

## 295031 - QQ - Química

Unidad responsable: 295 - EEBE - Escuela de Ingeniería de Barcelona Este  
Unidad que imparte: 713 - EQ - Departamento de Ingeniería Química  
Curso: 2019  
Titulación: GRADO EN INGENIERÍA QUÍMICA (Plan 2009). (Unidad docente Obligatoria)  
Créditos ECTS: 6 Idiomas docencia: Catalán, Castellano

### Profesorado

Responsable: GUILLEM REVILLA LÓPEZ  
Otros: Primer quadrimestre:  
GUILLEM REVILLA LÓPEZ - M21  
DAVID ZANUY GOMARA - T21

### Competencias de la titulación a las cuales 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.

## 295031 - QQ - Química

### 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.



## 295031 - QQ - Química

### Horas totales de dedicación del estudiantado

Dedicación total: 150h	Horas grupo grande:	52h 30m	35.00%
	Horas grupo mediano:	0h	0.00%
	Horas grupo pequeño:	7h 30m	5.00%
	Horas actividades dirigidas:	0h	0.00%
	Horas aprendizaje autónomo:	90h	60.00%

## 295031 - QQ - Química

### Contenidos

#### Estructura atómica y propiedades de la Tabla Periódica

Dedicación: 13h

Grupo grande/Teoría: 6h  
Actividades dirigidas: 1h  
Aprendizaje autónomo: 6h

#### 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
3. Conceptos básicos de enlace químico y de los estados de agregación de la materia.
4. Ejemplos de gases, líquidos y sólidos de interés en Ingeniería Química.

#### 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. Identificar y diferenciar los principales tipos de enlaces químicos: enlace metálico, enlace iónico, enlace covalente. Así como identificar y describir los estados de agregación de la materia.
4. Resolver los problemas relacionados con la estructura atómica y las propiedades periódicas de los átomos

#### Enlace Covalente

Dedicación: 33h

Grupo grande/Teoría: 14h  
Actividades dirigidas: 2h  
Aprendizaje autónomo: 17h

#### 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. Algunos compuestos covalentes de interés tecnológico.

#### 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

## 295031 - QQ - Química

<p><b>Enlace metálico</b></p>	<p>Dedicación: 19h</p> <p>Grupo grande/Teoría: 8h Actividades dirigidas: 2h Aprendizaje autónomo: 9h</p>
<p>Descripción:</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>Propiedades de los materiales metálicos ? licos y aplicaciones en Ingeniería Química.</li> <li>Las estructuras cristalinas ? lines de los metales.</li> <li>Introducción a las aleaciones metálicas ? licos.</li> <li>Ejemplos de aleaciones de interés en Ingeniería Química.</li> </ol> <p>Objetivos específicos:</p> <p>Al finalizar este temario, el alumno deberá ser capaz de:</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>Describir los fundamentos de un enlace metálico ? lico, así como racionalizarlos con algunas de sus propiedades y aplicaciones.</li> <li>Identificar los principales tipos de estructuras y empaquetamientos metálicos ? licos.</li> <li>Calcular la densidad cristal ? lina de un sólido metálico ? lic.</li> <li>Calcular los parámetros de red y los radios de los metales de una estructura cristalina ? lina.</li> <li>Identificar y calcular la composición de una aleación metálica ? lic.</li> <li>Resolver los problemas relacionados con las estructuras cristalinas ? lines de los metales.</li> </ol>	
<p><b>Enlace iónico</b></p>	<p>Dedicación: 9h 30m</p> <p>Grupo grande/Teoría: 4h Actividades dirigidas: 1h Aprendizaje autónomo: 4h 30m</p>
<p>Descripción:</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>Propiedades de los compuestos iónicos sólidos y sus principales áreas de aplicación en Ingeniería Química.</li> <li>Estructuras cristalinas de los compuestos iónicos.</li> <li>Ejemplos de interés industrial y sostenible: las células solares inorgánicas, una fuente alternativa de energía.</li> </ol> <p>Objetivos específicos:</p> <p>Al finalizar este temario, el alumno deberá ser capaz de:</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>Identificar los principales tipos de estructuras cristalinas ? lines iónicas.</li> <li>Calcular las densidades cristal ? lines de sólidos iónicos.</li> <li>Calcular la composición de una disolución sólida.</li> <li>Interpretar las diferentes propiedades de los sólidos iónicos y describir algunas de las sus aplicaciones.</li> <li>Resolver los problemas relacionados con las estructuras cristalinas iónicas.</li> </ol>	

## 295031 - QQ - Química

<p>Introducción a la Química Orgánica</p>	<p>Dedicación: 30h 30m Grupo grande/Teoría: 12h Actividades dirigidas: 1h 30m Aprendizaje autónomo: 17h</p>
<p>Descripción:</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Clasificación, nomenclatura y aplicaciones de los principales compuestos orgánicos.</li> <li>2. Descriptiva de los principales grupos funcionales.</li> <li>3. Efectos electrónicos inductivo y resonante. Efectos estéricos. Influencia sobre las propiedades físicas de los materiales orgánicos.</li> <li>4. Isomería constitucional y estereoisomería.</li> <li>5. Ejemplos de hidrocarburos y biomoléculas de interés industrial.</li> </ol> <p>Objetivos específicos:</p> <p>Al finalizar este temario, el alumno deberá ser capaz de:</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Determinar la fórmula molecular y estructural de los compuestos orgánicos a partir de su composición elemental</li> <li>2. Identificar los principales grupos funcionales orgánicos.</li> <li>3. Formular y nombrar los compuestos orgánicos según su isomería geometría, estructural y óptica.</li> </ol>	

### Sistema de calificación

La asignatura tiene 4 elementos de evaluación a lo largo del cuatrimestre:

La nota final (Nf) se calculará de acuerdo a la siguiente tabla:

Tipo de evaluación: Evaluación continua

Examen final (Nef) = 40%

Examen parcial I (Npp1) = 20%

Examen parcial II (Npp2) = 20%

Evaluación continua (Ac): Prácticas (Nep) + Ejercicio 1 (Neg1) + Ejercicio 2 (Neg2) = 20%

Nota final (Nf):  $0.4 Nef + 0.2 Npp1 + 0.2 Npp2 + 0.2Ac$

NO HABRÁ EXAMEN DE REEVALUACIÓN

## 295031 - QQ - Química

### Bibliografía

#### Básica:

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

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

Wade, L. G. Química orgánica. 9ª. México: Pearson Educación, 2016.

Morrison, Robert Thornton.; Boyd, Robert Neilson. Química orgánica. 5ª. 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. 12ª. México: Pearson Educación, 2014. ISBN 9786073222372.

Casabó Gispert, Jaume. Estructura atómica y enlace químico. Barcelona: Reverté, 1996.

Mó Romero, Otilia; Yáñez Montero, Manuel. Enlace químico y estructura molecular. 2ª. Barcelona: Cálamo, 2002. ISBN 8495860120.

#### 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).