



## DATOS IDENTIFICATIVOS

### Enxeñaría química I

Materia	Enxeñaría química I			
Código	V12G350V01405			
Titulación	Grao en Enxeñaría en Química Industrial			
Descritores	Creditos ECTS	Sinale	Curso	Cuadrimestre
	6	OB	2	2c
Lingua de impartición	Castelán Galego			
Departamento	Enxeñaría química			
Coordinador/a	Álvarez da Costa, Estrella			
Profesorado	Álvarez da Costa, Estrella			
Correo-e	ealvarez@uvigo.es			
Web	<a href="http://faitic.uvigo.es">http://faitic.uvigo.es</a>			
Descrición xeral	Trátase da primeira materia de "Tecnoloxía Específica" que cursará o alumno, polo que esta materia representa a toma de contacto do alumnado coa Enxeñaría Química.			

Nela introducíranse os conceptos e metodoloxías propias da Enxeñaría Química, as cales lle serán de utilidade ó alumno de cara a súa posterior formación académica e no desenvolvemento da súa profesión.

Preténdese que, o final da mesma, o alumnado coñeza en profundidade as operacións separación e sexa capaz de plantexar e resolver balances de materia e/ou enerxía, en situacións de natureza e complexidad moi diversa.

## Competencias

Código	
B3	CG3 Coñecemento en materias básicas e tecnolóxicas que os capacite para a aprendizaxe de novos métodos e teorías, e os dote de versatilidade para adaptarse a novas situacións.
B4	CG4 Capacidade para resolver problemas con iniciativa, toma de decisións, creatividade, razoamento crítico e capacidade para comunicar e transmitir coñecementos, habilidades e destrezas no campo da enxeñaría industrial na mención de Química Industrial.
C19	CE19 Coñecementos sobre balances de materia e enerxía, biotecnoloxía, transferencia de materia, operacións de separación, enxeñaría da reacción química, deseño de reactores, e valorización e transformación de materias primas e recursos enerxéticos.
D1	CT1 Análise e síntese.
D2	CT2 Resolución de problemas.
D6	CT6 Aplicación da informática no ámbito de estudo.
D9	CT9 Aplicar coñecementos.
D10	CT10 Aprendizaxe e traballo autónomos.
D17	CT17 Traballo en equipo.

## Resultados de aprendizaxe

Resultados previstos na materia	Resultados de Formación e Aprendizaxe		
Saber aplica-los balances de materia e enerxía a sistemas con e sen reacción química	B3	C19	D1 D2 D6 D9 D10 D17
Coñece-los principios da transferencia de materia	B3	C19	D10

Comprende-los principios das operacións de separación controladas pola transferencia de materia e aplica-los a casos reais	B3 B4	C19	D1 D2 D9 D17
--	----------	-----	-----------------------

## Contidos

Tema	
Tema 1. Introducción á Enxeñaría Química	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Concepto e evolución da Enxeñaría Química.</li> <li>2. Concepto de Operación Unitaria e clasificación das mesmas.</li> <li>3. Conceptos básicos: Unidade de operación, rexímenes de operación, tipos de contacto, etc.</li> </ol>
Tema 2. Balances de materia e enerxía	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Balances macroscópicos de materia en sistemas sen reacción química, en estado estacionario e non estacionario.</li> <li>2. Balances macroscópicos de materia en sistemas con reacción química, en estado estacionario e non estacionario.</li> <li>3. Balances macroscópicos de enerxía en sistemas con reacción química</li> </ol>
Tema 3. Introducción á transferencia de materia	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Principios básicos da transferencia de materia.</li> <li>2. Coeficientes individuais e globais de transferencia de materia.</li> <li>3. Fundamentos do equilibrio entre fases.</li> </ol>
Tema 4. Operacións de separación	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Adsorción e Absorción</li> <li>2. Destilación/Rectificación</li> <li>3. Extracción Líquido-Líquido</li> <li>4. Extracción Sólido-Líquido</li> <li>5. Intercambio iónico</li> </ol>
Prácticas de laboratorio	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Determinación da porosidade dun recheo.</li> <li>2. Obtención de curvas de calibrado e manexo de equipos de medida.</li> <li>3. Variación da concentración có tempo nun tanque axitado continuo.</li> <li>4. Balance de materia con reacción química e en estado non estacionario: Efecto da temperatura</li> <li>5. Destilación diferencial dunha mestura binaria.</li> <li>6. Rectificación discontinua dunha mestura binaria: Influencia do tipo de recheo.</li> <li>7. Extracción Sólido-Líquido en varias etapas: Efecto do disolvente e do número de etapas sobre o rendemento do proceso.</li> <li>8. Extracción Líquido-Líquido nunha etapa: Efecto do disolvente.</li> <li>9. Adsorción de CO<sub>2</sub> nun absorbedor tipo tanque axitado: Determinación do área interfacial e do coeficiente de transferencia de materia.</li> <li>10. Intercambio iónico empregando resinas aniónicas e/ou catiónicas.</li> </ol>

## Planificación

	Horas na aula	Horas fóra da aula	Horas totais
Sesión maxistral	16	32	48
Prácticas de laboratorio	18	18	36
Resolución de problemas e/ou exercicios	14	21	35
Resolución de problemas e/ou exercicios de forma autónoma	0	16	16
Probas de resposta curta	2	4	6
Informes/memorias de prácticas	0	6	6
Outras	0	3	3

\*Os datos que aparecen na táboa de planificación son de carácter orientador, considerando a heteroxeneidade do alumnado.

## Metodoloxía docente

	Descrición
Sesión maxistral	Exposición no aula dos conceptos e procedementos chave para a aprendizaxe dos contidos do temario.
Prácticas de laboratorio	Aplicación dos coñecementos adquiridos á resolución de problemas de enxeñaría química, empregando os equipos e medios dispoñibles no laboratorio.
Resolución de problemas e/ou exercicios	Resolución, no aula e coa axuda do profesor, de exercicios prácticos relacionados co temario da materia.
Resolución de problemas e/ou exercicios de forma autónoma	Resolución, de forma autónoma, de exercicios prácticos relacionados co temario da materia.

<b>Atención personalizada</b>	
<b>Metodoloxías</b>	<b>Descrición</b>
Sesión maxistral	Actividade académica desenvolvida polo profesorado, individual ou en pequeno grupo, cuxa finalidade é atender as necesidades do alumnado vencelladas ós temas da materia, proporcionándolle orientación e apoio no proceso de aprendizaxe.
Resolución de problemas e/ou exercicios	Actividade académica desenvolvida polo profesorado, individual ou en pequeno grupo, cuxa finalidade é atender as necesidades do alumnado vencelladas ós temas da materia, proporcionándolle orientación e apoio no proceso de aprendizaxe.
Prácticas de laboratorio	Actividade académica desenvolvida polo profesorado, individual ou en pequeno grupo, cuxa finalidade é atender as necesidades do alumnado vencelladas ós temas da materia, proporcionándolle orientación e apoio no proceso de aprendizaxe.

<b>Avaliación</b>				
	Descrición	Cualificación	Resultados de Formación e Aprendizaxe	
Probas de resposta curta	"Exame parcial" formado por cuestións teóricas (tipo test ou de resposta curta) e/ou problemas relacionadas co temario da materia visto ata a data de celebración da proba. Ó longo do cuadrimestre faranse varias probas.	25	B3	C19 D2 D9 D10
Informes/memorias de prácticas	Informe detallado sobre cada unha das prácticas feitas no laboratorio, no que se recollerán o procedemento seguido na execución da práctica, os resultados experimentais acadados e a análise dos mesmos.	15	B3 B4	D1 D6 D9 D17
Outras	"Exame final" formado por problemas e cuestións teóricas relacionadas co temario da materia.	60	B3 B4	C19 D1 D2 D9 D10

### **Outros comentarios sobre a Avaliación**

#### **Avaliación:**

Os alumnos que opten pola *Avaliación Continua*, para aproba-la materia, deben supera-lo 40% da nota máxima en cada unha das partes do [exame final].

O alumno que renuncie oficialmente á *Avaliación Continua*, fará un [exame final] de teoría e problemas que valerá o 90% da nota final, e un exame de prácticas que valerá o 10% da nota final. En calquera caso, para aproba-la materia, o alumno debe acadar o 50% da nota máxima en cada unha das partes que constitúen a materia, é dicir, teoría, problemas e prácticas.

Na segunda convocatoria aplicaranse os mesmos criterios.

En relación co exame de Xullo, manterase a cualificación das "probas de resposta curta" feitas e das prácticas, polo que os alumnos so deberán face-lo "exame final".

#### **Compromiso ético:**

Espérase que o alumno presente un comportamento ético axeitado. No caso de detectar un comportamento [non ético] (copia, plaxio, emprego de dispositivos electrónicos non autorizados, etc.) considerarase que o alumno non reúne os requisitos necesarios para supera-la materia. Nese caso a cualificación global no presente curso académico será de SUSPENSO (0,0 pts).

Non se permitirá o emprego de ningún dispositivo electrónico durante as probas de avaliación, agás autorización expresa. O feito de introducir un dispositivo electrónico non autorizado no aula de exame será considerado motivo de non superación da materia no presente curso académico, e a cualificación global será de SUSPENSO (0,0 pts).

### **Bibliografía. Fontes de información**

Calleja Pardo, G., **Introducción a la Ingeniería Química**, Ed. Síntesis,

Izquierdo, J.F. et al., **Introducción a la Ingeniería Química : problemas resueltos de balances de materia y energía**, Ed. Reverté,

Wankat, P.C., **Ingeniería de Procesos de Separación**, Ed. Pearson Education,

Himmelblau, D.M., **Principios y Cálculos Básicos de la Ingeniería Química**, Ed. Prentice-Hall,

Felder, R.M. y Rousseau, R.W., **Elementary Principles of Chemical Processes**, Ed. John Wiley & Sons,

---

**Recomendacións****Materias que continúan o temario**

Experimentación en química industrial I/V12G350V01505

Enxeñaría química II/V12G350V01503

---

**Materias que se recomenda cursar simultaneamente**

Mecánica de fluídos/V12G350V01401

---

**Materias que se recomenda ter cursado previamente**

Física: Física I/V12G350V01102

Física: Física II/V12G350V01202

Química: Química/V12G350V01205

Termodinámica e transmisión de calor/V12G350V01301

---

**Outros comentarios**

Recomendacións:

Para matricularse nesta materia é necesario ter superado ou ben estar matriculado de tódalas materias dos cursos inferiores ao curso no que está emprazada esta materia

---