



Guía docente				
Datos Identificativos				2020/21
Asignatura (*)	Química Analítica Instrumental 1	Código	610G01013	
Titulación	Grao en Química			
Descritores				
Ciclo	Periodo	Curso	Tipo	Créditos
Grado	1º cuatrimestre	Tercero	Obligatoria	6
Idioma	Castellano			
Modalidad docente	Híbrida			
Prerrequisitos				
Departamento	Química			
Coordinador/a	Moreda Piñeiro, Jorge	Correo electrónico	jorge.moreda@udc.es	
Profesorado	Moreda Piñeiro, Jorge Soto Ferreiro, Rosa Maria	Correo electrónico	jorge.moreda@udc.es rosa.soto.ferreiro@udc.es	
Web				
Descripción general	En esta materia se pretende que el alumno comprenda el fundamento y las posibilidades de las técnicas espectroscópicas más habituales. Se pondrá especial atención en los fundamentos físicos y químicos de las principales técnicas, configuración de los equipos, condiciones experimentales y principales aplicaciones.			
Plan de contingencia	<p>1. Modificaciones en los contenidos</p> <p>No se contemplan modificaciones en los contenidos</p> <p>2. Metodologías</p> <p>*Metodologías docentes que se mantienen</p> <p>Todas las metodologías se mantienen.</p> <p>*Metodologías docentes que se modifican</p> <p>Todas las metodologías se adaptan a la modalidad no presencial a través de Moodle y Teams y se mantiene la programación establecida en el calendario de coordinación del Centro.</p> <p>Las sesiones magistrales y seminarios serán impartidos a través de la Plataforma Moodle de forma sincrónica en el horario contemplado en la programación do curso.</p> <p>Las practicas de laboratorio serán substituídas por prácticas virtules y Trabajos Tutelados que serán entregados por el alumno al final del cuatrimestre.</p> <p>La prueba de respuesta múltiple y la prueba de resolución de problemas se realizaran a través da Plataforma Moodle (prueba on-line).</p> <p>3. Mecanismos de atención personalizada al alumnado</p> <p>Todas las metodologías serán supervisadas virtualmente (a través da Plataforma Moodle y Teams) por el profesor en horario de clases.</p> <p>El seguimiento personalizado se realizará a través de correo electrónico, la plataforma Moodle y la herramienta TEAMS, a demanda del alumnado y, en la medida de lo posible, en el horario establecido para las tutorías. Para los estudiantes con dedicación a tiempo parcial o modalidades específicas de aprendizaje o apoyo a la diversidad, se facilitará la atención personalizada dentro de la flexibilidad permitida por los horarios de coordinación y los recursos materiales y humanos.</p> <p>4. Modificacines en la evaluación</p> <p>No se contemplan modificaciones en la evaluación</p> <p>*Observaciones de evaluación:</p> <p>Se mantienen todas las observaciones incluídas en la guía docente.</p> <p>5. Modificaciones de la bibliografía o webgrafía</p> <p>No se contemplan modificaciones en la bibliografía en el Plan de contingencia. Todos los materiales necesarios se encontrarán disponibles en Moodle o mediante acceso a los recursos electrónicos disponibles en la Biblioteca del Centro.</p>			



Código	Competencias / Resultados del título
A7	Conocer y aplicar las técnicas analíticas.
A15	Reconocer y analizar nuevos problemas y planear estrategias para solucionarlos.
A19	Llevar a cabo procedimientos estándares y manejar la instrumentación científica.
A20	Interpretar los datos procedentes de observaciones y medidas en el laboratorio.
A21	Comprender los aspectos cualitativos y cuantitativos de los problemas químicos.
A23	Desarrollar una actitud crítica de perfeccionamiento en la labor experimental.
B2	Resolver un problema de forma efectiva.
B3	Aplicar un pensamiento crítico, lógico y creativo.
B4	Trabajar de forma autónoma con iniciativa.
B5	Trabajar de forma colaborativa.
C6	Valorar críticamente el conocimiento, la tecnología y la información disponible para resolver los problemas con los que deben enfrentarse.

Resultados de aprendizaje			
Resultados de aprendizaje	Competencias / Resultados del título		
Conocer el fundamento y las características de las técnicas espectroscópicas más habituales	A7	B4	
Capacidad para seleccionar la técnica instrumental más adecuada en la resolución de un problema analítico concreto	A7 A15	B4	C6
Destreza en el manejo de los distintos instrumentos y en el ajuste de las variables instrumentales	A19 A21 A23	B4 B5	
Capacidad de obtener la mayor cantidad de información fiable a partir de los datos experimentales. Realización de cálculos.	A20 A21	B2 B3 B4	C6

Contenidos	
Tema	Subtema
Tema 1. Introducción a las técnicas analíticas instrumentales	Resolución de problemas analíticos. Parámetros de calidad de las técnicas instrumentales. Calibración. Características y clasificación de las técnicas instrumentales. Componentes básicos de los instrumentos. Señales y ruido.
Tema 2.- Espectroscopia ultravioleta-visible.	Fundamento. Instrumentación. Aplicaciones. Espectroscopia derivada.
Tema 3.- Espectroscopia IR	Espectroscopia de absorción en el IR: fundamento, instrumentación, aspectos prácticos y aplicaciones. Espectroscopia de reflexión en el infrarrojo.
Tema 4.-Espectroscopia de luminiscencia molecular.	Fundamento. Variables que afectan a la fluorescencia. Relación entre concentración y fluorescencia. Espectros de emisión y excitación. Instrumentación. Aplicaciones. Fosforescencia.
Tema 5.-Espectrometría de masas.	Fundamento. Instrumentación. Aplicaciones.



Tema 6.-Espectrometría de absorción atómica.	Fundamento. Atomización de llama, atomización electrotérmica, generación de vapores: Instrumentación. Aplicaciones.
Tema 7.- Espectrometría de emisión atómica.	Fundamento. Fuentes de plasma. Instrumentación. Aplicaciones. ICP-MS
Tema 8.- Espectrometría de rayos X	Fundamentos. Espectros de fluorescencia, absorción y difracción. Consideraciones analíticas. Instrumentación. Preparación de muestra. Aplicaciones
Prácticas de laboratorio	<p>Práctica 1.- Evaluación de la presencia de especies interferentes y determinación de mezclas mediante espectroscopia UV-VIS.</p> <p>Práctica 2.- Identificación de plásticos por espectroscopía infrarroja con Transformada de Fourier.</p> <p>Práctica 3.- Espectrometría de fluorescencia molecular. Determinación de hidrocarburos aromáticos policíclicos (PAH) totales.</p> <p>Práctica 4.- Espectrometría de absorción atómica con llama. Determinación de Zn en agua. Estudio de interferencias en la determinación de Zn y Ca.</p> <p>Práctica 5.- Espectrometría de emisión atómica con llama. Determinación de K en agua de mar.</p> <p>Práctica 6.- Estudio de las condiciones experimentales en espectrometría de absorción atómica con atomización electrotérmica: optimización de un programa de atomización, uso de modificadores químicos.</p>

Planificación				
Metodologías / pruebas	Competencias / Resultados	Horas lectivas (presenciales y virtuales)	Horas trabajo autónomo	Horas totales
Sesión magistral	A7 A15 A21	20	60	80
Seminario	A15 A20 A21 B2 B3 B4	8	24	32
Prácticas de laboratorio	A7 A15 A19 A20 A21 A23 B5	20	0	20
Prueba de respuesta múltiple	A7 A15 A20 A21 C6	4	0	4
Taller	A7 B3 B4	0	12	12
Atención personalizada		2	0	2

(\*)Los datos que aparecen en la tabla de planificación són de carácter orientativo, considerando la heterogeneidad de los alumnos

Metodologías	
Metodologías	Descripción
Sesión magistral	El aprendizaje implicará la incorporación de conceptos fundamentales sobre cada una de las técnicas espectrométricas. Para ello se impartirán 20 Sesiones Magistrales sobre los contenidos más importantes del programa. Para un total aprovechamiento de éstas, se recomienda que el alumno haya leído previamente por su cuenta los aspectos fundamentales de dichos temas en los textos recomendados
Seminario	En estos Seminarios se realizarán 7 sesiones en grupo reducido en las que el profesor y los alumnos resolverán diferentes boletines de problemas numéricos. El trabajo de los alumnos en estos seminarios se evaluará de mediante la resolución de problemas el mismo día de la prueba objetiva.
Prácticas de laboratorio	El aprendizaje de los contenidos de la asignatura implicará 6 sesiones de prácticas de laboratorio en las que el alumno pondrá en práctica los conceptos teóricos adquiridos, manipulará instrumentos analíticos y resolverá problemas. El profesor asesorará estas actividades.



Prueba de respuesta múltiple	Se realizará un examen final para evaluar el grado de aprendizaje a largo del cuatrimestre. La fecha del mismo está indicada en el calendario de exámenes del grado
Taller	Los contenidos explicados se afianzarán con la realización individual y voluntaria de cuestionarios de autoevaluación.

### Atención personalizada

Metodologías	Descripción
Prácticas de laboratorio Seminario	<p>Las prácticas de laboratorio y seminarios para la resolución numérica de problemas se realizarán bajo la supervisión del profesor, en horario de clases. Si es necesario se realizarán Tutorías en las que se resolverán dudas y revisará el trabajo realizado, etc.</p> <p>Para el alumnado con reconocimiento de dedicación a tiempo parcial y dispensa académica de exención de asistencia, los seminarios para la resolución numérica de problemas serán realizados por el alumno fuera del horario académico establecido; el profesor resolverá las dudas y revisará el trabajo realizado en régimen de horas de tutorías (previa cita) que establezca con el alumno. Será obligatorio realizar las prácticas de laboratorio en el horario académico establecido.</p>

### Evaluación

Metodologías	Competencias / Resultados	Descripción	Calificación
Prueba de respuesta múltiple	A7 A15 A20 A21 C6	El trabajo de los alumnos será evaluado a través de una Prueba de respuesta múltiple de todos los contenidos teóricos y prácticos da signatura.	50
Prácticas de laboratorio	A7 A15 A19 A20 A21 A23 B5	Evaluación continua de las Prácticas de laboratorio que tendrán que realizar obligatoriamente a lo largo del cuatrimestre y evaluación de preguntas relacionadas con las practicas realizadas que se resolverán al finalizar las prácticas.	20
Seminario	A15 A20 A21 B2 B3 B4	Los seminarios se evaluarán mediante la resolución individual de problemas numéricos en la prueba de respuesta múltiple.	20
Taller	A7 B3 B4	Los cuestionarios de autoevaluación serán realizados por el alumno al finalizar cada tema	10

### Observaciones evaluación



Para superar la asignatura en la primera oportunidad se plantean tres requisitos básicos:

- asistencia obligatoria a las prácticas de laboratorio y asistencia regular a las otras actividades evaluables (seminarios para la resolución numérica de problemas),
- realización de todas las actividades evaluables (talleres) y
- alcanzar una cualificación final mínima de 5 puntos en cada una de ellas.

De no alcanzarse dicha puntuación mínima en alguna de ellas, en el caso de que la media sea superior o igual a 5 (sobre 10) la asignatura figurará como suspensa (4.5). Se calificará como No Presentado a los alumnos que no realicen las prácticas de laboratorio y tampoco realicen la prueba de respuesta múltiple. Las calificaciones de las prácticas de laboratorio y talleres se mantendrán en la segunda oportunidad de julio. Mientras que la calificación de la prueba de respuesta múltiple de julio substituirá a la obtenida en prueba de respuesta múltiple de febrero. Los alumnos evaluados en la segunda oportunidad sólo podrán optar a matrícula de honor si el número máximo de las mismas para el correspondiente curso no se cubrió en su totalidad en la primera oportunidad.

Se realizará una prueba de respuesta múltiple de los contenidos teóricos de la primera parte de la asignatura antes de la convocatoria oficial de la Primera Oportunidad. Aquellos alumnos que superen dichos contenidos (calificación mínima de 5 puntos) no tendrán que volver a examinarse de ellos en la convocatoria oficial de la Primera Oportunidad en Enero.

Para el alumnado con dispensa académica de exención de asistencia, la realización de las prácticas de laboratorio será obligatoria y será facilitada dentro de la flexibilidad que permitan los horarios de coordinación y los recursos materiales y humanos. Se considerarán exentos de las sesiones magistrales si bien se les facilitará la asistencia al mayor número posible de seminarios. El alumno con reconocimiento de dedicación a tiempo parcial será evaluado mediante las calificaciones obtenidas en la prueba mixta (65%), en las prácticas (20%) y talleres (15%). Esto se aplicará a ambas oportunidades.

## Fuentes de información

<b>Básica</b>	<ul style="list-style-type: none"><li>- GAVIRA VALLEJO, J.M.,HERNANZ GISMERO, A. (2007). Técnicas Físicoquímicas en Medio Ambiente. Universidad Nacional de Educación a Distancia</li><li>- RÍOS CASTRO, A.; MORENO BONDI, M.C.; SIMONET SUAUI, B.M. (2012). Técnicas Espectroscópicas en Química Analítica. Volumen I y II. Ed. Síntesis</li><li>- SKOOG, D.A., WEST, D.M., HOLLER F.J. (1996). Fundamentos de Química Analítica. Vol 2 . Editorial Reverté</li><li>- ANDRADE GARDA JM, CARLOSENA ZUBIETA A., GÓMEZ CARRACEDO MP, , MAESTRO-SAAVEDRA MA, PRIETO BLANCO MC, (2017). Problems of Instrumental Analytical Chemistry. A Hands-On Guide. Editorial World Scientific (London)</li></ul> <p>Utilizaranse distintos recursos web que axuden ao alumno a comprender e fixar os coñecementos que se imparten nas actividades. Ex: simulacións, esquemas, videos, etc.</p>
<b>Complementaria</b>	<ul style="list-style-type: none"><li>- Mc MAHON, G. (2007). Analytical Instrumentation. A guide to laboratory, portable and miniaturized instruments . Ed. Wiley</li><li>- REEVE, R.N. (2002). Introduction to Environmental Analysis . Ed. John Wiley and Sons</li><li>- SOGORB SÁNCHEZ, M.A., VILANOVA GISBERT, E. (2004). Técnicas Analíticas de Contaminantes Químicos . Ed. Díaz de Santos</li><li>- ESTEBAN, L. (1993). La Espectrometría de Masas en Imágenes . ACK Editores</li><li>- WILLARD, H.H., MERRITT Jr., L.L., DEAN J.A. y SETTLE Jr. J.A. (1991). Métodos instrumentales de análisis . Editorial Iberoamericana</li><li>- SKOOG, D.; HOLLER, F.J.; NIEMAN T.A. (2000). Principios de Análisis Instrumental. Ed. McGraw-Hill</li><li>- PETROZZI, S. (2013). Practical Instrumental Analysis. Ed Wiley</li><li>- RUBINSON, K.A., RUBINSON, J.F. (2001). Análisis Instrumental. Ed. Prentice Hall</li></ul>

## Recomendaciones



## Asignaturas que se recomienda haber cursado previamente

Química Analítica 1/610G01011

Química Analítica 2/610G01012

## Asignaturas que se recomienda cursar simultáneamente

## Asignaturas que continúan el temario

## Otros comentarios

Se recomienda:

- Saber redactar, sintetizar y presentar ordenadamente un trabajo, así como la aplicación a un nivel de usuario de herramientas informáticas (uso de internet, procesador de textos, presentaciones, etc.)
- Saber manejar los libros de texto.
- Tener conocimientos básicos de inglés
- Estudiar y revisar semanal de la materia impartida, utilizando material bibliográfico para comprender y ahondar en la información obtenida en clase.
- Aclarar con el profesor posibles dudas.
- Realizar la preparación de los seminarios encomendados de forma exhaustiva.
- Participar activamente en clase.

(\*) La Guía Docente es el documento donde se visualiza la propuesta académica de la UDC. Este documento es público y no se puede modificar, salvo cosas excepcionales bajo la revisión del órgano competente de acuerdo a la normativa vigente que establece el proceso de elaboración de guías