



## FICHA IDENTIFICATIVA

### DATOS DE LA ASIGNATURA

**Código:** 34240  
**Nombre:** Química  
**Ciclo:** Grado  
**Créditos ECTS:** 6  
**Curso académico:** 2026-27

### TITULACIONES

Titulación	Centro	Curso	Periodo
1105 - Grado en Física	Facultat de Física	1	Primer cuatrimestre

### MATERIAS

Titulación	Materia	Carácter
1105 - Grado en Física	Química	FORMACIÓN BÁSICA

### COORDINACIÓN

CLEMENTE JUAN JUAN MODESTO

RIBERA HERMANO ANTONIO LUIS

## RESUMEN

La asignatura Química es una asignatura de carácter básico que se imparte durante el primer cuatrimestre del primer curso del Grado en Física. En el plan de estudios consta de un total de 6 créditos ECTS.

Con esta asignatura se pretende que el alumno afiance y profundice los conocimientos que ha adquirido durante los años previos a su inicio en el Grado en Física. Está relacionada con otras asignaturas que se imparten en el primer curso como son Física I, Física II e Iniciación a la Física Experimental.

Los descriptores propuestos en el Plan de Estudios son: nomenclatura, formulación y estequiometría, naturaleza atómica, estructura electrónica y tabla periódica, enlace químico, fuerzas intermoleculares, clasificación de sólidos, cinética química, equilibrio en las reacciones químicas: equilibrio ácido-base, solubilidad y de reducción-oxidación e introducción a la química orgánica.

## 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

Química y Física a nivel de bachillerato

## COMPETENCIAS / RESULTADOS DE APRENDIZAJE

### 1105 - Grado en Física

Capacidad de aprendizaje: Ser capaz de iniciarse en nuevos campos de la Física y de la ciencia y tecnología en general, a través del estudio independiente.

Comprensión teórica de fenómenos físicos: tener una buena comprensión de las teorías Físicas más importantes (estructura lógica y matemática, apoyo experimental, fenómenos físicos descritos).

Comunicación oral y escrita: Ser capaz de transmitir información, ideas, problemas y soluciones mediante la argumentación y el razonamiento propios de la actividad científica, utilizando los conceptos y herramientas básicas de la Física.

Cultura General en Física: Haberse familiarizado con las áreas más importantes de la Física y con enfoques que abarcan y relacionan diferentes áreas de la Física, así como relaciones de la Física con otras ciencias.

Destrezas generales y específicas en lenguas extranjeras: Haber mejorado el dominio del inglés (o de otra lengua extranjera de interés) a través de: acceso a bibliografía fundamental, comunicación oral y escrita (inglés científico-técnico), cursos, estudios en el extranjero, reconocimiento de créditos en universidades extranjeras etc.

Modelización y resolución de problemas: Ser capaz de identificar los elementos esenciales de un proceso/situación y de establecer un modelo de trabajo del mismo. Ser capaz de realizar las aproximaciones requeridas con el objeto de reducir un problema hasta un nivel manejable. Pensamiento crítico para construir modelos físicos.

Que los estudiantes hayan demostrado poseer y comprender conocimientos en un área de estudio que parte de la base de la educación secundaria general, y se suele encontrar a un nivel que, si bien se apoya en libros de texto avanzados, incluye también algunos aspectos que implican conocimientos procedentes de la vanguardia de su campo de estudio.

Que los estudiantes hayan desarrollado aquellas habilidades de aprendizaje necesarias para emprender estudios posteriores con un alto grado de autonomía.

Que los estudiantes puedan transmitir información, ideas, problemas y soluciones a un público tanto especializado como no especializado.

Que los estudiantes sepan aplicar sus conocimientos a su trabajo o vocación de una forma profesional y posean las competencias que suelen demostrarse por medio de la elaboración y defensa de argumentos y la resolución de problemas dentro de su área de estudio.

Que los estudiantes tengan la capacidad de reunir e interpretar datos relevantes (normalmente dentro de su área de estudio) para emitir juicios que incluyan una reflexión sobre temas relevantes de índole social,



científica o ética.

Resolución de problemas: Ser capaz de evaluar claramente los órdenes de magnitud, de desarrollar una percepción de las situaciones que son físicamente diferentes pero que muestran analogías, permitiendo, por lo tanto, el uso de soluciones conocidas a nuevos problemas.

Saber aplicar los conocimientos adquiridos a la actividad profesional, saber resolver problemas y elaborar y defender argumentos, apoyándose en dichos conocimientos.

Ser capaz de reunir e interpretar datos relevantes para emitir juicios.

## DESCRIPCIÓN DE CONTENIDOS

### 1. Estructura electrónica de los átomos y la tabla periódica

Modelo atómico de Bohr. Introducción a la mecánica cuántica. Modelo ondulatorio para el átomo de hidrógeno. Números cuánticos. Orbitales atómicos hidrogenoides. Carga nuclear efectiva. Configuraciones electrónicas. Tabla periódica. Energía de ionización. Afinidad electrónica. Metales, no metales y metaloides.

### 2. El enlace químico

Conceptos básicos. Estructuras de Lewis. Enlaces iónicos y covalentes. Polaridad de los enlaces y electronegatividad.

### 3. Geometría molecular y teorías de enlace

Formas moleculares. Modelo RPECV para la estructura molecular. Modelo de enlace covalente localizado. Orbitales híbridos. Modelo de OM.

### 4. Fuerzas intermoleculares, líquidos y sólidos

Comparación molecular de líquidos y sólidos. Fuerzas intermoleculares. Fuerzas de van der Waals y de London. Puentes de hidrógeno. Influencia en las propiedades físicas de los compuestos. Clasificación de



los sólidos. Sólidos moleculares. Sólidos covalentes. Sólidos iónicos.

## 5. Metales

Características generales del enlace metálico. Empaquetamientos compactos. Tendencias periódicas de las propiedades metálicas. Modelo del mar de electrones del enlace metálico. Teoría de bandas de la conductividad eléctrica. Conductores eléctricos, semiconductores y aislantes. Magnetismo en metales de transición.

## 6. Reacciones químicas en disoluciones acuosas

Revisión de la formulación y nomenclatura básica. Problemas de estequiometría: Concepto de mol. Reactivo limitante. Propiedades de las disoluciones acuosas. Electrólitos fuertes y débiles. Concentraciones de disoluciones. Solubilidad y precipitación. Constante de producto de solubilidad. Efecto de la temperatura sobre la solubilidad. Reacciones ácido-base.

## 7. Termoquímica

Entalpía. Entalpías de reacción y valores típicos. Ley de Hess. Entalpías de formación.

## 8. Cinética química

Velocidad de reacción: factores que la modifican. Órdenes de reacción y molecularidad. Ecuación de Arrhenius.

## 9. Equilibrio químico

Equilibrio químico. Constante de equilibrio. Equilibrios heterogéneos. Energía de Gibbs. Relación entre energía de Gibbs y la constante de equilibrio. Espontaneidad. Modificación de las condiciones de equilibrio: principio de Le Chatelier. Variación de la constante de equilibrio con la temperatura: ecuación de van't Hoff.



## 10. Electroquímica

Procesos de oxidación-reducción. Ajuste de las ecuaciones de oxidación-reducción. Celdas electroquímicas y su fem. Potenciales estándar de reducción. Serie electroquímica. Ecuación de Nernst. Relación entre el potencial de celda y la constante de equilibrio. Baterías. Electrólisis.

### VOLUMEN DE TRABAJO (HORAS)

#### ACTIVIDADES PRESENCIALES

Actividad	Horas
Tutorías	15,00
Teoría	45,00
<b>Total horas</b>	<b>60,00</b>

#### ACTIVIDADES NO PRESENCIALES

Actividad	Horas
Asistencia a otras actividades	0,00
Elaboración de trabajos individuales o en grupo	0,00
Estudio y trabajo autónomo	50,00
Preparación de clases	25,00
Preparación de actividades de evaluación	15,00
Resolución de casos prácticos	0,00
<b>Total horas</b>	<b>90,00</b>

### METODOLOGÍA DOCENTE

El desarrollo de la asignatura se estructura en torno a dos ejes: las sesiones de teoría y las tutorías.

Por lo que respecta a las clases de teoría, en ellas se ofrecerá una visión global del tema tratado y se incidirá en aquellos conceptos clave para la comprensión del mismo. En estas sesiones se explicará al alumno una serie de problemas-tipo, gracias a los cuales aprenderá a identificar los elementos esenciales del planteamiento y la resolución de los problemas de este tema. En ellas el protagonismo recaerá básicamente en el profesor, quien hará la exposición al grupo entero.

Por lo que respecta a las tutorías, se han programado 15 sesiones a lo largo del cuatrimestre. En ellas, el profesor cederá el protagonismo por completo los estudiantes, quienes se tendrán que enfrentar con problemas análogos y de mayor complejidad que los problemas-tipo presentados en las clases de teoría. Una vez concluido el trabajo, los problemas serán corregidos y analizados por los mismos alumnos en la pizarra.



## EVALUACIÓN

Se utilizarán los siguientes sistemas de evaluación:

- Pruebas consistentes en Exámenes Escritos.
- Evaluación Continua que constará de las actividades realizadas en las Clases Tuteladas y los Cuestionarios a través del Aula Virtual.

La evaluación del aprendizaje de los estudiantes tendrá en cuenta todos los aspectos expuestos en el apartado de metodología de esta guía docente. Los estudiantes que no asisten regularmente a clase deberán optar por la modalidad B, siempre y cuando cumplan el requisito necesario.

### PRIMERA CONVOCATORIA

Modalidad A: Calificación final: Constará de dos partes: • Examen escrito (70 %). • Evaluación continua de las actividades realizadas en las Clases Tuteladas y Cuestionarios a través del Aula Virtual (30 %). La calificación mínima en cada una de las partes (Exámenes Escritos y Evaluación Continua) para poder evaluar será de 4,5. La calificación global mínima para aprobar la asignatura es 5,0.

Modalidad B (a la que sólo podrán acogerse aquellos alumnos que tengan aprobada de cursos anteriores la Evaluación Continua): El estudiante podrá acogerse a ser evaluado únicamente con un examen sobre los contenidos de la asignatura tratados en las clases de teoría y las tutorías por lo que el profesor podrá así evaluar si el estudiante ha adquirido las competencias y conocimientos relacionados con la asignatura. La calificación mínima del examen para aprobar la asignatura es de 5,0.

### SEGUNDA CONVOCATORIA

En la segunda convocatoria se seguirá el mismo procedimiento que en la primera convocatoria

## BIBLIOGRAFÍA

Básica:

- QUÍMICA: LA CIENCIA CENTRAL, T. L. Brown, H. E. Lemay, Jr, B. E. Bursten, C. J. Murphy y P. Woodward. Pearson, 11a ed., 2009.

Complementaria:



- QUÍMICA GENERAL, R.H. Petrucci, W.S. Harwood, F.G. Herring, Ed. Pearson Educación (Prentice Hall), 2003.
- QUÍMICA, R. Chang, Ed. McGraw-Hill, 10a ed., 2010.
- INTRODUCCIÓN A LA NOMENCLATURA DE SUSTANCIAS QUÍMICAS, W.R. Peterson., Ed. Reverté, 2010.