

Programa Regular

Química Orgánica

Modalidad de la Asignatura: Teórico-práctica

Carga horaria: 5hs.

Objetivos:

El objetivo de esta asignatura es brindar a los alumnos una introducción a los fundamentos básicos de esta disciplina, con una marcada aproximación a los contenidos de las diferentes temáticas desde un punto de vista práctico, en base a experiencias sencillas de laboratorio. Los contenidos serán dirigidos hacia las potenciales aplicaciones de estos productos en la vida cotidiana en general, con especial atención a la importancia de los mismos en el campo de la bioingeniería en particular. Por otra parte, la asignatura pretende brindar a los alumnos las herramientas necesarias y el lenguaje básico de esta disciplina que le permita interrelacionarse con diferentes profesionales cuando integre equipos de trabajo multidisciplinarios, tanto para realizar investigación científica básica y aplicada en temas relativos a la salud humana, como para integrar en equipos docentes o de trabajo en instituciones vinculadas al ámbito de la salud.

Contenidos:

Química del carbono. Grupos funcionales y familias de compuestos orgánicos. Nomenclatura, estructura e isomería. Reacciones Químicas. Polímeros. Glúcidos. Lípidos. Prótidos. Ácidos nucleicos. Técnicas de caracterización

Unidades temáticas:

TEMA I: Familias de compuestos orgánicos y Nomenclatura. Estructura.

La necesidad e importancia de la química orgánica en la bioingeniería. La Química del carbono. Representación de estructuras orgánicas. Nomenclatura IUPAC de compuestos orgánicos. Hidrocarburos alifáticos (alcanos lineales y ramificados; cicloalcanos). Hidrocarburos no saturados (alquenos y alquinos). Hidrocarburos aromáticos. Grupos funcionales. Nomenclatura de sistemas polifuncionales. Estructura electrónica y enlace. Hibridización sp , sp^2 y sp^3 . Propiedades físicas.

TEMA II: Hidrocarburos Alifáticos.

Propiedades físicas y químicas. Reacciones de alcanos: combustión. Cicloalcanos. Isomería: Conceptos generales. Nitroalcanos y haloalcanos: obtención y propiedades. Reacciones radicalarias. Estereoisomería. Reacciones de Sustitución Nucleofílica SN_1 y SN_2 . Reacciones de Eliminación E_1 y E_2 .

TEMA III: Hidrocarburos Alifáticos no saturados. Hidrocarburos Aromáticos.

HC Alifáticos no saturados. Alquenos y alquinos. Propiedades químicas y físicas. Isomería en alquenos: isomería geométrica. Estabilidad de alquenos. Reacciones en alquenos y alquinos (Adición electrofílica: AE). HC Aromáticos. El Benceno: Estructuras contribuyentes y resonancia. Propiedades físicas y químicas. Comparación con alquenos. Bencenos Sustituídos. HC aromáticos condensados: el naftaleno.

Reacciones en HC aromáticos (Sustitución electrofílica aromática: SEA, Sustitución nucleofílica aromática: SNA).

TEMA IV: Alcoholes, fenoles, éteres y aminas.

Alcoholes. Obtención y propiedades. Reactividad. Fenoles. Obtención. Propiedades físicas y químicas: acidez. Éteres. Obtención y propiedades. Aminas. Obtención y propiedades: basicidad.

TEMA V: Compuestos carbonílicos. Ácidos Carboxílicos y derivados.

Compuestos Carbonílicos: Preparación. Propiedades físicas y químicas. Reacciones con nucleófilos y electrófilos. Ácidos carboxílicos: Preparación. Propiedades físicas y químicas: puente de hidrógeno, pK. Reacciones. Cloruros de ácidos: Preparación y reacciones.

Esteres: Preparación y reacciones. Esterificación de Fischer. Saponificación. Amidas: Preparación y propiedades. Anhídridos: Preparación y propiedades.

TEMA VI: Polímeros

Definición de polímeros. Tipos de polímeros (sintéticos y naturales) y ejemplos. Definición del peso molecular. Concepto de polimerización por condensación y por adición. Copolímeros. Polímeros naturales, biocompatibles, biodegradables. Definición y ejemplos. Materiales poliméricos con aplicación en bioingeniería.

Tema VII: Carbohidratos

Definición de carbohidratos. Clasificación. Definición de monosacáridos, disacáridos oligosacáridos y polisacáridos. Ejemplos de disacáridos y polisacáridos. Mucopolisacáridos. Fuentes naturales de glúcidos y su importancia en la naturaleza.

Tema VIII: Lípidos

Lípidos. Definición. Clasificación. Importancia biológica. Lípidos simples. Triglicéridos, grasas y aceites. Propiedades. Saponificación e hidrogenación. Ceras. Esteroides. Ácidos biliares. Vitaminas y hormonas. Glicerofosfátidos no nitrogenados. Glicerofosfátidos nitrogenados. Esfingolípidos. Cerebrósidos. Gangliósidos. Fosfolípidos, importancia biológica, propiedades emulsificantes

Tema IX: Aminoácidos, péptidos y proteínas

Aminoácidos, Péptidos y proteínas. Aminoácidos: clasificación, importancia biológica, propiedades ácido-base, definición de punto isoeléctrico (PI). Aminoácidos esenciales, reacciones químicas. Péptidos: enlace peptídico. Proteínas: estructura primaria, secundaria, terciaria y cuaternaria. Ejemplos de proteínas.

Tema X: Ácidos Nucleicos

Estructura de los nucleótidos. Purinas y pirimidinas. Nucleósidos. Química de los ácidos nucleicos. Estructura primaria, secundaria y terciaria.

Tema XI: Prácticas comunes en el laboratorio de química orgánica. Elucidación de estructuras de compuestos orgánicos

Sólidos: Purificación: recristalización y sublimación. Pureza de sólidos: Punto de fusión. Líquidos: Separación y purificación. Destilación simple y fraccionada. Destilación por arrastre. Cromatografía. Fundamentos básicos. Tipos de cromatografías. Utilidad. Extracción. Fundamentos: reparto. Extracción sólido-líquido y líquido-líquido. Espectroscopías: Espectroscopía UV-Visible. Espectroscopía Infrarroja. Resonancia Magnética Nuclear de ^1H y ^{13}C ($^1\text{H-RMN}$ y $^{13}\text{C-RMN}$). Fundamentos básicos y aplicaciones.

Bibliografía Obligatoria:

H. Hart y J. Hart, Química Orgánica, Editorial: Mc Graw Hill
T. W. Graham y Solomon, Química Orgánica, Editorial: Limusa.
Morrison y Boyd, Química Orgánica, Editorial: Prentice Hall.
J. Mc Murry, Química Orgánica, Editorial: Sudamericana.
A. Streitweiser y C. H. Heathcock, Química Orgánica, Editorial: Sudamericana.
Mary A. Fox, James K. Whitesell, Química Orgánica, Editorial: Pearson Educación

Propuesta didáctica:

El método de enseñanza-aprendizaje es un modelo donde los contenidos teóricos y prácticos están siempre relacionados a través de las prácticas de laboratorio, donde se realizan las experiencias y al mismo tiempo se fundamenta con los contenidos teóricos del tema.

Los estudiantes trabajando en grupo realizan las actividades prácticas, demostraciones de principios y leyes, reconocen características y propiedades de los elementos que se estudian.

De esta forma cada grupo produce un informe de lo realizado, el cual será un elemento de evaluación tanto oral como escrito.

La modalidad implica que cada curso este compuesto por 30 alumnos, donde cada grupo está formado por 5 estudiantes.

Se realizarán las siguientes actividades experimentales:

- Caracterización de alcanos, alquenos y alquinos
- Síntesis orgánica: Síntesis de iodoformo
- Síntesis orgánica: Síntesis de aspirina
- Caracterización de glúcidos. Reacciones en Monosacáridos, Disacáridos y Polisacáridos.
- Caracterización de lípidos. Extracción de trimiristina y obtención de ácido mirístico (saponificación)
- Caracterización de proteínas. Aislamiento de proteínas de la leche. Caracterización proteínas del huevo.

Actividades extra-áulicas: Se establecerán actividades prácticas para que el estudiante pueda practicar, a fin de consolidar los conceptos aprendidos en clase.

Evaluación: La evaluación integradora de las instancias teórico-prácticas se realiza a través de dos parciales teórico práctico de desarrollo conceptual y ejercicios seleccionados de las prácticas.

Los informes de laboratorio serán considerados para definir las notas parciales de cada instancia.