



FICHA IDENTIFICATIVA

DATOS DE LA ASIGNATURA

Código: 34064
Nombre: Análisis Químico
Ciclo: Grado
Créditos ECTS: 9
Curso académico: 2025-26

TITULACIONES

Titulación	Centro	Curso	Periodo
1201 - Grado en Farmacia	Facultat de Farmàcia i Ciències de L'alimentació	2	Anual
1211 - Doble Grado en Farmacia y Nutrición Humana y Dietética	Facultat de Farmàcia i Ciències de L'alimentació	2	Anual

MATERIAS

Titulación	Materia	Carácter
1201 - Grado en Farmacia	Análisis Químico	OBLIGATORIA
1211 - Doble Grado en Farmacia y Nutrición Humana y Dietética	Asignaturas obligatorias del PDG Farmacia-Nutrición Humana y Dietética	OBLIGATORIA

COORDINACIÓN

SAN JUAN NAVARRO LORENZO

RESUMEN

Análisis Químico es una materia básica de 9 créditos ECTS que se imparte en el segundo curso del Grado en Farmacia y del doble Grado en Farmacia y Nutrición Humana y Dietética. Según las competencias asignadas a la profesión de farmacéutico, el análisis químico aparece como una disciplina necesaria para el correcto desarrollo de su ejercicio profesional. En esta materia se introducen y desarrollan los aspectos y conocimientos básicos necesarios para la identificación y determinación de compuestos químicos en todo tipo de matrices de interés farmacéutico.

El temario consta de 12 unidades temáticas distribuidas en tres bloques más una unidad temática que recoge una serie de prácticas de laboratorio que suponen la aplicación de algunos de los métodos analíticos incluidos en el programa.



En el primer bloque se tratan los objetivos y forma general de trabajo en análisis químico. Se describen las etapas del denominado proceso analítico y finalmente se hace referencia al tratamiento estadístico de resultados analíticos.

A continuación, en el segundo bloque, se estudia el fundamento, forma de trabajo y aplicaciones de los métodos volumétricos y gravimétricos comúnmente denominados métodos clásicos de análisis.

El programa teórico correspondiente al tercer bloque consta de 6 temas que se dedican a la descripción de distintos métodos instrumentales de análisis: métodos ópticos, métodos electroanalíticos y métodos cromatográficos.

Para cada uno de ellos se indica fundamento e instrumentación básica necesaria, forma de trabajo y utilidad para el análisis de sustancias de interés en el ámbito farmacéutico.

A lo largo de los temas se relacionarán los conceptos impartidos en la asignatura con aquellos objetivos de desarrollo sostenible que forman parte de la Agenda 2030.

CONOCIMIENTOS PREVIOS

RELACIÓN CON OTRAS ASIGNATURAS DE LA MISMA TITULACIÓN

No se han especificado restricciones de matrícula con otras asignaturas del plan de estudios.

OTROS TIPOS DE REQUISITOS

A fin de poder abordar con éxito la asignatura, es imprescindible que el estudiante posea una serie de conocimientos y habilidades previos:

- Nomenclatura y formulación química.
- Ajuste de reacciones químicas.
- Equilibrios en disolución.
- Cálculos estequiométricos.
- Cálculos matemáticos básicos (resolución de ecuaciones, operaciones con logaritmos, sistemas de ecuaciones)
- Manejo de calculadora científica para la realización de cálculos y regresión por mínimos cuadrados.

COMPETENCIAS / RESULTADOS DE APRENDIZAJE

-

Actuar con autonomía en el aprendizaje, tomando decisiones fundamentadas en diferentes contextos, emitiendo juicios en base a la experimentación y el análisis y transfiriendo el conocimiento a nuevas situaciones.



Capacidad para recabar y transmitir información en lengua inglesa con un nivel de competencia similar al B1 del Consejo de Europa.

Capacidad para transmitir ideas, analizar problemas y resolverlos con espíritu crítico, adquiriendo habilidades de trabajo en equipo y asumiendo el liderazgo cuando sea apropiado.

Colaborar eficazmente en equipos de trabajo, asumiendo responsabilidades y funciones de liderazgo y contribuyendo a la mejora y desarrollo colectivo.

Comprender la importancia del control de calidad en el laboratorio analítico, así como los procedimientos y herramientas estadísticas necesarias para llevar a cabo este control.

Conocer y comprender, desde el propio ámbito de la titulación, las desigualdades por razón de sexo y género en la sociedad; integrar las diferentes necesidades y preferencias por razón de sexo y de género en el diseño de soluciones y resolución de problem

Contribuir en el diseño, desarrollo y ejecución de soluciones que den respuesta a demandas sociales, teniendo en cuenta como referente los Objetivos de Desarrollo Sostenible.

Demostrar razonamiento crítico y autocrítico en el ámbito de la titulación, considerando aspectos tales como la ética profesional, los valores morales y las implicaciones sociales de las diferentes actividades realizadas

Desarrollo de habilidades para actualizar sus conocimientos y emprender estudios posteriores, incluyendo la especialización farmacéutica, la investigación científica y desarrollo tecnológico, y la docencia.

Diseñar, aplicar y evaluar reactivos, métodos y técnicas analíticas clínicas.

Emplear adecuadamente las metodologías de trabajo de las técnicas utilizadas en las sesiones prácticas de laboratorio y saber elaborar y presentar un informe analítico.

Establecer la clasificación de los principales métodos analíticos, comprender sus fundamentos y saber seleccionar su uso en función del objetivo del análisis.

Identificar y comprender la importancia de cada una de las etapas del proceso analítico.

Módulo: Química. Desarrollar análisis higiénico-sanitarios, especialmente los relacionados con los alimentos y medioambiente.

Módulo: Química. Identificar, diseñar, obtener, analizar y producir principios activos, fármacos y otros productos y materiales de interés sanitario

Poseer y comprender los conocimientos en las diferentes áreas de estudio incluidas en la formación del farmacéutico.

Proponer soluciones creativas e innovadoras a situaciones o problemas complejos, propios del ámbito de conocimiento, para dar respuesta a las diversas necesidades profesionales y sociales.

Saber aplicar esos conocimientos al mundo profesional, contribuyendo al desarrollo de los Derechos Humanos, de los principios democráticos, de los principios de igualdad entre mujeres y hombres, de solidaridad, de protección del medio ambiente y de foment



Saber comunicarse de manera efectiva, tanto de forma oral como escrita, adaptándose a las características de la situación y de la audiencia.

Saber interpretar, valorar y comunicar datos relevantes en las distintas vertientes de la actividad farmacéutica, haciendo uso de las tecnologías de la información y la comunicación.

DESCRIPCIÓN DE CONTENIDOS

1. INTRODUCCIÓN A LA QUÍMICA ANALÍTICA

Concepto y estructura de la Química Analítica. Tipos y niveles de información. Etapas del proceso analítico. Clasificación de las técnicas analíticas. Importancia del análisis cualitativo y cuantitativo en el campo farmacéutico.

2. TOMA, CONSERVACIÓN, TRANSPORTE Y PREPARACIÓN DE LA MUESTRA

Importancia de los procesos de toma y tratamientos de la muestra. Muestreo. Plan de muestreo. Implantación del plan de muestreo. Tratamientos previos de la muestra. Filtración y centrifugación. Puesta en disolución. Desprotección. Técnicas de separación extractivas. Otras técnicas de aislamiento y preconcentración.

3. EVALUACIÓN DE DATOS, CALIBRACIÓN Y VALIDACIÓN DE MÉTODOS ANALÍTICOS

Errores en análisis químico. Precisión y exactitud. Rechazo de resultados discordantes. Presentación de resultados analíticos. Concepto de calibración. Calibración lineal. Características analíticas: sensibilidad, límites de detección y cuantificación, intervalo dinámico. Método de adición estándar. Método del patrón interno. Concepto de validación. Ensayos de significación. Validación de la precisión. Validación de la exactitud.

4. ANÁLISIS VOLUMÉTRICO Y GRAVIMÉTRICO

Introducción a los métodos volumétricos. Fundamento de los métodos gravimétricos. Mecanismos de la precipitación. Operaciones básicas del análisis gravimétrico. Cálculos. Análisis por combustión. Aplicaciones de interés farmacéutico.

5. VOLUMETRÍAS ÁCIDO-BASE Y DISOLUCIONES AMORTIGUADORAS

Equilibrio ácido-base. Valoraciones de ácidos y bases fuertes. Valoraciones de ácidos y bases débiles y sistemas polipróticos. Disoluciones amortiguadoras: concepto, limitaciones y utilidades.



6. OTRAS VOLUMETRÍAS. CONCEPTO DE REACCIÓN LATERAL

Equilibrios de formación de complejos y precipitación: conceptos de reacción lateral y constante condicional. Volumetrías de complejos y precipitación. Equilibrio y volumetrías redox.

7. ANÁLISIS ELECTROQUÍMICO

Celdas electroquímicas. Potenciales de electrodo. Potenciometría. Voltamperometría. Instrumentación. Metodología analítica. Características analíticas significativas. Aplicaciones en análisis cualitativo y cuantitativo de interés farmacéutico. Sensores electroquímicos.

8. ESPECTROMETRÍA ANALÍTICA

Fundamentos. Instrumentación. Metodología analítica. Características analíticas significativas. Aplicaciones de interés farmacéutico de la espectrometría molecular y atómica. Sensores ópticos.

9. INTRODUCCIÓN AL ANÁLISIS CROMATOGRÁFICO Y MÉTODOS ACOPLADOS

Concepto y clasificación de las técnicas cromatográficas. Tipos de desarrollos. Parámetros fundamentales en cromatografía. Teorías de la cromatografía. Métodos acoplados

10. CROMATOGRAFÍA DE GASES

Fundamento. Componentes de un cromatógrafo de gases. Columnas y fases estacionarias. Detectores. Efecto de la temperatura. Metodología analítica. Aplicaciones en análisis cualitativo y cuantitativo de interés farmacéutico. Análisis CG-MS.

11. CROMATOGRAFÍA LÍQUIDA

Fundamento. Clasificación. Cromatografía plana. Cromatografía en columna. Componentes del cromatógrafo de líquidos. Metodología analítica. Aplicaciones en análisis cualitativo y cuantitativo de interés farmacéutico. Análisis LC-MS.

12. ELECTROFORESIS

Fundamento. Clasificación. Parámetros básicos. Electroforesis capilar y en gel. Metodología. Aplicaciones de interés farmacéutico.



13. PRACTICAS DE LABORATORIO

PRÁCTICA 1.- Determinación de la dureza total de un agua mediante valoración complexométrica

PRÁCTICA 2.- Determinación potenciométrica de fluoruro en un dentífrico

PRÁCTICA 3.- Determinación colorimétrica de N-acetil-L-cisteína con Fe(III) y 1,10-fenantrolina en preparados farmacéuticos

PRÁCTICA 4.- Determinación del contenido en calcio en comprimidos por espectrometría de absorción atómica

PRÁCTICA 5.- Control de calidad de preparados farmacéuticos: determinación de paracetamol, aspirina y cafeína por HPLC

VOLUMEN DE TRABAJO (HORAS)

ACTIVIDADES PRESENCIALES

Actividad	Horas
Tutorías	4,00
Teoría	46,00
Seminario	15,00
Laboratorio	25,00
Total horas	90,00

ACTIVIDADES NO PRESENCIALES

Actividad	Horas
Asistencia a otras actividades	0,00
Elaboración de trabajos individuales o en grupo	0,00
Estudio y trabajo autónomo	0,00
Preparación de clases	132,50
Preparación de actividades de evaluación	0,00
Resolución de casos prácticos	0,00
Total horas	132,50

METODOLOGÍA DOCENTE

El desarrollo de la asignatura se estructura en torno a cinco tipos de actividades: las clases de teoría, las clases de problemas, las clases prácticas de laboratorio, las tutorías y los seminarios prácticos o talleres.



Clases de teoría y problemas. Dado el eminente carácter práctico de la asignatura, las clases teóricas y de problemas se combinarán a lo largo del curso, impartándose un total de cuarenta horas (20 horas/cuatrimestre). El tiempo dedicado a la resolución de problemas variará en función del tema tratado.

Clases de teoría. En las clases de teoría el profesor ofrecerá una visión global del tema, incidirá en aquellos conceptos clave para la comprensión del mismo y responderá a las eventuales dudas o cuestiones.

Clases de problemas. Se aplicarán los conocimientos adquiridos en las clases de teoría mediante la resolución de cuestiones y problemas. El profesor resolverá algunos problemas seleccionados ante todo el grupo y los estudiantes trabajarán en clase, en pequeños grupos, para resolver nuevos planteamientos. Los problemas no resueltos en clase serán propuestos a los alumnos a fin de que los resuelvan individualmente y los presenten durante las sesiones de tutorías personalizadas.

Tutorías. Los alumnos acudirán a ellas en pequeños grupos, participando en 4 sesiones a lo largo del curso. En ellas, el profesor orientará al alumno sobre todos los elementos que conforman el proceso de aprendizaje, tanto en lo que se refiere a planteamientos de carácter global como a cuestiones concretas. Así mismo, los alumnos entregarán resueltos problemas y cuestiones propuestos por el profesor y expondrán en la pizarra una selección de los mismos.

Clases de laboratorio. Previamente a la asistencia al laboratorio, el estudiante debe comprender el guion de cada práctica, repasar los conceptos teóricos que implica, contestar a una serie de cuestiones previas y preparar un esquema del proceso de trabajo. En el laboratorio, el profesor incidirá sobre los aspectos más importantes del trabajo experimental y atenderá al estudiante durante la sesión. Una vez finalizado el trabajo propiamente experimental el estudiante realizará los cálculos pertinentes y el tratamiento estadístico de los datos obtenidos utilizando para ello hojas de cálculo disponibles en los ordenadores del laboratorio. Durante la última sesión de prácticas, se realizará un examen sobre cuestiones tratadas durante la realización de las mismas. Por último, el estudiante elaborará un informe analítico con los resultados obtenidos en todas las determinaciones realizadas.

Seminarios prácticos/talleres. A lo largo del curso se realizarán seminarios prácticos o talleres dedicados a profundizar sobre distintos aspectos de la asignatura. Se dedicará al menos un seminario para trabajar los objetivos de desarrollo sostenibles, mediante la comparación de diferentes técnicas de extracción. El profesor proporcionará los materiales necesarios y propondrá una serie de actividades para favorecer el aprendizaje.



EVALUACIÓN

La evaluación del aprendizaje de los estudiantes tendrá en cuenta todos los aspectos expuestos en el apartado de metodología de esta guía y se realizará de una forma continua por parte del profesor. Para ello la asignatura se estructura en tres bloques: teoría, prácticas y otras actividades.

La calificación del bloque de teoría constituye el 65% de la calificación final. En este apartado se evaluarán los conocimientos adquiridos mediante la realización de dos exámenes parciales escritos a lo largo del curso, el primero al finalizar el primer cuatrimestre y el segundo coincidirá con la primera convocatoria. Los exámenes constarán de dos partes: (i) cuestiones conceptuales, que pueden incluir temas a desarrollar con la finalidad de demostrar la capacidad de síntesis y de exposición, y (ii) problemas que permitan al estudiante demostrar el grado de asimilación de los conceptos fundamentales. La nota mínima para compensar ambas partes de las pruebas será de 4.

La nota mínima para compensar entre ambos exámenes parciales será de 4. La nota mínima que se ha de obtener en el bloque de teoría para poder promediar con las otras actividades de la asignatura es de 4,5. Aquellos estudiantes que en estos exámenes de teoría no superen la nota mínima para promediar, pero que hayan obtenido una nota superior a 5 en alguna de las dos partes (primero o segundo cuatrimestre), se les podrá conservar dicha nota para la segunda convocatoria del curso académico en vigor, pero NO se mantendrá para cursos posteriores.

Para evaluar las prácticas de laboratorio, se tendrá que entregar memoria e informe analítico con los resultados obtenidos en todas las prácticas realizadas. Además, durante la última sesión de prácticas, se realizará un examen sobre cuestiones tratadas durante la realización de las mismas. La memoria de prácticas se valorará un 20% de la nota de prácticas, un 30% el examen de cuestiones y un 50% los resultados obtenidos (en función de la precisión y exactitud de los mismos). Esta calificación supondrá el 20% de la calificación final. La nota mínima que se tiene que obtener en las prácticas de laboratorio para poder hacer media con las otras actividades de la asignatura es de 4,5. En el caso de no superar la asignatura, si la nota obtenida en el bloque de prácticas es igual o superior a 5,0, se podrá mantener durante los dos cursos académicos posteriores a la realización de las mismas. Estas prácticas son de asistencia obligatoria, y, por lo tanto, no recuperables, de acuerdo con lo establecido en el artículo 6.5 del Reglamento de Evaluación y Calificación de la UV para títulos de Grado y Máster. En caso de que, por causa justificada, no se pueda asistir a alguna de estas actividades, deberá comunicarse con la antelación suficiente. De esta forma, el responsable de la asignatura podrá asignar al estudiante una sesión en otro grupo.

Un 15% de la calificación global de la asignatura procederá de las actividades realizadas en cualquiera de los apartados del proceso de aprendizaje. Estas actividades no son recuperables. Se tendrán en cuenta aspectos como: participación activa en tutorías y seminarios, preparación y exposición de las actividades propuestas, participación razonada y clara en las discusiones planteadas; progreso en el uso adecuado del lenguaje químico; planteamiento de dudas; espíritu crítico y capacidad de colaborar con el resto del grupo. En el caso de no superar la asignatura, la nota obtenida en este bloque NO se mantendrá para cursos posteriores. Los estudiantes podrán solicitar por escrito ser evaluados únicamente con el examen.

PRIMERA CONVOCATORIA

La calificación final de la asignatura se calcula a partir de las notas de teoría, prácticas y actividades



mediante la siguiente expresión

Calificación FINAL = TEORÍA x 0,65 + PRÁCTICAS x 0,20 + EVALUACIÓN CONTINUA x 0,15

Esta expresión únicamente se aplicará en el caso de haber obtenido una nota mínima de 4,5 puntos sobre 10 en cada una de las partes. Para aprobar la asignatura es necesario obtener una calificación final de 5 puntos sobre 10.

La copia o plagio manifiesto de cualquier tarea que forme parte de la evaluación supondrá la imposibilidad de superar la asignatura, sometiéndose seguidamente a los procedimientos disciplinarios oportunos. Téngase en cuenta que, de acuerdo con el artículo 13. d) del Estatuto del Estudiante Universitario (RD 1791/2010, de 30 de diciembre), es deber de un estudiante abstenerse en la utilización o cooperación en procedimientos fraudulentos en las pruebas de evaluación, en los trabajos que se realicen o en documentos oficiales de la universidad.

Ante prácticas fraudulentas se procederá según lo determinado por el **Protocolo de actuación ante prácticas fraudulentas en la Universitat de València** (ACGUV 123/2020): <https://www.uv.es/sgeneral/Protocols/C83sp.pdf>

SEGUNDA CONVOCATORIA

En la segunda convocatoria la calificación se obtendrá aplicando los mismos criterios que en la primera convocatoria. Los estudiantes que en la primera convocatoria suspendieron el examen de teoría o el bloque de prácticas de laboratorio deberán realizar un examen de la parte o las partes no superadas.

A aquellos estudiantes que no se presenten al examen de teoría (junio y julio) pero que hayan participado y tengan nota en alguna/s de las actividades docentes realizadas (examen parcial, seminarios, prácticas, tutorías) se les calificará como *No presentado* en la primera convocatoria del curso y como *Suspense* en la segunda.

BIBLIOGRAFÍA

- QUÍMICA ANALÍTICA. D.A. Skoog, D.M. West, F.J. Holler y S.R. Crouch, 8ª edición, Thomson, 2005.
- ANÁLISIS QUÍMICO CUANTITATIVO. D.C. Harris, 3ª edición, Reverté, 2007.



- QUÍMICA ANALÍTICA MODERNA. D. Harvey, McGraw-Hill Interamericana, 2002.
- PRINCIPIOS DE QUÍMICA ANALÍTICA. M. Valcárcel, Springer, 1999.
- QUÍMICA ANALÍTICA. G. D. Christian, McGraw-Hill Interamericana, 2009.
- APROXIMACIÓ A L'ANÀLISIS QUANTITATIVA MITJANÇANT LA RESOLUCIÓ DE PROBLEMES. C. Gómez Benito, S. Torres Cartas, S. Meseguer Lloret, C. Cháfer Pericás, Y. Martín Biosca, editorial UPV, 2009.
- QUÍMICA ANALÍTICA CONTEMPORÁNEA. J.F. Rubinson y K.A. Rubinson, Prentice Hall, 1999.
- TOMA Y TRATAMIENTO DE MUESTRAS. C. Cámara (ed.), P. Fernández, A. Martín Esteban, C. Pérez Conde y M. Vidal., Síntesis, 2002.
- PROBLEMAS RESUELTOS DE QUÍMICA ANALÍTICA. P. Yáñez-Sedeño, J.M. Pingarrón y F.J.M de Villena, Síntesis, 2003.
- ANALYTICAL CHEMISTRY 2.0: http://acad.depauw.edu/harvey_web/eText%20Project/AnalyticalChemistry2.0.html