



FICHA TÉCNICA DE LA ASIGNATURA

Datos de la asignatura	
Nombre completo	Ingeniería Química
Código	DIM-MII-523
Título	Máster Universitario en Ingeniería Industrial por la Universidad Pontificia Comillas [MII 24]
Nivel	Posgrado Oficial Master
Cuatrimestre	Semestral
Créditos	4,5 ECTS
Carácter	Obligatoria
Departamento / Área	Departamento de Ingeniería Mecánica
Responsable	Eva Paz Jiménez

Datos del profesorado	
Profesor	
Nombre	Eva Paz Jiménez
Departamento / Área	Departamento de Ingeniería Mecánica
Despacho	Alberto Aguilera 25 [D-503]
Correo electrónico	epaz@iit.comillas.edu
Profesor	
Nombre	Javier Cañas Jiménez
Departamento / Área	Departamento de Ingeniería Mecánica
Correo electrónico	Javier.Canas@comillas.edu
Profesor	
Nombre	Marta Revuelta Aramburu
Departamento / Área	Departamento de Ingeniería Mecánica
Despacho	Alberto Aguilera 25 [D-115]
Correo electrónico	mrevuara@icai.comillas.edu
Profesor	
Nombre	Noemí Delgado Mellado
Departamento / Área	Departamento de Ingeniería Mecánica
Despacho	Alberto Aguilera 25 [D-316]
Correo electrónico	ndmellado@icai.comillas.edu
Profesor	
Nombre	Sara López de Armentia Hernández
Departamento / Área	Departamento de Ingeniería Mecánica



Despacho	Alberto Aguilera 25 [D-316]
Correo electrónico	sara.lopez@comillas.edu
Profesores de laboratorio	
Profesor	
Nombre	Ana María Pizarro Arranz
Departamento / Área	Departamento de Ingeniería Mecánica
Correo electrónico	ampizarro@icai.comillas.edu
Profesor	
Nombre	Borja Garrido Arias
Departamento / Área	Departamento de Ingeniería Mecánica
Correo electrónico	bgarias@icai.comillas.edu
Profesor	
Nombre	Luis Manuel Montero Guirao
Departamento / Área	Instituto de Investigación Tecnológica (IIT)
Despacho	Santa Cruz de Marcenado 26
Correo electrónico	lmontero@comillas.edu
Teléfono	2787
Profesor	
Nombre	Marta Herrero Palomino
Departamento / Área	Departamento de Ingeniería Mecánica
Correo electrónico	mherrero@icai.comillas.edu

DATOS ESPECÍFICOS DE LA ASIGNATURA

Contextualización de la asignatura
Aportación al perfil profesional de la titulación
Esta asignatura pretende introducir un aspecto complementario en la formación de los estudiantes, mediante el estudio de algunos procesos químicos industriales que resulten representativos y pedagógicos. Esta asignatura se centra en el aspecto puramente químico de dicha Industria. Al finalizar el curso los alumnos ser capaces de analizar y comprender los procesos Químicos Industriales, tanto el proceso global como las operaciones unitarias más importantes que en él se producen.
Prerrequisitos
Química, Termodinámica, Mecánica de fluidos, Transmisión de calor.



Competencias - Objetivos	
Competencias	
Conocimientos o contenidos	
CO01	Haber adquirido conocimientos avanzados y demostrado, en un contexto de investigación científica y tecnológica o altamente especializado, una comprensión detallada y fundamentada de los aspectos teóricos y prácticos y de la metodología de trabajo en uno o más campos de estudio
CO04	Tener conocimientos adecuados de los aspectos científicos y tecnológicos de: métodos matemáticos, analíticos y numéricos en la ingeniería, ingeniería eléctrica, ingeniería energética, ingeniería química, ingeniería mecánica, mecánica de medios continuos, electrónica industrial, automática, fabricación, materiales, métodos cuantitativos de gestión, informática industrial, urbanismo, infraestructuras, etc.
Competencias	
CPT04	Proyectar, calcular y diseñar productos, procesos, instalaciones y plantas.
CPT20	Capacidad para el análisis y diseño de procesos químicos.
Habilidades o destrezas	
HAB03	Ser capaces de asumir la responsabilidad de su propio desarrollo profesional y de su especialización en uno o más campos de estudio.

BLOQUES TEMÁTICOS Y CONTENIDOS

Contenidos – Bloques Temáticos
Ingeniería Química
Tema 1: INTRODUCCIÓN.
1.1. Ámbito y evolución histórica de la Ingeniería Química 1.2. Tendencias de la Ingeniería Química. 1.3. Importancia de los procesos químicos en el desarrollo industrial.
Tema 2: ETAPAS DE LOS PROCESOS QUÍMICOS INDUSTRIALES.
2.1. Definición de operación y proceso unitario. 2.2. Representación gráfica de los procesos Químicos Industriales. Ejemplo práctico: La refinería de petróleo
Tema 3: LAS OPERACIONES UNITARIAS
3.1. Operaciones continuas y discontinuas. 3.2. Fundamentos y clasificación de las operaciones unitarias. 3.3. Diagramas de flujo: representación e interpretación
Tema 4: EQUILIBRIO QUÍMICO Y CINÉTICA DEL TRANSPORTE EN OPERACIONES UNITARIAS



- 4.1. Condiciones de equilibrio entre fases no miscibles.
- 4.2. Transporte molecular y turbulento.
- 4.3. Leyes cinéticas en transporte molecular: leyes de Newton, Fourier y Fick. Coeficientes de transporte.

Tema 5: OPERACIONES DE ESPECIAL INTERÉS EN LA INDUSTRIA QUÍMICA

- 5.1. Destilación.
- 5.2. Extracción líquido-líquido.
- 5.3. Procesos de adsorción-desorción.
- 5.4. Intercambio iónico.
- 5.5. Aplicaciones industriales.

Tema 6: BALANCES DE MATERIA

- 6.1. Introducción
- 6.2. Balance de masa sin reacción química
- 6.3. Balance de masa con reacción química

Tema 7: REACCIONES QUÍMICAS Y REACTORES.

- 7.1. Clasificación de las reacciones y modelos cinéticos.
- 7.2. Velocidad de reacción. Catálisis y catalizadores
- 7.3. Reactores Químicos. Reactores homogéneos y heterogéneos

Tema 8: APLICACIÓN DE LOS PROCESOS QUÍMICOS EN LA INDUSTRIA

METODOLOGÍA DOCENTE

Aspectos metodológicos generales de la asignatura

Metodología Presencial: Actividades

1. Clase magistral y presentaciones generales. Exposición por parte del profesor de los principales conceptos suficientes para inducir al alumno a profundizar y ahondar en tales conocimientos expuestos por parte del profesor siguiendo sus pautas y apoyándose en la bibliografía propuesta. Incluirá presentaciones dinámicas, pequeños ejemplos prácticos y la participación reglada o espontánea de los estudiantes. El material empleado en dichas clases se pondrá a disposición de los alumnos en soporte informático.
2. Resolución en clase de problemas prácticos. En estas sesiones se explicarán, resolverán y analizarán problemas de un nivel similar al encontrado en los exámenes de cada tema, previamente propuestos por el profesor y trabajados por el alumno.
3. Prácticas de laboratorio y Seminarios. Se asignará a los alumnos a grupos de trabajo que tendrán que realizar prácticas de laboratorio regladas y/o seminarios de simulación de procesos químicos por ordenador.
4. Exposición de Trabajos. Los distintos grupos de alumnos expondrán los trabajos realizados y estos serán discutidos y analizados con el resto de los estudiantes.
5. Tutorías. Cuyo fin es el de resolver dudas y orientar a los alumnos de forma individual o en pequeños grupos de manera que el alumno no avance el temario de la asignatura dejando en éste partes que no entiende o no sabe enfocar.



Metodología No presencial: Actividades

1. Estudio individual y personal por parte del alumno de los conceptos expuestos en las lecciones expositivas. Se empleará para ello el material presentado en transparencias y los apuntes de la asignatura.
 2. Análisis de problemas resueltos en clase y cuyas dudas se aclararán en las tutorías.
 3. Resolución de problemas propuestos y exámenes de cursos anteriores. Las dudas surgidas se atenderán en las tutorías.
 4. Estudio y resolución de problemas prácticos fuera del horario de clase por parte del alumno. El alumno debe utilizar e interiorizar los conocimientos aportados en la materia. La corrección a la clase se realizará por parte de alguno de los alumnos o el profesor según los casos. La corrección individualizada de cada ejercicio la realizará el propio alumno u otro compañero según los casos (método de intercambio).
 5. Prácticas de laboratorio. Se harán grupos de trabajo de 3 o 4 alumnos, que tendrán que realizar prácticas de laboratorio regladas. Las prácticas de laboratorio finalizarán con la redacción de un informe de laboratorio que los alumnos del grupo elaborarán fuera de las horas de clase.
- El objetivo principal del trabajo no presencial es llegar a entender y comprender los conceptos teóricos de la asignatura, así como ser capaz de poner en práctica estos conocimientos para resolver los problemas.

RESUMEN HORAS DE TRABAJO DEL ALUMNO

HORAS PRESENCIALES		
Clase magistral y presentaciones generales	Resolución grupal de problemas	Prácticas de laboratorio
23.00	14.00	8.00
HORAS NO PRESENCIALES		
Estudio y resolución de problemas prácticos fuera del horario de clase por parte del alumno	Prácticas de laboratorio	
78.00	12.00	
CRÉDITOS ECTS: 4,5 (135,00 horas)		

EVALUACIÓN Y CRITERIOS DE CALIFICACIÓN

El uso de IA para crear trabajos completos o partes relevantes, sin citar la fuente o la herramienta o sin estar permitido expresamente en la descripción del trabajo, será considerado plagio y regulado conforme al Reglamento General de la Universidad.

Actividades de evaluación	Criterios de evaluación	Peso
- Examen Final (50%) - Exámenes intermedios (20%)	- Comprensión de conceptos - Aplicación de conceptos a la resolución de problemas prácticos - Análisis e interpretación de los resultados obtenidos en la resolución de problemas - Presentación y comunicación escrita	70 %



• Laboratorio (10%) • Seminario de simulación (5%) • Trabajo grupal (15%)	• Análisis e interpretación de los resultados obtenidos en los casos prácticos del laboratorio • Presentación y discusión de los resultados obtenidos en el laboratorio • Realización de trabajo en grupo y exposición del mismo	30 %
---	--	------

Calificaciones

CONVOCATORIA ORDINARIA

La calificación se obtendrá sumando:

Nota de teoría (70%):

- 20% resultado de los exámenes intermedios, realizados a lo largo del semestre (1 o 2 exámenes).
- 50% nota del examen final que engloba toda la materia del curso, tendrá como nota mínima 4.0 para poder aprobar la asignatura.

Requisitos: La nota de teoría (media ponderada examen final y exámenes intermedios) ha de ser de al menos 5.0 para poder aprobar la asignatura.

Laboratorio y trabajos (30%).

- 15% nota de laboratorio.
- 15% nota de la realización, exposición y defensa de un trabajo grupal.

Requisitos: La asistencia al laboratorio es obligatoria. Hay que obtener al menos la calificación de 5.0 tanto en el trabajo como en el laboratorio para poder aprobar.

CONVOCATORIA EXTRAORDINARIA

La calificación se obtendrá sumando:

- 15% la nota del laboratorio
- 15% la nota del trabajo
- 70% la nota del examen de la convocatoria extraordinaria. (Lo nota mínima del examen será de 5.0).

Consideraciones generales de evaluación

- Para que una falta a un laboratorio, examen o clase se considere justificada es indispensable avisar con antelación y presentar el justificante.
- En la realización de los exámenes no estará permitido el uso de calculadoras programables, smartwach o cualquier otro dispositivos que permita la conexión o almacenaje de datos.
- A los exámenes tan solo se podrá asistir llevando una calculadora no programable, regla y material de escritura. El uso de formularios, apuntes, libros, etc. está prohibido a no ser que se notifique lo contrario a los alumnos.
- Los informes de laboratorio son obligatorios y han de entregarse el mismo día de la realización de la práctica antes de abandonar el laboratorio.



- Sin cursar el laboratorio, los seminarios y realizar el trabajo no es posible aprobar la asignatura ni en la convocatoria ordinaria ni en la convocatoria extraordinaria.
- La inasistencia a más del 15% de las horas presenciales de esta asignatura puede tener como consecuencia la imposibilidad de presentarse a la convocatoria ordinaria.

Normas de uso de la Inteligencia Artificial (IA)

El uso de herramientas de Inteligencia Artificial (IA) en las distintas actividades de evaluación de la asignatura se regula según los niveles establecidos en la escala AI Assesment Scale (aiassessmentscale.com). A continuación, se indican los criterios aplicables a cada tipo de actividad:

- *Informes de Laboratorio:* **No debe utilizar IA en ningún momento de la evaluación. Debe demostrar sus habilidades y conocimientos básicos.** La evaluación se completa completamente sin asistencia de IA en un entorno controlado, lo que garantiza que los estudiantes confíen únicamente en sus conocimientos, comprensión y habilidades existentes
- Trabajo de la asignatura: **Puedes utilizar la IA para planificar, desarrollar ideas y hacer investigaciones. Tu presentación final debe mostrar cómo has desarrollado y perfeccionado estas ideas (Nivel 2).** La IA puede utilizarse para actividades previas a la tarea, como la lluvia de ideas, la descripción y la investigación inicial. Este nivel se centra en el uso de la IA para la planificación, las síntesis y la generación de ideas, pero las evaluaciones deben hacer hincapié en la capacidad de desarrollar y refinar estas ideas de forma independiente.
- En todas las restantes actividades, el uso de la IA está prohibido

En los casos permitidos, el uso de la IA tiene que estar citado y las fuentes verificadas de forma independiente por el alumno.

PLAN DE TRABAJO Y CRONOGRAMA

Actividades	Fecha de realización	Fecha de entrega
Informes de prácticas de laboratorio	Se asigna a cada grupo conforme el calendario de prácticas publicado en Moodle	El día después de realizar la práctica en el laboratorio
Exposición del trabajo de la asignatura en clase	Día de la exposición asignado en el calendario publicado en Moodle	Mismo día de la exposición

BIBLIOGRAFÍA Y RECURSOS

Bibliografía Básica

- Introducción a la ingeniería química. Guillermo Calleja Pardo, Editorial Síntesis. 2010

Bibliografía Complementaria

- Basic Principles and Calculations in Chemical Engineering. (8ª edición). David H. Himmelblau. Pearson. Agosto 2012
- Warren L. McCabe, Julian C. Smittm. (7ª edición). Mc Graw Hill. 207
- Francisco García Herruzo. Introducción a la Ingeniería Química Guillermo Calleja Pardo (editor). 2008

En cumplimiento de la normativa vigente en materia de **protección de datos de carácter personal**, le informamos y recordamos que puede consultar los aspectos relativos a privacidad y protección de datos [que ha aceptado en su matrícula](#) entrando en esta web y



GUÍA DOCENTE 2026 - 2027

pulsando "descargar"

[https://servicios.upcomillas.es/sedelectronica/inicio.aspx?csv=02E4557CAA66F4A81663AD10CED66792](https://servicios.upcomillas.es/sedeelectronica/inicio.aspx?csv=02E4557CAA66F4A81663AD10CED66792)