



Ministerio de Cultura y Educación
 Universidad Nacional de San Luis
 Facultad de Ciencias de la Salud
 Departamento: Ciencias de la Nutrición
 Area: Area 3 Formación Básica

(Programa del año 2021)

I - Oferta Académica

Materia	Carrera	Plan	Año	Período
QUIMICA ORGANICA	LIC. EN NUTRICIÓN	11/20	09 2021	1° cuatrimestre
		C.D		

II - Equipo Docente

Docente	Función	Cargo	Dedicación
ORDEN, ALEJANDRO AGUSTIN	Prof. Responsable	P.Adj Exc	40 Hs
KURINA SANZ, MARCELA BEATRIZ	Prof. Colaborador	P.Tit. Exc	40 Hs
FERRARI, MONICA MARTA	Responsable de Práctico	A.1ra Simp	10 Hs
GUTIERREZ, EDUARDO LUCIANO	Responsable de Práctico	JTP Exc	40 Hs
PALAZZOLO, MARTIN ALEJANDRO	Responsable de Práctico	JTP Simp	10 Hs

III - Características del Curso

Credito Horario Semanal				
Teórico/Práctico	Teóricas	Prácticas de Aula	Práct. de lab/ camp/ Resid/ PIP, etc.	Total
Hs	2 Hs	2 Hs	Hs	4 Hs

Tipificación	Periodo
C - Teoría con prácticas de aula	1° Cuatrimestre

Duración			
Desde	Hasta	Cantidad de Semanas	Cantidad de Horas
05/04/2021	08/07/2021	15	60

IV - Fundamentación

El estudio de la química orgánica resulta una herramienta fundamental para el conocimiento de la composición básica de los alimentos así como la comprensión de los procesos bioquímicos involucrados en el metabolismo de los mismos, en situaciones normales o patológicas. Al ingresar a este curso, el alumno ha recibido una formación básica niveladora en química, la cual será afianzada y orientada hacia la nutrición. De esta manera, los temas comprenderán en una primera parte, capítulos básicos de la química orgánica como el estudio del enlace covalente, reacciones generales, isomería y estudio de grupos funcionales. En una segunda parte se abordará el estudio estructural de biomoléculas tales como hidratos de carbono, péptidos y proteínas, lípidos, colorantes naturales, ácidos nucleicos, vitaminas y coenzimas, necesarios para integrar los conocimientos del curso de química biológica que se dicta a continuación en el segundo cuatrimestre del mismo año.

V - Objetivos / Resultados de Aprendizaje

- 1.-Alcanzar un adecuado conocimiento de la relación estructura molecular y las propiedades físico-químicas de los compuestos orgánicos.
- 2.-Alcanzar un adecuado manejo de la nomenclatura de los mismos.

3.-Comprender en forma básica las principales reacciones que operan en las moléculas orgánicas y su correlación con sistemas biológicos.

4.-Alcanzar un conocimiento básico de las biomoléculas componentes de organismos vivos.

5.-Relacionar la importancia de la química orgánica en la comprensión del metabolismo.

VI - Contenidos

I PARTE: CONCEPTOS BASICOS EN QUÍMICA ORGÁNICA

TEMA 1. Introducción a la química orgánica. Importancia de su estudio en nutrición. Estructura atómica. Enlace químico. Electronegatividad. Enlace iónico y covalente. Momentos dipolares. Interacciones intermoleculares a través de uniones puente de hidrógeno, fuerzas de Van der Waals e interacciones iónicas.

TEMA 2. Grupos funcionales con enlaces simples. Alcanos. Cicloalcanos. Grupos alquilo. Halogenuros de alquilo. Alcoholes. Éteres. Epóxidos. Aminas. Tioles y sulfuros. Nomenclatura. Propiedades.

TEMA 3. Grupos funcionales con múltiples enlaces. Alquenos. Nomenclatura. Alquinos. Nomenclatura. Benceno. Aromaticidad. Aldehídos y cetonas. Ácidos carboxílicos y derivados: halogenuros de ácido, anhídridos, ésteres y amidas. Tioésteres, fosfoésteres, fosfoanhídros. Nomenclatura, características generales y propiedades.

TEMA 4. Isomería. Isómeros estructurales. Isómeros de posición, de función y de cadena. Estereoisomería. Isomería geométrica. Isomería óptica. Quiralidad. Configuración. Enantiómeros y diastereómeros. Mezcla racémica. Actividad óptica. Importancia biológica. Estereoespecificidad en las interacciones biológicas.

TEMA 5. Reacciones en química orgánica implicadas en el metabolismo celular: Oxidaciones y reducciones. Reacciones de formación y de ruptura de enlaces carbono-carbono. Nucleofilia y electrofilia. Isomerizaciones y eliminaciones. Sustituciones. Reacciones de transferencia de grupos. Ácidos y bases. Conceptos de Browsted-Lowry y de Lewis.

II PARTE: BIOMOLÉCULAS

TEMA 6. Hidratos de carbono. Clasificación. Monosacáridos. Aldosas y cetosas. Configuración. Azúcares D y L. Estructuras cíclicas. Anómeros. Alditoles. Derivados biológicamente importantes. Enlace glicosídico. Disacáridos. Estructura de maltosa, lactosa y sacarosa. Edulcorantes naturales y sintéticos. Polisacáridos. Clasificación. Polisacáridos de reserva: almidón y glucógeno. Descripción estructural. Polisacáridos estructurales. Celulosa.

TEMA 7. Aminoácidos. Estructura y clasificación. Propiedades. Enlace peptídico. Proteínas. Clasificación. Estructura primaria. Estructura secundaria: alfa-hélice y hoja plegada beta. Estructura terciaria y cuaternaria. Funciones. Ejemplo de estructura proteica: hemoglobina. Importancia de aminoácidos y proteínas en la dieta. Patologías asociadas a los mismos.

TEMA 8. Lípidos. Clasificación y estructura. Ácidos grasos saturados e insaturados. Ácidos grasos esenciales. Propiedades físicas y químicas. Triacilglicéridos. Fosfoglicéridos. Ceras. Derivados de ácidos grasos biológicamente activos. Colesterol y ácidos biliares. Hormonas esteroidales.

TEMA 9. Compuestos heterocíclicos. Estructura y propiedades de algunos ejemplos de interés biológico. Bases púricas y pirimídicas. Ejemplos: cafeína y Aciclovir. Nucleótidos y nucleósidos. Compuestos con enlace fosfato. Ácidos nucleicos. Apareamiento de bases. Estructura del ADN y ARN. Modelo de Watson y Crick. Cofactores enzimáticos, intermediarios metabólicos y señales químicas: ATP, NAD(P)H, FMN y FAD, Coenzima A, AMPc y GMPc. Ácido úrico.

TEMA 10. Vitaminas. Características generales. Clasificación. Vitaminas liposolubles: Vitamina A, D, E y K. Vitaminas hidrosolubles: vitamina C, B1, B2, B6, niacina, ácido fólico, B12, ácido pantoténico, biotina. Estructura. Rol biológico.

VII - Plan de Trabajos Prácticos

TP 1. Química orgánica: alimentación y salud. Tabla Periódica. Electrones de valencia. Enlace covalente y enlace iónico. Regla del octeto: Estructuras de Lewis. Electronegatividad. Polaridad del enlace covalente. Interacciones intermoleculares.

TP 2. Grupos funcionales con enlaces simples.

TP 3. Grupos funcionales con dobles y triples enlaces.

TP 4. Isomería.

TP 5. Metabolismo y reacciones en química orgánica. Acidez y Basicidad.

TP 6. Guía de estudios sobre hidratos de carbono.

TP 7. Guía de estudios sobre aminoácidos, péptidos y proteínas.

TP 8. Guía de estudios sobre lípidos.

TP 9. Guía de estudios sobre bases nitrogenadas, nucleósidos, nucleótidos y ácidos nucleicos.

TP 10. Guía de estudios sobre vitaminas.

VIII - Regimen de Aprobación

La asignatura Química Orgánica para la carrera de Licenciatura en Nutrición tendrá la modalidad virtual de clases teóricas y clases prácticas con consultas sobre las dudas surgidas en la resolución de los ejercicios. Para ello se utilizará como vía oficial las aulas de Google Classroom, a la cual se tendrán que vincular los/as alumnos/as oportunamente a través de un código de acceso.

Para regularizar la materia, los/as alumnos/as deberán presentar de manera personal e individual y en tiempo y forma, las guías de trabajos prácticos (TPs) asignadas oportunamente. Para resolver las guías, tendrán disponible material bibliográfico y las explicaciones en las clases teóricas en video y pdf. Además tendrán semanalmente una clase de TPs en modalidad virtual y sincrónica con los Jefes de Trabajos Prácticos. Las guías serán revisadas por los docentes y aquellas que no estén completas o presenten errores importantes serán devueltas para su corrección y tendrán un plazo de 48 hs para volver a enviarlas en las condiciones requeridas. Sólo habrá una instancia de revisión/corrección de cada TP. Es requisito para regularizar la materia la entrega del 100% de los TPs y la aprobación del 70% de los mismos. Si alguno de los TPs es presentado fuera de la fecha estipulada se considera no aprobado. Sin embargo, deberá presentarlo previo al parcial para poder rendirlo. En caso de no cumplimentar este requisito se perderá el carácter de alumno regular.

La evaluación del progreso de los estudiantes será a través de 2 exámenes parciales escritas y virtuales, con sistema de opciones múltiples, los cuales se aprobarán con el 70%. Para alcanzar la condición de alumno regular los alumnos deberán aprobar el 100% de los exámenes parciales. Cada uno de los mismos tendrá dos recuperaciones de acuerdo a la reglamentación vigente (Ordenanza 13/03-CS y su modificatoria 32/14-CS). La primera se llevará a cabo en no menos de 48 hs de haber publicado los resultados y la segunda se realizará al finalizar el cuatrimestre. Serán contempladas las excepciones previstas en dicha reglamentación. Los alumnos que hayan regularizado la materia deberán rendir un examen final para su total aprobación.

Aprobación del curso a través del régimen de promoción sin examen final. Los/as alumnos/as deberán cumplimentar los mismos requisitos que se establecen para la regularidad. La evaluación será a través de 2 exámenes parciales escritas con sistema de opciones múltiples, y además constará de un tercer examen integrador al final del cuatrimestre. Para alcanzar la condición de alumno promocional, deberán aprobar el 100% de los exámenes parciales, de los cuales sólo una podrá ser recuperada una única vez (sin excepción), exceptuando el examen integrador, el cual deberá ser aprobado de primera

instancia.

Los exámenes finales serán orales y/o escritos a determinar oportunamente.

Podrán rendir examen final en condición de Libre aquellos/as alumnos/as que:

- a) hayan cumplido con lo establecido en el Artículo 23° de la Ordenanza 13/03 y no hayan aprobado las evaluaciones propuestas.
- b) no hayan iniciado el cursado.
- c) deseen avanzar en sus estudios.

El Tribunal Examinador será el mismo que para los/as alumnos/as regulares, y serán examinados sobre el último programa vigente del curso. Como requisito, la semana previa al examen, quienes se presenten a rendir examen deberán entregar las guías de trabajos prácticos completas, las cuales serán visadas por los docentes y devueltas al alumno/a en un plazo de 48 hs.

El examen consistirá en dos partes: una primera evaluación escrita a desarrollar, que en caso de aprobar, permitirá al alumno/a rendir la segunda parte del examen con características similares a la de los Alumnos Regulares. En caso de no aprobar alguna de estas instancias, permanecerán en condición de Alumnos Libres.

IX - Bibliografía Básica

[1] - QUÍMICA ORGÁNICA. J. Mc Murry. 6ta Edición 2004. Ed Thompson.

[2] - QUIMICA ORGANICA. Paula Yurkanis Bruice. 5ts edición. 2008. Pearson Prentice Hall

[3] - PRINCIPIOS DE BIOQUIMICA. Albert L. Lehninger. 4ta Edición. 2005 Omega.

[4] - APRENDIENDO QUÍMICA ORGÁNICA. Cirelli, Deluca, Du Mortier. 2da edición 2008. Eudeba.

X - Bibliografía Complementaria

[1] - Links a videos tutoriales en youtube y páginas web analizadas y seleccionadas cuidadosamente por el plantel docente.

XI - Resumen de Objetivos

XII - Resumen del Programa

XIII - Imprevistos

XIV - Otros