



## Guía docente

### 295031 - QQ - Química

Última modificación: 02/10/2025

**Unidad responsable:** Escuela de Ingeniería de Barcelona Este  
**Unidad que imparte:** 713 - EQ - Departamento de Ingeniería Química.

**Titulación:** GRADO EN INGENIERÍA QUÍMICA (Plan 2009). (Asignatura obligatoria).

**Curso:** 2025      **Créditos ECTS:** 6.0      **Idiomas:** Catalán

#### PROFESORADO

---

**Profesorado responsable:** DAVID ZANUY GOMARA

**Otros:** Primer quadrimestre:  
SONIA LANZALACO - Grup: T2  
JUAN TORRAS COSTA - Grup: T2  
DAVID ZANUY GOMARA - Grup: M2

#### COMPETENCIAS DE LA TITULACIÓN A LAS QUE CONTRIBUYE LA ASIGNATURA

---

**Específicas:**

CEB-04. Capacidad para comprender y aplicar los principios de conocimientos básicos de la química general, la química orgánica e inorgánica, y sus aplicaciones en la ingeniería.

## METODOLOGÍAS DOCENTES

### Clases presenciales:

Se combinarán las clases expositivas (clases magistrales o clases expositivas participativas) de introducción de conocimientos teóricos, con actividades dirigidas de resolución de problemas individuales o en grupo; y sesiones de prácticas de laboratorio relacionadas con algunos de los temarios del programa de la asignatura.

Las clases presenciales se estructuran en sesiones de 2h, 4h por semana.

En las clases presenciales se introducirán gradualmente algunos conceptos de aprendizaje activo y de aprendizaje cooperativo con el objetivo de alcanzar los objetivos específicos de la asignatura y desarrollar sus habilidades de aprendizaje.

La resolución de ejercicios y problemas se refieren a la resolución de problemas numéricos relacionados con los contenidos, así como cuestiones sobre conceptos o ejemplos del temario de la asignatura. Los profesores propondrán actividades dirigidas, en forma de trabajos individuales o en grupo, que podrán ser cualificados o no según el tipo de material a entregar (resolución de problemas, resolución de ejercicios, trabajos monográficos, cuestionarios tipo QUIC-Cuestionario de Incidencias Críticas, entre otros).

Las prácticas de laboratorio son actividades dirigidas de 2h de duración y se realizarán en grupos pequeños (entre 10 y 30 alumnos). Los estudiantes serán distribuidos en parejas o en grupos de 3-4 personas para optimizar el uso de los recursos disponibles y para fomentar la interacción estudiante - estudiante y estudiante-profesor. Las prácticas están relacionadas con los contenidos de la asignatura y tienen como finalidad familiarizar al alumno con algunos conceptos básicos de la asignatura. Las prácticas tienen carácter obligatorio y se calificarán según la entrega de informes o pruebas de corta duración al final de cada sesión.

### Dedicación no presencial:

Los profesores propondrán actividades de aprendizaje autónomo en forma de trabajos individuales o en grupo al final de cada sesión presencial o mediante el uso del campus virtual ATENEA. Las horas de dedicación no presencial en la asignatura están distribuidas según el grado de dificultad de cada temario y están detalladas en el apartado de "Contenidos" de la ficha docente.

### Campus virtual ATENEA:

Los estudiantes deberán consultar el campus virtual ATENEA regularmente para conocer las actividades dirigidas programadas, las fechas de exámenes y prácticas y para consultar el material docente de teoría, problemas o prácticas disponibles para el aprendizaje autónomo o dirigido.

Los estudiantes deberán asistir a las clases presenciales con el material docente necesario para seguir la asignatura (diapositivas, cuaderno de problemas, guiones de prácticas, calculadora, entre otros). En caso contrario, el profesor tiene la potestad de actuar dada la situación de exigencia del temario.

## OBJETIVOS DE APRENDIZAJE DE LA ASIGNATURA

Proporcionar a los estudiantes de Ingeniería Química, una introducción a los principios básicos de la Química General, de la Química Inorgánica y de la Química Orgánica necesarios para el seguimiento de asignaturas vinculadas a diferentes áreas de la Ingeniería. Aplicar los conocimientos básicos adquiridos para entender las propiedades y aplicaciones de los principales compuestos de interés en Ingeniería.

## HORAS TOTALES DE DEDICACIÓN DEL ESTUDIANTADO

Tipo	Horas	Porcentaje
Horas grupo grande	52,5	35.00
Horas grupo pequeño	7,5	5.00
Horas aprendizaje autónomo	90,0	60.00

**Dedicación total:** 150 h

## CONTENIDOS

### Estructura atómica y propiedades de la Tabla Periódica

#### Descripción:

Descripción:

1. Conceptos básicos de la estructura atómica y de la configuración electrónica de los átomos.
2. Descripción de los elementos de la Tabla Periódica: grupos principales y elementos de transición. propiedades periódicas

#### Objetivos específicos:

Al finalizar este tema, el alumno deberá ser capaz de:

1. Describir la configuración electrónica de los átomos.
2. Identificar las principales propiedades de la Tabla Periódica.
3. Resolver los problemas relacionados con la estructura atómica y las propiedades periódicas de los átomos

#### Dedicación: 13h

Grupo grande/Teoría: 6h

Actividades dirigidas: 1h

Aprendizaje autónomo: 6h

### Enlace Covalente

#### Descripción:

1. Teoría del enlace covalente. Hibridación. Teoría de orbitales moleculares.
2. Teoría de Repulsión de los Pares de Electrones de Valencia (TRPEV). Distancias de enlace, ángulos de enlace, energía de enlace. Polaridad de las moléculas covalentes.
3. Fuerzas intermoleculares.
4. Estados de agregación de la materia

#### Objetivos específicos:

Al finalizar este temario, el alumno deberá ser capaz de:

1. Describir los fundamentos del enlace covalente, así como racionalizarlos con algunas de sus propiedades y aplicaciones.
2. Dibujar las estructuras de Lewis más estables de las moléculas covalentes.
3. Determinar la geometría molecular de cada molécula en función de la TRPEV.
4. Identificar las principales fuerzas intermoleculares presentes en las moléculas covalentes.
5. Resolver los problemas relacionados con los enlaces covalentes

#### Dedicación: 33h

Grupo grande/Teoría: 14h

Actividades dirigidas: 2h

Aprendizaje autónomo: 17h

### Enlace metálico

**Descripción:**

1. Propiedades de los materiales metálicos y aplicaciones en Ingeniería Química.
2. Introducción a las principales estructuras cristalinas de los metales.
3. Introducción a las aleaciones metálicas.
4. Ejemplos de aleaciones de interés en Ingeniería Química.

**Objetivos específicos:**

Al finalizar este temario, el alumno deberá ser capaz de:

1. Describir los fundamentos de un enlace metálico, así como racionalizarlos con algunas de sus propiedades y aplicaciones.
2. Identificar los principales tipos de estructuras y empaquetamientos metálicos.
3. Calcular la densidad cristalina de un sólido metálico.
4. Calcular los parámetros de red y los radios de los metales de una estructura cristalina.
5. Resolver los problemas relacionados con las estructuras cristalinas de metales.

**Dedicación:** 19h

Grupo grande/Teoría: 8h

Actividades dirigidas: 2h

Aprendizaje autónomo: 9h

### Enlace iónico

**Descripción:**

1. Propiedades de los compuestos iónicos sólidos y sus principales áreas de aplicación en Ingeniería Química.
2. Estructuras representativas cristalinas de los compuestos iónicos.

**Objetivos específicos:**

Al finalizar este temario, el alumno deberá ser capaz de:

1. Identificar los principales tipos de estructuras cristalinas iónicas.
2. Calcular las densidades cristalinas de sólidos iónicos.
3. Calcular la composición de una disolución sólida.
4. Resolver los problemas relacionados con las estructuras cristalinas iónicas.

**Dedicación:** 9h 30m

Grupo grande/Teoría: 4h

Actividades dirigidas: 1h

Aprendizaje autónomo: 4h 30m

## Introducción a la Química Orgánica

### Descripción:

1. Clasificación, nomenclatura y aplicaciones de los principales compuestos orgánicos.
2. Descriptiva de los principales grupos funcionales.
3. Efectos electrónicos inductivo y resonante. Efectos estéricos. Influencia sobre las propiedades físicas de los materiales orgánicos.
4. Isomería constitucional y estereoisomería.

### Objetivos específicos:

Al finalizar este temario, el alumno deberá ser capaz de:

1. Determinar la fórmula molecular y estructural de los compuestos orgánicos a partir de su composición elemental
2. Identificar los principales grupos funcionales orgánicos.
3. Formular y nombrar los compuestos orgánicos según su isomería geometría, estructural y óptica.

### Dedicación: 30h 30m

Grupo grande/Teoría: 12h

Actividades dirigidas: 1h 30m

Aprendizaje autónomo: 17h

## SISTEMA DE CALIFICACIÓN

Tipo de evaluación: Evaluación continuada

La asignatura tiene cuatro elementos de evaluación diferentes y distribuidos a lo largo del cuatrimestre:

La nota final continuada (Nfp) se calculará de acuerdo con el siguiente polinomio:

Examen final (Nef) = 49%

Examen parcial I (Nep1) = 17%

Examen parcial II (Nep2) = 17%

Evaluación continuada (Ec): Nota de Prácticas (NP) + Ejercicios Clase (A discreción) = 17%

Nota final continuada (Nfp):  $0.49 \text{ Nef} + 0.17 \text{ Nep1} + 0.17 \text{ Nep2} + 0.17 \text{ Ec}$

La Nota final de la asignatura se calculará como el máximo entre Nfp y Nef

NO HABRÁ EXAMEN DE REEVALUACIÓN

Práctica: tendrá 2 componentes: 50% de la nota corresponderá a la actividad entregada después de la sesión (grupal)

50% de la nota corresponderá a la actividad individual entregada antes de finalizar el curso

NO REALIZAR LA PRÁCTICA IMPLICA SUSPENDRE EL CURSO.

## BIBLIOGRAFÍA

### Básica:

- Petrucci, Ralph H.; Harwood, William S.; Herrin, F. Geoffrey. Química general. 8a ed. Madrid [etc.]: Prentice Hall, 2003. ISBN 9788420537825.

- Atkins, Peter; Jones, Loretta; Laverman, Leroy. Chemical principles : the quest for insight. 7th ed. New York: W. H. Freeman, 2016. ISBN 9781464183959.

- Wade, L. G. Química orgánica. 9a ed. México: Pearson Educación, 2016. ISBN 9786073238472.

- Morrison, Robert Thornton.; Boyd, Robert Neilson. Química orgánica. 5ª ed. Buenos Aires: Addison-Wesley Iberoamericana, 1990. ISBN 0201629321.

**Complementaria:**

- Casanovas Salas, Jordi; Alemán, Carlos. Introducción a la ciencia de los materiales. Barcelona: Calamo, 2002. ISBN 8495860112.
- Brown, T.L.; Le May, H.E.; Bursten, B.E. Química : la ciencia central [en línea]. 12ª ed. México: Pearson Educación, 2014 [Consulta: 04/03/2021]. Disponible a: [http://www.ingebook.com/ib/NPcd/IB\\_BooksVis?cod\\_primaria=1000187&codigo\\_libro=1288](http://www.ingebook.com/ib/NPcd/IB_BooksVis?cod_primaria=1000187&codigo_libro=1288). ISBN 9786073222372.
- Casabó Gispert, Jaume. Estructura atómica y enlace químico. Barcelona: Reverté, 1996. ISBN 8429171894.
- Mó Romero, Otilia; Yáñez Montero, Manuel. Enlace químico y estructura molecular. 2ª ed. Barcelona: Cálamo, 2002. ISBN 8495860120.

## RECURSOS

---

**Otros recursos:**

Los alumnos disponen de una colección de problemas, colección de transparencias / diapositivas y otros tipos de materiales didácticos que los profesores de diferentes grupos dejan el campus virtual (Atenea) para la consulta y la estudio de los diferentes temarios del programa.

Todos los recursos necesarios para seguir el programa de la asignatura estarán indicados en el campus virtual (Atenea).