

## Análisis orgánico (F. Ciencias) Guía docente 2025-26

# **PRESENTACIÓN**

## Breve descripción:

La asignatura da una visión general de los métodos espectroscópicos más utilizados en Química Orgánica. Se pretende que el alumno/a conozca los medios y criterios de trabajo que le permitan identificar o confirmar la estructura de compuestos orgánicos polifuncionales. El curso trata la teoría, la instrumentación y las correlaciones espectro-estructura de las técnicas espectroscópicas mayoritarias.

• Titulación: Grado en Química y Doble Grado en Química-Bioquímica

 Módulo/Materia: Módulo II: Fundamentos teóricos de la química (Química Orgánica)

• ECTS: 6 ECTS (150 h.)

• Curso, semestre: 3° - Primer semestre

• Carácter: Asignatura obligatoria

• Profesor responsable: Dra. Elena Lizarraga

• Idioma: Castellano

• Aula, Horario: Lunes 11h., Martes 11 h., Jueves 9 h., Viernes 10 h. (Aula 34)

# RESULTADOS DE APRENDIZAJE (Competencias)

**CB2:** Que los estudiantes sepan aplicar sus conocimientos a su trabajo o vocación de una forma profesional y posean las competencias que suelen demostrarse por medio de la elaboración y defensa de argumentos y la resolución de problemas dentro de su área de estudio

**CB3:** Que los estudiantes tengan la capacidad de reunir e interpretar datos relevantes (normalmente dentro de su área de estudio) para emitir juicios que incluyan una reflexión sobre temas relevantes de índole social, científica o ética

**CB4:** Que los estudiantes puedan transmitir información, ideas, problemas y soluciones a un público tanto especializado como no especializado

**CG2:** Pensar de forma integrada y abordar los problemas desde diferentes perspectivas. Tener razonamiento crítico. Aportar soluciones a problemas en el ámbito científico

**CG3:** Trabajar en equipo, seleccionar y elegir la metodología de trabajo y distribución de funciones. Saber escuchar y hacer uso de la palabra con intervenciones positivas y constructivas



**CG4:** Fomentar el sentido de responsabilidad, aplicar en la profesión y en la vida cotidiana la ética desde una perspectiva científica. Buscar información, evaluarla, así como analizar, sintetizar, resumir, comunicar, citar y presentar trabajos

**CG5:** Comunicar de forma escrita y oral sobre temas relacionados con la profesión con un estilo y lenguaje adecuado a la situación y al interlocutor

**CG6:** Usar correctamente el método de inducción. Ser capaz de generalizar el conocimiento obtenido en una ocasión a otros casos u ocasiones semejantes que puedan presentarse en el futuro

**CE1:** Analizar y resolver problemas cualitativos y cuantitativos según modelos previamente desarrollados, así como reconocer nuevos problemas y planificar de estrategias para su resolución

**CE2:** Procesar, computar, evaluar, interpretar y sintetizar datos e información Química

**CE6:** Interpretar datos procedentes de observaciones y medidas en el laboratorio, reconociendo su significación y las teorías que la sustentan

**CE11:** Analizar los principios de disciplinas diversas tales como la termodinámica, la mecánica cuántica, la espectroscopía y la electroquímica. Conocer sus aplicaciones en Química, su papel en la descripción de estructura y propiedades de átomos y moléculas o su función en técnicas de investigación analítica o estructural

**CE12:** Conocer los materiales más relevantes, sus propiedades, en función de su composición Química y estructura. Identificar las diversas técnicas de análisis y de determinación estructural

## **PROGRAMA**

- **1. Introducción.** Principios generales de la espectroscopía de absorción. Cromóforos. Grado de insaturación. Conectividad. Sensibilidad. Consideraciones prácticas.
- **2.** Espectroscopía de infrarrojo (IR). Naturaleza de la absorción IR. Rango de absorción y frecuencias características. Cromóforos importantes en IR. Influencia del entorno químico y sustituyentes sobre las frecuencias de absorción. Información estructural y correlaciones empíricas. Identificación de grupos funcionales.
- **3. Espectroscopía de resonancia magnética nuclear de protón (**<sup>1</sup>H-RMN). El fenómeno de la resonancia magnética nuclear. Desplazamiento químico y estructura. Correlaciones empíricas. Multiplicidad de las señales. Interacciones spin-spin. Constante de acoplamiento. Espectros de primer orden. Sistemas de spines. Acoplamientos a corta y larga distancia. Espectros de segundo orden.
- **4. Espectroscopía de resonancia magnética nuclear de carbono-13 (<sup>13</sup>C-RMN)**. Correlaciones desplazamiento-estructura. Técnicas de desacoplamiento. Multiplicidad DEPT. Constantes de acoplamiento <sup>13</sup>C-<sup>1</sup>H.



- **5. Espectrometría de masas.** Procesos de ionización. Iones positivos y negativos. Iones moleculares. Picos isotópicos. Tipos de reacciones de fragmentación. Factores determinantes. Análisis del espectro de masas. Sustancias con sustituyentes de primer orden. Sustancias con sustituyentes de segundo orden. Compuestos aromáticos.
- 6. Determinación estructural de moléculas orgánicas. Espectros integrados.

**Programa práctico:** el programa práctico de la asignatura consistirá en sesiones de Seminarios de aplicación en el aula donde se resolverán cuestiones prácticas y ejercicios similares a los que se propondrán en los exámenes.

## **ACTIVIDADES FORMATIVAS**

Se combinarán las actividades presenciales y las de realización individual por parte del alumno.

A lo largo del semestre se efectuará 1 prueba corta de resolución de casos prácticos y de tipo test de teoría.

### A. Actividades Presenciales (en el aula)

- 1. Clases teóricas, impartidas por el profesor, participativas e interactivas en las que se exponen los conceptos fundamentales de cada tema: **42 horas**.
  - Competencias que se adquieren: conocimiento de los fundamentos esenciales de la materia y su aplicación práctica a la resolución de problemas comunes
- 2. Seminarios en los que se realizan problemas y casos prácticos poniendo en práctica los conceptos aprendidos en las clases teóricas: **14 horas**.
  - Competencias que se adquieren: aplicación de los conocimientos adquiridos
- 3. Tutorías dentro de las horas establecidas de manera presencial o remota, telefónicamente o por videollamada.
- 4. Exámenes: 4 horas

#### B. Trabajo personal de alumno

- 1. Realización de problemas propuestos en clase (algunos deberán ser ser entregados): **28 horas.** 
  - Competencias que se adquieren: aplicación de los conocimientos teóricos a la resolución de problemas
- 2. Estudio personal del alumno en el que estudiará de manera autónoma el material explicado en clase y resolver los problemas propuestos para cada tema: **70** horas.



• Competencias que se adquieren: fijación de los conocimientos para alcanzar los objetivos de la asignatura

# **EVALUACIÓN**

#### **CONVOCATORIA ORDINARIA**

En la **convocatoria ordinaria**, la evaluación de los conocimientos y habilidades conseguidas por el alumno se realizará de la siguiente forma:

- Examen parcial (20%): con cuestiones teórico-prácticas sobre conocimientos expuestos la fecha
- Examen final (80%): constará de una parte teórica cuyo valor es del 30% de la nota del examen y una parte teórico-práctica de resolución de espectros que constituye el 70% restante. Será necesario obtener una nota mínima de 4 sobre 10 en el examen final para poder ponderar la nota.

#### CONVOCATORIA EXTRAORDINARIA

En la **convocatoria extraordinaria** el examen contará el 100% de la nota. Constará de una parte teórica (20%) y otra de resolución de espectros (80%).

Los **alumnos con circunstancias o necesidades especiales** deberán ponerse en contacto con el profesor de la asignatura al principio del curso.

# HORARIOS DE ATENCIÓN

## Dra Elena Lizarraga Pérez (elizarraga@unav.es)

- Despacho S232. Edificio CIFA. Planta sótano.
- Horario de tutoría: solicitar cita por correo electrónico

# **BIBLIOGRAFÍA**

- Pretsch, E. "Determinación estructural de compuestos orgánicos". Springer, Barcelona, 2005
- Lizarraga, E. "Determinación Estructural. Seminarios". Ulzama Digital, 2005
- Pretsch, E. and Clerc, J. T. "Spectra interpretation of organic compounds". VCH, Weinheim, 1997 Localízalo en la Biblioteca
- Field, L. D., Sternhell, S. and Kalman, J. R. "Organic Structures from Spectra". 2° ed. John Wiley and Sons, New York, 1995 Localízalo en la Biblioteca
- Silverstein, R. M. "Spectrometric Identification of Organic Compounds". John Wiley and Sons, New York, 1998 Localízalo en la Biblioteca