

Facultad de Ciencias

Grado en Ciencias Ambientales

GUÍA DOCENTE DE LA ASIGNATURA :

Química Ambiental
(2020 - 2021)

1. Datos descriptivos de la asignatura

Asignatura: Química Ambiental	Código: 329552102
<ul style="list-style-type: none">- Centro: Facultad de Ciencias- Lugar de impartición: Facultad de Ciencias- Titulación: Grado en Ciencias Ambientales- Plan de Estudios: 2013 (Publicado en 2014-04-28)- Rama de conocimiento: Ciencias- Itinerario / Intensificación:- Departamento/s:<ul style="list-style-type: none">QuímicaQuímica Orgánica- Área/s de conocimiento:<ul style="list-style-type: none">Química InorgánicaQuímica Orgánica- Curso: 2- Carácter: Obligatoria- Duración: Primer cuatrimestre- Créditos ECTS: 6,0- Modalidad de impartición: Presencial- Horario: Enlace al horario- Dirección web de la asignatura: http://www.campusvirtual.ull.es- Idioma: Castellano e Inglés (0,3 ECTS en Inglés)	

2. Requisitos para cursar la asignatura

Haber superado Fundamentos de Química

3. Profesorado que imparte la asignatura

Profesor/a Coordinador/a: JOSE JUAN MARRERO TELLADO
- Grupo: 1, PA101, TU101, TU102, PX101, PX102
General <ul style="list-style-type: none">- Nombre: JOSE JUAN- Apellido: MARRERO TELLADO- Departamento: Química Orgánica- Área de conocimiento: Química Orgánica

Contacto - Teléfono 1: 922318577 - Teléfono 2: - Correo electrónico: jtellado@ull.es - Correo alternativo: - Web: http://www.campusvirtual.ull.es						
Tutorías primer cuatrimestre:						
Desde	Hasta	Día	Hora inicial	Hora final	Localización	Despacho
Todo el cuatrimestre		Lunes	12:30	14:30	Instituto Universitario de Bio-Orgánica Antonio González - AN.2A IUBO	Despacho situado al lado del Laboratorio 11
Todo el cuatrimestre		Martes	13:30	15:30	Instituto Universitario de Bio-Orgánica Antonio González - AN.2A IUBO	Despacho situado al lado del Laboratorio 11
Todo el cuatrimestre		Viernes	12:30	14:30	Instituto Universitario de Bio-Orgánica Antonio González - AN.2A IUBO	Despacho situado al lado del Laboratorio 11
Observaciones: En cualquier caso se puede acceder a tutorías fuera de estos horarios previa comunicación y acuerdo con el profesor						
Tutorías segundo cuatrimestre:						
Desde	Hasta	Día	Hora inicial	Hora final	Localización	Despacho
Todo el cuatrimestre		Martes	12:30	14:30	Instituto Universitario de Bio-Orgánica Antonio González - AN.2A IUBO	Despacho situado al lado del Laboratorio 11
Todo el cuatrimestre		Miércoles	12:30	14:30	Instituto Universitario de Bio-Orgánica Antonio González - AN.2A IUBO	Despacho situado al lado del Laboratorio 11

Todo el cuatrimestre		Viernes	12:30	14:30	Instituto Universitario de Bio-Orgánica Antonio González - AN.2A IUBO	Despacho situado al lado del Laboratorio 11
Observaciones:						

Profesor/a: PEDRO CARLOS ESPARZA FERRERA						
- Grupo: 1, PA101, TU101, TU102, PX101						
General						
- Nombre: PEDRO CARLOS						
- Apellido: ESPARZA FERRERA						
- Departamento: Química						
- Área de conocimiento: Química Inorgánica						
Contacto						
- Teléfono 1: 922845426						
- Teléfono 2: 635424781						
- Correo electrónico: pesparza@ull.es						
- Correo alternativo:						
- Web: http://www.campusvirtual.ull.es						
Tutorías primer cuatrimestre:						
Desde	Hasta	Día	Hora inicial	Hora final	Localización	Despacho
Todo el cuatrimestre		Lunes	10:00	12:00	Sección de Química - AN.3F	Laboratorio de Q.I. Juan Carlos Ruiz Morales (Anexo)
Todo el cuatrimestre		Miércoles	10:00	12:00	Sección de Química - AN.3F	Laboratorio de Q.I. Juan Carlos Ruiz Morales (Anexo)
Todo el cuatrimestre		Martes	14:00	16:00	Sección de Química - AN.3F	Laboratorio de Q.I. Juan Carlos Ruiz Morales (Anexo)
Observaciones:						
Tutorías segundo cuatrimestre:						
Desde	Hasta	Día	Hora inicial	Hora final	Localización	Despacho

Todo el cuatrimestre		Lunes	10:00	12:00	Sección de Química - AN.3F	Laboratorio de Q.I. Juan Carlos Ruiz Morales (Anexo)
Todo el cuatrimestre		Miércoles	10:00	12:00	Sección de Química - AN.3F	Laboratorio de Q.I. Juan Carlos Ruiz Morales (Anexo)
Todo el cuatrimestre		Martes	14:00	16:00	Sección de Química - AN.3F	Laboratorio de Q.I. Juan Carlos Ruiz Morales (Anexo)
Observaciones:						

Profesor/a: TERESA DE JESUS ABAD GRILLO

- Grupo: **PX103, PX104**

General

- Nombre: **TERESA DE JESUS**
- Apellido: **ABAD GRILLO**
- Departamento: **Química Orgánica**
- Área de conocimiento: **Química Orgánica**

Contacto

- Teléfono 1: **922318575**
- Teléfono 2:
- Correo electrónico: **tereabad@ull.es**
- Correo alternativo:
- Web: **http://www.campusvirtual.ull.es**

Tutorías primer cuatrimestre:

Desde	Hasta	Día	Hora inicial	Hora final	Localización	Despacho
Todo el cuatrimestre		Martes	12:00	14:00	Instituto Universitario de Bio-Orgánica Antonio González - AN.2A IUBO	Lab. 2A
Todo el cuatrimestre		Miércoles	11:00	13:00	Instituto Universitario de Bio-Orgánica Antonio González - AN.2A IUBO	Lab. 2A

Todo el cuatrimestre		Jueves	12:00	14:00	Instituto Universitario de Bio-Orgánica Antonio González - AN.2A IUBO	Lab. 2A
----------------------	--	--------	-------	-------	---	---------

Observaciones: Se puede asistir a tutorías fuera de este horario, previo acuerdo con la profesora. Despacho-Lab. 2A, Tfno: 316502, ext. 8575

Tutorías segundo cuatrimestre:

Desde	Hasta	Día	Hora inicial	Hora final	Localización	Despacho
Todo el cuatrimestre		Martes	12:00	14:00	Instituto Universitario de Bio-Orgánica Antonio González - AN.2A IUBO	Lab. 2A
Todo el cuatrimestre		Miércoles	11:00	13:00	Instituto Universitario de Bio-Orgánica Antonio González - AN.2A IUBO	Lab. 2A
Todo el cuatrimestre		Jueves	12:00	14:00	Instituto Universitario de Bio-Orgánica Antonio González - AN.2A IUBO	Lab. 2A

Observaciones: Se puede asistir a tutorías fuera de este horario, previo acuerdo con la profesora. Despacho-Lab. 2A, Tfno: 316502, ext. 8575

Profesor/a: JOAQUIN GABRIEL SANCHIZ SUAREZ

- Grupo: **PX101**

General

- Nombre: **JOAQUIN GABRIEL**
- Apellido: **SANCHIZ SUAREZ**
- Departamento: **Química**
- Área de conocimiento: **Química Inorgánica**

Contacto

- Teléfono 1: **922845425**
- Teléfono 2:
- Correo electrónico: **jsanchiz@ull.es**
- Correo alternativo:
- Web: **http://www.campusvirtual.ull.es**

Tutorías primer cuatrimestre:

Desde	Hasta	Día	Hora inicial	Hora final	Localización	Despacho
Todo el cuatrimestre		Miércoles	10:00	12:00	Sección de Química - AN.3F	3
Todo el cuatrimestre		Viernes	09:00	11:00	Sección de Química - AN.3F	3
Todo el cuatrimestre		Martes	17:00	19:00	Sección de Química - AN.3F	3

Observaciones: Se recomienda contactar por email para confirmar tutoría

Tutorías segundo cuatrimestre:

Desde	Hasta	Día	Hora inicial	Hora final	Localización	Despacho
Todo el cuatrimestre		Miércoles	10:00	12:00	Sección de Química - AN.3F	3
Todo el cuatrimestre		Viernes	09:00	11:00	Sección de Química - AN.3F	3
Todo el cuatrimestre		Martes	17:00	19:00	Sección de Química - AN.3F	3

Observaciones: Se recomienda contactar por email para confirmar tutoría

Profesor/a: ANTONIO DIEGO LOZANO GORRÍN

- Grupo: **1, PA101, TU101, TU102, PX101**

General

- Nombre: **ANTONIO DIEGO**
- Apellido: **LOZANO GORRÍN**
- Departamento: **Química**
- Área de conocimiento: **Química Inorgánica**

Contacto

- Teléfono 1: **922318413**
- Teléfono 2:
- Correo electrónico: **adlozano@ull.es**
- Correo alternativo: **adlozano@ull.es**
- Web: **<http://www.campusvirtual.ull.es>**

Tutorías primer cuatrimestre:

Desde	Hasta	Día	Hora inicial	Hora final	Localización	Despacho
Todo el cuatrimestre		Lunes	12:00	14:00	Facultad de Farmacia - AN.3E	6
Todo el cuatrimestre		Martes	12:00	14:00	Facultad de Farmacia - AN.3E	6
Todo el cuatrimestre		Jueves	15:00	17:00	Facultad de Farmacia - AN.3E	6

Observaciones: Departamento de Química, U.D. Química Inorgánica. Teléfono: 922318413.

Tutorías segundo cuatrimestre:

Desde	Hasta	Día	Hora inicial	Hora final	Localización	Despacho
Todo el cuatrimestre		Lunes	12:00	14:00	Facultad de Farmacia - AN.3E	6
Todo el cuatrimestre		Martes	12:00	14:00	Facultad de Farmacia - AN.3E	6
Todo el cuatrimestre		Jueves	15:00	17:00	Facultad de Farmacia - AN.3E	6

Observaciones: Departamento de Química, U.D. Química Inorgánica. Teléfono: 922318413.

4. Contextualización de la asignatura en el plan de estudio

Bloque formativo al que pertenece la asignatura: **Bases Científicas del Medio Ambiente**
Perfil profesional:

5. Competencias

Específica

CE01 - Comprender el método científico

CE03 - Adquirir, desarrollar y ejercitar destrezas necesarias para el trabajo de laboratorio y la instrumentación básica en física, química y biología

CE07 - Describir la estructura, propiedades físico-químicas y reactividad de los elementos y compuestos involucrados en los ciclos biogeoquímicos

CE42 - Conocimiento de los procesos que originan el cambio global y sus consecuencias

General

CG02 - Capacidad de organización y planificación

CG06 - Resolución de problemas

CG12 - Razonamiento crítico

CG13 - Aprendizaje autónomo

CG18 - Motivación por la calidad

CG19 - Sensibilidad hacia temas medioambientales

CG20 - Capacidad de aplicar los conocimientos teóricos en la práctica

CG27 - Capacidad para entender y expresar en inglés conceptos del ámbito de Ciencias Ambientales

Básica

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

6. Contenidos de la asignatura

Contenidos teóricos y prácticos de la asignatura

- Profesores: Dr. Pedro C. Esparza Ferrera y A. Diego Lozano Gorrín

Tema 1. Definición de Química Ambiental. Las cinco esferas ambientales. La materia y sus ciclos: ciclo del carbono, ciclo del nitrógeno, ciclo del azufre, ciclo del oxígeno (1 h)

Tema 2. Química Bioinorgánica. Los elementos químicos esenciales para la vida: metales y no metales. Absorción, transporte y almacenamiento. Abundancia de los elementos en los océanos, atmósfera y en la corteza terrestre. Esencialidad y toxicidad. (2 h)

Tema 3. Fundamentos de Química de la Coordinación. Metales, complejos y compuestos organometálicos en el medio ambiente. Estabilidad de los complejos organometálicos: ácidos y bases duros y blandos. Especiación química. Evolución medioambiental de complejos y compuestos organometálicos. Metilaciones bióticas de iones y complejos metálicos. Metales en la atmósfera. (4 h)

Tema 4 Contaminación por metales pesados. Introducción. Fuentes. Transporte. Características de la contaminación: biomagnificación, bioacumulación. Toxicología por los metales pesados más representativos: Cd, Hg y Pb. Terapia para las intoxicaciones por Cd, Hg y Pb. Química toxicológica de compuestos inorgánicos y organometálicos. (4 h)

Tema 5. Contaminación radiactiva. Conceptos básicos de química nuclear. Fuentes de contaminación radiactiva. Clasificación de los residuos radiactivos. Gestión y tratamiento de residuos radiactivos. Efectos sobre la salud y los ecosistemas. (2 h)

Profesor: Dr. José Juan Marrero Tellado

Tema 6. Introducción a los compuestos orgánicos de interés medioambiental: Fundamentos de la estructura de los compuestos orgánicos. Clasificación de los compuestos orgánicos. (2 h)

Tema 7. Reacciones orgánicas de interés medioambiental: Tipos de reacciones. Reacciones características de los grupos funcionales. Mecanismos de reacción. Intermedios de reacción. (4 h)

Tema 8. Procesos de hidrólisis. El agua como nucleófilo: Hidrólisis de derivados halogenados. Hidrólisis de derivados de ácidos carboxílicos. (2 h)

Tema 9. Procesos de oxidación y reducción medioambiental. Degradación de compuestos orgánicos por reducción medioambiental. Degradación de compuestos orgánicos por oxidación medioambiental. Procesos de fotodegradación. Fotodegradación por irradiación directa e indirecta. Fotooxidaciones. (3 h)

Tema 10. Procesos de transformaciones biológicas de la materia orgánica: Las transformaciones microbianas del carbono. La biodegradación de la materia orgánica. Las transformaciones microbianas del nitrógeno, fósforo, azufre y compuestos halogenados. (2 h)

Profesorado de clases prácticas además de los de teoría:

Dra. Teresa Abad Grillo

Dr. Joaquín G. Sanchíz Suárez

Prácticas de laboratorio. Química Verde (20 h totales)-.

Se realizarán 7 sesiones de prácticas de tres horas de duración cada una, la mitad de las mismas serán prácticas englobadas dentro de la Química Orgánica del Medioambiente y la otra mitad serán de Química Inorgánica del Medioambiente.

Actividades a desarrollar en otro idioma

- Profesor: Dr. Pedro C. Esparza Ferrera

Algunas de las tutorías (2 h) serán desarrolladas y evaluadas en inglés a través de cuestionarios.

- Profesor: Dr. José Juan Marrero Tellado

Una práctica de laboratorio será desarrollada en inglés: explicación teórico-práctica y guión del experimento (2 h). El alumno completará el informe de una de las prácticas en inglés y el mismo será evaluado.

La totalidad de estas actividades superan 0,3 créditos ECTS

7. Metodología y volumen de trabajo del estudiante

Descripción

Clases Magistrales: La finalidad de las mismas es transmitir los conocimientos de la asignatura. Los objetivos que se pretenden alcanzar son que el alumno adquiera información actualizada y bien organizada, procedente de fuentes diversas, facilitarle la comprensión y aplicación de los procedimientos específicos de la asignatura y elevar los niveles motivacionales hacia la misma. La clase magistral se apoyará mediante el uso de la pizarra, de las presentaciones con ordenador y de internet.

Seminarios: Se emplearán para abordar algunas actividades monográficas supervisadas con participación compartida (profesores y estudiantes). La finalidad es construir conocimiento a través de la interacción y la actividad de los estudiantes.

Por norma general serán en grupos reducidos en los que se puede trabajar sobre la puesta en común sobre un tema, la profundización sobre un tema, etc.

Tutorías: Se revisarán los materiales y temas presentados en las clases. Se realizarán ejercicios y/o cuestiones para afianzar los conocimientos adquiridos.

Clases prácticas: Se incluirán en este apartado las clases prácticas que se desarrollen en los Laboratorios.

Actividades formativas en créditos ECTS, su metodología de enseñanza-aprendizaje y su relación con las competencias que debe adquirir el estudiante

Actividades formativas	Horas presenciales	Horas de trabajo autónomo	Total horas	Relación con competencias
Clases teóricas	26,00	42,00	68,0	[CB3]
Clases prácticas (aula / sala de demostraciones / prácticas laboratorio)	20,00	30,00	50,0	[CB3]
Realización de seminarios u otras actividades complementarias	4,00	8,00	12,0	[CG27], [CG20], [CG19], [CG18], [CG13], [CG12], [CG06], [CG02], [CE42], [CE07], [CE03], [CE01]
Realización de exámenes	4,00	8,00	12,0	[CB3]
Asistencia a tutorías	6,00	2,00	8,0	[CG20], [CG19], [CG18], [CG13], [CG12], [CE42], [CE07]
Total horas	60,00	90,00	150,00	
		Total ECTS	6,00	

8. Bibliografía / Recursos

Bibliografía Básica

Manahan, Stanley E. Introducción a la Química Ambiental, Reverte-UNAM, Mexico, Barcelona, 2007.

Cabildo Miranda, Maria del Pilar, García Fraile, Amelia, and López García, Concepción. "Química Orgánica"

.
Madrid, ES: UNED -Universidad Nacional de Educación a Distancia, 2008

Cabildo Miranda, María del Pilar, Cornago Ramírez, María del Pilar, and Escolástico León, Consuelo. "Bases Químicas del Medio Ambiente"

. Madrid, ES: UNED - Universidad Nacional de Educación a Distancia, 2013.

Miguel Á. Sierra, Mar Gómez Gallego, "
Principios de Química Medioambiental".
Editorial Síntesis

Bibliografía Complementaria

Baird, Colin.
Química Ambienta
I, Reverté S.A., Barcelona, 2004, ó una edición más antigua de 2001.

Carey, F. A.; Giuliano, R.M.,
"Química Orgánica"
, 9 Ed. 2014.
http://www.ingebook.com/ib/IB_Browser/5641#4

Casa J. S., Moreno V., Sánchez A., Sánchez J.L. Sordo, J.
Química Bioinorgánica,
Editorial Síntesis, Madrid 2002.

Domènech, X. Peral, J.,
Química Ambiental de Sistemas Terrestres
.
http://www.ingebook.com/ib/IB_Browser/1458#/I/

. Figueruelo, Juan E., Marino Dávila, M.,
Química física del ambiente y de los procesos medioambientales
. h
http://www.ingebook.com/ib/IB_Browser/1488#/I/

Orozco, Carmen et al.
Contaminación ambiental: una visión desde la Química,
Thomson-Paraninfo, Madrid, 2008, o una edición más antigua de 2003.

Spiro, Thomas G.
Química medioambiental,
Pearson-Prentice Hall, Madrid, 2004.

Schwarzenbach, René P., Gschwend, P.M., Imboden, D.M.,
Environmental Organic Chemistry
, 2nd Edition. 2003.

Wade, L.G., Jr.
Química Orgánica
http://www.ingebook.com/ib/IB_Browser/1289#/V/zoomed

Otros Recursos

Revista científicas electrónicas del área de Medio Ambiente disponibles en la Biblioteca de la ULL (<http://www.bbtck.ull.es>).

9. Sistema de evaluación y calificación

Descripción

Los requisitos de calificación son aplicables de igual manera para cada uno de los bloques de la asignatura impartidos por los profesores Esparza Ferrera, Lozano Gorrín y Marrero Tellado.

La calificación de la convocatoria de enero, julio y septiembre se basará en la evaluación continua que consta de los siguientes elementos:

- a) Participación, actitud, espíritu crítico, rigor, participación en seminarios y tutorías (20 %)
- b) Trabajo, desarrollo e informes de las clases prácticas de laboratorio (20%)
- d) Pruebas escritas donde el alumno demostrará el dominio de los conocimientos teóricos y prácticos (60%)

Para aprobar la asignatura se deberá obtener, como mínimo, una calificación de 3,5 sobre 10 en cada uno de los apartados anteriores y la nota ponderada de los tres apartados debe ser de 5.0 sobre 10. Esta calificación mínima debe ser obtenida en cada uno de los dos bloques que conforman la asignatura.

En las convocatorias de julio y septiembre, el alumnado será calificado mediante la evaluación continua descrita anteriormente. Las notas de los apartados a) y b) serán las mismas que en la convocatoria de enero pero el alumnado podrá realizar de nuevo la prueba final escrita en la fechas establecidas por la Facultad en cada convocatoria. Asimismo, en estas convocatorias el alumnado podrá renunciar a la incorporación de las calificaciones de la evaluación continua en las convocatorias de junio y julio y realizar la evaluación alternativa. La renuncia deberá realizarse ante el profesorado responsable de la asignatura antes del inicio del periodo de exámenes fijado en el calendario académico. La renuncia, de efectuarse, tendrá carácter definitivo en las restantes convocatorias del curso.

Los alumnos que renuncien a la evaluación continua serán evaluados mediante una evaluación alternativa que consistirá en un examen escrito teórico-práctico sobre los contenidos de la asignatura y supondrá el 100% de la calificación final de la asignatura. En el supuesto de que se hubiesen superado, la calificación de las prácticas de laboratorio obtenida en la evaluación continua se tendrá en cuenta en la evaluación alternativa.

Estrategia Evaluativa

Tipo de prueba	Competencias	Criterios	Ponderación
Pruebas objetivas	[CG13], [CG06], [CE42], [CE07], [CE01]	Dominio de los conocimientos teóricos y prácticos de la materia.	20,00 %
Pruebas de respuesta corta	[CG19], [CG18], [CG13], [CG12], [CG06], [CE42], [CE03], [CE01]	Dominio de los conocimientos teóricos y prácticos de la materia. Resolución de problemas.	20,00 %

Pruebas de desarrollo	[CG27], [CG20], [CG19], [CG18], [CG13], [CG12], [CG06], [CG02], [CE42], [CE07], [CE01]	Dominio de los conocimientos teóricos y prácticos de la materia. Razonamiento crítico.	20,00 %
Trabajos y proyectos	[CB3], [CG20], [CG19], [CG18], [CG13], [CG12], [CG06], [CG02], [CE42], [CE01]	Estructura del trabajo. Calidad de la documentación. Capacidad de organización y planificación. Trabajo en equipo.	10,00 %
Informes memorias de prácticas	[CB3], [CG20], [CG19], [CG18], [CG13], [CG12], [CG02], [CE03], [CE01]	Dominio de los contenidos de la asignatura. Entrega del informe en el plazo establecido. Estructura, originalidad y presentación. Discusión e interpretación de los resultados. Rigor en la expresión, en los cálculos y en los resultados.	20,00 %
Pruebas de ejecuciones de tareas reales y/o simuladas	[CB3], [CG20], [CG19], [CG18], [CG13], [CG12], [CG06], [CG02], [CE03], [CE01]	Cumplimiento de las normas de seguridad. Destreza, limpieza, orden y método en el laboratorio. Participación en el trabajo grupal.	10,00 %

10. Resultados de Aprendizaje

Describir la estructura, propiedades y reactividad de los elementos y compuestos involucrados en los ciclos biogeoquímicos. Explicar de manera comprensible los fenómenos y procesos químicos básicos que ocurren en el Medioambiente. Aplicar los principios de la "química verde" en reacciones de laboratorio.

11. Cronograma / calendario de la asignatura

Descripción

La distribución de los temas por semana es orientativo, puede sufrir cambios según las necesidades de organización docente.

Primer cuatrimestre					
Semana	Temas	Actividades de enseñanza aprendizaje	Horas de trabajo presencial	Horas de trabajo autónomo	Total
Semana 1:	Tema 1 Tema 2 Tema 3 Tutorías	Clase teóricas (4 h) Tutorías (2h)	6.00	9.00	15.00

Semana 2:	Tema 3 Tema 4	Clase teórica (4h)	4.00	6.00	10.00
Semana 3:	Tema 4 Tema 5	Clase teórica (4h)	4.00	6.00	10.00
Semana 4:	Tema 5 Seminario Tutoría	Clase Teórica (1 h) Seminario (1h) Tutoría (1h)	3.00	4.50	7.50
Semana 5:	Tema 6 Tema 7 Tutoría	Clase teórica (3h) Tutoría (1h)	4.00	6.00	10.00
Semana 6:	Tema 7 Seminario	Clase teóricas (2h) Seminario (1h)	3.00	4.50	7.50
Semana 7:	Tutorías	Tutorías (2h)	2.00	3.00	5.00
Semana 8:	Tema 7 Tutorías	Clase teóricas (1h) Tutorías (2h)	3.00	4.50	7.50
Semana 9:	Tema 8 Tema 9 Prácticas	Clases teóricas (3h) Clases Prácticas (6h)	9.00	13.50	22.50
Semana 10:	Tema 9 Prácticas	Clases teóricas (1h) Clases Prácticas (6h)	7.00	10.50	17.50
Semana 11:	Tema 9 Seminario Tutorías	Clases teóricas (1h) Seminario (1h) Tutorías (2h)	4.00	6.00	10.00
Semana 12:	Seminario	Seminario (1h)	1.00	1.50	2.50
Semana 13:	Tema 10 Tutorías	Clases teóricas (1 h) Tutorías(2h)	4.00	6.00	10.00
Semana 14:			2.00	3.00	5.00
Semana 15 a 17:	Evaluación	Evaluación y trabajo autónomo del alumno para la preparación de la evaluación.	4.00	6.00	10.00
Total			60.00	90.00	150.00
Segundo cuatrimestre					

Semana	Temas	Actividades de enseñanza aprendizaje	Horas de trabajo presencial	Horas de trabajo autónomo	Total
Semana 12:			0.00	0.00	0.00
Semana 13:			0.00	0.00	0.00
Semana 14:			0.00	0.00	0.00
Semana 15 a 17:			0.00	0.00	0.00
Total			0.00	0.00	0.00