

## PROGRAMA DE ASIGNATURA

### 1. UNIDAD ACADÉMICA:

Programa Académico de Bachillerato

### 2. IDENTIFICACIÓN DE LA ASIGNATURA:

Nombre de la signatura: **QUÍMICA ORGÁNICA**

Requisitos: Química 2

Período: Segundo Semestre 2022

Coordinador del área: Carlos Garrido

Coordinador de la asignatura: Carlos Areche

Profesores cátedra	Ayudante
- Carlos Areche - Francisco Salgado	Francisco Salgado

### 3. HORAS DE TRABAJO (semanales)

Cátedra	3,0 horas
Ayudantía	1,5 horas
Laboratorios	No tiene. Se considerará el realizado el primer semestre 2022.

### 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

- Estructura y Nomenclatura. Propiedades físicas y químicas. Resonancia y Aromaticidad.
- Reactividad y efectos de los sustituyentes. Sustitución aromáticas 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.

6.2 Ácidos fosfóricos, ésteres y anhídridos. Hidrólisis y fosforilación. ATP-ADP.

#### 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. **Espectroscopía**

- Nociones fundamentales de espectroscopía electrónica y vibracional. UV-visible, IR; H-NMR y EM.

## 9. 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.

## 10. Lípidos

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

## 11. Aminoácidos y Proteínas

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

11.2 Péptidos. Estructuras y enlace peptídico.

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

## 12. 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 de Cátedra
- Sesiones de ayudantía.

## 8. EVALUACIÓN Y PONDERACIONES

### 8.1. Estructura de pruebas y ponderaciones

#### CÁTEDRA:

Cátedra	Ponderación
Evaluación parcial 1 (PP1)	<b>33,3%</b>
Evaluación parcial 2 (PP2)	<b>33,3%</b>
Evaluación parcial 3 (PP3)	<b>33,4%</b>
<b>NOTA PRESENTACIÓN CÁTEDRA (NPC): NPC = (PP1 + PP2 + PP3)/3</b>	

**CONTROLES:**

Controles	Ponderación
*Controles (C)	<b>15%</b>

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

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

*\*Se podrán eximir del **examen de cátedra** todos los estudiantes que presenten un promedio de las evaluaciones PP1, PP2 y PP3 igual o superior a **cuatro coma cero (4,0)**.*

*\*\* La nota de presentación al **examen de cátedra**, 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 (Ex C): 30 %

**Los alumnos 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 Cátedra (NFC):

$$\mathbf{NFC = NPC \times 0,7 + Ex\ C \times 0,3}$$

**8.3 Laboratorio:**

*La nota final de Laboratorio (NFLAB) es la que obtuvo el primer semestre 2022.*

**8.4 Nota Final del curso**

**Nota Final (NF)**

La **NOTA FINAL** del curso se calculará según un algoritmo matemático, siempre y cuando el (la) estudiante tenga aprobado Cátedra y Laboratorio por separado. Si en definitiva, para la realización del curso del segundo semestre 2022 el estudiante reprueba la cátedra, la nota final (NF) del curso será dicha nota:

$$\mathbf{Nota\ Final\ (NF) = NFC \times 0,55 + NFLAB \times 0,3 + C \times 0,15}$$

## 9. REQUISITOS DE APROBACIÓN

Requisitos	
Nota Final de Cátedra	<b>Igual o superior a 4,0</b>

### 9.1. Situaciones a justificar:

La inasistencia a actividades obligatorias deberá ser justificada según se indica:

- Por motivos de salud: presentar certificado médico y comprobante de pago en la Secretaría de Estudios.
- Por motivos personales/sociales: solicitar justificación a 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 presentar o enviar la documentación correspondiente.

### 9.2 Fórmulas de Recuperación

A continuación, se detalla los mecanismos para recuperar los controles y pruebas, debidamente ya justificadas, indicadas en el ítem 9.1. 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:** La inasistencia justificada a un control se reagendará en la siguiente sesión.

#### Evaluación parcial (PP1-PP3):

- **Inasistencia a una prueba:** La inasistencia a una evaluación parcial, podrá ser rendida una vez justificada. La fecha y hora de la prueba serán coordinadas con los profesores de la asignatura.
- **Inasistencia a dos o más pruebas:** La inasistencia justificada a más de una evaluación parcial, se coordinará con los profesores de la asignatura.

## 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).