

Escuela Técnica Superior de Ingenieros Industriales y de Telecomunicación

GUÍA DOCENTE DE LA ASIGNATURA

G791 - Técnicas Instrumentales Analíticas

Grado en Ingeniería Química
Optativa. Curso 4

Curso Académico 2019-2020

1. DATOS IDENTIFICATIVOS

Título/s	Grado en Ingeniería Química		Tipología y Curso	Optativa. Curso 4
Centro	Escuela Técnica Superior de Ingenieros Industriales y de Telecomunicación			
Módulo / materia	MATERIA OPCIÓN A: INGENIERÍA QUÍMICA FUNDAMENTAL MÓDULO OPTATIVO			
Código y denominación	G791 - Técnicas Instrumentales Analíticas			
Créditos ECTS	6	Cuatrimestre	Cuatrimestral (2)	
Web				
Idioma de impartición	Español	English friendly	Sí	Forma de impartición Presencial

Departamento	DPTO. DE QUIMICA E INGENIERIA DE PROCESOS Y RECURSOS.
Profesor responsable	JOSEFA FERNANDEZ FERRERAS
E-mail	josefa.fernandez@unican.es
Número despacho	E.T.S. de Ingenieros Industriales y de Telecomunicación. Planta: - 3. DESPACHO (S3014)
Otros profesores	FERNANDO GONZALEZ MARTINEZ DAVID HERNANDEZ MANRIQUE LORENA GONZALEZ LEGARRETA

2. CONOCIMIENTOS PREVIOS

Se requieren conocimientos generales de Química e Ingeniería Química adquiridos en los tres primeros cursos.

3. COMPETENCIAS GENÉRICAS Y ESPECÍFICAS DEL PLAN DE ESTUDIOS TRABAJADAS

Competencias Genéricas
Conocimiento en materias básicas y tecnológicas, que les capacite para el aprendizaje de nuevos métodos y teorías, y les dote de versatilidad para adaptarse a nuevas situaciones.
Capacidad de resolver problemas con iniciativa, toma de decisiones, creatividad, razonamiento crítico y de comunicar y transmitir conocimientos, habilidades y destrezas en el campo de la Ingeniería Química.
Competencias Específicas
Capacidad para comprender y aplicar los principios de conocimientos básicos de la química general, química orgánica e inorgánica y sus aplicaciones en la ingeniería.
Competencias Básicas
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.
Que los estudiantes puedan transmitir información, ideas, problemas y soluciones a un público tanto especializado como no especializado.
Que los estudiantes hayan desarrollado aquellas habilidades de aprendizaje necesarias para emprender estudios posteriores con un alto grado de autonomía.
Competencias Transversales
Comunicación oral y escrita en la lengua propia.
Resolución de problemas.
Capacidad de aplicar los conocimientos en la práctica.
Trabajo en un equipo con carácter interdisciplinar.
Habilidad para trabajar de forma autónoma.

3.1 RESULTADOS DE APRENDIZAJE

- Capacidad de elección de equipo y método analítico para aplicaciones de interés en Ingeniería Química.
- Capacidad para el diseño de una técnica analítica instrumental.

4. OBJETIVOS

Adquirir conocimientos del fundamento, aplicaciones y manejo de las principales técnicas instrumentales utilizadas en la industria química.

5. MODALIDADES ORGANIZATIVAS Y MÉTODOS DOCENTES

ACTIVIDADES	HORAS DE LA ASIGNATURA
ACTIVIDADES PRESENCIALES	
HORAS DE CLASE (A)	
- Teoría (TE)	30
- Prácticas en Aula (PA)	8
- Prácticas de Laboratorio (PL)	22
- Horas Clínicas (CL)	
Subtotal horas de clase	60
ACTIVIDADES DE SEGUIMIENTO (B)	
- Tutorías (TU)	15
- Evaluación (EV)	5
Subtotal actividades de seguimiento	20
Total actividades presenciales (A+B)	80
ACTIVIDADES NO PRESENCIALES	
Trabajo en grupo (TG)	20
Trabajo autónomo (TA)	50
Tutorías No Presenciales (TU-NP)	
Evaluación No Presencial (EV-NP)	
Total actividades no presenciales	70
HORAS TOTALES	150

6. ORGANIZACIÓN DOCENTE												
CONTENIDOS		TE	PA	PL	CL	TU	EV	TG	TA	TU-NP	EV-NP	Semana
1	<p>-MÉTODOS ESPECTROSCÓPICOS. La radiación electromagnética. Espectroscopías de Absorción Molecular: Espectroscopía de Resonancia Magnética Nuclear (RMN) de 1H y 13C. Espectroscopía de Absorción Infrarroja (IR) y RAMAN. Espectroscopía de Absorción Ultravioleta (UV) Visible. Espectrometría de Masas (EM). Espectroscopías Atómicas: Espectroscopía de Absorción Atómica (AA), Espectroscopía de Emisión Atómica (EA): Fotometría de llama, Espectrometría de Plasma (ICP), Fluorescencia de Rayos X (FRX).</p> <p>-DIFRACCIÓN DE RAYOS X (DRX): Fundamento y aplicaciones.</p> <p>-PRÁCTICAS: FTIR, UV-visible, FRX, conocimiento in situ de equipos de DRX / RAMAN,</p>	15,00	5,00	10,00	0,00	7,50	2,50	10,00	25,00	0,00	0,00	7.5
2	<p>-MÉTODOS CROMATOGRÁFICOS. Descripción. Clasificación. Columnas. Tiempo de retención, selectividad. Detectores. Análisis cualitativo y cuantitativo. Cromatografía de gases. Cromatografía de líquidos. Cromatografía y extracción con líquidos supercríticos.</p> <p>-MÉTODOS TÉRMICOS. Métodos termogravimétricos. (TG), aplicaciones. Análisis Térmico Diferencial (DTA) y Calorimetría de Barrido Diferencial (DSC), aplicaciones. Métodos térmicos con análisis de emisión de gases (EGA). TG-GC-MS. Otros métodos de análisis térmicos.</p> <p>-MICROSCOPÍA. Microscopía Electrónica de Transmisión (TEM). Microscopía de Barrido (SEM). Microscopía de Fuerzas Atómicas (AFM).</p> <p>-PRÁCTICAS: DSC, TG-MS, CG-MS, conocimiento in situ de equipos de TEM / SEM / AFM</p>	15,00	3,00	12,00	0,00	7,50	2,50	10,00	25,00	0,00	0,00	7.5
TOTAL DE HORAS		30,00	8,00	22,00	0,00	15,00	5,00	20,00	50,00	0,00	0,00	
Esta organización tiene carácter orientativo.												

TE	Horas de teoría
PA	Horas de prácticas en aula
PL	Horas de prácticas de laboratorio
CL	Horas Clínicas
TU	Horas de tutoría
EV	Horas de evaluación
TG	Horas de trabajo en grupo
TA	Horas de trabajo autónomo
TU-NP	Tutorías No Presenciales
EV-NP	Evaluación No Presencial

7. MÉTODOS DE LA EVALUACIÓN				
Descripción	Tipología	Eval. Final	Recuper.	%
Evaluación continua bloques 1 y 2	Examen escrito	Sí	Sí	60,00
Calif. mínima	4,00			
Duración	2,5 horas			
Fecha realización	semanas 7 y 14			
Condiciones recuperación	Examen Final			
Observaciones	Se necesita obtener un cinco de media en la nota final			
Prácticas laboratorio Bloques 1 y 2	Evaluación en laboratorio	Sí	Sí	40,00
Calif. mínima	4,00			
Duración				
Fecha realización	Semana siguiente a la realización de la práctica			
Condiciones recuperación	Realización de examen de la práctica o entrega de un nuevo informe de prácticas			
Observaciones	Se necesita obtener un promedio de cinco puntos en el total de la asignatura			
TOTAL				100,00
Observaciones				
Observaciones para alumnos a tiempo parcial				
El examen final para los alumnos a tiempo parcial tendrá un peso porcentual del 60% en la valoración final de la asignatura, siendo el 40% restante el resultado de la valoración de un trabajo individual asignado durante el curso y un examen o informe de las prácticas de laboratorio.				

8. BIBLIOGRAFÍA Y MATERIALES DIDÁCTICOS

BÁSICA
Hart, H., Craine, L.E., Hart, D.J., Hadad, M. Química Orgánica, Ed. Mc Graw-Hill, 2007
Hart, H., Craine, L.E., Hart, D.J., Hadad, M. Organic Chemistry: A Short Course, 13th Edition, Ed. Mc Graw-Hill, 2012.
Skoog, D.A., Holler, F.J., Crouch, S.R. Principios de Análisis Instrumental. Cengage Learning, 6ª Ed., 2008.
Skoog, D.A., Holler, F.J., Crouch, S.R. Principles of Instrumental Analysis, 6th ed. International student edition, Thomsom Brooks /Cole, 2007.
Hernández Hernández, Lucas, González Pérez, Claudio. Introducción al análisis instrumental, Ed. Ariel, 2002
Complementaria
Williart, Merrit, Dean, Settle. Métodos Instrumentales de Análisis. Ed. Iberoamericana.

9. SOFTWARE

PROGRAMA / APLICACIÓN	CENTRO	PLANTA	SALA	HORARIO

10. COMPETENCIAS LINGÜÍSTICAS

- | | |
|-------------------------------------------------------------------------|-------------------------------------------|
| <input type="checkbox"/> Comprensión escrita | <input type="checkbox"/> Comprensión oral |
| <input type="checkbox"/> Expresión escrita | <input type="checkbox"/> Expresión oral |
| <input type="checkbox"/> Asignatura íntegramente desarrollada en inglés | |

Observaciones