



UNIVERSIDAD
POLITÉCNICA
DE MADRID

PROCESO DE
COORDINACIÓN DE LAS
ENSEÑANZAS PR/CL/001



E.T.S. de Ingenieros
Industriales

ANX-PR/CL/001-01

GUÍA DE APRENDIZAJE

ASIGNATURA

55000705 - Reactores Quimicos

PLAN DE ESTUDIOS

05TI - Grado en Ingeniería en Tecnologías Industriales

CURSO ACADÉMICO Y SEMESTRE

2020/21 - Primer semestre

Índice

Guía de Aprendizaje

1. Datos descriptivos.....	1
2. Profesorado.....	1
3. Conocimientos previos recomendados.....	2
4. Competencias y resultados de aprendizaje.....	3
5. Descripción de la asignatura y temario.....	4
6. Cronograma.....	5
7. Actividades y criterios de evaluación.....	8
8. Recursos didácticos.....	9
9. Otra información.....	10

1. Datos descriptivos

1.1. Datos de la asignatura

Nombre de la asignatura	55000705 - Reactores Quimicos
No de créditos	6 ECTS
Carácter	Optativa
Curso	Cuarto curso
Semestre	Séptimo semestre
Período de impartición	Septiembre-Enero
Idioma de impartición	Castellano
Titulación	05TI - Grado en Ingeniería en Tecnologías Industriales
Centro responsable de la titulación	05 - Escuela Tecnica Superior de Ingenieros Industriales
Curso académico	2020-21

2. Profesorado

2.1. Profesorado implicado en la docencia

Nombre	Despacho	Correo electrónico	Horario de tutorías *
Emilio Jose Gonzalez Gomez (Coordinador/a)	Lab Tec Quimica	ej.gonzalez@upm.es	L - 09:00 - 10:00 Las tutorías deben ser solicitadas por correo electrónico con 48 h de antelación

Salvador Leon Cabanillas	Lab Tec. Qca.	salvador.leon@upm.es	L - 09:00 - 10:00 Las tutorías deben ser solicitadas por correo electrónico con 48 horas de antelación
--------------------------	---------------	----------------------	---

* Las horas de tutoría son orientativas y pueden sufrir modificaciones. Se deberá confirmar los horarios de tutorías con el profesorado.

3. Conocimientos previos recomendados

3.1. Asignaturas previas que se recomienda haber cursado

- Química II
- Química I
- Ecuaciones Diferenciales
- Mecánica De Fluidos I

3.2. Otros conocimientos previos recomendados para cursar la asignatura

- Cinética Química

4. Competencias y resultados de aprendizaje

4.1. Competencias

CE21G - Conocimientos sobre balances de materia y energía, biotecnología, transferencia de materia, operaciones de separación, ingeniería de la reacción química, diseño de reactores, y valoración y transformación de materias primas y recursos energéticos.

CG1 - Conocer y aplicar conocimientos de ciencias y tecnologías básicas a la práctica de la Ingeniería Industrial.

CG10 - Capacidad para generar nuevas ideas (Creatividad).

CG2 - Poseer capacidad para diseñar, desarrollar, implementar, gestionar y mejorar productos, sistemas y procesos en los distintos ámbitos industriales, usando técnicas analíticas, computacionales o experimentales apropiadas.

CG5 - Saber comunicar los conocimientos y conclusiones, de forma oral, escrita y gráfica, a públicos especializados y no especializados de un modo claro y sin ambigüedades.

4.2. Resultados del aprendizaje

RA393 - Realizar tareas de selección y diseño de reactores químicos.

RA395 - Predicción y análisis del comportamiento de reactores químicos.

RA392 - Comprender la influencia que el reactor químico tiene en un proceso químico tanto en lo que respecta a la eficacia y seguridad del mismo como a la calidad de los productos.

RA394 - Determinar parámetros cinéticos y leyes de velocidad

5. Descripción de la asignatura y temario

5.1. Descripción de la asignatura

La asignatura "Reactores Químicos" es una asignatura esencial y común a todos los planes de Ingeniería Química existentes. En ella se aprenden a diseñar y analizar los equipos industriales en los que se lleva a cabo la transformación de la materia mediante reacciones químicas, siendo estas competencias obligatorias de la profesión. En la primera parte de la asignatura, se plantean los modelos de reactores más sencillos avanzando en complejidad y acercamiento a la realidad a medida que se avanza en el temario.

5.2. Temario de la asignatura

1. Reactores homogéneos ideales

- 1.1. Introducción
- 1.2. Reactores ideales isoterms con reacciones simples
- 1.3. Reactores ideales con cambio de volumen y/o presión
- 1.4. Reactores ideales con reacciones múltiples
- 1.5. Asociación de reactores ideales
- 1.6. Reactores con recirculación y de membrana
- 1.7. Reactores no isoterms en régimen estacionario
- 1.8. Reactores no isoterms en régimen no estacionario

2. Reactores homogéneos no ideales

- 2.1. No idealidad en reactores químicos. Concepto de micromezcla y macromezcla
- 2.2. Distribuciones de tiempo de residencia
- 2.3. Modelos de reactores no ideales

3. Introducción a los reactores no homogéneos y reactores reales

6. Cronograma

6.1. Cronograma de la asignatura *

Sem	Actividad presencial en aula	Actividad presencial en laboratorio	Tele-enseñanza	Actividades de evaluación
1			Clase teórica Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral Clase de problemas Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas	
2			Clase Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral Clase de problemas Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas	
3			Clase Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral Clase de problemas Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas	
4			Clase Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral Clase de problemas Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas	
5			Clase Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral Clase de problemas Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas	
6			Clase Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral Clase de problemas Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas	

7			<p>Clase Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral</p> <p>Clase de problemas Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas</p>	
8			<p>Clase Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral</p> <p>Clase de problemas Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas</p>	
9			<p>Clase Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral</p> <p>Clase de problemas Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas</p>	<p>PEC-1 EX: Técnica del tipo Examen Escrito Evaluación continua Presencial Duración: 02:00</p>
10			<p>Clase Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral</p> <p>Clase de problemas Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas</p>	
11			<p>Clase Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral</p> <p>Clase de problemas Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas</p>	
12			<p>Clase Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral</p> <p>Clase de problemas Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas</p>	
13			<p>Clase Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral</p> <p>Clase de problemas Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas</p>	
14			<p>Clase Duración: 02:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral</p> <p>Clase de problemas Duración: 02:00 PR: Actividad del tipo Clase de Problemas</p>	<p>PEC-2 EX: Técnica del tipo Examen Escrito Evaluación continua Presencial Duración: 02:00</p>

15				
16				
17				Examen EX: Técnica del tipo Examen Escrito Evaluación sólo prueba final Presencial Duración: 03:00

Para el cálculo de los valores totales, se estima que por cada crédito ECTS el alumno dedicará dependiendo del plan de estudios, entre 26 y 27 horas de trabajo presencial y no presencial.

* El cronograma sigue una planificación teórica de la asignatura y puede sufrir modificaciones durante el curso derivadas de la situación creada por la COVID-19.

7. Actividades y criterios de evaluación

7.1. Actividades de evaluación de la asignatura

7.1.1. Evaluación continua

Sem.	Descripción	Modalidad	Tipo	Duración	Peso en la nota	Nota mínima	Competencias evaluadas
9	PEC-1	EX: Técnica del tipo Examen Escrito	Presencial	02:00	50%	/ 10	CG1 CG5 CG10 CG2 CE21G
14	PEC-2	EX: Técnica del tipo Examen Escrito	Presencial	02:00	50%	/ 10	CG1 CG5 CG10 CG2 CE21G

7.1.2. Evaluación sólo prueba final

Sem	Descripción	Modalidad	Tipo	Duración	Peso en la nota	Nota mínima	Competencias evaluadas
17	Examen	EX: Técnica del tipo Examen Escrito	Presencial	03:00	100%	5 / 10	CG1 CG5 CG10 CG2 CE21G

7.1.3. Evaluación convocatoria extraordinaria

No se ha definido la evaluación extraordinaria.

7.2. Criterios de evaluación

El alumno podrá optar por un sistema de evaluación continua (por defecto) o realizar un único examen final. Ambas opciones son EXCLUYENTES entre sí; si un alumno se presenta a cualquiera de las pruebas de evaluación continua, se entenderá que opta por esta modalidad, renunciando por tanto a la evaluación final en la convocatoria ordinaria. Para superar la asignatura, es necesario obtener una calificación final mínima de 5 puntos (bien en el promedio de pruebas de evaluación continua, bien en el examen final).

- **EVALUACIÓN CONTINUA:** En este caso, el alumno realizará dos pruebas de evaluación eliminatorias (PEC 1 y PEC 2) y la nota final de la asignatura será la media aritmética de las notas obtenidas en las PEC.
- **EXAMEN FINAL:** En este caso, los alumnos se presentarán al examen ordinario y/o extraordinario, y su nota será la obtenida en dicho examen.

El no presentarse a ninguna de las pruebas de evaluación continua será entendido como una renuncia a esta modalidad y, por tanto, el alumno deberá realizar al examen final en las convocatorias oficiales de enero y/o julio.

8. Recursos didácticos

8.1. Recursos didácticos de la asignatura

Nombre	Tipo	Observaciones
Transparencias de clase	Bibliografía	
Colección de problemas	Bibliografía	

9. Otra información

9.1. Otra información sobre la asignatura

Debido a la pandemia de COVID-19, el curso 2020/21 esta asignatura se llevará a cabo en modalidad on-line a través de Teams y la plataforma Moodle. Esto es debido a que se imparte conjuntamente con la asignatura "Reactores Químicos" del Grado en Ingeniería Química (3º curso).