



Guía para la Elaboración y Presentación de Programas de asignaturas

Carreras Ingeniería Agronómica e Ingeniería Forestal

Denominación de la Actividad Curricular: Química Orgánica

Carreras a la que pertenece: Ingeniería Agronómica y Forestal

Modalidad: Curso

Carácter: Obligatorio

Planes de estudios a los que se aplica: 2004i (8i)

Ubicación curricular (Año): Primero

Espacio Curricular de Formación: Básicas.

Duración total (semanas): 16

Carga horaria total (horas): 80

Carga horaria semanal: 5

Cuatrimestre de inicio: Segundo

Asignaturas correlativas previas: Química General e Inorgánica

Objetivo general:

- Analizar y entender las relaciones entre la estructura molecular y las propiedades (físicas y fundamentalmente químicas) de los compuestos orgánicos.
- Contribuir al desarrollo de criterios para predecir las principales propiedades de diferentes familias de compuestos a partir de sus estructuras moleculares; con énfasis en las significantes para la práctica agraria y forestal, y para la vida cotidiana.
- Contribuir a la comprensión de las propiedades de los diferentes compuestos o productos formulados de uso en la práctica profesional de Ingenieros Agrónomos e Ingenieros Forestales.
- Propender al satisfactorio desenvolvimiento del alumno en aquellas disciplinas que requieren conocimientos de Química Orgánica.
- Inducir al alumno a la búsqueda de información, lectura y comprensión, promoviendo su participación activa en la apropiación del conocimiento.



- Facilitar el desarrollo de una actitud crítica, promoviendo la propia elaboración y la obtención de conclusiones y soluciones alternativas.

Actividades reservadas al título y alcances:

Programar, ejecutar y evaluar estudios y análisis de suelos y aguas con fines agropecuarios, forestales y paisajísticos, excluida la acuicultura

Programar, ejecutar y evaluar estudios y análisis de productos vegetales, sus derivados y residuos de uso agrícola.

Intervenir en la programación, ejecución y evaluación del manejo del agua y su conservación, para determinar los posibles caudales de uso evitando su contaminación y/o agotamiento. excluida la acuicultura

Realizar relevamiento de suelos y programar, ejecutar y evaluar métodos de conservación, manejo, recuperación y habilitación de los mismos con fines agropecuarios, forestales y paisajísticos.

Establecer y evaluar la capacidad agronómica del suelo; elaborar sobre la base de la misma propuestas de parcelamiento incluyendo criterios de impacto ambiental, y participar en la determinación de la renta bajo distintas condiciones de uso y productividad.

Determinar las características, tipificar, fiscalizar y certificar calidad, pureza y sanidad de: a) semillas y otras formas de propagación vegetal; b) plantas transgénicas, c) productos y subproductos agropecuarios y forestales.

Intervenir en la evaluación de la calidad de la composición de productos de origen pecuario, excluyendo aspectos higiénicos- sanitarios

Determinar las condiciones de almacenamiento, conservación, tratamiento sanitario y transporte y todo otro relacionado al manejo postcosecha de granos, forrajes, frutos, semillas y otros productos vegetales.

Programar, ejecutar y evaluar la formulación, certificación de uso, comercialización, expendio y aplicación de agroquímicos, recursos biológicos, recursos biotecnológicos, fertilizantes y enmiendas destinadas al uso agrícola y forestal, por su posible perjuicio a la integridad y conservación del suelo y el ambiente.

Asesorar en la elaboración, almacenamiento, conservación y transporte de agroquímicos, recursos biológicos, recursos biotecnológicos, fertilizantes y enmiendas destinadas al uso agrícola y forestal.

Contenidos mínimos:

Estructura de moléculas orgánicas. Hibridación y orbitales en el átomo de carbono.

Nomenclatura. Isomería. Reactivos y reacciones.

Estructura y propiedades de grupos funcionales: Hidrocarburos alifáticos y aromáticos; haluros de alquilo; alcoholes, fenoles y éteres; aminas; aldehídos y cetonas; ácidos carboxílicos y derivados; compuestos heterocíclicos.

Estructura y propiedades de las biomoléculas: aminoácidos y proteínas, lípidos; hidratos de carbono y ácidos nucleicos.

Estructura de moléculas presentes en vegetales y el suelo: metabolitos secundarios;



Facultad de
Ciencias Agrarias
y Forestales



UNIVERSIDAD
NACIONAL
DE LA PLATA

alcaloides y flavonoides; taninos, lignina, sustancias húmicas.

Metodología de enseñanza: Clases teóricas prácticas acompañadas con experiencias de laboratorio y resolución de problemas. Se detalla más adelante.

Sistema de promoción: Aprobación de cursada con nota mínima de 4 (cuatro) y con promoción de examen final con calificación mínima en los parciales de 6 (seis) y promedio mínimo 7 (siete)

Expediente: 200-1501/24

Resolución de aprobación: 232/24

Fecha de aprobación: 25/9/24

Códigos SIU-Guaraní: AF0816



Desarrollo Programático

Fundamentación

- **Importancia de la materia en la formación de Ingenieros Agrónomos e Ingenieros Forestales**

Las Ingenierías Agronómica y Forestal son disciplinas orientadas al aprovechamiento de los recursos naturales y a su transformación a fin de subvenir a las necesidades tanto de producción como sociales. La Química es la disciplina base que permite comprender la constitución a nivel molecular, de los recursos naturales de índole material; Química Orgánica Aplicada es la llave para entender tanto las propiedades de los materiales naturales de origen vegetal o animal, como también las de otros materiales obtenibles o necesarios en la práctica profesional (herbicidas, insecticidas, fungicidas, preservadores para maderas, etc.); y muy especialmente los procesos de naturaleza bioquímica.

- **Ubicación de la asignatura en el Plan de Estudios**

Química Orgánica Aplicada es una asignatura básica semestral que se dicta durante el segundo cuatrimestre de primer año, para las Carreras de Ingenierías Agronómica y Forestal. Su carga horaria es de 4 h, totalizando 64 horas (incluidas las instancias de evaluación).

Posibilidades de integración: Relaciones con otras asignaturas previas, simultáneas y posteriores

Química Orgánica Aplicada utiliza como insumo de conocimiento los conceptos aportados principalmente por Química General. Se desarrolla simultáneamente con Física Aplicada, asignatura que aporta conceptos y criterios a los alumnos, que resultan necesarios para su aplicación en Química Orgánica Aplicada.

La asignatura aporta conocimientos principalmente a las siguientes:

Introducción a la Producción Animal, Análisis Químico, Bioquímica y Fitoquímica, Microbiología Agrícola, Edafología, Genética, Fisiología Vegetal y Fitopatología, comunes a ambas carreras; Cereales de Verano, Cereales de Invierno y Protección Vegetal, de Ingeniería Agronómica; y Dendrología, Protección Forestal e Industrias de Transformación Química, de Ingeniería Forestal.

- **Características de la materia y enfoques asumidos**

La asignatura es de tipo teórico-práctica, e incluye la experimentación a fin de comprobar las principales propiedades de los compuestos en estudio. Incluye contenidos dirigidos al estudio de la estructura molecular de los compuestos, el cual será aplicado durante el abordaje de los diferentes tipos de hidrocarburos y las familias de compuestos monofuncionales; el conocimiento resultante será aplicado luego para estudiar las familias de



moléculas de mayor complejidad, que son compuestos polifuncionales con significación biológica: hidratos de carbono, lípidos, proteínas, ácidos nucleicos, alcaloides, etc.

Enfoques

Conceptual: Será presentada según el estudio de la estructura molecular de los diferentes compuestos, con aplicación directa al estudio y predicción de sus propiedades más importantes. Se atenderán aspectos estereoquímicos, acidez y basicidad, mecanismos de las transformaciones químicas esenciales, etc.

Procedimental: comprendiendo la resolución de problemas de aplicación, relacionados en lo posible con aspectos de las incumbencias laborales de Ingenieros Agrónomos e Ingenieros Forestales; y procurando además brindar al alumno, un primer nivel de acercamiento a la investigación experimental del comportamiento de los sistemas materiales.

Actitudinal: procurando el desarrollo de la capacidad de los alumnos para el análisis de situaciones, aplicación de conceptos, toma de decisiones eligiendo alternativas adecuadas de procedimiento, evaluación de resultados; tendiendo al desarrollo del pensamiento creativo.

- **Ejes o núcleos centrales del desarrollo de la asignatura**

Núcleo central

El curso se centra en el estudio de los compuestos bioorgánicos presentes en los vegetales (lípidos, hidratos de carbono, proteínas, polinucleótidos, alcaloides) y otros relacionados.

Ejes temáticos

Se propone inicialmente el estudio de la *estructura* íntima de las moléculas de los compuestos orgánicos y su correlato con las propiedades más salientes de los mismos; a continuación el estudio de las diversas funciones químicas orgánicas en los *compuestos monofuncionales* más relevantes, y sus propiedades físicas y químicas, con un abordaje teórico-práctico-experimental; para finalmente incorporar todos los conceptos previamente adquiridos, durante el estudio de los principales *compuestos bioorgánicos*.

Objetivos

a) Generales

- Analizar y entender las relaciones entre la estructura molecular y las propiedades (físicas y fundamentalmente químicas) de los compuestos orgánicos.
- Contribuir al desarrollo de criterios para predecir las principales propiedades de diferentes familias de compuestos a partir de sus



estructuras moleculares; con énfasis en las significantes para la práctica agraria y forestal, y para la vida cotidiana.

- Contribuir a la comprensión de las propiedades de los diferentes compuestos o productos formulados de uso en la práctica profesional de Ingenieros Agrónomos e Ingenieros Forestales.
- Propender al satisfactorio desenvolvimiento del alumno en aquellas disciplinas que requieren conocimientos de Química Orgánica.
- Inducir al alumno a la búsqueda de información, lectura y comprensión, promoviendo su participación activa en la apropiación del conocimiento.
- Facilitar el desarrollo de una actitud crítica, promoviendo la propia elaboración y la obtención de conclusiones y soluciones alternativas.

b) Específicos

Que el alumno:

- Desarrolle habilidad para el manejo experimental en el laboratorio.
- Relacione las propiedades de las principales familias de compuestos orgánicos sencillos, con las de los compuestos de interés biológico en los que aquéllos están presentes como subestructuras.
- Desarrolle habilidad para la interpretación de reacciones orgánicas, a fin de entender las que tienen lugar en sistemas biológicos.
- Se inicie en el manejo de estructuras orgánicas, visualizadas como modelo para la interpretación de la Naturaleza.
- Integre los conocimientos y criterios adquiridos y/o desarrollados, para realimentar el aprendizaje en la misma asignatura, así como en otras áreas.
- Desarrolle habilidad para la resolución de situaciones problemáticas relacionadas con Química Orgánica, aplicando los criterios y conocimientos apropiados.

Desarrollo programático

Unidad temática I. Los compuestos orgánicos: Estructura y reactividad.

Las siguientes tres Unidades Didácticas capacitarán a los alumnos para entender la estructura de las moléculas de los diferentes tipos de compuestos; así como sus propiedades, que son consecuencia directa de aquélla. Por otra



parte en esta Unidad Temática se brinda información significativa sobre las diferentes clases de reactivos y de las reacciones en las cuales participan; y además sobre las propiedades de los compuestos más sencillos, los hidrocarburos.

1. Introducción. Estructura de las moléculas orgánicas.

Mediante esta Unidad el alumno podrá acceder al conocimiento necesario sobre los diferentes aspectos estructurales, la generación de nombres sistemáticos para los compuestos y las relaciones que pueden ser establecidas entre las estructuras de compuestos isómeros. Estos conceptos se aplicarán al desarrollo de todos los temas de la Asignatura.

Estructura del átomo de carbono y orbitales atómicos y moleculares. Grupos funcionales. Los compuestos orgánicos y su relación con nuestra civilización. Compuestos orgánicos presentes en los vegetales.

El átomo de C: Hibridación y orbitales. Formación de enlaces covalentes y estructura de las moléculas. Forma de moléculas sencillas. Clasificación de los compuestos, según el grupo funcional que contienen. Nomenclatura de moléculas sencillas. Resolución de ejemplos.

Isomería: Definiciones. Isomería plana. Estereoisomería: Enlaces π e isomería geométrica. Regla de secuencia. Quiralidad e isomería óptica. Configuración de centros quirales: Enantiómeros. Compuestos con más de un centro quiral: Diastereoisómeros, moléculas meso. Conformaciones. Nomenclaturas de moléculas con funciones. Resolución de ejemplos. Mediante esta Unidad el alumno podrá acceder al conocimiento necesario sobre los diferentes aspectos estructurales, la generación de nombres sistemáticos para los compuestos y las relaciones que pueden ser establecidas entre las estructuras de compuestos isómeros. Estos conceptos se aplicarán al desarrollo de todos los temas de la Asignatura.

Los compuestos orgánicos y su relación con nuestra civilización. Compuestos orgánicos presentes en los vegetales.

El átomo de C: Hibridación y orbitales. Formación de enlaces covalentes y estructura de las moléculas. Forma de moléculas sencillas. Clasificación de los compuestos, según el grupo funcional que contienen. Nomenclatura de moléculas sencillas. Resolución de ejemplos.

Isomería: Definiciones. Isomería plana. Estereoisomería: Enlaces π e isomería geométrica. Quiralidad e isomería óptica. Configuración de centros quirales: Enantiómeros. Compuestos con más de un centro quiral: Diastereoisómeros, moléculas meso. Nomenclaturas de moléculas con funciones. Resolución de ejemplos.

Bibliografía para la Unidad:

1-J. C. Autino; G. P. Romanelli y D.M. Ruiz, "Introducción a la Química Orgánica".



EDULP, La Plata, 2013.

Disponible on line, Repositorio SEDICI, UNLP

<https://sedici.unlp.edu.ar/bitstream/handle/10915/31664/AUTINO;jsessionid=30C1E4EA401D2C5568439AA89C9422F2?sequence=1>

2-H.Hart, D.J. Hart y L.E. Craine, "Química Orgánica". Mc Graw Hill, México DF, México, 1995.

Fotocopias del libro disponibles en el Curso de Química Orgánica.

3- G. P. Romanelli, G. Blustein y D.M. Ruiz, "Problemas de química orgánica: Aplicados a las ciencias agrarias y forestales". EDULP, La Plata, 2020.

Disponible on line, Repositorio SEDICI, UNLP

<https://libros.unlp.edu.ar/index.php/unlp/catalog/view/1555/1537/4998-1>

2. Reactividad en Química Orgánica.

Mediante esta Unidad el alumno podrá acceder al conocimiento necesario sobre las causas de la diferente distribución de carga en las moléculas, la cual origina la reactividad propia de cada clase de compuestos; así como sobre las diferentes clases de reactivos y de las reacciones en las cuales participan.

Electronegatividad y efectos inductivos; Conjugación y resonancia. Polaridad. Relación entre las fuerzas intermoleculares y el punto de ebullición de los compuestos (estimación de la volatilidad). Resolución de ejemplos.

Reactivos y reacciones en Química Orgánica. Ácidos y bases (de Brönsted y Lewis). Nucleófilos y electrófilos. Oxidantes y reductores. Intermediarios de reacción: carbocationes, carbaniones y radicales libres. Reacciones: Adición, eliminación, sustitución, transposición, acido-base y redox.

Bibliografía para la Unidad:

1-J. C. Autino; G. P. Romanelli y D.M. Ruiz, "Introducción a la Química Orgánica". EDULP, La Plata, 2013.

Disponible on line, Repositorio SEDICI, UNLP

<https://sedici.unlp.edu.ar/bitstream/handle/10915/31664/AUTINO;jsessionid=30C1E4EA401D2C5568439AA89C9422F2?sequence=1>

2-H.Hart, D.J. Hart y L.E. Craine, "Química Orgánica". Mc Graw Hill, México DF, México, 1995.

Fotocopias del libro disponibles en el Curso de Química Orgánica.

3- G. P. Romanelli, G. Blustein y D.M. Ruiz, "Problemas de química orgánica: Aplicados a las ciencias agrarias y forestales". EDULP, La Plata, 2020.

Disponible on line, Repositorio SEDICI, UNLP

<https://libros.unlp.edu.ar/index.php/unlp/catalog/view/1555/1537/4998-1>



3. Hidrocarburos.

Mediante esta Unidad el alumno podrá acceder al conocimiento de la reactividad de los diferentes tipos de hidrocarburos, concepto que se aplicará al estudio de compuestos monofuncionales (Unidad temática II) y al de biomoléculas (Unidad temática III).

Hidrocarburos acíclicos y alicíclicos: alcanos, alquenos, alquinos. Características moleculares y sus propiedades físicas y químicas más importantes.

Hidrocarburos aromáticos: Benceno. Estructura. Estudio de sus propiedades físicas y químicas más importantes.

Resolución de ejemplos de aplicación. *Comprobación experimental de propiedades físicas y químicas de los hidrocarburos.*

Bibliografía para la Unidad:

1-J. C. Autino; G. P. Romanelli y D.M. Ruiz, "Introducción a la Química Orgánica". EDULP, La Plata, 2013.

Disponible on line, Repositorio SEDICI, UNLP

<https://sedici.unlp.edu.ar/bitstream/handle/10915/31664/AUTINO;jsessionid=30C1E4EA401D2C5568439AA89C9422F2?sequence=1>

2-H.Hart, D.J. Hart y L.E. Craine, "Química Orgánica". Mc Graw Hill, México DF, México, 1995.

Fotocopias del libro disponibles en el Curso de Química Orgánica.

3- G. P. Romanelli, G. Blustein y D.M. Ruiz, "Problemas de química orgánica: Aplicados a las ciencias agrarias y forestales". EDULP, La Plata, 2020.

Disponible on line, Repositorio SEDICI, UNLP

<https://libros.unlp.edu.ar/index.php/unlp/catalog/view/1555/1537/4998-1>

Unidad temática II. Compuestos que contienen una función química.

Las Unidades 4 a 8, brindarán al alumno el acceso al conocimiento de la estructura electrónica y a la reactividad consecuente de los diferentes tipos de compuestos que presentan un único grupo funcional, a manera de modelos para su aplicación al estudio de las biomoléculas (Unidad temática III).

4. Halogenuros orgánicos.

Esta Unidad proporcionará al alumno las bases de conocimiento sobre la reactividad de los compuestos halogenados, que está involucrada en los procesos de degradación ambiental de los mismos, tanto como en la persistencia de algunos compuestos que han sido utilizados como pesticidas.

Sus propiedades físicas y químicas más importantes. Sus reacciones de sustitución nucleofílica y de eliminación. Mención de algunas estructuras y bioactividad de compuestos clorados que han sido usados como pesticidas.



Compuestos polihalogenados y su efecto en la capa de ozono Resolución de problemas de aplicación. *Comprobación experimental de propiedades físicas y químicas de los halogenuros de alquilo.*

Bibliografía para la Unidad:

1-J. C. Autino; G. P. Romanelli y D.M. Ruiz, "Introducción a la Química Orgánica". EDULP, La Plata, 2013.

Disponible on line, Repositorio SEDICI, UNLP

<https://sedici.unlp.edu.ar/bitstream/handle/10915/31664/AUTINO;jsessionid=30C1E4EA401D2C5568439AA89C9422F2?sequence=1>

2-H.Hart, D.J. Hart y L.E. Craine, "Química Orgánica". Mc Graw Hill, México DF, México, 1995.

Fotocopias del libro disponibles en el Curso de Química Orgánica.

3- G. P. Romanelli, G. Blustein y D.M. Ruiz, "Problemas de química orgánica: Aplicados a las ciencias agrarias y forestales". EDULP, La Plata, 2020.

Disponible on line, Repositorio SEDICI, UNLP

<https://libros.unlp.edu.ar/index.php/unlp/catalog/view/1555/1537/4998-1>

5. Alcoholes, fenoles, éteres.

Mediante esta Unidad el alumno adquirirá el conocimiento sobre las propiedades de los compuestos mencionados en el título. Las propiedades de los alcoholes serán aplicadas al estudiar los hidratos de carbono y algunas clases de lípidos. En particular la función fenol se presenta en varios tipos de compuestos naturales bioactivos, y en polifenoles como los flavonoides y taninos.

Sus propiedades físicas y químicas más salientes, analizadas respecto a su estructura, por ej. puntos de ebullición, acidez o basicidad. Clasificación; reacciones químicas más importantes. Resolución de problemas de aplicación. Glicoles y alcoholes polihidroxilados; alcoholes bencílicos, aminoalcoholes: Etanolaminas. Tioles y tioéteres. Compuestos de interés agronómico. Polifenoles: Flavonoides, taninos. *Comprobación experimental de propiedades físicas y químicas de los alcoholes y fenoles.*

Bibliografía para la Unidad:

1-J. C. Autino; G. P. Romanelli y D.M. Ruiz, "Introducción a la Química Orgánica". EDULP, La Plata, 2013.

Disponible on line, Repositorio SEDICI, UNLP

<https://sedici.unlp.edu.ar/bitstream/handle/10915/31664/AUTINO;jsessionid=30C1E4EA401D2C5568439AA89C9422F2?sequence=1>

2-H.Hart, D.J. Hart y L.E. Craine, "Química Orgánica". Mc Graw Hill, México DF, México, 1995.

Fotocopias del libro disponibles en el Curso de Química Orgánica.



3- G. P. Romanelli, G. Blustein y D.M. Ruiz, "Problemas de química orgánica: Aplicados a las ciencias agrarias y forestales". EDULP, La Plata, 2020.
Disponible on line, Repositorio SEDICI, UNLP
<https://libros.unlp.edu.ar/index.php/unlp/catalog/view/1555/1537/4998-1>

6. Aminas y derivados.

El alumno podrá entender las propiedades de basicidad y nucleofilicidad de las aminas. Los conceptos involucrados serán aplicados al estudio de las propiedades de las amidas, las bases heterocíclicas y algunas clases de lípidos (fosfátidos).

Propiedades físicas y reacciones. Basicidad. Compuestos de amonio cuaternario, aplicaciones. Resolución de problemas de aplicación.
Comprobación experimental de propiedades físicas y químicas de las aminas.

Bibliografía para la Unidad:

1-J. C. Autino; G. P. Romanelli y D.M. Ruiz, "Introducción a la Química Orgánica". EDULP, La Plata, 2013.

Disponible on line, Repositorio SEDICI, UNLP

<https://sedici.unlp.edu.ar/bitstream/handle/10915/31664/AUTINO;jsessionid=30C1E4EA401D2C5568439AA89C9422F2?sequence=1>

2-H.Hart, D.J. Hart y L.E. Craine, "Química Orgánica". Mc Graw Hill, México DF, México, 1995.

Fotocopias del libro disponibles en el Curso de Química Orgánica.

3- G. P. Romanelli, G. Blustein y D.M. Ruiz, "Problemas de química orgánica: Aplicados a las ciencias agrarias y forestales". EDULP, La Plata, 2020.

Disponible on line, Repositorio SEDICI, UNLP

<https://libros.unlp.edu.ar/index.php/unlp/catalog/view/1555/1537/4998-1>

7. Aldehídos y cetonas.

Mediante esta Unidad el alumno adquirirá el conocimiento sobre las propiedades de los compuestos con función carbonilo. Los conceptos apreñendidos se aplicarán en especial al estudio de los hidratos de carbono.

Propiedades físicas y químicas más importantes: Reacciones del grupo carbonilo (aldehidos y cetonas). Hemiacetales, hemicetales, acetales y cetales. Quinonas. Compuestos de interés agronómico. Resolución de problemas de aplicación.
Comprobación experimental de propiedades físicas y químicas de los aldehídos y cetonas.

Bibliografía para la Unidad:

1-J. C. Autino; G. P. Romanelli y D.M. Ruiz, "Introducción a la Química Orgánica". EDULP, La Plata, 2013.



Disponible on line, Repositorio SEDICI, UNLP

<https://sedici.unlp.edu.ar/bitstream/handle/10915/31664/AUTINO;jsessionid=30C1E4EA401D2C5568439AA89C9422F2?sequence=1>

2-H.Hart, D.J. Hart y L.E. Craine, "Química Orgánica". Mc Graw Hill, México DF, México, 1995.

Fotocopias del libro disponibles en el Curso de Química Orgánica.

3- G. P. Romanelli, G. Blustein y D.M. Ruiz, "Problemas de química orgánica: Aplicados a las ciencias agrarias y forestales". EDULP, La Plata, 2020.

Disponible on line, Repositorio SEDICI, UNLP

<https://libros.unlp.edu.ar/index.php/unlp/catalog/view/1555/1537/4998-1>

8. Ácidos orgánicos y compuestos que derivan de ellos.

El alumno podrá entender la diferencia de acidez de las diversas clases de ácidos orgánicos, y las propiedades químicas de los ésteres y amidas. Estudiará la estructura y reacciones principales de los ésteres fosfóricos, que posteriormente aplicará al estudio de los ácidos nucleicos y moléculas relacionadas. Los conceptos involucrados serán principalmente aplicados al estudio de las propiedades de los lípidos y de los aminoácidos, péptidos y proteínas.

Ácidos carboxílicos: Propiedades físicas y químicas más importantes. Estructuras de ácidos sulfónicos, ácidos policarboxílicos y ácidos grasos.

Derivados de ácidos carboxílicos: Haluros de acilo, anhídridos, ésteres y amidas.

Otros compuestos relacionados: Lactonas, imidas, nitrilos, esterfosfóricos, urea y carbamatos. Compuestos de interés agronómico. *Comprobación experimental de propiedades físicas y químicas.*

Bibliografía para la Unidad:

1-J. C. Autino; G. P. Romanelli y D.M. Ruiz, "Introducción a la Química Orgánica". EDULP, La Plata, 2013.

Disponible on line, Repositorio SEDICI, UNLP

<https://sedici.unlp.edu.ar/bitstream/handle/10915/31664/AUTINO;jsessionid=30C1E4EA401D2C5568439AA89C9422F2?sequence=1>

2-H.Hart, D.J. Hart y L.E. Craine, "Química Orgánica". Mc Graw Hill, México DF, México, 1995.

Fotocopias del libro disponibles en el Curso de Química Orgánica.

3- G. P. Romanelli, G. Blustein y D.M. Ruiz, "Problemas de química orgánica: Aplicados a las ciencias agrarias y forestales". EDULP, La Plata, 2020.

Disponible on line, Repositorio SEDICI, UNLP

<https://libros.unlp.edu.ar/index.php/unlp/catalog/view/1555/1537/4998-1>



Unidad temática III. Compuestos de interés biológico. Compuestos polifuncionales.

Las Unidades 9 a 12 brindarán al alumno el acceso al conocimiento de las propiedades de los compuestos heterocíclicos y de las principales biomoléculas, compuestos polifuncionales de cierta complejidad estructural.

9. Lípidos.

El alumno aprenderá a diferenciar grasas y aceites, y a caracterizarlos en función de índices relacionados con la estructura molecular de aquéllos. Aprenderá los rudimentos de su obtención a partir de materiales naturales, y su uso para preparar surfactantes. Podrá por ejemplo establecer relaciones entre la estructura de los fosfolípidos y las propiedades de las membranas celulares. Aprenderá además a reconocer los terpenoides, habituales constituyentes de los aceites esenciales, y los esteroides.

Estado natural. Clasificación.

Lípidos simples: Subdivisión del grupo. a) Acilgliceroles: Fórmulas, nomenclatura. Grasas, aceites. Propiedades físicas y químicas: hidrogenación, halogenación: índice de iodo; saponificación: índice de saponificación; Enranciamientos hidrolítico y oxidativo. Jabones y detergentes. b) Ceras. Composición y propiedades. *Comprobación experimental de propiedades físicas y químicas de muestras de acilglicéridos.*

Lípidos compuestos, terpenos, esteroides: Clasificación. a) Fosfolípidos: Estructuras, polaridad asociada. Acido fosfatídico y derivados. Lecitinas, cefalinas y esfingomielinas, estructuras. b) Glicolípidos. c) Terpenos: Clasificación, regla del isopreno. Ejemplos representativos. Esteroides: Clasificación, estructuras. Ejemplos representativos.

Bibliografía para la Unidad:

1-J. C. Autino; G. P. Romanelli y D.M. Ruiz, "Introducción a la Química Orgánica". EDULP, La Plata, 2013.

Disponible on line, Repositorio SEDICI, UNLP

<https://sedici.unlp.edu.ar/bitstream/handle/10915/31664/AUTINO;jsessionid=30C1E4EA401D2C5568439AA89C9422F2?sequence=1>

2-H.Hart, D.J. Hart y L.E. Craine, "Química Orgánica". Mc Graw Hill, México DF, México, 1995.

Fotocopias del libro disponibles en el Curso de Química Orgánica.

10. α -Aminoácidos, péptidos y proteínas

El alumno aprenderá las propiedades químicas características de los aminoácidos, y los rudimentos de algunos procedimientos para la desnaturalización y el aislamiento de proteínas y enzimas. El núcleo de la unidad es el estudio de la estructura y propiedades químicas de las proteínas.

α -Aminoácidos: Estructuras, configuración y propiedades físicas y fisicoquímicas



más importantes: Comportamiento anfotérico, punto isoeléctrico. Reacciones de los α -aminoácidos. *Comprobación experimental de propiedades físicas y químicas de los aminoácidos*. Enlace peptídico: Reacciones y caracterización. Estructura primaria de los polipéptidos. Proteínas: Concepto, composición, clasificación. Niveles de organización estructural. Propiedades físicas (punto isoeléctrico, desnaturalización, etc.) Propiedades químicas y reacciones de caracterización. Funciones biológicas. Enzimas: Concepto, funciones y especificidad. *Comprobación experimental de propiedades de las proteínas*.

1-J. C. Autino; G. P. Romanelli y D.M. Ruiz, "Introducción a la Química Orgánica". EDULP, La Plata, 2013.

Disponible on line, Repositorio SEDICI, UNLP

<https://sedici.unlp.edu.ar/bitstream/handle/10915/31664/AUTINO;jsessionid=30C1E4EA401D2C5568439AA89C9422F2?sequence=1>

2-H.Hart, D.J. Hart y L.E. Craine, "Química Orgánica". Mc Graw Hill, México DF, México, 1995.

Fotocopias del libro disponibles en el Curso de Química Orgánica.

11. Hidratos de carbono

Esta unidad aportará la capacidad para formular la estructura molecular de hidratos de carbono de variada complejidad, así como para reconocer las relaciones de isomería entre ejemplos. El alumno podrá correlacionar la estructura molecular de estos compuestos y de sus derivados con sus principales propiedades físicas y químicas. El eje temático de la unidad es el estudio de la estructura y propiedades químicas de estos compuestos de diferentes grados de complejidad.

Estado natural. Clasificación. Monosacáridos: Fórmulas estructurales. Configuración, series D y L. Epímeros. Fórmulas de proyección según Fischer y estructuras de Haworth. Anómeros; mutarrotación. Reacciones químicas más importantes. Glicósidos sencillos. Disacáridos: sacarosa, maltosa, celobiosa, galactosa. Enlace glicosídico; fórmulas estructurales. Propiedades físicas y químicas. Reacciones de caracterización. Hidrólisis de la sacarosa: Azúcar invertido. Polisacáridos de interés. Almidón y celulosa: estructuras, propiedades físicas y químicas. Hidrólisis enzimática. Reacciones de caracterización. *Comprobación experimental de propiedades físicas y químicas de monosacáridos, disacáridos y polisacáridos*.

1-J. C. Autino; G. P. Romanelli y D.M. Ruiz, "Introducción a la Química Orgánica". EDULP, La Plata, 2013.

Disponible on line, Repositorio SEDICI, UNLP

<https://sedici.unlp.edu.ar/bitstream/handle/10915/31664/AUTINO;jsessionid=30C1E4EA401D2C5568439AA89C9422F2?sequence=1>

2-H.Hart, D.J. Hart y L.E. Craine, "Química Orgánica". Mc Graw Hill, México DF, México, 1995.



Fotocopias del libro disponibles en el Curso de Química Orgánica.

12. Compuestos heterocíclicos.

El alumno aprenderá las propiedades químicas generales de los compuestos heterocíclicos sencillos, para luego realizar su aplicación a compuestos con estructuras de mayor complejidad como los nucleósidos, nucleótidos y polinucleótidos. Estudiará las características estructurales de ARNs y del ADN.

Compuestos heterocíclicos. Nomenclatura y clasificación: furano, pirrol, tiofeno, imidazol, indol, piridina, pirimidina y purina: estructuras, relación con compuestos obtenidos de fuentes naturales. Sus reacciones más importantes. Bases púricas y pirimidínicas.

Nucleósidos y nucleótidos: composición, estructura, ejemplos. Polinucleótidos. Otros nucleótidos de importancia biológica: AMP; ADP; ATP; NADH y FADH₂, estructura y función.

Ácidos nucleicos: ADN y ARN, estructuras. Estado natural y funciones biológicas. Hidrólisis.

1-J. C. Autino; G. P. Romanelli y D.M. Ruiz, "Introducción a la Química Orgánica". EDULP, La Plata, 2013.

Disponible on line, Repositorio SEDICI, UNLP

<https://sedici.unlp.edu.ar/bitstream/handle/10915/31664/AUTINO;jsessionid=30C1E4EA401D2C5568439AA89C9422F2?sequence=1>

2-H.Hart, D.J. Hart y L.E. Craine, "Química Orgánica". Mc Graw Hill, México DF, México, 1995.

Fotocopias del libro disponibles en el Curso de Química Orgánica.

13. Compuestos naturales de interés agro-forestal

Compuestos orgánicos presentes en las plantas: Metabolitos primarios y secundarios. Porfirinas, alcaloides, flavonoides, taninos y lignina: Definición, clasificación, función y ejemplos de interés.

Sustancias presentes en el suelo: Sustancias húmicas. Estructura, composición y función.

1-J. C. Autino; G. P. Romanelli y D.M. Ruiz, "Introducción a la Química Orgánica". EDULP, La Plata, 2013.

Disponible on line, Repositorio SEDICI, UNLP

<https://sedici.unlp.edu.ar/bitstream/handle/10915/31664/AUTINO;jsessionid=30C1E4EA401D2C5568439AA89C9422F2?sequence=1>

2-H.Hart, D.J. Hart y L.E. Craine, "Química Orgánica". Mc Graw Hill, México DF, México, 1995.

Fotocopias del libro disponibles en el Curso de Química Orgánica.



Metodología de Enseñanza

Las clases comprenderán, para cada unidad y en el orden siguiente, sesiones destinadas a:

- La presentación y fundamentación, considerando aspectos aplicativos;
- La comprobación experimental de propiedades (en el laboratorio) (unidades 3-13);
- La resolución de situaciones problemáticas (aplicación de los conceptos y saberes);
- La resolución de problemas de aplicación más abarcativos (actividad de integración),

(En estos dos últimos casos, la resolución de problemas es la estrategia didáctica seleccionada para promover la apropiación de conocimiento y desarrollo de actitudes, en especial la reflexión crítica sobre su propio proceso de aprendizaje.)

El presupuesto de tiempo adicional a las sesiones presenciales de asistencia obligatoria incluye:

- Tiempo adicional semanal estimado necesario para la aprehensión de los conceptos y contenidos *presenciales*: 4 horas semanales.

Además, se ofrece tiempo destinado a atender las consultas de los alumnos, para explicar y/o profundizar los conocimientos básicos ofrecidos en el curso, a razón de 10 horas semanales como mínimo.

Carga horaria discriminada por actividad curricular

Carga horaria discriminada por actividad curricular	Ámbito en que se desarrollan			
	Aula	Laboratorio/Gabinete computación/Otros	Campo	Total
Desarrollo teórico de contenidos	35			
Ejercitación práctica	31	14		
Proyectos				
Práctica de Intervención profesional				
Carga horaria total	66	14		80

Materiales didácticos



En este apartado cabe mencionar en primer lugar los modelos moleculares (de bolas y varillas) que se utilizan para el estudio de las estructuras moleculares. Durante el curso se utiliza también material de laboratorio: material convencional de vidrio, termómetros, materiales de hierro –trípodes, mecheros, difusores de calor-, productos químicos y solventes, etc. En cuanto a los materiales didácticos empleados durante las sesiones de fundamentación, se menciona el uso de pizarrón, y de proyecciones en aquellos casos en que la visualización de un esquema rigurosamente realizado resulta vital para la comprensión de un contenido. Por ejemplo, durante el estudio de la estructura de las proteínas, o del ADN.

Evaluación

- Acreditable mediante promoción sin examen final cuando, cumpliendo la reglamentación vigente en la Casa, el alumno apruebe las evaluaciones parciales con un promedio no inferior a 7,00 puntos, habiendo cumplido con un 80% de las actividades presenciales como mínimo.
- Acreditable mediante promoción con derecho a examen final cuando, según la reglamentación vigente, el alumno apruebe las evaluaciones parciales con calificaciones no inferiores a 4,00 puntos, habiendo cumplido con un 60% de las actividades presenciales como mínimo.

Sistema de promoción

De los saberes adquiridos por los alumnos:

El grado de adquisición e interrelación de conceptos y conocimientos se comprobará mediante dos pruebas parciales escritas correlativas, comprendiendo respectivamente las Unidades 1-8 y 9-13. Está previsto realizar la primera una vez finalizado el estudio de los contenidos de estructura y reactividad (Unidad Temática I), y los correspondientes al estudio de los hidrocarburos, sus derivados halogenados y los alcoholes, fenoles, éteres, aminas, aldehídos, cetonas, ácidos carboxílicos y derivados (desarrollo de la Unidad Temática II). La segunda se realizará al finalizar el curso. El examen final (para los alumnos promovidos con derecho al mismo) será escrito.

Los criterios de evaluación de los aprendizajes son: a) la apropiación de los conceptos desarrollados; b) la capacidad de interpretar y describir fenómenos a través de información incorporada por el alumno; c) el desarrollo de criterio para utilizar el conocimiento adquirido.

Evaluación del curso

Se realizarán encuentros periódicos del plantel docente, a este fin. Se procurará llevar a cabo la observación de clases, así como la realización de una encuesta interna, hacia la mitad del curso.

Cronograma de actividades



Semana	Unidad Temática	Contenidos
1	1	Introducción a la asignatura, formación de enlaces covalentes entre átomos de C.
2	1-2	Estudio de los efectos electrónicos y su incidencia en las propiedades de los compuestos orgánicos. Reactividad en Química Orgánica.
3	2-3	Hidrocarburos alifáticos. Nomenclatura de moléculas orgánicas sencillas.
4	2-3-4	Hidrocarburos aromáticos y compuestos orgánicos halogenados. Isomería.
5	5-6	Alcoholes, fenoles, aminas
6	7	Aldehidos, cetonas
7	8	Ácidos carboxílicos, ésteres, amidas
8	1-8	Primera evaluación parcial
9	9	Lípidos.
10	10	Aminoácidos, péptidos y proteínas
11	11	Hidratos de carbono
12	11	Hidratos de carbono
13	12	Compuestos heterocíclicos, ácidos nucleicos
14	13	Compuestos naturales de interés agro-forestal
15	13	Compuestos naturales de interés agro-forestal
16	9-13	Segunda evaluación parcial