

PROGRAMA DE ASIGNATURA

1. UNIDAD ACADÉMICA:

Programa Académico de Bachillerato

2. IDENTIFICACIÓN DE LA ASIGNATURA:

Nombre de la asignatura: **QUÍMICA ORGÁNICA**

Requisitos: Química 2

Período: Primer Semestre 2024

Coordinador del área: Dr. Carlos Garrido

Coordinador de la asignatura: Dr. Carlos Areche

Profesores cátedra	Ayudante	Profesores de Laboratorio
Carlos Areche Francisco Salgado	Carlos Areche	- Francisco Salgado - Nicolás Cifuentes

3. HORAS DE TRABAJO:

Cátedra	3,0 horas semanales
Ayudantía	1,5 horas semanales
Laboratorios	12 sesiones de 3 horas cada una

4. OBJETIVO GENERAL DE LA ASIGNATURA/ RESULTADOS DE APRENDIZAJE

Esta asignatura permite al estudiante adquirir una base sólida en los principios y conceptos más importantes de la química orgánica. El enfoque y su profundidad son adecuados para estudiantes de diversas especialidades como la biología, ciencias relacionadas con la salud, agronomía y otros. El interés del curso se ha centrado en los conceptos básicos de química orgánica, necesarios para la comprensión de las moléculas y sistemas biológicos, para así entender que las reacciones de los procesos bioquímicos se corresponden con las reacciones generales de la química orgánica.

5. OBJETIVOS ESPECÍFICOS DE LA ASIGNATURA

- Reconocer los tipos de enlace que unen los átomos de las moléculas orgánicas y su relación con la estructura molecular, propiedades físicas y reactividad química.
- Comprender la nomenclatura básica de los compuestos orgánicos.
- Comprender nociones básicas para determinar la estructura molecular.
- Reconocer las reacciones esenciales de los alcanos, alquenos, alquinos, derivados halogenados, compuestos aromáticos, alcoholes, carbonilos, ácidos carboxílicos y sus derivados y aminas.
- Comprender las nociones y reacciones esenciales de las macromoléculas incluyendo carbohidratos, proteínas, lípidos y ácidos nucleicos.
- Adquirir experiencia experimental esencial para el manejo de las reacciones orgánicas.

6. SABERES / CONTENIDOS

1. Introducción a la Química Orgánica

Sistematización en grupos funcionales. Enlace químico, energía y estabilidad. Orbitales moleculares. Hibridación de orbitales. Ángulos de enlace. Isomería

2. Hidrocarburos Alifáticos y Alicíclicos

2.1 Alcanos y cicloalcanos. Nomenclatura.

Estructura e Isomería; representación tridimensional y conformaciones. Estructuras y propiedades físicas. Propiedades químicas correlación estructural. Ruptura de enlace homo y heterolítica.

Reacciones de Halogenación y oxidación (combustión).

2.2 Alquenos y cicloalquenos. Nomenclatura e Isomería. Correlación entre estructuras y propiedades físicas y químicas. Reacciones de adición electrofílica y estabilidad de carbocationes. Reacciones de oxidación y de reducción.

2.3 Alquinos. Nomenclatura. Estructura y propiedades físicas y químicas. Acidez, reactividad de alquinos.

3. **Hidrocarburos Aromáticos**

3.1 Estructura y Nomenclatura. Propiedades físicas y químicas. Resonancia y Aromaticidad.

3.2 Reactividad y efectos de los sustituyentes. Sustitución aromática electrofílica; halogenación, nitración, alquilaciones y acilaciones.

4. **Reacciones de sustitución y eliminación de los haluros de alquilo**

4.1 Nomenclatura: Estructura y propiedades físicas y químicas.

- Mecanismos de las reacciones de sustitución SN_1 y SN_2 .
- Factores que afectan los tipos de sustitución. Competencia entre el tipo de sustitución.

4.2 Mecanismos de las reacciones de eliminación E_1 y E_2 .

- Factores y competencias que influyen entre las reacciones E_1 y E_2 .

4.3 Competencias entre los mecanismos de sustitución y eliminación.

5. **Aldehídos y Cetonas**

Nomenclatura. Estructura y propiedades físicas y químicas. Acidez, enolación y formación de carbaniones. Reacciones de condensación de tipo aldólico. Adición de nucleófilos al carbono carbonílico. Reacciones de oxidación y de reducción.

6. **Ácidos y Derivados**

6.1 Ácidos Carboxílicos y sus derivados. (Haluros de acilo, ésteres, amidas y anhídridos). Clasificación y Nomenclatura. Propiedades físicas y químicas. Acidez. Formación de derivados. Reacciones de hidrólisis, alcoholisis y amonólisis de derivados de ácidos. Reducción. Penicilinas y Cefalosporinas.

7. **Aminas**

Clasificación y Nomenclatura. Estereoquímica e inversión de la configuración. Propiedades físicas y químicas. Basicidad. Reacciones de alquilación y de acilación. Aminas de interés biológico. (sulfas y colorantes).

8. **Hidratos de Carbono**

Nomenclatura y clasificación. Estereoquímica y actividad óptica. Fórmula de proyecciones de Fischer y Haworth. Anomería y Mutarrotación. Enlace glicosídico y polisacáridos. Reacciones químicas: a) oxidación b) hidrólisis c) glicosidación. Azúcares reductores. Sacáridos de interés biológico.

9. Lípidos

Lípidos simples: grasas y aceites. Terpenos, esteroides, ceras y prostaglandinas. Lípidos complejos: fosfolípidos y esfingolípidos.

10. Aminoácidos y Proteínas

10.1 Aminoácidos. Clasificación y nomenclatura. Estructuras, esteroisomería y asimetría. Propiedades físicas y químicas. Comportamiento ácido-base. Puntos isoeléctricos e isoiónico. Reactividad química.

10.2 Péptidos. Estructuras y enlace peptídico.

10.3 Proteínas. Clasificación. Estructuras y conformación de cadenas. Propiedades físico-químicas. Desnaturalización e Hidrólisis. Estructuras de interés biológico.

11. Ácidos Nucleicos

Estructura de las unidades de bases (purínicas y pirimidínicas). Estructuras de nucleósidos y nucleótidos. Polinucleótidos: ADN y ARN; propiedades físico-químicas.

7. METODOLOGÍA

- Clases expositivas.
- Sesiones de laboratorio y ayudantía.

8. EVALUACIÓN Y PONDERACIONES

8.1. Estructura de pruebas y ponderaciones

CÁTEDRA:

Cátedra	Ponderación
Evaluación parcial 1 (PP1)	33,3%
Evaluación parcial 2 (PP2)	33,3%
Evaluación parcial 3 (PP3)	33,4%
NOTA PRESENTACIÓN CÁTEDRA (NPC): $NPC = (PP1 + PP2 + PP3)/3$ Las fechas de las evaluaciones parciales se fijarán una vez que se inicie el curso	

CONTROLES: AYUDANTÍA

Controles	Ponderación
*Controles (C)	10%

*Considera solo para el cálculo de la Nota Final (NF), una vez aprobado el curso.

LABORATORIO:

Laboratorio	Ponderación
Promedio (5 controles) PC	70%
Informes (5 informes) ILAB	30%
NOTA PRESENTACIÓN LABORATORIO (NPL): $NPL = PC \times 0,70 + ILAB \times 0,30$	

8.2. Fórmula para el cálculo de la nota de presentación (NP) a examen.

8.2.1 Cátedra:

* Podrán conservar la nota de presentación de cátedra (NPC) a examen todos los estudiantes que presenten un promedio de las evaluaciones PP1, PP2 y PP3 igual o superior a **cuatro coma cinco (4,5)**.

** La nota de presentación **de cátedra (NPC) a examen**, estará constituida **SOLO por el promedio de las evaluaciones parciales (PP1, PP2 y PP3)**, la cual será equivalente al 70% de la nota final, mientras que la nota del examen será equivalente al 30%.

Examen Final Cátedra (EC): 30 %

Los estudiantes que posean una nota entre 3,5 y 4,44 deben presentarse a rendir examen.
La nota mínima de presentación al examen final será 3,5.

Fórmula para el cálculo de la nota final de Cátedra (NFC):

$$NFC = NPC \times 0,7 + EC \times 0,3$$

8.2.2 Laboratorio:

* Podrán conserva la nota de presentación de laboratorio (NPL) a **examen de laboratorio**, aquellos estudiantes que presenten una **NPL** igual o superior a **4,0**. Quienes ponderen una nota de presentación inferior a 4,0, esta será equivalente al 70% de la nota final, mientras que la nota del examen será equivalente al 30% restante.

Examen Final Laboratorio (EFL): 30%

- **Los estudiantes que posean una nota entre 3,5 y 3,9 deben presentarse a rendir examen.**
- La nota mínima de presentación al examen final será 3,5.

Fórmula para el cálculo de la nota final de Laboratorio (NFLAB):

$$\text{NFLAB} = \text{NPL} \times 0,7 + \text{EFL} \times 0,3$$

8.3 Nota Final del curso (una vez aprobado el curso)

$$\text{Nota Final (NF)} = \text{NFC} \times 0,60 + \text{NFLAB} \times 0,3 + \text{C} \times 0,10$$

9. REQUISITOS DE APROBACIÓN

Requisitos	
Nota Final de Cátedra	Igual o superior a 4,0
Nota Final de Laboratorio	Igual o superior a 4,0
Actividades Prácticas	100% de asistencia

9.1 Fórmulas de Recuperación

A continuación, se detalla los mecanismos para recuperar los controles y pruebas, debidamente ya justificadas, indicadas en el ítem 9.2. En el caso de que el/la estudiante no justifique una o más evaluaciones, estas serán calificadas con la **nota mínima de uno coma cero (1,0)**.

- **Ayudantías y Laboratorios:** La inasistencia a un control justificado se reagendará en la siguiente sesión.

- **Evaluación parciales (PP1-PP3):**

- **Inasistencia a 1 prueba:** La inasistencia a una prueba parcial, se coordinará con el/los profesor (es) de cátedra. (fecha y hora a confirmar).

- **La inasistencia a más de una prueba parcial de cátedra es motivo de reprobación del curso.**

9.2. Situaciones a justificar:

- Por motivos de salud: Se debe ingresar a través de UCampus, al módulo de solicitudes y seleccionar la opción de justificación de inasistencias. Debe adjuntar el certificado médico y comprobante de pago correspondiente.
- Por motivos personales/sociales: Solicitar justificación a la Trabajadora Social del Programa (asobachi@uchile.cl) quien evaluará la situación y solicitará respaldos.

El/la estudiante tendrá un plazo de 48 horas una vez reincorporado a las actividades académicas para enviar la documentación correspondiente.

10. VARIOS

Las **situaciones no cubiertas** por este programa se resolverán por las disposiciones del reglamento de Bachillerato.

11. BIBLIOGRAFÍA

Obligatoria:

1. Química Orgánica. L.G. Wade. 9ª Edición. Pearson (2017).
2. Química Orgánica. Paula Yurkanis Bruice. 5ª Edición. Pearson -Prentice Hall (2008)
3. Química Orgánica. David Klein. 5ª Edición. (2013)

Complementaria:

1. Organic Chemistry. Solomons G. 6th Edición. John Wiley & Sons (1996).
2. Química Orgánica. Hart-Craine.Hart. 9ª Edición. Mc.Graw-Hill (1995).