

PROGRAMA DE CURSO

Unidad Académica		Tipo de actividad curricular	
Facultad de Ciencias Químicas y Farmacéuticas		Obligatorio	
Semestre	SCT	Horas de trabajo presencial	Horas de trabajo no presencial
Tercer	5	3 hrs cátedra +2hrs seminario	2,5
Nombre de la actividad curricular		Requisitos	
Química Orgánica I		Química General II	
Competencias		Sub-Competencias	
1.-Interpreta las transformaciones que experimenta la materia desde la racionalidad química. 2.- Resuelve problemas cualitativos y cuantitativos, aplicando conocimientos de la química.		1.1 1.2 1.3 2.1	
PROPÓSITO GENERAL DEL CURSO			
<p>Este curso tiene por finalidad que los estudiantes adquieran los conceptos básicos de química orgánica que les permitan relacionar la estructura de un compuesto orgánico con la nomenclatura respectiva y su reactividad. En este sentido, los estudiantes analizarán los tipos de reacciones orgánicas para comprender como se lleva a cabo la formación de un producto en cada reacción, considerando la estabilidad de los intermediarios involucrados y describiendo las características básicas termodinámicas y cinéticas presentes. Conjuntamente, identificarán la diferencia entre moléculas estereoisoméricas, reconociendo en ellas los centros estereogénicos y la nomenclatura de Cahn, Ingold y Prelog (CIP). Por último, serán capaces de aplicar herramientas espectroscópicas para dilucidar estructuras moleculares.</p> <p>Para ello, estudiarán las reglas de la IUPAC y de la nomenclatura tradicional; la familia de hidrocarburos bajo el punto de vista de sus propiedades, síntesis y reacciones, lo que los ayudará a comprender la reactividad de estos compuestos y espectroscopía.</p> <p>Las metodologías docentes de este curso contemplan tres bloques de clases teóricas a la semana y dos bloques de seminarios, en los cuales se desarrollarán problemas contextualizados.</p>			
RESULTADOS DE APRENDIZAJE			
<ol style="list-style-type: none"> Identificar dentro de una estructura química los diferentes grupos funcionales para poder clasificarlos y nombrarlos. Predecir el resultado de una reacción orgánica, en base a las propiedades químicas de los compuestos involucrados. 			

RA a que contribuye la Unidad	Número	Nombre de la Unidad	Duración en Semanas
RA1	1	Nomenclatura y representación de la estructura	Agregar
Contenidos		Indicadores de desempeño	Bibliografía por unidad
<p>1. Concepto de radical y grupo funcional. Series homólogas.</p> <p>2. Principales tipos de compuestos orgánicos. Formulación y nomenclatura: hidrocarburos, haloalcanos o haluros de alquilo, alcoholes, éteres, aminas, aldehídos y cetonas, ácidos carboxílicos, derivados de los ácidos carboxílicos (cloruros de ácido, ésteres y amidas), nitrilos.</p>		<ul style="list-style-type: none"> • Clasifica los diferentes compuestos orgánicos, según el grupo funcional que presenta. • Nombra y grafica correctamente los compuestos orgánicos de acuerdo a las reglas de nomenclatura de la IUPAC y la tradicional. 	Agregar

RA a que contribuye la Unidad	Número	Nombre de la Unidad	Duración en Semanas
RA2	2	Estudio de las Reacciones Orgánicas	Agregar
Contenidos		Indicadores de desempeño	Bibliografía por unidad
<p>1. Tipos de reacciones orgánicas por:</p> <ul style="list-style-type: none"> - tipo de transformación (adición, sustitución, eliminación, transposición). Reacciones de oxidación y reducción. - la ruptura de los enlaces (homolíticas y heterolíticas). - la formación de los enlaces (coligación, coordinación). - la forma que se rompen y se forman los enlaces (concertadas y no concertadas). <p>2. Conceptos básicos de mecanismos de reacción.</p> <p>3. Termodinámica de las reacciones orgánicas (constante de equilibrio, energía libre de Gibbs, entalpía y entropía). Energía de disociación de enlace. Cinética de las reacciones orgánicas (ecuación de velocidad, energía de activación, estado de transición). Diagramas de energía de reacción.</p> <p>4. Intermediarios de reacción: estructura y estabilidad de carbocationes, radicales, carbaniones y carbenos.</p> <p>5. Reactivos electrofílicos y nucleofílicos.</p>		<ul style="list-style-type: none"> • Reconoce y clasifica los diferentes tipos de reacciones orgánicas. • Interpreta y analiza los diagramas de energía. • Interpreta y analiza la estabilidad de los intermediarios. 	Agregar

RA a que contribuye la Unidad	Número	Nombre de la Unidad	Duración en Semanas
RA1	3	Introducción a la Estereoquímica	Agregar
		Indicadores de desempeño	Bibliografía por unidad
1. Concepto de estereoquímica. Diferentes proyecciones (Newman, Fischer, caballete y cuña). 2. Centro estereogénico, quiralidad. Nomenclatura de Cahn, Ingold y Prelog (CIP). Configuraciones y propiedades de enantiómeros (actividad óptica). Rotación específica. 3. Compuestos con varios centros estereogénicos: diastereoisómeros. 4. Mezclas racémicas. 5. Isomería geométrica. Nomenclatura (<i>cis</i> , <i>trans</i> y E/Z)		<ul style="list-style-type: none"> • Examina y analiza los compuestos con centros estereogénicos, estableciendo las configuraciones absolutas (R, S) y reconociendo los compuestos meso. • Nombra y dibuja correctamente los compuestos con dobles enlaces (<i>cis</i> - <i>trans</i>, E/Z). 	Agregar

RA a que contribuye la Unidad	Número	Nombre de la Unidad	Duración en Semanas
RA2	4	Sustitución Nucleofílica y Eliminación (Haluros de alquilo)	Agregar
Contenidos		Indicadores de desempeño	Bibliografía por unidad
<p>1. Estructura de enlace de RX. Concepto de basicidad y nucleofilia. Generalidades de nucleófilos y/o bases. Solventes: clasificación.</p> <p>2. Reacciones de sustitución: factores que influyen este tipo de reacción (sustrato, solvente, agente nucleofílico, grupo saliente). Sustitución nucleofílica unimolecular: generalidades, estereoquímica, reordenamiento (transposición de Wagner-Meerwein), condiciones de reacción, reacciones competitivas. Sustitución nucleofílica bimolecular: generalidades, condiciones de reacción, estereoquímica, reacciones competitivas. Comparación entre ambas reacciones de sustitución (S_N1 y S_N2).</p> <p>3. Eliminación: tipos. Eliminación unimolecular: mecanismo. Eliminación bimolecular: mecanismo, E2 en ciclohexano. Orientación de la eliminación. Regla Saytzeff. Comparación entre ambas de eliminación (E1 y E2).</p> <p>4. Competencia entre los mecanismos de sustitución y de eliminación.</p>		<ul style="list-style-type: none"> • Relaciona la dependencia existente entre la estructura de un haluro de alquilo, solvente, agente nucleofílico y/o base y grupo saliente. • Analiza y resuelve problemas que implica competencia entre los distintos tipos de mecanismos de sustitución y de eliminación. 	Agregar

RA a que contribuye la Unidad	Número	Nombre de la Unidad	Duración en Semanas
RA2	5	Hidrocarburos Alifáticos: Alcanos y cicloalcanos – Alquenos – Dienes- Alquinos	Agregar
Contenidos		Indicadores de desempeño	Bibliografía por unidad
<ul style="list-style-type: none"> Alcanos y cicloalcanos <ol style="list-style-type: none"> Generalidades. Propiedades físicas y químicas. Síntesis: <ul style="list-style-type: none"> conservando la longitud de la cadena (hidrogenación de alquenos y alquinos, reducción de haluros de alquilo, utilizando el reactivo de Grignard) alargando la cadena (Wurtz, Kolbe, Corey-House). reducción de compuestos carbonílicos (Clemmensen, Wolff-Kishner, con tioacetales). Reacciones principales: combustión, halogenación. Estereoquímica: conformaciones de alcanos lineales: tensiones involucradas. Conformaciones y estabildades de los cicloalcanos: teoría de la tensión de Baeyer. Isomería geométrica en cicloalcanos. Conformación del ciclohexano: representación silla y bote, ciclohexano monosustituido y disustituido. Alquenos <ol style="list-style-type: none"> Estructura y reactividad. Estabilidad. Síntesis: eliminación de haluros de alquilo y de agua. Reducción de triple enlace. Reacción de Wittig. Reacciones: Orientación de adiciones (Markovnikov). Adición electrofílica no estereocontroladas de: haluros de 		<ul style="list-style-type: none"> Analiza e interpreta las conformaciones de alcanos y cicloalcanos. Examina las moléculas para aplicar los conceptos de estereoquímica en las reacciones de adición electrofílica de alquenos y en la reacción concertada de dienos. Predice los productos a partir de los reactantes y condiciones de trabajo. Diseña esquemas sintéticos simples de compuestos orgánicos simples a través de mecanismos de: sustitución nucleofílica en compuestos lineales y aromáticos, eliminación, adición electrofílica alquílica y, concertadas, etc. 	Agregar

<p>hidrógeno (mecanismo, reordenamientos); de bromuro de hidrógeno / peróxidos (mecanismo); hidratación catalizada por ácido. Adición electrofílica estereocontroladas <i>anti</i> de: halógenos (mecanismo, estereoquímica); halógenos / agua (mecanismo); oximercuración – demercuración (mecanismo); hidroxilaciones vecinales. Adición electrofílica estereocontroladas <i>syn</i> de: hidrogenación (estereoquímica y regioquímica); hidroboración – oxidación (mecanismo, estereoquímica); hidroxilaciones vecinales. Adición de Reacciones de oxidación: sin ruptura del doble enlace. Rupturas oxidativas: con permanganato de potasio en medio ácido en caliente y ozonólisis (reductiva y oxidativa).</p> <ul style="list-style-type: none"> • Dienos: Clasificación. Generalidades. Estructura y estabilidad de dienos conjugados. Síntesis: reacciones de eliminación. Reacciones de adición electrofílica de dienos conjugados: adición 1,4 vs adición 1,2. Estabilidad de los iones carbonio alílicos. Reacción de cicloadición de Diels-Alder. • Alquinos: Generalidades Estructura y estabilidad. Acidez de alquinos terminales. Síntesis a partir de aniones alquínilo (de haluros de alquilo, de epóxidos, de compuestos carbonílicos), de eliminación doble de dihaluros de alquilo vecinales y geminales. Reacciones: adición de hidrógeno (de Lindlar y con metal en amoníaco líquido), Adición electrofílica (haluro de hidrógeno, HBr con peróxidos, halógeno). Hidratación (catalizada con HgSO₄ e hidroboración – oxidación). Oxidaciones (permanganato de potasio diluida y neutra / templado y básico, ozonólisis). 		
---	--	--

RA a que contribuye la Unidad	Número	Nombre de la Unidad	Duración en Semanas
RA2	6	Hidrocarburos Aromáticos	Agregar
Contenidos		Indicadores de desempeño	Bibliografía por unidad
<p>1. Aromaticidad y efectos electrónicos: Estabilidad termodinámica del benceno. Teorías modernas acerca de la estructura del benceno: teoría de la resonancia y teoría de los orbitales moleculares. Regla de Hückel y concepto generalizado de aromaticidad, antiaromaticidad y no-aromaticidad. Efectos electrónicos y su influencia en la estabilidad de intermediarios y en la reactividad molecular.</p> <p>2. Hidrocarburos aromáticos y sus reacciones: Principales reacciones de sustitución electrofílica aromática: nitración, halogenación, sulfonación, reacciones de Friedel-Crafts (alquilación y acilación). Efectos de los sustituyentes, clasificación y acción en la reactividad y orientación en compuestos aromáticos. Orientación y reactividad de benceno polisustituído. Otras reacciones de aromáticos sustituidos: oxidación y reducción de cadenas unidas a benceno. Sustitución nucleofílica aromática.</p>		<ul style="list-style-type: none"> • Examina y analiza los compuestos orgánicos para predecir su aromaticidad o no, empleando las reglas asociadas. • Analiza y predice la influencia de los efectos electrónicos de los sustituyentes en el anillo aromático. • Diseña esquemas sintéticos simples de compuestos aromáticos a través de mecanismos de: adición electrofílica y sustitución nucleofílica aromática. 	Agregar

RA a que contribuye la Unidad	Número	Nombre de la Unidad	Duración en Semanas
RA2	7	Determinación de estructuras orgánicas mediante métodos espectroscópicos	Agregar
Contenidos		Indicadores de desempeño	Bibliografía por unidad
<p>1. Espectro electromagnético. Espectroscopía infrarroja, vibraciones moleculares de alargamiento y de flexión. Absorción infrarroja característica de diferentes grupos funcionales. Identificación de compuestos.</p> <p>2. Espectroscopía de Resonancia Magnética Nuclear de Protones. El espín nuclear y el origen de las señales. Apantallamiento Acoplamiento espín-espín. Desplazamiento químico, multiplicidad e integración.</p> <p>3. Uso combinado de ambos métodos en la determinación de estructuras orgánicas.</p>		<ul style="list-style-type: none"> Analiza e interpreta espectros para identificar distintos tipos de moléculas, sus estructuras y tipos funcionales. Determina estructuras orgánicas a través de espectros: infrarrojo (IR) y resonancia magnética de protones (H-RMN). 	Agregar

Metodologías	Requisitos de Aprobación y Evaluaciones del Curso
<ul style="list-style-type: none"> Clases expositivas. Seminarios. 	<ul style="list-style-type: none"> Prueba A1: 40% Prueba A2: 45 % Seminarios: 15% <p>*El estudiante que obtenga nota igual o superior a 5.0 se eximirá del examen final. El examen equivale al 40% de la nota final del curso.</p> <p>*La aprobación del curso se logra con nota igual o superior a 4.0 en el promedio final del curso.</p> <p>Habrá prueba recuperativa?</p>
Bibliografía Obligatoria	
Agregar y además agregar si se considera pertinente, bibliografía complementaria.	

Año de vigencia del programa:	2017
Equipo responsable del programa:	Agregar