

CONTENIDO

PREFACIO	xxv
INTRODUCCIÓN	1
CAPÍTULO 1	
ENLACE QUÍMICO	6
1.1. Átomos, electrones y orbitales	6
1.2. Enlaces iónicos	9
1.3. Enlaces covalentes	11
1.4. Estructuras de Lewis de los enlaces múltiples	12
1.5. Enlace covalente polar y electronegatividad	13
1.6. Carga formal	14
1.7. Fórmulas estructurales de las moléculas orgánicas	17
1.8. Isómeros constitucionales	20
1.9. Resonancia	21
1.10. La forma de algunas moléculas simples	25
<i>Modelos moleculares</i>	25
1.11. Momento dipolar molecular	27
1.12. Orbitales moleculares de la molécula de hidrógeno	28
1.13. Hibridación sp^3 y el enlace en el metano	30
1.14. Hibridación sp^3 y el enlace en el etano	32
1.15. Hibridación sp^2 y el enlace en el etileno	32
1.16. Hibridación sp y el enlace en el acetileno	34
1.17. ¿Cuál de las teorías del enlace es mejor?	37
1.18. Sumario	37
<i>Problemas</i>	39
CAPÍTULO 2	
ALCANOS	44
2.1. Clases de hidrocarburos	44
2.2. Grupos funcionales en hidrocarburos	45
2.3. Derivados funcionalmente sustituidos de alcanos	46
2.4. Grupos funcionales que contienen carbonilo	46
2.5. Introducción a los alcanos: metano	46
2.6. Etano y propano	48
2.7. Alcanos isómeros: los butanos	48
2.8. <i>n</i> -Alcanos superiores	49