



GUÍA DOCENTE 2025-2026
Química Orgánica II

1. Denominación de la asignatura:

QUÍMICA ORGÁNICA II

Titulación

Grado en Química

Código

5277

2. Materia o módulo a la que pertenece la asignatura:

Química Orgánica

3. Departamento(s) responsable(s) de la asignatura:

Química

4.a Profesor/a que imparte la docencia (Si fuese impartida por más de uno/a incluir todos/as) :

María García Valverde

4.b Coordinador/a de la asignatura

María García Valverde

5. Curso y semestre en el que se imparte la asignatura:

2º curso, 4º semestre

6. Tipo de la asignatura: (Básica, obligatoria u optativa)

Obligatoria



7. Requisitos de formación previos para cursar la asignatura:

Es aconsejable haber superado las asignaturas de Química General y Química Orgánica I

8. Número de créditos ECTS de la asignatura:

6 ECTS

9. Competencias // Resultados de aprendizaje

B1. Que los estudiantes hayan demostrado poseer y comprender conocimientos en un área de estudio que parte de la base de la educación secundaria general, y se suele encontrar a un nivel que, si bien se apoya en libros de texto avanzados, incluye también algunos aspectos que implican conocimientos procedentes de la vanguardia de su campo de estudio.

B2. 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.

*B3. 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.

*B4. Que los estudiantes puedan transmitir información, ideas, problemas y soluciones a un público tanto especializado como no especializado.

B5. Que los estudiantes hayan desarrollado aquellas habilidades de aprendizaje necesarias para emprender estudios posteriores con un alto grado de autonomía.

E1. Adquirir los fundamentos de la terminología química, nomenclatura, convenios y unidades.

E5. Escribir los tipos de reacciones químicas y sus principales características asociadas.

*E6. Aplicar los principios y procedimientos utilizados en el análisis químico, para la determinación, identificación, y caracterización de compuestos químicos.

E8. Comprender la cinética del cambio químico, incluyendo la catálisis y los mecanismos de reacción.

E10. Reconocer la naturaleza y comportamiento de los grupos funcionales en moléculas orgánicas. Principales rutas de síntesis en química orgánica.

G1. Demostrar conocimiento y comprensión de los hechos esenciales, conceptos, principios y teorías relacionadas con las áreas de la química.

*G2. Resolver problemas cuantitativos y cualitativos según modelos previamente desarrollados.

*G3. Reconocer y analizar nuevos problemas dentro y fuera del ámbito de la química y plantear estrategias para solucionarlos.

T1. Demostrar capacidad de análisis y de síntesis.



*T2. Resolver problemas de forma efectiva.
*T4. Demostrar habilidades para la planificación y organización.
*T6. Gestionar adecuadamente la información.
T8. Expresarse correctamente (tanto de forma oral como escrita) en castellano.
T9. Aprender de forma autónoma.
T11. Adquirir motivación por la calidad.
*T17. Desarrollar el razonamiento crítico.
* En la página web del Título se encuentra disponible la vinculación entre los objetivos ODS y las competencias del Título: <https://www.ubu.es/grado-en-quimica/informacion-basica/objetivos-y-competencias>

10. Programa de la asignatura

10.1- Objetivos docentes
Objetivos generales: O.1. Reconocer los tipos de reacciones orgánicas sobre grupos funcionales con enlaces múltiples. O.2. Interpretar las reacciones orgánicas desde el punto de vista del mecanismo de reacción. O.3. Interpretar el alcance y las limitaciones de las reacciones orgánicas y sus aplicaciones sintéticas. O.4. Utilizar correctamente la terminología de la química orgánica empleando en cada momento el lenguaje y los conceptos adecuados. O.5. Aplicar la espectroscopía de Resonancia Magnética Nuclear a la determinación estructural de los compuestos orgánicos. Objetivos específicos O.6. Diferenciar entre reacciones heterolíticas y homolíticas. O.7. Distinguir entre reacciones de sustitución, eliminación, adición y transposición. O.8. Proponer mecanismos de reacción para transformaciones sencillas. O.9. Establecer analogías entre el modo de reacción de dos grupos funcionales formalmente diferentes y electrónicamente comparables. O.10. Adquirir una base crítica que le permita al alumno enfrentarse ante nuevas reacciones e incluirlas en alguno de los tipos de reacción que conoce de antemano. O.11. Resolver problemas sintéticos secuenciales en los que intervengan un número considerable de las reacciones estudiadas. O.12. Proponer esquemas sintéticos para transformaciones sencillas. O.13. Utilizar las técnicas espectroscópicas de Resonancia Magnética Nuclear como herramienta complementaria para determinar la estructura de los compuestos orgánicos. O.14. Establecer conexiones entre las reacciones estudiadas y procesos en los seres vivos, procesos cotidianos, industriales y medioambientales.



10.2- Unidades docentes (Bloques de contenidos)

Determinación estructural II

Espectroscopía de Resonancia Magnética Nuclear de Protón

Introducción. Desplazamiento químico, integración de la señal de resonancia. Sistemas de espín. Acoplamiento de protones unidos a heteroátomos. Aplicación de la RMN de protón a la elucidación estructural de compuestos orgánicos.

Espectroscopía de Resonancia Magnética Nuclear de Carbono-13

Introducción. Análisis de espectros de RMN-13C. Desplazamientos químicos de carbono-13 de las familias de compuestos orgánicos. Aplicación de la RMN-13C al estudio estructural de los compuestos orgánicos.

Reacciones orgánicas II

Reacciones sobre compuestos carbonílicos y referibles. Aldehídos, cetonas, iminas, nitrilos, cetonas, isocianatos

Reacciones de adición nucleófila sobre el grupo carbonilo. Aspectos generales. Factores que afectan a las reacciones de adición nucleófila. Estereoquímica de las reacciones de adición. Enoles y enolatos. Reacciones de interés sintético: Interconversión de grupos funcionales y formación de nuevos enlaces carbono-carbono.

Reacciones de adición nucleófila conjugada. Aspectos generales. Factores que afectan a las reacciones de adición conjugada. Reacciones de interés sintético.

Reacciones sobre compuestos carboxílicos y derivados.

Reacciones de sustitución nucleófila sobre carbono insaturado. Aspectos generales. Factores que afectan a las reacciones de sustitución nucleófila sobre carbono insaturado. Reacciones de interés sintético: Interconversión de grupos funcionales y formación de nuevos enlaces carbono-carbono.

Reacciones homolíticas

Aspectos generales. Factores que afectan a las reacciones homolíticas. Reacciones de interés sintético.

Transposiciones moleculares.

Aspectos generales. Reacciones de interés sintético.

10.3- Acceso a la Bibliografía Recomendada desde Leganto

https://leganto.ubu.es/leganto/public/34BUC_UBU/lists?courseCode=5277&auth=SAML



11. Metodología de enseñanza y aprendizaje y su relación con las competencias/resultados de aprendizaje que debe adquirir/alcanzar el/la estudiante:

Las horas presenciales en esta asignatura se dividen fundamentalmente en clases teóricas, y en seminarios/debates.

En las horas teóricas, el profesor llevará a cabo una exposición de los aspectos generales de cada uno de los temas contenidos en el temario, que servirán de base para que el alumno trabaje en la resolución de ejercicios. Los resultados se debatirán entre el profesor y los alumnos en los seminarios prácticos.

En las tutorías individuales, bien presenciales, bien on-line, el alumno podrá exponer al profesor todas aquellas dudas relativas a la asignatura.

Al final se llevará a cabo un examen sobre los conocimientos adquiridos por el alumno

Metodología	Competencia/resulta do de aprendizaje relacionado	Horas presenciales	Horas de trabajo	Total de horas
Clases teóricas	E1, E5, E6, E8, E10	38	53	91
Seminarios teórico- prácticos	T1, T2, T4, T8, T11, T17, T21 G1, G2, G3	13	43	56
Evaluación final	G1, G2, G3, E5, E6, E8, E10, T1, T2, T4, T8	3	0	3
Total		54	96	150

12. Sistemas de evaluación:

Para superar la asignatura será necesario llegar, al menos, al 50% en todas las pruebas finales.

Los alumnos que superen las pruebas de evaluación continua (con una nota mínima en cada parte de 5) podrán aprobar la asignatura sin ir a las pruebas finales, obteniendo como calificación la nota media ponderada correspondiente a dichas pruebas. Estos alumnos podrán participar en las pruebas de evaluación finales para mejorar su calificación.

Las pruebas de evaluación continua son recuperables en las pruebas finales correspondientes.

Todos los procedimientos son recuperables.

Todos los alumnos tendrán la posibilidad de mejorar su calificación en segunda convocatoria.

En la detección de plagio se aplicará el Reglamento de Evaluación de la Universidad de Burgos en vigor para el curso correspondiente.



Procedimiento	Peso primera convocatoria	Peso segunda convocatoria
. Prueba de evaluación continua de determinación estructural de los compuestos orgánicos. Interpretación de espectros	10 %	10 %
. Prueba de evaluación continua sobre la reactividad en los compuestos orgánicos (Formulación 10 %, Reactividad 90 %)	31 %	31 %
. Prueba de determinación estructural de los compuestos orgánicos. Interpretación de espectros	14 %	14 %
. Prueba de evaluación sobre la reactividad en los compuestos orgánicos (Formulación 10 %, Reactividad 90 %)	45 %	45 %
Total	100 %	100 %

Evaluación excepcional:

Todas las pruebas podrán someterse a evaluación excepcional, con la misma ponderación que la indicada en el procedimiento anterior.

13. Recursos de aprendizaje y apoyo tutorial:

Presencial. Recursos en la plataforma ubuvirtual.

14. Calendarios y horarios:

Consultar la página web de la Facultad de Ciencias
<http://www.ubu.es/quimica>

15. Idioma en que se imparte:

Español