

DOBLE GRADO EN FARMACIA- NUTRICIÓN HUMANA Y DIETÉTICA

Ficha Docente

QUÍMICA ANALÍTICA II

CURSO 2026-2027



FACULTAD DE FARMACIA
UNIVERSIDAD COMPLUTENSE DE MADRID

I.- IDENTIFICACIÓN

NOMBRE DE LA ASIGNATURA: Química Analítica II

CARÁCTER: Obligatoria

MATERIA: Química Analítica

MÓDULO: 1- Química

CURSO: Segundo

SEMESTRE: 3º semestre

CRÉDITOS: 6 ECTS

DEPARTAMENTO: Química en Ciencias Farmacéuticas

PROFESORES/AS RESPONSABLES:

Coordinador/a: Prof./Profa. María Antonia Martín Carmona

e-mail: mantonia@ucm.es

Profa. Dra. María del Mar Caja López; e-mail: mcaja01@ucm.es, Profesor
Ayudante Doctor

II.- OBJETIVOS

OBJETIVO GENERAL

Proporcionar al alumno los conceptos teóricos y prácticos que le permitan conocer y comprender las Técnicas Analíticas Instrumentales más frecuentes en el ámbito de las ciencias de la salud.

OBJETIVOS ESPECÍFICOS

- Conocer los principios físico-químicos en los que se basan las Técnicas Analíticas Instrumentales.
- Conocer los equipos instrumentales, sus componentes y la función de cada uno de ellos.
- Adquirir las habilidades y criterios necesarios para afrontar la resolución de un problema analítico en sus diferentes etapas.
- Capacitar al estudiante para la elección y el manejo apropiado de técnicas instrumentales usuales en los laboratorios de Química Analítica.

III.- CONOCIMIENTOS PREVIOS Y RECOMENDACIONES

CONOCIMIENTOS PREVIOS:

Los estudiantes deben tener los conocimientos previos de Matemáticas, Física, Química que le permitirán comprender los conceptos teóricos y prácticos de esta materia.

RECOMENDACIONES:

Es recomendable tener agilidad en el manejo de las utilidades avanzadas de la calculadora y destreza para utilizar con seguridad los instrumentos del laboratorio

IV.- CONTENIDOS

CONTENIDOS ESPECÍFICOS DE LA ASIGNATURA:

Proporcionar al alumno los conceptos teóricos y prácticos que le permitan conocer y comprender las Técnicas Analíticas Instrumentales más frecuentes en el ámbito de las ciencias de la salud. Conocer los principios físico-químicos en los que se basan las Técnicas Analíticas Instrumentales. Conocer los equipos instrumentales, sus componentes y la función de cada uno de ellos. Adquirir las habilidades y criterios necesarios para afrontar la resolución de un problema analítico en sus diferentes etapas. Capacitar al estudiante para la elección y el manejo apropiado de técnicas instrumentales usuales en los laboratorios de química analítica.

PROGRAMA TEÓRICO

Tema 1. Concepto e interés de las técnicas instrumentales. Clasificación. Evolución histórica.

Tema 2. Espectrometría de absorción atómica: bases teóricas. Componentes de los equipos instrumentales. Interferencias. Ensanchamiento de líneas. Proyección analítica. Espectrometría de la fluorescencia atómica.

Tema 3. Espectrometría de emisión atómica. Fotometría de llama: Instrumentación y proyección analítica. Espectroscopia de emisión en plasma. Características de los plasmas analíticos. Métodos y equipos instrumentales. Interferencias. Proyección analítica. Espectrometrías láser. Microsonda láser.

Tema 4. Espectrofotometría de absorción molecular en el ultravioleta-visible. Transiciones electrónicas moleculares. Grupos cromóforos y auxócromos. Componentes de los equipos instrumentales. Proyección analítica.

Tema 5. Espectrofotometría de absorción en el infrarrojo. Frecuencias de absorción, modos de vibración y tipos de bandas. Instrumentación. Espectrómetros de infrarrojo con transformada de Fourier. Técnicas de preparación de muestras. Proyección analítica. Espectroscopia Raman. Fundamento. Componentes de los equipos instrumentales. Proyección analítica.

Tema 6. Espectrometría de luminiscencia. Aspectos teóricos de los procesos luminiscentes. Espectrofluorimetría. Espectrofosforimetría. Fosforescencia a temperatura ambiente. Equipos instrumentales. Proyección analítica.

Tema 7. Refractometría. Refractómetros clásicos e interferométricos. Proyección analítica. Polarimetría. Dispersión óptica rotatoria y dicroísmo circular. Instrumentación y proyección analítica.

Tema 8. Concepto de las técnicas electroanalíticas. Principios generales. Técnicas potenciométricas: Electrodos selectivos de membrana. Clasificación. Electrodos de vidrio, de membrana sólida y de membrana líquida. Sondas de gases y electrodos bioselectivos.

Tema 9. Técnicas voltamétricas. Curvas de intensidad-potencial. Polarografía clásica. Componentes de los equipos instrumentales. Otras técnicas polarográficas y voltamétricas. Proyección analítica. Amperometría: fundamento, instrumentación y proyección analítica.

Tema 10. Técnicas cromatográficas. Clasificación. Mecanismos de retención. Teoría de la columna. Eficacia y poder de resolución.

Tema 11. Cromatografía de gases. Aspectos específicos. Componentes básicos de los equipos instrumentales, características de los detectores. Modalidades de las cromatografías de gases. Control e influencia de la temperatura. Análisis cualitativo y cuantitativo.

Tema 12. Cromatografía líquida de alta eficacia (HPLC). Componentes básicos de los equipos instrumentales. Modalidades de la cromatografía de líquidos: características específicas de los equipos instrumentales en las diferentes modalidades. Separaciones isocráticas y en gradiente. Aplicaciones analíticas y preparativas. Cromatografía de fluidos supercríticos.

Tema 13. Técnicas electroforéticas. Tipos de electroforesis. Componentes de los equipos instrumentales. Sistemas de detección y cuantificación. Proyección analítica general.

Tema 14. Espectrometría de masas. Principios generales. Componentes básicos de los equipos instrumentales. Proyección analítica. Acoplamiento del espectrómetro de masas con otros equipos instrumentales.

Tema 15. Métodos térmicos. Clasificación. Termogravimetría. Análisis térmico diferencial. Calorimetría diferencial de barrido. Instrumentación. Proyección analítica.

PROGRAMA DE SEMINARIOS

En los seminarios se propondrán ejercicios y supuestos prácticos relacionados con los distintos aspectos desarrollados en el programa teórico.

PROGRAMA DE CLASES PRÁCTICAS

PRÁCTICA 1. Espectrofotometría de absorción ultravioleta-visible. Comprobación de la ley de Lambert-Beer. Análisis cuantitativo de un colorante alimentario.

PRÁCTICA 2. Fluorimetría. Determinación cuantitativa de riboflavina. Amortiguación de la fluorescencia de la riboflavina por la cafeína.

PRÁCTICA 3. Refractometría. Determinación del índice de refracción de un líquido.

PRÁCTICA 4. Polarimetría. Control de calidad de un producto ópticamente activo.

PRÁCTICA 5. Cromatografía. H.P.L.C. Separación de los isómeros de la vitamina E por cromatografía de líquidos. Determinación de parámetros cromatográficos.

PRÁCTICA 6 Medida de los ángulos de dispersión mediante un espectrogoniómetro. Determinación de la constante de una red de difracción. Medida de longitudes de onda de radiaciones electromagnéticas.

V.- BIBLIOGRAFÍA

- [Hernández Hernández L, González Pérez C. Introducción al análisis instrumental. Barcelona: Ariel; 2002.](#)
- [Kellner R, Mermet J-M, Otto M, Valcárcel Cases M, editors. Analytical chemistry: a modern approach to analytical science. 2nd ed. Weinheim : Wiley-VCH; 2004.](#)
- [Rubinson KA, Larrauri Ros L. Análisis instrumental. Madrid: Prentice Hall; 2001.](#)
- [Rouessac F. Análisis químico: métodos y técnicas instrumentales modernas. Madrid: McGraw-Hill; 2003.](#)
- [Skoog DA, Holler FJ, Crouch SR. Principios de análisis instrumental. 7 ed. México D.F.: Cengage Learning; 2018.](#)

VI.- RESULTADOS DEL PROCESO DE FORMACIÓN Y APRENDIZAJE

CONOCIMIENTOS Y CONTENIDOS

K01 Conocer el origen, naturaleza, y como diseñar, obtener, analizar, controlar y producir principios activos, fármacos y medicamentos, así como otros productos y materias primas de interés sanitario de uso humano o veterinario.

K06 Conocer y comprender las características de las reacciones en disolución, los diferentes estados de la materia y los principios de la termodinámica y su aplicación a las ciencias farmacéuticas.

K09 Conocer las características físico-químicas de las sustancias utilizadas para la fabricación de los medicamentos.

K10 Conocer y comprender las características de las reacciones en disolución, los diferentes estados de la materia y los principios de la termodinámica y su aplicación a las ciencias farmacéuticas.

K13 Conocer los principios y procedimientos para la determinación analítica de compuestos: técnicas analíticas aplicadas al análisis de agua, alimentos y medio ambiente.

K27 Conocer las operaciones básicas y procesos tecnológicos relacionados con la elaboración y control de medicamentos.

HABILIDADES Y DESTREZAS

S08 Llevar a cabo procesos de laboratorio estándar incluyendo el uso de equipos científicos de síntesis y análisis, instrumentación apropiada incluida.

S09 Estimar los riesgos asociados a la utilización de sustancias químicas y procesos de laboratorio.

COMPETENCIAS

C01 Analizar, sintetizar y organizar información en el contexto farmacéutico, con capacidad de crítica y autocrítica. Tanto en la propia lengua como en lengua inglesa.

C04 Promover la utilización de forma segura los medicamentos teniendo en cuenta sus propiedades físicas y químicas incluyendo cualquier riesgo asociado a su uso.

C10 Desarrollar habilidades interpersonales y trabajo en equipo.

C16 Aplicar principios de calidad en la práctica farmacéutica.

C18 Adaptar la práctica profesional a los avances científicos y tecnológicos del campo farmacéutico.

C19 Seleccionar las técnicas y procedimientos apropiados en el diseño, aplicación y evaluación de reactivos, métodos y técnicas analíticas.

VII.- HORAS DE TRABAJO POR ACTIVIDAD FORMATIVA

Actividades formativas	Horas totales	Horas presenciales	Horas virtuales síncronas	Horas virtuales asíncronas
Lección magistral	30	30		
Seminarios	10	10		
Prácticas laboratorio/ trabajo de campo	15	15		
Aprendizaje virtual	5			5
Tutorías individuales o colectivas	10		10	
Estudio autónomo	75			75
Examen	5	5		

VIII.- METODOLOGÍA

Las **clases magistrales**, serán de tipo expositivo utilizando tanto la pizarra como los medios audiovisuales. En ellas se pretende establecer los principios básicos de los contenidos mencionados e interactuar con los estudiantes sobre algunos de los aspectos de mayor relevancia teórica y práctica. Los estudiantes dispondrán, en el campus virtual de material de apoyo sobre los temas a desarrollar. Las **clases prácticas** se desarrollarán en el laboratorio y estarán dirigidas a grupos reducidos de alumnos. Las prácticas estarán tutorizadas por los profesores de la asignatura y en ellas se pretende que el estudiante adquiera la habilidad necesaria para manipular adecuadamente sustancias químicas y manejar los instrumentos. También deberán habituarse a trabajar con seguridad en el laboratorio y realizar con eficacia procedimientos de análisis instrumental. El estudiante dispondrá de un cuaderno de prácticas con el protocolo de las prácticas a realizar. En este cuaderno, el estudiante introducirá los resultados obtenidos, el tratamiento de datos y la interpretación de los resultados del análisis químico realizado. El profesor supervisará cada día dicho cuaderno, y realizará un seguimiento del aprovechamiento del estudiante. En los **seminarios**, la metodología a seguir consistirá en la propuesta de casos prácticos y resolución de problemas numéricos y cuestiones teóricas. El **trabajo en grupo** estará dedicado a que grupos de estudiantes presenten y defiendan un trabajo, seleccionado por el profesor, que versará sobre un tema concreto que despierte el interés de los estudiantes. Las **tutorías colectivas**, se dedicarán a la discusión preliminar y preparación del trabajo en grupo y a realizar un debate, coordinado por el profesor, que permitirá la resolución de dudas sobre el contenido de las clases magistrales y seminarios. **Las tutorías individuales** serán solicitadas previamente por los estudiantes y estarán destinadas a la resolución de dudas concretas de aquellos estudiantes que, habiendo asistido al resto de las actividades, requieran de un apoyo adicional.

IX.- EVALUACIÓN

La realización de las prácticas y superación de la evaluación de las mismas es condición necesaria para superar la asignatura. Las clases prácticas de laboratorio se evaluarán de forma continuada en el laboratorio donde se controlará el desarrollo de las mismas. También se evaluará el contenido de un Cuaderno de Prácticas que el/la estudiante elaborará durante su realización y fuera del laboratorio. Al finalizar las prácticas se realizará un examen sobre el contenido de las mismas. Además, se realizarán una o varias pruebas para determinar el grado de adquisición de competencias prácticas. Todo ello contribuirá en un 20% sobre la nota final.

Exámenes: Se realizará una prueba final sobre los contenidos de la materia. En los ejercicios de control se valorarán los contenidos teóricos del programa, resolución de ejercicios numéricos y de supuestos prácticos. El examen/prueba final contribuirá a la nota global en un 80%.

Estos criterios de evaluación se mantienen tanto en la convocatoria ordinaria como en la convocatoria extraordinaria.

Con el objetivo de potenciar la adquisición de las competencias y capacidades del alumnado, los profesores, en los casos que lo estimen oportuno, podrán optar por una EVALUACIÓN CONTINUA, en la que una parte del porcentaje correspondiente a los contenidos teóricos puedan ser alcanzados a través de pruebas objetivas y/o otras actividades dirigidas.

En cualquier caso, para la superación de la materia los alumnos, deberán obtener una nota de 5 o superior, de forma separada, tanto en los contenidos prácticos como en los teóricos.

En relación con las posibles actividades fraudulentas se informa de lo siguiente:

Tanto la suplantación de identidad como la copia, acción o actividad fraudulenta durante un examen podrá conllevar la apertura del correspondiente expediente informativo y, en su caso, sancionador, ante la Inspección de Servicios de la UCM.

Ficha Docente aprobada en el Consejo de Departamento de Química en ciencias Farmacéuticas de fecha **18 de junio de 2026**.