QUE CONSTRUYEN

GUIA DE UNIDAD

DOSIFICACION DE TEMAS	TEMAS Y SUBTEMAS	EXPERIMENTOS Y ACTIVIDADES	RECURSOS DIDACTICOS
0.5 Día-1 h	3. ENLACE Y PROPIEDADES Propiedades y Tipo de Enlace Atracciones Intermoleculares Van der Waals Dipolo-Dipolo Dispersión de London Puente de Hidrógeno	ACT 4.10	Libro: 12.7 (Tabla); Pág. 231 Libro: 14.2 Pág. 265-267 Libro: 17.10, 17.11 Pag. 335-337 Guía: Pág. 203
0.5 Día - 1 h	4. PRACTICAS DE LABORATORIO	LAB 4.1 Predicción de enlace mediante conductividad	Guía: Pág. 218