

MÓDULO	MATERIA	CURSO	SEMESTRE	CRÉDITOS	TIPO
Química Orgánica	Química Orgánica II	2º	2º	6	Obligatoria
PROFESORES ⁽¹⁾			DIRECCIÓN COMPLETA DE CONTACTO PARA TUTORÍAS (Dirección postal, teléfono, correo electrónico, etc.)		
<ul style="list-style-type: none"> Enrique-José Álvarez-Manzaneda Roldán: Grupo A Francisco Javier López Jaramillo: Grupo B 			Dpto. Química Orgánica, Planta baja, Facultad de Ciencias, Despachos nº 7 y 7. Correo electrónico: eamr@ugr.es y fjljara@ugr.es		
			HORARIO DE TUTORÍAS Y/O ENLACE A LA PÁGINA WEB DONDE PUEDAN CONSULTARSE LOS HORARIOS DE TUTORÍAS ⁽¹⁾		
			Martes, miércoles y jueves, de 9 a 11 horas (Profesor Álvarez-Manzaneda) y de 10 a 12 horas (Profesor López Jaramillo)		
GRADO EN EL QUE SE IMPARTE			OTROS GRADOS A LOS QUE SE PODRÍA OFERTAR		
Grado en Química			Cumplimentar con el texto correspondiente, si procede		
PRERREQUISITOS Y/O RECOMENDACIONES (si procede)					
<ul style="list-style-type: none"> Se recomienda haber cursado con aprovechamiento Química IV y Química Orgánica I 					
BREVE DESCRIPCIÓN DE CONTENIDOS (SEGÚN MEMORIA DE VERIFICACIÓN DEL GRADO)					
<p>Enoles, enolatos y condensación aldólica. Aldehídos y cetonas α,β-insaturados, Ácidos carboxílicos, Derivados de los ácidos carboxílicos, Aminas y derivados: Grupos funcionales nitrogenados, Química de los bencenos sustituidos: Alquibencenos, fenoles y bencenaminas, Enolatos de éster. Compuestos β-dicarbonílicos: Condensación de Claisen. Compuestos α-hidroxicarbonílicos, Heterociclos: Compuestos orgánicos cíclicos con heteroátomos, Carbohidratos, Aminoácidos, péptidos, proteínas y ácidos nucleicos.</p>					

¹ Consulte posible actualización en Acceso Identificado > Aplicaciones > Ordenación Docente

(∞) Esta guía docente debe ser cumplimentada siguiendo la "Normativa de Evaluación y de Calificación de los estudiantes de la Universidad de Granada" (<http://secretariageneral.ugr.es/pages/normativa/fichasugr/ngc7121/>!)

COMPETENCIAS GENERALES Y ESPECÍFICAS

- Competencias Generales:
- CG1 Analizar y sintetizar
- CG2 Organizar y planificar
- Gestionar datos y generar información / conocimiento
- Resolver problemas
- Comunicarse de forma oral y escrita en la lengua oficial del Grado
- CG8 Trabajar en equipo
- CG9 Razonar críticamente
- CG10 Realizar un aprendizaje autónomo para su desarrollo continuo profesional
- Competencias Transversales:
- CE9 La naturaleza y comportamiento de los grupos funcionales en moléculas orgánicas
- CE10 Las propiedades de los compuestos alifáticos, aromáticos, heterocíclicos y organometálicos
- CE19 Las principales rutas sintéticas en química orgánica, incluyendo la interconversión de grupos funcionales y la formación de enlaces carbono-carbono y carbono-heteroátomo
- CE27 Aplicar conocimientos químicos adquiridos a la resolución de problemas cualitativos y cuantitativos según modelos previamente desarrollados

OBJETIVOS (EXPRESADOS COMO RESULTADOS ESPERABLES DE LA ENSEÑANZA)

- Al finalizar esta materia el alumnado deberá:
-
- Tener los conocimientos de la estructura y la reactividad de los grupos funcionales orgánicos más comunes que se mencionan explícitamente en el apartado de contenidos mínimos.
-
- Ser capaz de relacionar los efectos estereoelectrónicos, con la estructura y la reactividad de las moléculas orgánicas.
-
- Comprender las propiedades estructurales y la reactividad de los compuestos y de los grupos funcionales orgánicos aplicándolos a la solución de problemas sintéticos y estructurales.
-
- Poder explicar de manera comprensible fenómenos y procesos relacionados con la Química Orgánica.

TEMARIO DETALLADO DE LA ASIGNATURA

- Tema 1.- Enoles, enolatos de cetonas y aldehídos. Acidez. Tautomería ceto-enólica. Halogenación. Alquilación, Condensación aldólica. Condensación aldólica cruzada. Condensación aldólica intramolecular. Métodos de obtención de aldehídos y cetonas α,β -insaturados. Propiedades de aldehídos y cetonas α,β -insaturados y su reactividad.
- Tema 2.- Ácidos carboxílicos. Introducción. Propiedades físicas. Métodos de síntesis. Reactividad de ácidos carboxílicos
- Tema 3.- Derivados de los ácidos carboxílicos. Propiedades físicas de derivados de ácidos carboxílicos. Reactividad de haluros de ácido, Reactividad de anhídridos. Reactividad de ésteres. Reactividad de amidas. Reactividad de nitrilos.
- Tema 4.- Aminas y derivados: Propiedades estructurales y físicas. Clasificación. Acidez y basicidad. Métodos básicos de síntesis de aminas y sus derivados. Reactividad de aminas. Síntesis de nitro alcanos y sus reactividades.
- Tema 5.- Química de los bencenos sustituidos: Alquilbencenos, fenoles y bencenaminas. Sustitución



nucleófila aromática. Mecanismo de adición eliminación y mecanismo eliminación adición. Química de los Fenoles. Reacción de Kolbe. Transposición de Claisen y Cope. Preparación de quinonas. Reactividad de quinonas. Benzaminas. Sales de diazonio. Reacción de Sandmeyer y acoplamiento azoico.

- Tema 6.- Enolatos de éster. Compuestos β -dicarbonílicos: Condensación de Claisen. Análisis retrosintético. Compuestos α -hidroxicarbonílicos.
- Tema 7.- Heterociclos: Compuestos orgánicos cíclicos con heteroátomos. Nomenclatura de heterociclos. Síntesis y reactividad de los heterociclos no aromáticos. Estructura y propiedades de los heterociclos aromáticos. Síntesis y reactividad del furano, pirrol y tiofeno. Estructura y síntesis de la piridina. Reacciones de la piridina. Reactividad de benzopiridinas. Indol estructura y propiedades. Síntesis del indol y sus derivados. Reactividad del indol.
- Tema 8.- Carbohidratos: Clasificación y Reactividad. Compuestos polifuncionales de origen natural.
- Tema 9.- Aminoácidos. Clasificación y propiedades. Síntesis y reactividad. Péptidos, proteínas y ácidos nucleicos.

TEMARIO PRÁCTICO:

Seminarios y trabajos autónomos individuales y en grupo.

Propuesta de resolución de cuestiones y problemas relacionados con el temario teórico.

BIBLIOGRAFÍA

BIBLIOGRAFÍA FUNDAMENTAL:

- Química Orgánica, estructura y función, 5ª Edición. K. P. C. Vollhardt, N. E. Schore. Ediciones Omega, Barcelona, 2008.

- DAVID KLEIN", QUÍMICA ORGÁNICA ED. MEDICA PANAMERICANA.

BIBLIOGRAFÍA COMPLEMENTARIA:

- Francis A. Carey and Richard J. Sundberg. Advanced Organic Chemistry 4ª Edición Part B: Reactions and Synthesis

ENLACES RECOMENDADOS

Cumplimentar con el texto correspondiente en cada caso

METODOLOGÍA DOCENTE

- Las actividades formativas constan de teoría, seminarios y prácticas. Durante las sesiones de teoría se expondrán claramente los objetivos principales del tema, se desarrollará el contenido del tema y se pondrán a disposición del alumnado material adicional para completar su formación. Para los seminarios se proporcionará a los alumnos relaciones de problemas y trabajos autónomos a resolver individualmente o en grupo.
- 1. ACTIVIDAD FORMATIVA: Clases teóricas
- Descripción: Presentación en el aula de los conceptos teóricos y sus aplicaciones. Se hará hincapié en el análisis de cualquier concepto, así como la reactividad química de cada uno de los grupos funcionales y los mecanismos que expliquen dicha reactividad. Ello enfatiza las competencias necesarias para avanzar en comprender mejor las reacciones orgánicas para adquirir conocimientos profundos, tanto generales como específicos de Química Orgánica. Estos conocimientos han de proporcionar al alumno un elevado grado de competencias en su futuro profesional.
- Propósito: Transmitir a los alumnos los contenidos de cada módulo, invitándoles a la reflexión y al



pensamiento profundo.

- 2. ACTIVIDAD FORMATIVA: Seminarios
- Descripción: Fundamentalmente se tratará de resolver ejercicios y problemas enseñando al alumno como debe aplicar la teoría a la práctica, gestionar la información y sobre aprender a analizar y sintetizar.
- Propósito: Desarrollo de las competencias en base a tareas de reflexión, conocimiento profundo y análisis.
- 3. ACTIVIDAD FORMATIVA: Actividades no presenciales
- Trabajos autónomos tutelados.
- Propósito: Favorecer en el estudiante la capacidad de aprender de forma autónoma.
- 4. ACTIVIDAD FORMATIVA: Tutorías académicas
- Tutoría opcional: para solucionar dudas sobre un tema seleccionado o varios o cualquier tipo de orientación que necesita el alumno.
- Tutoría obligatoria: relacionada directamente con la evaluación continua de la materia. Ejemplo trabajos autónomos
- Propósito: Orientar el alumno para la realización del trabajo autónomo individual o grupal, para la garantía de la mejora continua.

EVALUACIÓN (INSTRUMENTOS DE EVALUACIÓN, CRITERIOS DE EVALUACIÓN Y PORCENTAJE SOBRE LA CALIFICACIÓN FINAL, ETC.)

Con objeto de evaluar la adquisición de los contenidos y competencias a desarrollar en la asignatura, se utilizará un sistema de evaluación diversificado:

- SE.1. Exámen evaluativo final escrito. **Un 70% de la calificación final**
- SE.2. Realización de pruebas periódicas: **Un 20% de la calificación final**
- SE.4. Asistencia y actitud participativa y activa demostrada en el desarrollo de las clases: **Un 10% de la calificación final**
- Las pruebas de la evaluación única final a la que el alumno se puede acoger en los casos indicados en la “NORMATIVA DE EVALUACIÓN Y DE CALIFICACIÓN DE LOS ESTUDIANTES DE LA UNIVERSIDAD DE GRANADA (Aprobada por Consejo de Gobierno en su sesión extraordinaria de 20 de mayo de 2013)” constará de un único examen escrito que supondrá el 100% de la calificación de la asignatura. Dicho examen podrá incluir cualquier contenido de la parte teórica y práctico, seminarios o prácticas.

DESCRIPCIÓN DE LAS PRUEBAS QUE FORMARÁN PARTE DE LA EVALUACIÓN ÚNICA FINAL ESTABLECIDA EN LA “NORMATIVA DE EVALUACIÓN Y DE CALIFICACIÓN DE LOS ESTUDIANTES DE LA UNIVERSIDAD DE GRANADA”

- Examen escrito

ESCENARIO A (ENSEÑANZA-APRENDIZAJE PRESENCIAL Y NO PRESENCIAL)

ATENCIÓN TUTORIAL

HORARIO

(Según lo establecido en el POD)

HERRAMIENTAS PARA LA ATENCIÓN TUTORIAL

(Indicar medios telemáticos para la atención tutorial)

Grupo A

Martes, miércoles y jueves de 12.00 a 14.00h

Grupo B

Martes, miércoles y jueves de 12.00 a 14.00h



MEDIDAS DE ADAPTACIÓN DE LA METODOLOGÍA DOCENTE

- Realización de seminarios, con resolución de ejercicios.
- Docencia teórica virtual y tutorías, mediante la utilización de la plataforma PRADO y el correo electrónico institucional.

MEDIDAS DE ADAPTACIÓN DE LA EVALUACIÓN (Instrumentos, criterios y porcentajes sobre la calificación final)

Convocatoria Ordinaria

- Realización de pruebas periódicas: **Un 50% de la calificación final**
- Asistencia y actitud participativa y activa demostrada en el desarrollo de los seminarios: **Un 20% de la calificación final**
- Exámen evaluativo final escrito. **Un 30% de la calificación final**

Convocatoria Extraordinaria

Herramienta: Si no se reanuda la actividad presencial, Plataforma PRADO y correo electrónico institucional.

Descripción

Criterios de evaluación: Realización de examen de toda la materia: **Un 100% de la calificación final**

Evaluación Única Final

Herramienta: Si no se reanuda la actividad presencial, Plataforma PRADO y correo electrónico institucional.

Descripción

Criterios de evaluación: Realización de examen de toda la materia: **Un 100% de la calificación final**

ESCENARIO B (SUSPENSIÓN DE LA ACTIVIDAD PRESENCIAL)

ATENCIÓN TUTORIAL

HORARIO
(Según lo establecido en el POD)

HORARIO
(Según lo establecido en el POD)

Grupo A
Martes, miércoles y jueves de 12.00 a 14.00h

Grupo B
Martes, miércoles y jueves de 12.00 a 14.00h

MEDIDAS DE ADAPTACIÓN DE LA METODOLOGÍA DOCENTE

- Envío de material (Teoría y ejercicios a través de la plataforma PRADO)
 - Tutorías y resolución de dudas a través de PRADO y del correo electrónico institucional



MEDIDAS DE ADAPTACIÓN DE LA EVALUACIÓN (Instrumentos, criterios y porcentajes sobre la calificación final)

Convocatoria Ordinaria

Herramienta: Plataforma PRADO y correo electrónico institucional.

Descripción

Criterios de evaluación: Resolución de tareas enviadas periódicamente. **Un 70% de la calificación final**

Realización de examen de toda la materia: **Un 30% de la calificación final**

Porcentaje sobre calificación final

Convocatoria Extraordinaria

Herramienta: Si no se reanuda la actividad presencial, Plataforma PRADO y correo electrónico institucional.

Descripción

Criterios de evaluación: Realización de examen de toda la materia: **Un 100% de la calificación final**

Evaluación Única Final

Herramienta: Si no se reanuda la actividad presencial, Plataforma PRADO y correo electrónico institucional.

Descripción

Criterios de evaluación: Realización de examen de toda la materia: **Un 100% de la calificación final**

INFORMACIÓN ADICIONAL (Si procede)

