

25-26

GRADO EN FÍSICA  
PRIMER CURSO

# GUÍA DE ESTUDIO PÚBLICA



**QUÍMICA**

CÓDIGO 61041042

UNED

**25-26****QUÍMICA****CÓDIGO 61041042**

# ÍNDICE

PRESENTACIÓN Y CONTEXTUALIZACIÓN  
REQUISITOS Y/O RECOMENDACIONES PARA CURSAR LA ASIGNATURA  
EQUIPO DOCENTE  
HORARIO DE ATENCIÓN AL ESTUDIANTE  
TUTORIZACIÓN EN CENTROS ASOCIADOS  
COMPETENCIAS QUE ADQUIERE EL ESTUDIANTE  
RESULTADOS DE APRENDIZAJE  
CONTENIDOS  
METODOLOGÍA  
SISTEMA DE EVALUACIÓN  
BIBLIOGRAFÍA BÁSICA  
BIBLIOGRAFÍA COMPLEMENTARIA  
RECURSOS DE APOYO Y WEBGRAFÍA  
IGUALDAD DE GÉNERO

NOMBRE DE LA ASIGNATURA	QUÍMICA
CÓDIGO	61041042
CURSO ACADÉMICO	2025/2026
DEPARTAMENTO	CIENCIAS Y TÉCNICAS FISICOQUÍMICAS
TÍTULO EN QUE SE IMPARTE CURSO - PERIODO - TIPO	GRADO EN FÍSICA - PRIMER - SEMESTRE 1 - FORMACIÓN BÁSICA
TÍTULO EN QUE SE IMPARTE	PRUEBA DE APTITUD PARA HOMOLOGACIÓN DE GRADO EN FÍSICA (COMPLEMENTO)
Nº ETCS	6
HORAS	150.0
IDIOMAS EN QUE SE IMPARTE	CASTELLANO

## PRESENTACIÓN Y CONTEXTUALIZACIÓN

Esta asignatura se inserta en la materia Química del programa de Grado en Física. La Química es ciencia fundamental para la formación en aquellas otras ciencias experimentales que, como la Física, estudian la estructura de la materia y sus transformaciones.

La asignatura aborda los aspectos antes mencionados, en un nivel propio de primer curso universitario.

### La Química en el Grado en Física

Las enseñanzas conducentes a la obtención del título de Grado en Física deberán proporcionar una formación adecuada dentro de las bases científicas generales necesarias para el posterior desarrollo de sus estudios. Por ello, los Grados de la rama de Ciencias deben incluir todos en su formación básica, las asignaturas de Química, Matemáticas Física y Biología.

### La asignatura Química

Ésta asignatura aborda el conocimiento de la estructura atómico-molecular de las sustancias y los procesos de transformación de unas sustancias en otras, o transformación de estados de una misma sustancia, así como comprender las leyes teóricas que rigen dichas transformaciones, y las bases experimentales sobre las que se apoyan esas leyes. Este conocimiento constituye la base para abordar de otras asignaturas que se estudiarán más adelante, como Termodinámica, Física cuántica, Biofísica entre otras. Disciplinas, que se encuentran muy ligadas a las salidas profesionales de mayor repercusión de los Graduados en Física, como son centros de investigación e instituciones de educación universitaria y no universitaria, Meteorología y medio ambiente Producción de energía centrales nucleares, Diseño y desarrollo de nuevos materiales, Biofísica, protección de radiaciones etc.

Se trata de una asignatura **obligatoria**, de carácter **básico**, de **6 créditos** ECTS, que se

desarrolla en el periodo lectivo del **primer semestre**, del **primer curso** del **Grado de Física**

## REQUISITOS Y/O RECOMENDACIONES PARA CURSAR LA ASIGNATURA

Como formación previa se recomienda haber cursado el temario de Química en el Bachillerato o en el Curso de Acceso a la Universidad para mayores de 25 años.

## EQUIPO DOCENTE

Nombre y Apellidos	MARIA ALEJANDRA PASTORIZA MARTINEZ (Coordinador de asignatura)
Correo Electrónico	apastoriza@ccia.uned.es
Teléfono	91398-7378
Facultad	FACULTAD DE CIENCIAS
Departamento	CIENCIAS Y TÉCNICAS FÍSICO-QUÍMICAS

Nombre y Apellidos	MERCEDES DE LA FUENTE RUBIO
Correo Electrónico	mfuente@ccia.uned.es
Teléfono	91398-7382
Facultad	FACULTAD DE CIENCIAS
Departamento	CIENCIAS Y TÉCNICAS FÍSICO-QUÍMICAS

## HORARIO DE ATENCIÓN AL ESTUDIANTE

La atención al estudiante se realiza, preferentemente a través de los foros que se encuentran en el curso virtual de la asignatura.

Existen foros tanto de atención por parte de los Tutores de los Centros Asociados, Campus o Intercampus, como foros atendidos por el Profesor de la Sede Central, en ellos se pueden plantear las consultas públicas, relativas a los contenidos o al funcionamiento del curso. Para consultas de tipo personal, se puede utilizar el correo electrónico.

Datos de contacto de profesor de la Sede Central:

M<sup>a</sup> Alejandra Pastoriza Martínez, Tel: 91 398 7378, apastoriza@ccia.uned.es

Horario: Martes de 15:00 a 19:00 h

Dpto. Ciencias y Técnicas Fisicoquímicas

Urbanización Monte Rozas

Avenida de Esparta s/n

Carretera de Las Rozas al Escorial km 5

28232 Las Rozas-Madri

Datos de contacto con Tutores :

Los datos de contacto con el profesor tutor se proporcionarán en el Centro Asociado en el que se encuentre matriculado.

## TUTORIZACIÓN EN CENTROS ASOCIADOS

### COMPETENCIAS QUE ADQUIERE EL ESTUDIANTE

#### GENERALES

- CG01 - Capacidad de análisis y síntesis
- CG02 - Capacidad de organización y planificación
- CG07 - Resolución de problemas
- CG09 - Razonamiento crítico
- CG10 - Aprendizaje autónomo

#### COMPETENCIAS ESPECIFICAS

- CE02 - Saber combinar los diferentes modos de aproximación a un mismo fenómeno u objeto de estudio a través de teorías pertenecientes a áreas diferentes.
- CE09 - Adquirir una comprensión de la naturaleza y de los modos de la investigación física y de cómo ésta es aplicable a muchos campos no pertenecientes a la física, tanto para la comprensión de los fenómenos como para el diseño de experimentos para poner a prueba las soluciones o las mejoras propuestas.

### RESULTADOS DE APRENDIZAJE

- Conocer la estructura atómico-molecular de las sustancias y los procesos de cambio y transformación de unas sustancias en otras.
- Comprender las leyes teóricas que racionalizan dicha estructura y dichas transformaciones.
- Comprender las bases experimentales sobre las que se apoyan dichas leyes.

Todo ello, en un nivel de primer curso universitario, como un conocimiento de base para abordar otras asignaturas como Termodinámica, Física cuántica, Biofísica, entre otras.

#### **Resultados de aprendizaje específicos de la asignatura**

- Poseer conocimientos y comprender los principios básicos de la Química, buscando su fundamento físico-químico.
- Adquirir nuevos conceptos básicos y reforzar los previamente adquiridos relativos a: la composición de la materia, la estructura de los átomos, sus propiedades periódicas, el enlace y la estructura de las moléculas y la manera en que interaccionan para dar lugar a los diferentes estados de agregación en que se presenta la materia.
- Tener conocimientos básicos de Termodinámica y Cinética química: Las principales funciones termodinámicas que controlan la espontaneidad y el equilibrio en las transformaciones químicas; el progreso temporal de las mismas en términos de velocidades de reacción y su dependencia con la temperatura y con la concentración de las sustancias reaccionantes.

- Aprender el significado del equilibrio químico, la constante de equilibrio y los aspectos cuantitativos que se derivan de ello en particular en los equilibrios en sistemas iónicos en disolución.

## CONTENIDOS

### 1ª PARTE

**Introducción:** En este bloque se estudiará la estructura de los átomos, sus propiedades periódicas, el enlace y la estructura de las moléculas y la manera en que interaccionan para dar lugar a los diferentes estados de agregación en que se presenta la materia.

- Estructura atómica.
- Clasificación periódica: Configuración electrónica y propiedades de los elementos.
- Tipos de enlace: enlace iónico, enlace covalente (geometría molecular), otros tipos de enlace.

### 2ª PARTE

**Introducción:** En este bloque se estudian las principales funciones termodinámicas que controlan la espontaneidad y el equilibrio en las transformaciones químicas; el progreso temporal de las mismas en términos de velocidades de reacción y su dependencia con la temperatura y con la concentración de las sustancias reaccionantes.

- Termodinámica Química.
- Equilibrio químico.
- Cinetoquímica

### 3ª PARTE

**Introducción:** El objetivo de este bloque es aprender el comportamiento de:

Los equilibrios de sistemas iónicos en disolución: Ácidos y bases y solubilidad de sales.

Las reacciones de intercambio de electrones: Oxidación Reducción.

Las reacciones que ocurren en los electrodos, así como la combinación de éstas en celdas galvánicas y electrolíticas

- Ácidos y bases.
- Equilibrio iónico en sistemas heterogéneos.
- Oxidación-reducción.
- Electroquímica.

## 4ª PARTE

**Introducción:** El objetivo de este bloque es:

Distinguir los distintos tipos de reacciones químicas: Acido-base, precipitación, óxido-reducción, síntesis y descomposición.

Conocer la naturaleza y estructura de los compuestos orgánicos y sus principales familias

- Reacciones químicas
- Introducción a la Química Orgánica.

## METODOLOGÍA

Mediante un trabajo autónomo, a distancia, el alumno debe:

- Estudiar y leer las partes seleccionadas del texto base, según las orientaciones contenidas en el Plan de Trabajo de la Guía de Estudio.
- Resolver los ejercicios seleccionados del texto base y posteriormente consultar sus soluciones, siguiendo las indicaciones contenidas en el Plan de Trabajo de la Guía de Estudio.
- Resolver dos PECs, que son voluntarias y calificables, y pueden sumar hasta 1 punto adicional a la nota. Son además una ayuda didáctica ya que su estructura es similar a la que encontrarán en el examen y le servirá para prepararse para la Prueba Presencial

## SISTEMA DE EVALUACIÓN

### TIPO DE PRUEBA PRESENCIAL

Tipo de examen	Examen tipo test
Preguntas test	15
Duración del examen	120 (minutos)
Material permitido en el examen	

### CALCULADORA NO PROGRAMABLE

### Criterios de evaluación

La Prueba Presencial consistirá en un examen tipo test de 15 preguntas, cuya respuesta se elegirá entre 4 opciones, donde solo una de ellas es correcta.

**En algunas preguntas, la respuesta puede ser un resultado numérico, que requiere desarrollar el ejercicio y/o hacer un cálculo para elegir la opción correcta. (Recuerde: Calculadora NO PROGRAMABLE).**

La calificación de las Pruebas Presenciales se obtendrán aplicando la fórmula:

$$\text{Puntuación} = [A - E/3] \times 10/N$$

donde **A** es el número de aciertos, **E** el número de errores y **N** es el número de preguntas de que consta el examen.

Las preguntas no contestadas puntúan cero, es decir no penalizan.

% del examen sobre la nota final	100
Nota del examen para aprobar sin PEC	5
Nota máxima que aporta el examen a la calificación final sin PEC	10
Nota mínima en el examen para sumar la PEC	4

#### Comentarios y observaciones

La Prueba Presencial (PP) cubre el total del programa.

La nota de la prueba presencial será la que rija el valor numérico de la calificación final obtenida, a la que se podrá sumar puntos extra obtenidos en las PEC. El valor máximo de puntos extra que se pueden obtener por las PEC es 1 punto (0,5 puntos por cada una de ellas)

Las fechas de la Prueba Presencial se anuncian en el calendario de exámenes de la UNED.

#### PRUEBAS DE EVALUACIÓN CONTINUA (PEC)

¿Hay PEC? Si

#### Descripción

Hay dos PEC en el curso, que son voluntarias y calificables, y pueden sumar hasta 1 punto más a la nota final.

**El tipo de preguntas de las PECs son similares a las que se utilizarán en las Pruebas Presenciales. Cada una de las PEC constará de 10 preguntas cuya repuesta se elegirá entre 4 opciones, de las cuales solo una es la correcta. La primera PEC cubre las siguientes áreas del programa:**

- Estructura atómica.
- Clasificación periódica: Configuración electrónica y propiedades de los elementos.
- Tipos de enlace: enlace iónico, enlace covalente (geometría molecular), otros tipos de enlace.
- Termodinámica Química.
- Equilibrio químico

**La segunda PEC cubre las siguientes áreas del programa:**

- Cinetoquímica
- Ácidos y bases.
- Equilibrio iónico en sistemas heterogéneos.
- Oxidación-reducción. Electroquímica.

**La fecha de publicación de la PEC será aproximadamente al finalizar el último tema incluido en cada PEC (según el cronograma de trabajo). Orientativamente se publican a mediados de noviembre la 1ª PEC y a mediados de enero la 2ª PEC. El cronograma de trabajo estará disponible en el curso virtual.**

**Para responder la PEC tendrá una semana. El plazo de entrega es único e impostergable.**

**Las PEC deben entregarse a través de la plataforma del curso virtual en el plazo previsto.**

## Criterios de evaluación

Cada una de las PEC se calificará con una puntuación máxima de 10 puntos

**La calificación de las PEC se hará con el mismo criterio descrito para la Prueba Presencial es decir aplicando la formula:**

$$\text{Puntuación} = [A - E/3] \times 10/N$$

**donde A es el número de aciertos, E el número de errores y N es el número de preguntas de que consta el examen.**

**Las preguntas no contestadas puntúan cero, es decir no penalizan.**

Ponderación de la PEC en la nota final

Cada una de las PEC puede añadir un máximo de 0,5 puntos a la nota final, o sea un máximo de 1 punto entre ambas. Para que se sumen estos puntos extra a la calificación final, es necesario haber obtenido al menos 4 puntos en la Prueba Presencial

Fecha aproximada de entrega

1º PEC a mediados de noviembre y la 2º PEC a mediados de enero. Se concretará; en la programación inicial del curso

Comentarios y observaciones

Hay una única fecha de entrega para cada una de las PEC. Las calificaciones obtenidas tendrán vigencia solo para ese curso académico, y serán tenidas en cuenta por igual tanto para la convocatoria de febrero como la de septiembre.

**OTRAS ACTIVIDADES EVALUABLES**

¿Hay otra/s actividad/es evaluable/s? No

Descripción

Criterios de evaluación

Ponderación en la nota final

Fecha aproximada de entrega

Comentarios y observaciones

**¿CÓMO SE OBTIENE LA NOTA FINAL?**

Si la nota de la Prueba Presencial es igual o superior a 4,0

La nota final se obtiene como la sumatoria de:

$$\text{Nota de PP} + \text{nota 1.ª PEC} \times 5\% + \text{nota 2.ª PEC} \times 5\%$$

**En resumen:**

**Si la nota del examen es menor de 4, esa será la nota final**

**Si la nota del examen es igual o superior a 4, a esa nota se le sumarán las puntuaciones de las PECs voluntarias calificables que haya realizado (máximo por cada PEC 0,50 puntos; máximo total 1 punto)**

## BIBLIOGRAFÍA BÁSICA

ISBN(13):9788436218572

Título:QUÍMICA GENERAL (2 VOLS.)5ª

Autor/es:Esteban Santos, Soledad ; Navarro Delgado, Raquel ;

Editorial:U.N.E.D.

### MATERIAL COMPLEMENTARIO

**DVD.- "Quince minutos en la vida del electrón: una mirada en detalle"**

Luis Mariano Sesé Sánchez y José Antonio Tarazaga Blanco

Editorial UNED, Madrid 2009

ISBN: 978-84-362-5635-2

## BIBLIOGRAFÍA COMPLEMENTARIA

**La historia del Sistema Periódico**

*Soledad Esteban Santos,*

Editorial UNED, Madrid 2009, ISBN: 978-84-362-5899-8

## RECURSOS DE APOYO Y WEBGRAFÍA

### MATERIAL DIVULGATIVO

Durante el curso se pondrán encontrar enlaces de este tipo en la propia plataforma virtual de la asignatura.

## IGUALDAD DE GÉNERO

En coherencia con el valor asumido de la igualdad de género, todas las denominaciones que en esta Guía hacen referencia a órganos de gobierno unipersonales, de representación, o miembros de la comunidad universitaria y se efectúan en género masculino, cuando no se hayan sustituido por términos genéricos, se entenderán hechas indistintamente en género femenino o masculino, según el sexo del titular que los desempeñe.