



ESCUELA TÉCNICA SUPERIOR DE INGENIERÍA

# GUIA DOCENTE

CURSO 2024-25

## GRADO EN INGENIERÍA QUÍMICA INDUSTRIAL

### DATOS DE LA ASIGNATURA

**Nombre:**

EQUILIBRIO ENTRE FASES

**Denominación en Inglés:**

Phase Equilibria

**Código:**

606210213

**Tipo Docencia:**

Presencial

**Carácter:**

Obligatoria

**Horas:**

**Totales**

**Presenciales**

**No Presenciales**

**Trabajo Estimado**

150

60

90

**Créditos:**

**Grupos Grandes**

**Grupos Reducidos**

**Aula estándar**

**Laboratorio**

**Prácticas de campo**

**Aula de informática**

4.14

0

0

0

1.86

**Departamentos:**

ING. QUIM., Q. FISICA Y C. MATERIALES

**Áreas de Conocimiento:**

INGENIERIA QUIMICA

**Curso:**

3º - Tercero

**Cuatrimestre**

Primer cuatrimestre

**DATOS DEL PROFESORADO (\*Profesorado coordinador de la asignatura)**

<b>Nombre:</b>	<b>E-mail:</b>	<b>Teléfono:</b>
* Maria Jose Martin Alfonso	mariajose.martin@diq.uhu.es	959 217 699
Francisco Jose Martinez Boza	martinez@diq.uhu.es	959 219 993

**Datos adicionales del profesorado (Tutorías, Horarios, Despachos, etc... )**

Nombre	Correo	Teléfono	Despacho
<a href="#">Martínez Boza, Francisco José</a>	martinez@uhu.es	959219993	PB47
<a href="#">Martín Alfonso, María José</a>	mariajose.martin@diq.uhu.es	959217699	ETSI-PS029

## DATOS ESPECÍFICOS DE LA ASIGNATURA

### 1. Descripción de Contenidos:

#### 1.1 Breve descripción (en Castellano):

Fundamentos de Termodinámica aplicada al Equilibrio entre Fases en Ingeniería Química.  
Modelos empíricos, ecuaciones de estado, correlaciones de actividad y métodos de cálculo.  
Estimación y correlación de datos de equilibrio.

#### 1.2 Breve descripción (en Inglés):

Thermodynamic and Phase Equilibria in Chemical Engineering.  
Equations of State, activity and empirical models applied to phase equilibria in Chemical Engineering.  
Methods for estimating and correlating liquid-vapor, liquid-liquid and solid liquid phase equilibria data.

### 2. Situación de la asignatura:

#### 2.1 Contexto dentro de la titulación:

La asignatura de Equilibrio entre Fases puede considerarse como una ampliación de la Termodinámica aplicada al diseño de Operaciones Básicas de la Ingeniería Química controladas por las leyes del equilibrio entre fases. Constituye la base teórico-práctica de los métodos de diseño de operaciones de separación basadas en el equilibrio.

#### 2.2 Recomendaciones

Antes de cursar esta asignatura es deseable poseer conocimientos de Termodinámica Química y Química-Física.

### 3. Objetivos (resultado del aprendizaje, y/o habilidades o destrezas y conocimientos):

La asignatura equilibrio entre fases tiene como objetivo fundamental el conocimiento y cálculo del equilibrio entre fases, la correlación de datos de equilibrio para la construcción de diagramas cuando no se dispone del número suficiente de datos experimentales, y la utilización de éstos para el diseño de operaciones de separación basadas en el equilibrio.

#### 4. Competencias a adquirir por los estudiantes

##### 4.1 Competencias específicas:

-

##### 4.2 Competencias básicas, generales o transversales:

**CB2:** Que los estudiantes sepan aplicar sus conocimientos a su trabajo o vocación de una forma profesional y posean las competencias que suelen demostrarse por medio de la elaboración y defensa de argumentos y la resolución de problemas dentro de su área de estudio.

**CB3:** Que los estudiantes tengan la capacidad de reunir e interpretar datos relevantes (normalmente dentro de su área de estudio) para emitir juicios que incluyan una reflexión sobre temas relevantes de índole social, científica o ética.

**G01:** Capacidad para la resolución de problemas.

**G04:** Capacidad de aplicar los conocimientos en la práctica.

**G08:** Capacidad de adaptación a nuevas situaciones.

**G14:** Capacidad de gestión de la información en la solución de situaciones problemáticas.

**G02:** Capacidad para tomar decisiones

**CT2:** Desarrollo de una actitud crítica en relación con la capacidad de análisis y síntesis.

**CT4:** Capacidad de utilizar las Competencias Informáticas e Informacionales (CI2) en la práctica profesional.

**CT3:** Desarrollo de una actitud de indagación que permita la revisión y avance permanente del conocimiento.

#### 5. Actividades Formativas y Metodologías Docentes

##### 5.1 Actividades formativas:

- Sesiones de teoría sobre los contenidos del programa
- Sesiones de resolución de problemas
- Sesiones prácticas en laboratorios especializados o en aulas de informática
- Actividades Académicamente Dirigidas por el profesorado: seminarios, conferencias, desarrollo de trabajos, debates, tutorías colectivas, actividades de evaluación y autoevaluación....

##### 5.2 Metodologías Docentes:

- Clase magistral participativa

- Desarrollo de prácticas en laboratorios especializados o aulas de informática en grupos reducidos
- Resolución de problemas y ejercicios prácticos
- Evaluaciones y Exámenes

### 5.3 Desarrollo y Justificación:

Para desarrollar las competencias a adquirir en esta asignatura se emplearán las actividades docentes formativas: clases teórico prácticas, prácticas de informática, actividades académicas dirigidas, así como el trabajo individual del alumno.

- Sesiones de teoría y resolución de problemas. Las sesiones de teoría consistirán en la exposición de los conceptos y desarrollos básicos de Termodinámica aplicada al Equilibrio entre Fases, así como en la resolución de casos prácticos y problemas ejemplo que se resolverán con ayuda del simulador AspenOne y calculadoras programables, tanto en clase como en el Aula de Informática.

Contribuirán a la adquisición de las competencias G01, G02, G04, G08, G14.

Prácticas en aula de informática. Las sesiones de problemas, a realizar en aula asignada o aula de informática, consistirán en la resolución de casos prácticos de aplicación del equilibrio entre fases mediante el uso de software especializado como Aspen Properties y Hysys Thermodynamics. Permitirán la adquisición de las competencias G02, CB3.

- AAD (Tutorías colectivas, actividades transversales.) Las Actividades Académicas Dirigidas se orientan a adquirir destreza en el tratamiento computarizado del equilibrio entre fases, sobre todo en aquellos casos de gran complejidad matemática. Se realizarán en sesiones de al menos dos horas en aula de informática utilizando los paquetes antes mencionados. Permitirán la adquisición de las competencias CB3.

## 6. Temario Desarrollado

### 1. Equilibrio entre fases en Ingeniería Química

- 1.1. Equilibrio y separaciones
- 1.2. Planteamiento general del problema
- 1.3. Bases termodinámicas del equilibrio entre fases
- 1.4. Condiciones de equilibrio

### 2. Métodos termodinámicos en equilibrio entre fases

- 2.1. Introducción
- 2.2. Métodos de cálculo de equilibrio entre fases
- 2.3. Ecuaciones de estado. Cálculo de las fugacidades

2.4. Energía de Gibbs de Exceso. Correlaciones y cálculos de coeficientes de actividad

2.5. Introducción a Aspen Properties.

### **3. Equilibrio Líquido-Vapor**

3.1. Introducción

3.2. Cálculos de equilibrio LV a baja presión

3.3. Cálculos de equilibrio LV a alta presión. Uso de AspenOne

3.4. Cálculo del equilibrio en fluidos complejos. Uso de AspenOne

3.5. Solubilidad de gases en líquidos

### **4. Equilibrio Líquido-Líquido**

4.1. Estabilidad termodinámica y miscibilidad

4.2. Mezclas líquidas binarias

4.3. Mezclas líquidas multicomponentes

4.4. Equilibrio líquido-líquido-vapor

### **5. Equilibrio Sólido-Líquido**

5.1. Solubilidad de sólidos en líquidos

5.2. Solubilidad en mezcla de disolventes

5.3. Sistemas binarios

5.4. Sistemas multicomponentes

5.5. Equilibrio sólido-líquido-vapor

## **7. Bibliografía**

### **7.1 Bibliografía básica:**

Martín Alfonso, M.J., Martínez Boza, F.J., Equilibrio entre Fases en Ingeniería Química. Publicaciones Universidad de Huelva, Huelva 2020.

Prausnitz, J.M., Lichtenthaler, R.N., de Acevedo, E.G., Termodinámica molecular de los equilibrios de fases (Spanish Edition). 2000 PRENTICE HALL IBERIA. Madrid. España.

Sandler, S. I., Chemical, biochemical and engineering thermodynamics. 5ED. 2016 John Wiley & Sons, Inc., Hoboken, NJ. EE UU.

Gmehling, J., Kleiber, M., Kolbe, B., Rarey, J., Chemical Thermodynamics for Process Simulation. 2ED. 2019 Wiley-VCH Verlag GmbH. Weinheim, Germany.

Sandler, S I. Using Aspen plus in thermodynamics instructions : a step by step guide. 2015 John Wiley & Sons, Inc., Hoboken, New Jersey. EE UU.

#### 7.2 Bibliografía complementaria:

Raal, J.V., Mühlbauer, A. L., Phase Equilibria. Measurement and Computation. Taylor & Francis, Bristol 1998.

## 8. Sistemas y criterios de evaluación

### 8.1 Sistemas de evaluación:

- Examen de teoría/problemas
- Defensa de Prácticas

### 8.2 Criterios de evaluación relativos a cada convocatoria:

#### 8.2.1 Convocatoria I:

La calificación final tendrá en cuenta:

Exámenes de teoría/problemas (80%) que evalúan las competencias : G01, G02, G04, G08, G14, CB2.

Defensa de prácticas (20%) que evalúan las competencias: CB2, CB3.

Será necesario obtener calificaciones mínimas de 3 (sobre 10) en todos los exámenes de teoría/problemas para superar la asignatura.

#### 8.2.2 Convocatoria II:

Examen teórico/práctico oral o escrito, que representará el 100% de la calificación de la asignatura.

#### 8.2.3 Convocatoria III:

Examen teórico/práctico oral o escrito, que representará el 100% de la calificación de la asignatura.

#### 8.2.4 Convocatoria extraordinaria:

Examen teórico/práctico oral o escrito, que representará el 100% de la calificación de la asignatura.

### 8.3 Evaluación única final:

#### 8.3.1 Convocatoria I:

#### 8.3.2 Convocatoria II:

Examen teórico/práctico oral o escrito, que representará el 100% de la calificación de la asignatura.

#### 8.3.3 Convocatoria III:

Examen teórico/práctico oral o escrito, que representará el 100% de la calificación de la asignatura.

#### 8.3.4 Convocatoria Extraordinaria:

Examen teórico/práctico oral o escrito, que representará el 100% de la calificación de la asignatura.

**9. Organización docente semanal orientativa:**

Fecha	Grupos Grandes	G. Reducidos				Pruebas y/o act. evaluables	Contenido desarrollado
		Aul. Est.	Lab.	P. Camp	Aul. Inf.		
11-09-2024	3	0	0	0	0		T1
16-09-2024	3	0	0	0	0		T1
23-09-2024	3	0	0	0	0		T2
30-09-2024	3	0	0	0	0		T2
07-10-2024	3	0	0	0	0		T3
14-10-2024	3	0	0	0	0		T3
21-10-2024	3	0	0	0	0		T3
28-10-2024	3	0	0	0	3		T3
04-11-2024	3	0	0	0	3		T4
11-11-2024	3	0	0	0	3		T4
18-11-2024	3	0	0	0	3		T4
25-11-2024	3	0	0	0	3		T5
02-12-2024	3	0	0	0	3		T5
09-12-2024	2.4	0	0	0	0.6		T5
16-12-2024	0	0	0	0	0		

**TOTAL            41.4            0            0            0            18.6**