

UNIVERSIDAD NACIONAL AUTÓNOMA DE MÉXICO



Escuela Nacional de Ciencias de la Tierra Plan de Estudios de la Licenciatura en Ciencias de la Tierra

	2000			Programa			
				Química Orgáni	ca		
Clave Semestre Cro		Créditos	éditos Campo de conocimiento:				
	3°		9	Ciencias de la Tierra			
				Etapa de formación:			
				Intermedia			
Modalidad		Curso(X) Taller() Lab() Seminario()		Tipo	T()P()	T/P (X)	
		Obligatorio		Otras			
Carácte	r	Obligatorio	() Optati) Optativo ()		Horas	
Caracter		Obligatorio E (X)Optativo E ()		110143			
		16 semana	S		Semana		Semestre
					Teórica	as: 3	Teóricas: 48
					Práctic	as: 3	Prácticas: 48
					Total:6	;	Total:96
Seriación							
Ninguna (X)							
Obligatoria ()							
Asignatura antecedente							
Asignatura subsecuente							
Indicativa ()							
Asignatura antecedente							
Asignatura subsecuente							

Objetivo general: Identificar las propiedades del carbono para interpretar su reactividad química y la importancia como compuesto formador de hidrocarburos y biomoléculas en seres vivos.

Objetivos particulares:

- Relacionar la estructura del carbono y los orbitales atómicos con el comportamiento químico de las moléculas orgánicas.
- Reconocer los principales grupos funcionales en química orgánica.
- Identificar los factores que afectan la reactividad.
- Clasificar las biomoléculas en cuanto a su importancia en las Ciencias de la Tierra y analizar ejemplos de compuestos orgánicos de importancia ambiental y comercial.

- :			_	,	- •	
	nd	ice	to	mà	tir	^

		Horas		
	Tema	Semestre		
		Teóricas	Prácticas	
1	Estructura de la cadena hidrocarbonada	12	12	
2	Grupos funcionales de importancia en Ciencias de la Tierra	9	9	
3	Reactividad	12	12	



4	Aspectos generales de la química de biomoléculas 9 9		9
5	Compuestos orgánicos de importancia ambiental y comercial	6	6
Subtotal		48	48
Total 96		6	

	Contenidos temáticos			
Temas	Subtemas			
	Estructura de la cadena hidrocarbonada			
	1.1. El carbono estructura e importancia en las ciencias de la Tierra y los			
	sistemas vivos.			
1	1.2. Orbitales atómicos del carbono e hibridación sp3, sp2 y sp.			
	1.3. Orbitales moleculares.			
	1.4. Carácter del enlace en moléculas orgánicas. Enlace covalente homopolar			
	y heteropolar. Moléculas polares y no polares.			
	1.5. Fuerzas intermoleculares.			
	Grupos funcionales de importancia en ciencias de la tierra.			
	2.1. Clasificación: Hidrocarburos alifáticos y aromáticos, halogenuros,			
	alcoholes, cetonas, aldehídos, ácidos carboxílicos, éteres, esteres, aminas,			
2	amidas, nitrilos.			
	2.2. Principales Tipos de reacciones químicas: sustitución, eliminación y			
	adición.			
	2.3. Nociones de nomenclatura IUPAQ.			
	Reactividad			
	3.1. Fatores que afectan la reactividad			
	3.2. Efecto inductivo y resonancia			
3	3.3. Efecto estérico			
	3.4. Aplicación de reactividad en la acidez de ácidos carboxílicos			
	3.5. Concepto de nucleófilos y electrófilos			
	3.6. Reacciones de sustitución/adición nucleofílica			
	Aspectos generales de la química de biomoléculas 4.1. Aminoácidos y proteínas			
4	4.2. Azúcares			
<u> </u>	4.3. Lípidos			
	4.4. Ácidos nucleicos			
	Compuestos orgánicos de importancia ambiental y comercial			
	5.1. Ejemplos de monómeros y polímeros en compuestos orgánicos de			
	importancia biológica			
5	5.2. Aspectos químicos de compuestos orgánicos volátiles (COV´s),			
	compuestos orgánicos persistentes (COP's), compuestos organoclorados,			
	compuestos aromáticos polinucleares (PAH's)			
	5.3. Caso de análisis "La docena sucia": contaminación al ambiente con			
	compuestos organoclorados, COV's y pesticidas.			
	5.4. El petróleo y su importancia en la producción de derivados de			
	hidrocarburos.			
	5.5. Caso de análisis: Los microplásticos.			

Estrategias didácticas	
rabajo en equipo	
eminarios	
jercicios fuera del aula	
jercicios en clase	
xposición oral	
rácticas de laboratorio	

Evalua	ción del aprendizaje
Informe de laboratorio	
Participación en clase	
Exposición de temas	
Trabajos y tareas	
Exámenes parciales	

Perfil profesiográfico del docente				
Título o grado	Químico(a), Ing. Químico(a), Lic. Químico Farmacéutico Biólogo(a), Ing. Ambiental, Ing. Bioquímico(a) u otro afín. Nivel mínimo de Maestría.			
Experiencia docente	Con experiencia docente de al menos dos años en: - El nivel de licenciatura de las carreras de Ciencias de la Tierra, Química, Biología, Ingeniería, u otras afines Posgrados afines.			
Otras características	Haber tomado el curso de Formación Docente impartido en la Escuela Nacional de Ciencias de la Tierra. Con experiencia docente en química preferentemente.			

Bibliografía básica

Bruice, P.Y. (2011). Organic Chemistry, 6th Edicion. Pearson. USA

Carey, F. (2006) Química orgánica. 6ª. Edición. Mc.Graw Hill. México

Eliel, E.L., Wilen, S.H. Doyle, M.P. (2001). Basic Orgánica Stereochemistry. John Wiley & Sons. New York.

Groutas, W.C. (2003) Mecanismos de reacción en Química Orgánica. McGraw-Hill. México Wade, L.G. (2011) Química orgánica. 7ª. Edición. Pearson educación. México

Mesografía

Education Chemistry de la Concordia University of Chicago

http://chemistry.about.com/

Khan Academy Apartado de Chemistry

https://www.khanacademy.org/science/chemistry

Learn Chemistry Enhancing learning and teaching http://www.rsc.org/learn-Chemistry

Organic chemistry http://www.organic-chemistry.org/

Bibliografía complementaria

McMurry, J. (2008). Química orgánica. 7ª. Edición. Cengage Learning, México.



Morrison, R.T. Boyd, R.N. (1998). Química orgánica. 5ª. Edición. Pearson Educación. México Solomons, T.W.G. & Fryhle, C.B. (2008). Organic Chemistry- 9ª Edición. J. Wiley & Sons. E.U.A.

Mesografía

Chemistry review http://pubs.acs.org/journal/chreay

General Chemistry Topic Review

http://chemed.chem.purdue.edu/genchem/topicreview/index.php

Green chemistry http://pubs.rsc.org/en/journals/journalissues/gc

Química computacional. https://www.solociencia.com/quimica

Red Latinoamericana de Química http://www.relag.mx/RLQ/revistas.html

