



## FICHA IDENTIFICATIVA

### DATOS DE LA ASIGNATURA

**Código:** 34755

**Nombre:** Bases de la ingeniería química I

**Ciclo:** Grado

**Créditos ECTS:** 6

**Curso académico:** 2025-26

### TITULACIONES

Titulación	Centro	Curso	Periodo
1401 - Grado en Ingeniería Química	Escola Tècnica Superior d'Enginyeria	1	Segundo cuatrimestre
1934 - Doble Grado en Química e Ingeniería Química	Facultat de Química	1	Segundo cuatrimestre

### MATERIAS

Titulación	Materia	Carácter
1401 - Grado en Ingeniería Química	Bases de la Ingeniería Química	OBLIGATORIA
1934 - Doble Grado en Química e Ingeniería Química	Primer curso	OBLIGATORIA

### COORDINACIÓN

MARZAL DOMENECH PAULA

DEJOZ GARCIA ANA MARIA

## RESUMEN

La asignatura *Bases de la Ingeniería Química I* forma parte de la materia del mismo nombre cuyo objetivo general es que cada estudiante adquiera y aplique los principios básicos de la ingeniería química para su posterior aplicación al diseño y análisis del funcionamiento de los reactores químicos y de los distintos tipos de operaciones básicas de la industria de proceso. Es una asignatura obligatoria de carácter cuatrimestral que se imparte en el primer curso de la titulación de Grado en Ingeniería Química durante el segundo cuatrimestre. En el plan de estudios consta de un total de 6 créditos ECTS.

Con esta asignatura se pretende dar una visión general de la Ingeniería Química y proporcionar los conocimientos necesarios para aplicar una de las herramientas fundamentales para el análisis y diseño de cualquier equipo de proceso: los balances macroscópicos de propiedad. De este modo, se establecen los cimientos imprescindibles para que las y los estudiantes empiecen a conocer y entender los objetivos de los estudios y de la profesión y puedan abordar posteriormente con éxito el estudio de las asignaturas de cálculo y diseño de equipos de la industria de proceso.



Se trata de una asignatura eminentemente práctica en la que, tras la introducción de los conceptos, se realizarán numerosos ejercicios prácticos, fundamentalmente de resolución de balances macroscópicos de materia y energía, así como de experimentación en el laboratorio.

Los **objetivos generales** de la asignatura son:

- Conocer las características básicas de la industria de proceso químico, los modos de operación en la industria y el concepto de operación unitaria.
- Adquirir y utilizar adecuadamente la terminología básica y la nomenclatura de la ingeniería química.
- Desarrollar las capacidades para plantear y resolver problemas numéricos de balances de propiedad, así como para interpretar los resultados obtenidos.
- Potenciar las habilidades para el razonamiento y el trabajo sistemático.
- Desarrollar aptitudes para el trabajo en el laboratorio y para la toma de datos, tratamiento de resultados y presentación de informes en el ámbito de la experimentación en el campo de la ingeniería química.

Los **contenidos** de la asignatura son: Balances macroscópicos de materia y energía. Introducción a la experimentación en ingeniería química.

**Observaciones:** Las clases de teoría, de prácticas de aula y de prácticas de laboratorio se impartirán en el idioma que consta en la ficha de la asignatura disponible en la web del grado.

## 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

Se recomiendan los siguientes conocimientos previos:

- Sistema Internacional de unidades. Cambio de unidades.
- Expresión de la concentración de mezclas.
- Ecuación de reacción y cálculos estequiométricos elementales.
- Termodinámica: entalpía, calor de reacción y equilibrio.
- Manejo de logaritmos y exponenciales.
- Resolución de sistemas de ecuaciones lineales y no lineales.
- Resolución de integrales inmediatas.
- Resolución de ecuaciones diferenciales sencillas.
- Realización de gráficas de datos experimentales.

## COMPETENCIAS / RESULTADOS DE APRENDIZAJE



-

Capacidad de resolver problemas con iniciativa, toma de decisiones, creatividad, razonamiento crítico y de comunicar y transmitir conocimientos, habilidades y destrezas en el campo de la Ingeniería Industrial.

Capacidad para el diseño y gestión de procedimientos de experimentación aplicada, especialmente para la determinación de propiedades termodinámicas y de transporte, y modelado de fenómenos y sistemas en el ámbito de la ingeniería química, sistemas con flujo de fluidos, transmisión de calor, operaciones de transferencia de materia, cinética de las reacciones químicas y reactores.

Colaborar eficazmente en equipos de trabajo, asumiendo responsabilidades y funciones de liderazgo y contribuyendo a la mejora y desarrollo colectivo.

Conocimiento en materias básicas y tecnológicas, que les capacite para el aprendizaje de nuevos métodos y teorías, y les dote de versatilidad para adaptarse a nuevas situaciones.

Conocimientos sobre balances de materia y energía, biotecnología, transferencia de materia, operaciones de separación, ingeniería de la reacción química, diseño de reactores, y valorización y transformación de materias primas y recursos energéticos.

Saber comunicarse de manera efectiva, tanto de forma oral como escrita, adaptándose a las características de la situación y de la audiencia.

## DESCRIPCIÓN DE CONTENIDOS

### 1. INTRODUCCIÓN A LA INGENIERÍA QUÍMICA

La actividad industrial. La industria de proceso químico y la Ingeniería Química. Proceso continuo y proceso discontinuo. Estado estacionario y estado no estacionario. Operación básica o unitaria. El ingeniero químico en la industria química. Planteamiento general del análisis y diseño de sistemas. Sistemas de unidades.

### 2. LEYES DE CONSERVACIÓN. BALANCES MACROSCÓPICOS DE MATERIA

Formulación de los balances. Variables de proceso. Balance total de masa. Balance total de cantidad de sustancia. Balance de masa aplicado a un componente. Balance de cantidad de sustancia aplicado a un componente. Aplicación de los balances de materia: análisis de sistemas con una sola unidad; análisis de sistemas con varias unidades; sistemas sin reacción química en estado estacionario; sistemas con reacción química en estado estacionario; sistemas sin reacción química en estado no estacionario.



### 3. BALANCES MACROSCÓPICOS DE ENERGÍA

Balance total de energía. Expresión de los distintos términos: entalpía, energía potencial, energía cinética. Balance de energía calorífica. Aplicación del balance de energía calorífica: sistemas sin reacción química en estado estacionario; sistemas con reacción química en estado estacionario; sistemas sin reacción química en estado no estacionario. Balance de energía mecánica.

### 4. LABORATORIO DE BASES DE LA INGENIERÍA QUÍMICA I

Introducción al laboratorio. Balance de materia en estado no estacionario. Balance de energía en estado no estacionario. Cálculos y presentación de informes.

## VOLUMEN DE TRABAJO (HORAS)

### ACTIVIDADES PRESENCIALES

Actividad	Horas
Teoría	15,00
Prácticas en aula	32,00
Laboratorio	13,00
<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	28,00
Estudio y trabajo autónomo	0,00
Preparación de clases	34,00
Preparación de actividades de evaluación	28,00
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 las clases de teoría y de problemas, las prácticas de laboratorio y la realización de trabajos.

En las clases de teoría se utilizará el modelo de lección magistral. El profesorado expondrá mediante presentación y/o explicación los contenidos de cada tema incidiendo en aquellos aspectos clave para la comprensión del mismo.

Las clases prácticas de problemas se desarrollarán siguiendo dos modelos. En algunas de las clases será el profesorado el que resuelva una serie de problemas tipo para que las y los estudiantes aprendan a



identificar los elementos esenciales del planteamiento y resolución del problema. En otras clases de problemas serán las y los estudiantes, individualmente o distribuidos en grupos, los que deberán resolver problemas análogos bajo la supervisión del profesorado. Una vez concluido el trabajo, los problemas serán recogidos, analizados y corregidos.

Para las sesiones de prácticas de laboratorio se programarán actividades de introducción de la práctica a realizar, actividades de desarrollo de la experimentación y actividades de análisis y tratamiento de resultados. Los y las estudiantes dispondrán de guiones de prácticas y la experimentación será llevada a cabo íntegramente por ellos bajo la supervisión del profesorado.

El trabajo propuesto será de varios tipos: Cuestiones teóricas, Cuestiones numéricas, Problemas, Tests Autocorrectivos a realizar en Aula Virtual e Informes de laboratorio. Parte de estas actividades se realizará en clase y el resto tendrá un calendario de realización y entrega de obligado cumplimiento. Tras su corrección, cada estudiante recibirá información de sus resultados para que identifique sus errores y trabaje los conceptos menos consolidados.

## EVALUACIÓN

La asistencia al laboratorio de prácticas experimentales es una actividad no recuperable y obligatoria para superar la asignatura.

La evaluación del aprendizaje en primera y segunda convocatoria se llevará a cabo mediante la valoración independiente de la parte de teoría/problemas y de la parte de laboratorio.

### Parte de teoría y problemas (TP)

La evaluación de esta parte de la asignatura se realizará a partir de la valoración de las actividades realizadas y de la nota de un examen de la parte de teoría/problemas (Prueba Objetiva, PO) que se realizará en la fecha de la convocatoria oficial.

A lo largo del curso se propondrá la realización de una serie de actividades que formarán parte de la evaluación continua. Se establecerá un calendario de obligado cumplimiento para la realización y entrega de actividades. Todas las actividades presenciales de evaluación continua se realizarán en el horario habitual de la asignatura. Las actividades de evaluación continua son no recuperables.

Las actividades a realizar son:

- Resolución de problemas (RP): planteamiento y/o resolución de problemas.
- Cuestionarios (Q): cuestionarios de nomenclatura, conceptos e interpretación de diagramas de bloques.

Respecto a la Prueba Objetiva (PO), se requiere una nota mínima de 5 sobre 10. Superado este requisito, la Nota de la parte de teoría/problemas (TP) se obtendrá como:



Nota parte de teoría/problemas (TP) =  $0,30 \cdot (RP) + 0,10 (Q) + 0,60 (PO)$

Para superar la asignatura se requiere una Nota mínima de la parte de teoría/problemas de 5 sobre 10.

### Parte de laboratorio (PL)

Se evaluará a partir de las calificaciones de los cuestionarios preliminares de las prácticas a realizar, los informes de las prácticas realizadas y la nota de un Examen de Prácticas que se realizará:

- en primera convocatoria, en el horario habitual de la asignatura.
- en segunda convocatoria, en la fecha oficial de la convocatoria.

La nota de las Prácticas de Laboratorio se obtendrá por ponderación entre la nota de los cuestionarios preliminares (5 %), la nota media de los informes de prácticas (75 %), y la nota del Examen de Prácticas (20 % si la nota es superior a 5; 0 % si la nota es inferior a 5) siempre que se cumplan los siguientes requisitos:

- Asistencia a todas las sesiones de Prácticas de Laboratorio, incluyendo la sesión de introducción y las sesiones de cálculos.
- Nota mínima de 5 sobre 10 en cada uno de los informes de Prácticas de Laboratorio.

Para superar la asignatura se requiere una Nota mínima de la parte de laboratorio de 5 sobre 10.

La nota de las Prácticas de Laboratorio si se ha obtenido en los informes de prácticas notas inferiores al mínimo exigido (5), será la menor de ellas.

### Nota Final

La Nota Final de la asignatura, siempre que se haya obtenido calificación igual o superior a 5 en las partes TP y PL será:

Nota Final =  $0,80 (TP) + 0,20 \cdot (PL)$

Si la Nota TP y/o la Nota PL es inferior a 5, la Nota Final será la menor de ellas.

- Si en primera convocatoria la nota de las Prácticas de Laboratorio no alcanza el mínimo exigido (5), pero se ha superado la parte de teoría/problemas, se conserva la nota de teoría/problemas (TP) para la segunda convocatoria. Para superar la asignatura habrá que presentar en segunda convocatoria los informes de prácticas y/o realizar el Examen de Prácticas. La fecha límite para la entrega de los informes de prácticas es la establecida para el examen oficial de la segunda convocatoria. La evaluación de las Prácticas de Laboratorio, los requisitos para superar la asignatura y la nota final serán los descritos anteriormente.
- Si en primera convocatoria la nota de la parte de teoría/problemas es menor de 5 sobre 10 pero



se han superado las Prácticas de Laboratorio, se conserva la nota de las Prácticas de Laboratorio (PL) para la segunda convocatoria. Para superar la asignatura habrá que realizar el examen de la parte de teoría/problemas de la asignatura (PO) en la fecha de la convocatoria oficial. Los requisitos para superar la asignatura y la nota final serán los descritos anteriormente.

La Nota Final en segunda convocatoria si no se ha superado la asignatura por haber obtenido notas inferiores a los mínimos exigidos para TP y/o PL, será la menor de ellas. La no asistencia al examen de la segunda convocatoria (PO) supondrá la calificación de No Presentado (NP).

De acuerdo con la Regulación del adelanto de convocatoria para finalizar los estudios de Grado (ACGUV 30/2015), la CAT establece que en esta asignatura no es posible solicitar el adelanto de convocatoria si no se ha aprobado, previamente a la solicitud, las prácticas de laboratorio.

En cualquier caso, el sistema de evaluación se regirá por lo establecido en el Reglamento de evaluación y calificación de la Universitat de València para títulos de grado y de máster ([ACGUV 108/2017](#)).

La copia o plagio manifiesto de cualquier actividad que forma parte de la evaluación supondrá la imposibilidad de superar la asignatura, sometiéndose seguidamente a los procedimientos disciplinarios oportunos indicados en el *PROTOCOLO DE ACTUACIÓN ANTE PRÁCTICAS FRAUDULENTAS EN LA UNIVERSITAT DE VALÈNCIA* ([ACGUV 123/2020](#)).

## BIBLIOGRAFÍA

- "Principios Elementales de los Procesos Químicos" R. M. Felder, R. W. Rousseau (Ed. Addison-Wesley)
- "Material and Energy Balances" G.V. Reklaitis (Ed. Wiley)
- "Introducció a l'Enginyeria Química" A. Aucejo y otros (Enciclopèdia Catalana)
- "Principles of Chemical and Engineering Processes" N. Ghasem, R. Henda (Ed. CRC Press)
- "Ingeniería Química". Vol. 1. E. Costa Novella y Otros (Ed. Alhambra)
- "Cálculo de Balances de Materia y Energía" E. J. Henley, E.M. Rosen (Ed. Reverté)
- "Principios Básicos y Cálculos en Ingeniería Química" D. M. Himmelblau (Ed. Prentice Hall)
- "Problemas de Balances de Materia" A. Valiente, R. Primo Stivalet (Ed. Alhambra)
- "Problemas de Balances de Energía" A. Valiente, R. Primo Stivalet (Ed. Alhambra)
- "Balances de Materia. Problemas resueltos. I. Procesos sin reacción química". II. Procesos con reacción química" J.J. Peiró, J. García (Universidad Politécnica de Valencia)
- "Curso de Ingeniería Química" J. Costa López y otros (Ed. Reverté)
- "Handbook on Material and Energy Balance. Calculations in Materials Processing" (3rd Edition) A.E. Morris, H.A. Fine, G. Geiger (Ed. Wiley-TMS) Recurso electrónico