

**VICERRECTORADO ACADÉMICO**  
*Unidad de Desarrollo Educativo*

**1. DATOS INFORMATIVOS**

<b>ASIGNATURA:</b> QUÍMICA DEL CARBONO I	<b>CÓDIGO:</b> EXCT12028		<b>NIVEL:</b> CUARTO	<b>CRÉDITOS:</b> 6
<b>DEPARTAMENTO:</b> CIENCIAS EXACTAS	<b>CARRERAS:</b> PETROQUÍMICA		<b>ÁREA DEL CONOCIMIENTO:</b> CIENCIAS EXACTAS	
<b>ELEMENTO DE COMPETENCIA:</b> Aplica las leyes de nomenclatura orgánica, desarrollando conceptos y leyes fundamentales de las sustancias orgánicas en la resolución de reacciones químicas y prácticas de laboratorio, organizando y desarrollando el razonamiento, comprendiendo y explicando los procesos que se llevan a cabo en la práctica.				

**2. SISTEMA DE CONTENIDOS**

No.	UNIDADES DE ESTUDIO Y SUS CONTENIDOS	CARGA HORARIA
1	<b>Unidad 1:</b> <b>PROPIEDADES ATÓMICAS Y ALCANOS</b>	<b>36</b>
	1.1. Estructura y propiedades atómicas y moleculares.	
	1.2. Hidrocarburos.	
	1.3. Reacciones de los alcanos.	
	1.4. Estereoquímica	
	1.5. Haluros de alquilo	
2	<b>Unidad 2:</b> <b>ALQUENOS Y REACCIONES</b>	<b>36</b>
	2.1. Los alquenos.	
	2.2. Reacciones de los alquenos.	
3	<b>Unidad 3:</b> <b>ALQUINOS Y ALCOHOLES</b>	<b>36</b>
	3.1. Los alquinos.	
	3.2. Alcoholes, tioles y fenoles.	
	3.3. Reacciones de los alcoholes.	
	<b>TOTAL</b>	<b>108</b>

**VICERRECTORADO ACADÉMICO**  
*Unidad de Desarrollo Educativo*

**4. BIBLIOGRAFÍA RECOMENDADA**

TÍTULO	AUTOR	EDICIÓN	AÑO	IDIOMA	EDITORIAL
Fundamentos de Química Orgánica	PAULA YURKANIS BRUICE	Primera	2007	Español	PEARSON Prentice Hall.
Química Orgánica	CAREY FRANCIS A	Sexta	2006	Español	Mc. Graw Hill
Química Orgánica	HERBERT MEISLICH	Tercera	2001	Español	Mc. Graw Hill
Química Orgánica	MARY ANN FOX	Segunda	2000	Español	PEARSON Prentice Hall.
Química Orgánica	Wade. L.G. Jr., 2002.	Segunda	1993	Español	PEARSON Prentice Hall.