GRADO EN FARMACIA

Ficha Docente:
QUÍMICA GENERAL E INTRODUCCIÓN AL LABORATORIO

CURSO 2023-24

FACULTAD DE FARMACIA
UNIVERSIDAD COMPLUTENSE DE MADRID

I.- IDENTIFICACIÓN

NOMBRE DE LA ASIGNATURA: **Química General e Introducción al Laboratorio**
CARÁCTER: Básico
MATERIA: Química
MÓDULO: Química
CURSO: Primero
SEMESTRE: Primero
CRÉDITOS: 6 ECTS
DEPARTAMENTO: Química en Ciencias Farmacéuticas
PROFESOR RESPONSABLE:

Coordinadora: Profa. Sandra Sánchez Salcedo Contr.Dr .(PCD)
e-mail: sansanch@ucm.es

Profesores

Prof. Daniel Arcos Navarrete	arcosd@ucm.es	Catedrático (CU)
Profa. M. Victoria Cabañas Criado	vcabanas@ucm.es	Titular Univ. (TU)
Profa. Mónica Cicuéndez Maroto	mcicuend@ucm.es	Prof. Ayud. Dr
Prof. Miguel Gisbert Garzarán	migisber@ucm.es	Prof. Ayud. Dr
Profa. Natividad Gómez Cerezo	magome21@ucm.es	Prof. Ayud. Dr
Profa. Nieves González Gómez	nievegon@ucm.es	Prof. Asoc. (PA)
Profa. Montserrat Colilla Nieto	mcolilla@ucm.es	Titular Univ. (TU)
Prof. Antonio Doadrio Villarejo	antoniov@ucm.es	Catedrático (CU)
Profa. Ana García Fontecha	anagfontecha@ucm.es	Titular Univ. (TU)
Profa. Blanca González Ortiz	blancaortiz@ucm.es	Titular Univ. (TU)
Profa. Isabel Izquierdo-Barba	ibarba@ucm.es	Titular Univ. (TU)
Prof. Daniel Lozano Borregón	danlozan@ucm.es	Contr.Dr. (PCD)
Prof. Miguel Manzano García	mmanzano@ucm.es	Titular Univ. (TU)
Prof. Jesús Luis Pablos Lagartos	jesuslp@ucm.es	Prof. Ayud. Dr.
Prof. Juan Manuel Ortiz Diaz-Guerra	juaort02@ucm.es	Prof. Asoc. (PA)
Prof. Juan Peña López	juanpena@ucm.es	Titular Univ. (TU)
Prof. Jesús Román Zaragoza	jeromzar@ucm.es	Catedrático (CU)
Prof. Antonio J. Salinas Sánchez	salinas@ucm.es	Titular Univ. (TU)
Profa. Sandra Sánchez Salcedo	sansanch@ucm.es	Contr.Dr. (PCD)

II.- OBJETIVOS

OBJETIVO GENERAL:
Se trata de una asignatura introductoria cuyo objetivo es que el alumno entre en contacto con los conceptos básicos de la Química, aportándole las herramientas adecuadas para afrontar los contenidos del Módulo de Química.
En esta asignatura se introducirán los conceptos teóricos básicos que permitan al alumno comprender la naturaleza de la materia, con una concepción microscópica, pasando de los átomos a las moléculas y de éstas a los estados de agregación (sólidos, gases y líquidos), introduciendo las fuerzas intermoleculares. Se aportarán los fundamentos de cinética

química y termodinámica necesarios para poder comprender las reacciones y equilirios químicos. Se introducirán conceptos básicos de electroquímica, de química nuclear y de las reacciones en disolución

OBJETIVOS ESPECÍFICOS

- Conocer los fundamentos de la mecánica cuántica y su aplicación para interpretar la estructura de los átomos.
- Entender la construcción de la Tabla Periódica así como las propiedades periódicas de los elementos.
- Conocer los factores que afectan a la estabilidad de los núcleos atómicos.
- Conocer los distintos tipos de enlace químico: covalente, iónico y metálico, y las teorías más simples empleadas para describirlos.
- Establecer relaciones entre las propiedades de las sustancias, la naturaleza del enlace y las fuerzas intermoleculares que presentan.
- Conocer la estructura y propiedades más relevantes de los gases, líquidos y sólidos.
- Comprender los conceptos básicos de la cinética química, su metodología y la aplicación al estudio de reacciones simples.
- Comprender los principios básicos de la termodinámica.
- Comprender el concepto de equilibrio químico y los factores que afectan al estado de equilibrio.
- Aplicar los conceptos de equilibrio químico a sistemas ácido-base, redox, de formación de complejos y de precipitación.

III.- CONOCIMIENTOS PREVIOS Y RECOMENDACIONES

CONOCIMIENTOS PREVIOS:
No se establecen requisitos previos

RECOMENDACIONES:
Se recomienda tener conocimientos básicos de nomenclatura química y de magnitudes y unidades físico-químicas.
Es recomendable que el alumno posea cierto bagaje en Física y Matemáticas.

IV.- CONTENIDOS

BREVE DESCRIPCIÓN DE LOS CONTENIDOS:

- Estructura atómica y enlace químico
- Estados de agregación de la materia
- Fundamentos de la reactividad química
- Equilibrios químicos en disolución acuosa
- Introducción al laboratorio de química

PROGRAMA DE TEORÍA:

Tema 1: *Química nuclear*
Isótopos. Radiactividad. Reacciones nucleares. Velocidad de desintegración. Fisión y fusión nucleares. Aplicaciones de los isótopos radiactivos.

Tema 2*: Estructura atómica*
Espectros atómicos. Ecuación de Schrödinger y números cuánticos. Orbitales en el átomo de hidrógeno. Átomos polielectrónicos: carga nuclear efectiva; configuraciones electrónicas.

Tema 3: *Tabla Periódica de los elementos. Propiedades periódicas.*
La Tabla Periódica: relación con las configuraciones electrónicas. Propiedades periódicas: radio atómico, energía de ionización, afinidad electrónica. Electronegatividad.

Tema 4*: El enlace químico: teorías y tipos de enlace*
Enlace covalente. Teoría de orbitales moleculares. Hibridación de orbitales atómicos. Geometría molecular. Enlace metálico: modelo de bandas. Enlace iónico: energía reticular, ciclo de Born-Haber y ecuación de Born-Landé. Fuerzas intermoleculares.

Tema 5*: Estados de agregación de la materia*
Estado gaseoso. Estado líquido. Estado sólido: tipos de sólidos.

Tema 6*: Equilibrio químico I: equilibrios ácido-base y redox.*
Equilibrio químico: constantes de equilibrio. Equilibrio ácido-base. Ácidos y bases fuertes y débiles. Hidrólisis de sales. Disoluciones reguladoras. Equilibrio de oxidación-reducción. Constante de equilibrio de una reacción redox, potencial de equilibrio. Ecuación de Nernst. Electrolisis.

Tema 7: *Equilibrio químico II: equilibrios de formación de complejos y precipitación.*
Constantes de formación y disociación. Factores que intervienen en el equilibrio. Aplicaciones de los complejos: disolución de metales, estabilización de estados de oxidación. Producto de solubilidad. Efecto de un ión común en la solubilidad. Formación de precipitados. Precipitación controlada. Disolución de precipitados.

PROGRAMA DE PRÁCTICAS:

1. Seguridad en el laboratorio
2. Material de laboratorio
3. Preparación de disoluciones
4. Reacciones químicas en disolución acuosa
    - 4.1. Reacciones ácido-base
    - 4.2. Reacciones de oxidación-reducción
    - 4.3. Reacciones de precipitación
    - 4.4. Reacciones de formación de complejos
    - 4.5. Aplicación cualitativa de las reacciones químicas: separación e identificación de iones
    - 4.6. Aplicación cuantitativa de las reacciones químicas: Análisis volumétrico
        - 4.6.1. Valoraciones ácido-base
        - 4.6.2. Valoraciones óxido-reducción
5. Agua oxigenada de 10 volúmenes: Preparación y valoración
6. Enlace químico: estados de agregación y comportamiento químico de las sustancias.
7. Técnicas de separación
    - 7.1. Purificación y cristalización de $CuSO_4.5H_2O$
    - 7.2. Extracción de un soluto (yodo) de una disolución acuosa mediante otro disolvente
    - 7.3. Destilación

V.- BIBLIOGRAFÍA

- –Brown, T.; LeMay Jr.H.E.; Bursten, B.E.; Murphy, C.J.; Woodward, P.M., Química, la Ciencia Central 12ª ed., Pearson Education, 2014.
- -Chang, R.; Goldsby, K.A., Malinalli P., Química, 12ª ed., McGraw-Hill, 2017. (ISBN ebook: 9781456257057)
- -Atkins, P.; Jones, L.: Principios de Química, 5ª ed, Panamericana, 2012.
- -Petrucci, R. H.; Herring F. G.; Madura, J.D.; Bissonnette C.: Química General. 11ª ed., Pearson Education. 2017 (ISBN ebook: 9788490355343).
- -Mahan, B.H. y Myers, R.J.: Química. Curso Universitario. Addison Wesley Iberoamericana, 1990.

BIBLIOGRAFÍA DE PROBLEMAS:

- Issa Katime Amashta. **Problemas de Química General** (e-book). https://www.medicapanamericana.com/es/libro/problemas-de-quimica-general

VI.- COMPETENCIAS

BÁSICAS, GENERALES Y TRANSVERSALES
Todas las de la Titulación Grado en Farmacia.
COMPETENCIAS ESPECÍFICAS.

CEQ3.- Llevar a cabo procesos de laboratorio estándar incluyendo el uso de equipos científicos de síntesis y análisis, instrumentación apropiada incluida.

CEQ4.- Estimar los riesgos asociados a la utilización de sustancias químicas y procesos de laboratorio.

CEQ6.- 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.

CEQ12.- Conocer la estructura atómica y la relación entre las configuraciones electrónicas y las propiedades.

VII.- RESULTADOS DEL APRENDIZAJE

1. Formación sobre las bases químicas necesarias para entender otras materias dentro del área de química.
2. Capacidad de estimar los riesgos asociados a la utilización de sustancias químicas y procesos de laboratorio.
3. Habilidad para la correcta manipulación del material de laboratorio.
4. Capacidad para aplicar los conocimientos teóricos a la resolución de casos prácticos relacionados con el ámbito farmacéutico.
5. Capacidad de interpretar los datos procedentes de observaciones y medidas en el laboratorio en base a los conocimientos adquiridos.
6. Trabajo en equipo: capacidad crítica y autocrítica.
7. Aprendizaje autónomo: capacidad de organización, análisis y gestión de la información.

VIII.- HORAS DE TRABAJO POR ACTIVIDAD FORMATIVA

Actividades formativas	Metodología	Horas	ECTS	Relación con las competencias
Clase magistral	Explicación de fundamentos teóricos, haciendo uso de herramientas informáticas.	25	1.0	Competencias: CEQ4,CEQ6,CEQ12 Resultados de aprendizaje: 1-7
Clases prácticas en laboratorio	Aplicación a nivel experimental de los conocimientos adquiridos.	20	0,8	Competencias: CEQ3,CEQ4,CEQ6, CEQ12 Resultados de aprendizaje:1-7
Seminarios	Presentación y discusión de casos prácticos. Exposiciones.	10	0,4	Competencias: CEQ4,CEQ6,CEQ12 Resultados de aprendizaje: 1-7
Aprendizaje	Aprendizaje no	5	0,2	Competencias:

virtual	presencial interactivo a través del campus virtual			CEQ4,CEQ6,CEQ12 Resultados de aprendizaje: 1-7
Tutorías individuales y colectivas	Orientación y resolución de dudas.	10	0,4	Competencias: CEQ3,CEQ4,CEQ6, CEQ12 Resultados de aprendizaje:1-7
Trabajo personal	Estudio. Búsqueda bibliográfica.	75	3,0	Competencias: CEQ3,CEQ4,CEQ6, CEQ12 Resultados de aprendizaje:1-7
Examen	Pruebas orales y escritas.	5	0,2	Competencias: CEQ3,CEQ4,CEQ6, CEQ12 Resultados de aprendizaje:1-7

IX.- METODOLOGÍA

Las clases magistrales se impartirán al grupo completo, y en ellas se darán a conocer al alumno los contenidos fundamentales de la asignatura. Al comienzo de cada tema/bloque se expondrán claramente el programa y los objetivos principales del mismo. Al final del tema se hará un breve resumen de los conceptos más relevantes y se plantearán nuevos objetivos que permitirán interrelacionar contenidos ya estudiados con los del resto de la asignatura y otras asignaturas afines. Durante la exposición de contenidos se propondrán problemas que ejemplifiquen los conceptos desarrollados o que sirvan de introducción a nuevos contenidos. Para facilitar la labor de seguimiento por parte del alumno de las clases magistrales se le proporcionará el material docente necesario, bien en fotocopia o en el Campus Virtual.

En *los seminarios*, se resolverán ejercicios y cuestiones que ejemplifiquen los contenidos desarrollados en las clases magistrales. Periódicamente se suministrará al alumno una relación de dichos problemas/ejercicios con el objetivo de que intente su resolución previa a las clases. El proceso de resolución de estos problemas se llevará a cabo mediante diferentes métodos: en algunos casos se propondrá al alumno la exposición en clase de la resolución de algunos de estos problemas, debatiéndose sobre el procedimiento seguido, el resultado obtenido y su significado. En otros casos se discutirán los resultados de los alumnos en grupos reducidos y, posteriormente, se llevará a cabo su puesta en común.

Las clases prácticas en el laboratorio, impartidas a grupos de 12 alumnos, están orientadas a la aplicación de los conocimientos y prioriza la realización por parte del estudiante de las actividades prácticas que supongan la aplicación de los conocimientos teóricos adquiridos.

Como complemento al trabajo personal realizado por el alumno, y para potenciar el desarrollo del trabajo en grupo, se propondrá como actividad dirigida la *elaboración y presentación de trabajos* sobre los contenidos de la asignatura. Todo ello permitirá que el alumno ponga en práctica sus habilidades en la obtención de información y le permitirá desarrollar habilidades relacionadas con las tecnologías de la información.
El profesor programará *tutorías con grupos reducidos de alumnos* sobre cuestiones planteadas por el profesor o por los mismos alumnos. También estarán disponibles tutorías para alumnos que de manera individual deseen resolver las dudas que surjan durante el estudio. Estas tutorías se realizarán de forma presencial en los horarios indicados por cada profesor y, excepcionalmente, de modo virtual.
Se utilizará el *Campus Virtual* para permitir una comunicación fluida entre profesores y alumnos y como instrumento para poner a disposición de los alumnos el material que se utilizará en las clases tanto teóricas como de problemas. También podrá utilizarse como foro en el que se presenten algunos temas complementarios cuyo contenido, aunque importante en el conjunto de la materia, no se considere oportuno presentarlo en las clases presenciales. Por último, esta herramienta permitirá realizar ejercicios de autoevaluación mediante pruebas objetivas de respuesta múltiple de corrección automática, que permitan mostrar tanto al profesor como al alumno qué conceptos necesitan de un mayor trabajo para su aprendizaje

X.- EVALUACIÓN

La asistencia a las actividades presenciales es obligatoria y la participación activa del alumno en todas las actividades docentes se valorará positivamente en la calificación final.

Para superar la asignatura será necesario:

- Haber realizado y superado las prácticas de laboratorio
- Obtener una calificación igual o superior a cinco (5) en cada uno de los siguientes apartados:
    - Las clases magistrales serán evaluadas a través de pruebas escritas, seminarios y otras actividades docentes que se desarrollarán a lo largo del curso. Constituirán el 80% de la calificación final.
    - Las prácticas de laboratorio se evaluarán mediante un examen escrito que se realizará al término de estas. La calificación se complementará con la valoración de la actitud y participación del estudiante. Constituirán el 20% de la calificación final.

NOTA: El Consejo del Departamento de Química en Ciencias Farmacéuticas en su reunión del 1**5 de febrero de 2019**, adoptó los

siguientes acuerdos en relación con las posibles actividades fraudulentas: "Tanto la suplantación de la identidad, como la copia, acción o actividad fraudulenta durante cualquier actividad docente conllevará el suspenso de la asignatura correspondiente en la presente convocatoria. La utilización o presencia de apuntes, libros de texto, calculadoras, teléfonos móviles u otros medios que no hayan sido expresamente autorizados por el profesor en el enunciado del examen se considerará como una actividad fraudulenta. En cualquiera de estas circunstancias, la infracción podrá ser objeto del correspondiente expediente informativo y en su caso sancionador a la inspección de servicios de la UCM."