



GUÍA DOCENTE 2026-2027
Análisis Instrumental

1. Denominación de la asignatura:

ANÁLISIS INSTRUMENTAL

Titulación

Grado en Química

Código

5278

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

Química Analítica

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) :

M. Asunción Alonso Lomillo, Olga Domínguez Renedo, Susana Palmero Díaz

4.b Coordinador/a de la asignatura

M. Asunción Alonso Lomillo

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 cursado Operaciones Básicas de Laboratorio, Química General II y Química Analítica.

8. Número de créditos ECTS de la asignatura:

6

9. Competencias // Resultados de aprendizaje

Competencias Transversales: T1, T2, T3, T4, T5, T6, T8, T9, T11, T13, T14, T16, T17, T18, T19, T20, T21.

Competencias Generales: G1, G2, G4, G5, G6, G7, G10, G11, G12, G13, G14, G17.
Competencias Específicas: E1, E2, E6, E7, E8, E13, E14, E15.

Competencias Básicas: CB1-CB5

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

CONOCIMIENTOS DISCIPLINARES (SABER)

- O1.- Comprender los fundamentos de las técnicas instrumentales de análisis.
- O2.- Conocer la terminología propia del análisis instrumental.
- O3.- Conocer las diversas técnicas instrumentales de análisis.
- O4.- Distinguir las ventajas y limitaciones de las diferentes técnicas instrumentales, contemplando sus posibles aplicaciones.
- O5.- Conocer el equipamiento más habitual en el laboratorio en análisis instrumental

HABILIDADES PROFESIONALES (SABER HACER)

- O6.- Comprender los aspectos cualitativos y cuantitativos de los problemas químicos relacionados con las técnicas de análisis.
- O7.- Adquirir destreza en el uso de la instrumentación analítica.
- O8.- Conocer las metodologías de trabajo usuales en el análisis químico instrumental.
- O9.- Adquirir la capacidad de decidir cuál es la técnica instrumental, el equipo, la



metodología y el medio de análisis más adecuado en el estudio de una muestra.
O10.- Evaluar e interpretar los datos experimentales y la información química suministrada relacionándolos con las teorías apropiadas.

10.2- Unidades docentes (Bloques de contenidos)

MÉTODOS ÓPTICOS DE ANÁLISIS. Capítulo I: Introducción a los métodos ópticos de análisis.

Tema 1. Fundamentos de los métodos ópticos de análisis.

Introducción.

Espectro electromagnético.

Propiedades ondulatorias de la radiación electromagnética.

Propiedades mecano-cuánticas de la radiación electromagnética.

Clasificación de los métodos ópticos de análisis.

Tema 2. Instrumentos ópticos de análisis.

Introducción.

Esquema general de un equipo óptico de análisis.

Fuentes de radiación.

Selectores de longitudes de onda.

Celdas y dispositivos de muestreo.

Detectores.

Procesador de señales y dispositivos de lectura.

Diseños de instrumentos para espectroscopia.

MÉTODOS ÓPTICOS DE ANÁLISIS. Capítulo II: Métodos de espectroscopia molecular.

Tema 3. Métodos basados en la absorción molecular en el UV-visible.

Introducción.

Fundamentos analíticos del proceso de absorción de radiación UV-Visible.

Leyes fundamentales de absorción de radiación.

Instrumentación.

Aplicaciones analíticas de absorción molecular.

Tema 4. Métodos basados en la emisión molecular en el UV-visible.

Introducción.

Fundamentos analíticos de los métodos fotoluminiscentes.

Instrumentación.

Aplicaciones analíticas.

Tema 5. Métodos basados en la absorción molecular en el infrarrojo.

Introducción.

Fundamentos teórico del proceso de absorción en el infrarrojo.

Instrumentación.

Aplicaciones analíticas.



Tema 6. Métodos basados en la dispersión de la radiación.

Introducción.

Procesos de dispersión Tyndall.

Espectroscopia Raman.

Instrumentación.

Aplicaciones analíticas.

Otros tipos de espectroscopia Raman.

MÉTODOS ÓPTICOS DE ANÁLISIS. Capítulo III: Métodos de espectroscopia atómica.

Tema 7. Métodos basados en la absorción atómica.

Introducción.

Fundamentos analíticos del proceso de absorción atómica.

Instrumentación.

Aplicaciones analíticas.

Tema 8. Métodos basados en la emisión atómica.

Introducción.

Fundamentos analíticos de la espectroscopia de emisión atómica.

Instrumentación.

Aplicaciones analíticas.

ELECTROANÁLISIS. Capítulo IV: Introducción a los métodos electroquímicos de análisis.

Tema 9. Introducción a la electroquímica.

Introducción.

Concepto de electroanálisis.

La celda electroquímica.

Instrumentación.

Potencial de unión líquida.

Naturaleza de la interfase electrodo-disolución.

Procesos faradaicos y no faradaicos.

Variables que afectan a un experimento electroquímico.

Clasificación de las técnicas electroanalíticas.

Tema 10. Características generales y etapas de la reacción electródica.

Introducción.

Efecto de la corriente en el potencial de la celda electroquímica.

Etapas de la reacción electródica.

Transporte de masa.

Transferencia electrónica.



ELECTROANÁLISIS. Capítulo V: Técnicas electroanalíticas.

Tema 11. Técnicas en estado estacionario y técnicas de electrolisis total.

Introducción.

Conductimetría.

Potenciometría.

Electrogravimetría.

Culombimetría.

Aplicaciones.

Tema 12. Técnicas en estado no estacionario.

Introducción.

Voltamperometría.

Técnicas de pulsos.

Cronoamperometría.

Cronoculombimetría.

Cronopotenciometría.

Aplicaciones.

Tema 13. Técnicas de redisolución.

Introducción.

Generalidades de las técnicas de redisolución.

Voltamperometría de redisolución.

Redisolución potenciométrica.

Cuantificación.

Interferencias.

Aplicaciones analíticas de las técnicas de redisolución.

Prácticas

Prácticas de laboratorio

Durante las sesiones prácticas el estudiante utilizará las técnicas instrumentales más habituales en el laboratorio de Química Analítica (espectrofotometría de absorción molecular y atómica, fotometría de llama, potenciometría, voltamperometría, etc.)

10.3- Acceso a la Bibliografía Recomendada desde Leganto

https://leganto.ubu.es/leganto/public/34BUC_UBU/lists?courseCode=5278&auth=SAML



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

Metodología	Competencia/resulta do de aprendizaje relacionado	Horas presenciales	Horas de trabajo	Total de horas
Clases teóricas	T6, T9, T17, T20, G1, G12 E1, E2, E7, E8, E13-E15, CB1-CB5	14	21	35
Clases prácticas	T1-T6, T8-T11, T13, T14, T16, T17-T20 G1, G2, G4-G14, G17 E1, E2, E6, E7, E13-E15, CB1-CB5	18	18	36
Seminarios teórico- prácticos	T6, T9, T11, T17-T21 G1, G5, G9, G11-G16 E1, E2, E6, E7, E13-E15, CB1-CB5	16	43	59
Pruebas de evaluación de conocimientos teóricos	T1-T5, T8, T11, T17, T19, T20 G1, G2, G4, G12 E1, E2, E6-E8, E13-E15, CB1-CB5	3	12	15
Prueba de evaluación de habilidades en el laboratorio	T1-T5, T8, T11, T17, T19, T20 G1, G2, G4, G12 E1, E2, E6-E8, E13-E15, CB1-CB5	3	2	5
Total		54	96	150



12. Sistemas de evaluación:

Para superar la asignatura, el estudiante deberá obtener una calificación media ponderada igual o superior a 5 sobre 10. Esta media solo se calculará cuando en cada procedimiento de evaluación se haya alcanzado una nota mínima de 5.

En caso de no superar la asignatura en la primera convocatoria, el estudiante deberá recuperar en la segunda aquellos procedimientos en los que haya obtenido una calificación inferior a 5. Todos los procedimientos son recuperables.

Los estudiantes que hayan superado la asignatura en la primera convocatoria podrán mejorar su calificación mediante la realización de una nueva prueba escrita relacionada con cualquier aspecto de la temática de la asignatura. La calificación de dicha prueba sustituirá a la nota final obtenida a través de los distintos procedimientos de evaluación. El estudiante deberá comunicar, mediante correo electrónico al coordinador de la asignatura, su intención de presentarse a dicha prueba con una antelación mínima de dos días lectivos respecto a la fecha establecida en el calendario de la segunda convocatoria.

La realización fraudulenta de alguna prueba o de los trabajos exigidos en la evaluación de la asignatura conllevará la aplicación del Reglamento de Evaluación de la Universidad de Burgos en vigor para el curso.

Procedimiento	Peso primera convocatoria	Peso segunda convocatoria
Prueba de supuestos prácticos	40 %	40 %
Cuestionarios de métodos ópticos de análisis	30 %	30 %
Cuestionarios de electroanálisis	15 %	15 %
Evaluación de habilidades en el laboratorio	15 %	15 %
Total	100 %	100 %

Evaluación excepcional:

Los estudiantes acogidos a la evaluación excepcional deberán someterse a los siguientes procedimientos de evaluación:

- *Prueba de supuestos prácticos (40% de la calificación global)
- *Cuestionarios de métodos ópticos de análisis (30% de la calificación global)
- *Cuestionarios de electroanálisis (15% de la calificación global)
- *Prueba de habilidades en el laboratorio (15% de la calificación global)

Para superar la asignatura con esta evaluación excepcional, la media ponderada de las calificaciones de los procedimientos de evaluación deberá ser igual o superior a 5



puntos sobre 10. Esta media solo se calculará cuando en cada procedimiento de evaluación se haya alcanzado una nota mínima de 5.

13. Recursos de aprendizaje y apoyo tutorial:

Para el seguimiento de la asignatura el estudiante contará con material de apoyo de cada uno de los temas a través de la plataforma virtual.
Todo tipo de aclaraciones, dudas y orientaciones serán atendidas por las profesoras encargadas del curso en el Área de Química Analítica, durante los horarios de tutoría publicados en los laboratorios/despachos del Área.

14. Calendarios y horarios:

<http://www.ubu.es/grado-en-quimica>

15. Idioma en que se imparte:

Castellano