

INDICE

	Página
Prólogo	iii
Recomendaciones	3
TEMA 1. Estructura Atómica y Tabla Periódica	
Estructura atómica y propiedades periódicas	9
Carlos Andrade (Chile) ...	
Elementos de transición en la clasificación periódica	25
Ariel H. Guerrero (Argentina)	
Estructura electrónica y tabla periódica	37
Gil Chaverri (Costa Rica)	
TEMA 2. Enlace Químico	
Geometría y enlace químico	51
O. T. Benfey (Estados Unidos)	
Arquitectura molecular	67
L. Carroll King (Estados Unidos)	
Enlace iónico	78
Norma E. Sbarbati (Argentina)	
Ligação química	92
Ricardo Ferreira (Estados Unidos)	
TEMA 3. Equilibrio Químico y Energía de las Reacciones	
Manifestações energéticas nas reações químicas	103
Claudio Costa Neto (Brasil)	
Termodinámica y manifestaciones energéticas en las reacciones químicas	114
Joselín González (Chile)	
Termodinámica de la pila galvánica	127
Manuel E. Gómez Vara (Argentina)	
La enseñanza de la energética química	139
H. F. Halliwell (Inglaterra)	

TEMA 4. Acidos y Bases. Reacciones Redox	
El concepto generalizado de ácido-base	147
C. A. VanderWerf (Estados Unidos)	
Acidos y bases	161
Guillermo Cortina (México)	
Teorías de ácidos y bases	172
Adela Amico (Argentina)	
Teorías sobre oxidación-reducción	192
Xorge A. Domínguez (México)	
TEMA 5. Cinética Química y Mecanismo de las Reacciones	
Teoría del complejo activado	201
Mario R. Falco (Uruguay)	
Efecto del disolvente sobre la cinética y el mecanismo de las reacciones químicas	208
H. Harry Szmant (Puerto Rico)	
Reações de adição e substituição nucleófila estereoquímica e cinética	220
M. de Moura Campos (Brasil)	
TEMA 6. Trabajos de Laboratorio	
O laboratório no ensino da química	243
Isaias Raw (Brasil)	
Trabajos prácticos de química a nivel de la educación media	248
Mesías Huaranga R. (Honduras)	
Cajón-laboratorio portátil	259
Roberto A. Bonelli (Argentina)	
Lista de Participantes	267