

**Química orgánica**

Código: 101893  
Créditos ECTS: 3

Titulación	Tipo	Curso	Semestre
2501230 Ciencias Biomédicas	OB	1	1

### Contacto

Nombre: José Luis Bourdelande Fernández  
Correo electrónico: JoseLuis.Bourdelande@uab.cat

### Uso de idiomas

Lengua vehicular mayoritaria: español (spa)  
Algún grupo íntegramente en inglés: No  
Algún grupo íntegramente en catalán: No  
Algún grupo íntegramente en español: No

### Otras observaciones sobre los idiomas

Las hojas de problemas y los ejercicios de evaluación se entregarán en lengua catalana.

### Prerequisitos

Los alumnos deben tener claro el contenido de la asignatura de Química que se imparte en primero y segundo de Bachillerato.

### Objetivos y contextualización

La Química Orgánica estudia la reactividad del carbono. Dado que los seres vivos están formados por moléculas basadas en el átomo de carbono, la Química Orgánica es una materia fundamental para entender los procesos vitales de estos seres.

Se dan ideas básicas sobre relaciones energéticas, equilibrio químico, análisis conformacional y estereoquímica de los compuestos orgánicos. Se estudian los diferentes grupos funcionales y se relaciona la estructura de los compuestos con la reactividad.

### Competencias

- Comunicar y aplicar los conocimientos en el debate público y cultural.
- Desarrollar conocimiento científico, pensamiento crítico y creatividad.
- Desarrollar estrategias de aprendizaje autónomo.
- Desarrollar habilidades de autoaprendizaje y motivación para continuar su formación a nivel de postgrado.
- Identificar y comprender los continuos avances y retos en la investigación.
- Trabajar como parte de un grupo junto con otros profesionales, comprender sus puntos de vista y cooperar de forma constructiva.

### Resultados de aprendizaje

1. Comunicar y aplicar los conocimientos en el debate público y cultural.

2. Desarrollar conocimiento científico, pensamiento crítico y creatividad.
3. Desarrollar estrategias de aprendizaje autónomo.
4. Desarrollar habilidades de autoaprendizaje y motivación para continuar su formación a nivel de postgrado.
5. Identificar y comprender los continuos avances y retos en la investigación.
6. Trabajar como parte de un grupo junto con otros profesionales, comprender sus puntos de vista y cooperar de forma constructiva.

## Contenido

### Tema 1. Introducción a la Química Orgánica

Estructuras de Lewis, resonancia, geometría molecular. Estabilidad cinética y termodinámica de las cadenas carbonadas. Estructuras y fórmulas de las moléculas orgánicas.

### Tema 2. Compuestos Orgánicos

Clasificación de los compuestos orgánicos: grupos funcionales; grado de oxidación; nomenclatura, propiedades físicas y estructura molecular.

### Tema 3. Análisis conformacional y estereoquímica

Isomería constitucional. Isómeros conformacionales. Isomería Z-E de los alquenos. Estereoisómeros: enantiómeros y diastereómeros. Quiralidad y sus condiciones. Actividad óptica. Configuración: representación y nomenclatura. Mezclas racémicas. Compuestos con más de un centro estereogénico: formas meso. Compuestos quirales y su importancia en los seres vivos.

### Tema 4. Reacciones orgánicas en sistemas biológicos

Introducción a las reacciones orgánicas. Intermedios de reacción. Clasificación de las reacciones orgánicas: reacciones de adición, sustitución y eliminación. Reacciones de oxidación y reducción.

## Metodología

El alumno adquiere los conocimientos propios de la asignatura asistiendo a las clases de teoría que complementará con el estudio individualizado.

### Clases de problemas

El alumno consolida los conocimientos adquiridos en las clases de teoría mediante la resolución de problemas. Se entregará un dossier de ejercicios que deberán ir resolviendo a lo largo del curso. Una parte seleccionada de estos ejercicios será resuelta por los profesores de problemas para que aprendan la metodología adecuada para encontrar las soluciones. Durante este proceso se intentará que la participación del alumnado sea importante. El profesorado ayudará a desarrollar el sentido crítico y el razonamiento lógico, a fin de aumentar la capacidad de los alumnos de resolver problemas.

### Clases de Prácticas

Las clases de laboratorio se centran en el aprendizaje de las técnicas básicas y en familiarizar al alumno con las condiciones de seguridad que requiere la manipulación de productos químicos. Para poder asistir a las sesiones de prácticas de laboratorio es necesario que el estudiante justifique haber superado las pruebas de seguridad que encontrará en el Campus Virtual y ser conocedor y aceptar las normas de funcionamiento de los laboratorios de la Facultad de Biociencias.

## Actividades

Título	Horas	ECTS	Resultados de aprendizaje
--------	-------	------	---------------------------

**Tipo: Dirigidas**

Clases teóricas	20	0,8	1, 2, 3, 4, 5, 6
Problemas	4	0,16	1, 2, 3, 4, 6
Prácticas de Laboratorio	8	0,32	2, 3, 4, 5, 6

**Tipo: Supervisadas**

tutorías personales	1	0,04	2, 3, 4, 5
---------------------	---	------	------------

**Tipo: Autónomas**

Estudio	30	1,2	2, 3, 4, 5, 6
Resolución de problemas	8	0,32	2, 3, 4, 5, 6

**Evaluación**

Se hará una evaluación continuada de las competencias que incluirá un trabajo y pruebas escritas.

El sistema se organiza en 3 módulos, cada uno de los cuales tendrá asignado un peso específico en la calificación final:

- Módulo de trabajo escrito: se evaluará el aprendizaje y utilización de un programa gratuito de nomenclatura y dibujo molecular con un trabajo individual. Este módulo tendrá un peso global del 10%.
- Módulo de Laboratorio: se evaluará un informe de las prácticas de laboratorio con un peso del 10%.
- Módulo de pruebas parciales escritas: constará de dos pruebas parciales con un peso del 40% la primera, y del 40% en la segunda.

Para superar la asignatura es necesario sacar al menos 4 puntos sobre 10 en cada una de las dos pruebas parciales escritas y hay que haber hecho y aprobado el trabajo de nomenclatura y las prácticas de laboratorio. La asignatura se considerará superada cuando el promedio de los módulos sea igual o superior a 5 puntos sobre 10.

Los alumnos que no superen el primer examen parcial podrán hacer un examen de recuperación.

Los alumnos que finalmente no obtengan la calificación mínima requerida para poder superar cada una de las pruebas del módulo de pruebas parciales escritas o la calificación mínima para poder superar el módulo de trabajos escritos o el módulo de Laboratorio, no aprobarán la asignatura. En este caso, la calificación final máxima será un 4.

A partir de la segunda matrícula de la asignatura no será necesario que el alumno realice el módulo de laboratorio ni el módulo de trabajo escrito si logró las competencias de estas partes de la asignatura en el curso anterior.

Un estudiante obtendrá la calificación de **No Evaluable** cuando el número de actividades de evaluación realizadas sea inferior al 50% de las programadas para la asignatura (el trabajo, las dos pruebas parciales y las dos sesiones de prácticas).

**Actividades de evaluación**

Título	Peso	Horas	ECTS	Resultados de aprendizaje
Examen de teoría y problemas	100%	4	0,16	1, 2, 3, 4, 5, 6

## Bibliografía

- 1.- Timberlake, K.C. QUIMICA: Una Introducción a la Química General, Orgánica y Biológica, 10ª Ed. Ed. Cedro, Pearson Educación, S.A. **2011** (ISBN 978-84-8322-809-8).
- 2.- Holum, J.R. *Elements of General, Organic and Biological Chemistry*, 9th Ed., **1995**, John Wiley & Sons Publishing. *Fundamentals of General, Organic and Biological Chemistry*, 5th Ed., **1994**.
- 3.- Bruice, P.Y. *Essential Organic Chemistry*, 3<sup>rd</sup> Ed. Ed. Prentice Hall, 2014 (ISBN-10: 0321937716, ISBN-13: 9780321937711).
- 4.- Solomons T.W.G. *Química Orgánica*, 3ª Ed. Ed. Limusa S.A., **2011** (Vol. 1: ISBN 10: [6070506960](#) / ISBN 13: [9786070506963](#); Vol 2: ISBN 10: [6070506979](#) ISBN 13: [9786070506970](#))
- 5.- Carey F.A., Giuliano R.M. *Química Orgánica*, 9ª Ed. Ed. McGraw-Hill, **2014** (ISBN: 00001367MX).
- 6.- Química, (*un proyecto para la A.C.S.*). Editorial Reverte. **2007**.
- 7.- IUPAC Nomenclature of Organic Chemistry: <http://www.acdlabs.com/iupac/nomenclature/>
- 8.- <http://www.freechemsketch.com>
- 9.- Pulido F. Nomenclatura de Química Orgánica:  
[http://es.slideshare.net/manoa21/nomenclatura-quimicaorganica-29646851?next\\_slideshow=1](http://es.slideshare.net/manoa21/nomenclatura-quimicaorganica-29646851?next_slideshow=1)
- 10.- Rosso V. Química Orgánica Nomenclatura:  
<http://es.slideshare.net/verorosso/quimica-orgnica-nomenclatura?qid=09239331-ba5c-4096-9104-dd4cb26fe6308>
- 11.- Hernández Santadaría J.A. Formulació i Nomenclatura de Química Orgànica.:  
<http://es.slideshare.net/joseangelb7/formulacio-i-nomenclatura-organica?related=2>