



Guía Docente				
Datos Identificativos				2014/15
Asignatura (*)	Enxeñaría Química		Código	610G01033
Titulación				
Descriptores				
Ciclo	Período	Curso	Tipo	Créditos
Grao	1º cuatrimestre	Terceiro	Obrigatoria	6
Idioma	Castelán			
Prerrequisitos				
Departamento	Química Física e Enxeñaría Química 1			
Coordinación	Kennes , Christian	Correo electrónico	c.kennes@udc.es	
Profesorado	Kennes , Christian Vega Martin, Alberto de	Correo electrónico	c.kennes@udc.es alberto.de.vega@udc.es	
Web				
Descripción xeral	A materia describe os conceptos básicos da Enxeñaría Química (operacións unitarias, balances de materia, enerxía e cantidade de movemento, fundamentos de fenómenos de transporte, e reactores químicos)			

Competencias da titulación	
Código	Competencias da titulación

Resultados da aprendizaxe			
Competencias de materia (Resultados de aprendizaxe)			Competencias da titulación
Coñecer os fundamentos das operacións unitarias de Enxeñaría Química e do seu deseño		A11 A15 A19 A20 A25	B2 B5 C3
Aplicar balances de materia e de enerxía ás operacións unitarias e reactores (bio)químicos		A11 A15 A19 A20 A25	B2 B5 C3
Coñecer fundamentos de cinética aplicada e de deseño de reactores (bio)químicos		A15 A19 A20	B2 B5 C3
Coñecer fundamentos de transferencia de materia e transmisión de calor		A11 A15 A19 A20 A25	B2 B5 C3

Contidos	
Temas	Subtemas
Tema 1. Introducción a Enxeñaría química.	Concepto de Enxeñaría química. Exemplos significativos de procesos da industria química. Definicións de uso xeral: operación (non) continua, estado (non) estacionario, etapas de equilibrio, contacto entre fases, etc.



Tema 2. Fundamentos das operacións unitarias.	Clasificación das operacións unitarias. Operacións unitarias controladas pola transferencia de materia, a transmisión de calor, a transferencia simultánea de materia e calor, o transporte de cantidade de movemento. Exemplos significativos de operacións unitarias e descripción de equipos.
Tema 3. Fenómenos de transporte.	Transporte de materia. Transmisión de enerxía calorífica. Transporte de cantidade de movemento. Fundamentos de reloxía. Viscosidade. Leis básicas e analogía entre as leis e fenómenos de transporte. Exemplos.
Tema 4. Introdución os balances.	Formulación xeral. Tipo de balances e magnitudes.
Tema 5. Balances de materia en sistemas sen reacción química.	Caso xeral. Recirculación, purga, derivación. Estado estacionario e non estacionario.
Tema 6. Balances de materia en sistemas con reacción química.	Reaccións simples e múltiples. Recirculación, purga. Estado estacionario e non estacionario.
Tema 7. Balances de enerxía.	Formas de enerxía. Balances de enerxía: fundamentos. Estado estacionario e non estacionario.
Tema 8. Reactores químicos e biorreactores.	Reactores descontinuos e reactores continuos ideais. Reactores de volume constante e de volume variable. Ecuacións de deseño. Desviación da idealidad. Reactores múltiples. Lei de velocidade. Obtención de datos cinéticos.

#### Planificación

Metodoloxías / probas	Horas presenciais	Horas non presenciais / traballo autónomo	Horas totais
Prácticas de laboratorio	10	15	25
Sesión maxistral	26	65	91
Solución de problemas	9	20.25	29.25
Proba mixta	3	0	3
Atención personalizada	1.75	0	1.75

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

#### Metodoloxías

Metodoloxías	Descripción
Prácticas de laboratorio	Sesións experimentais nas que os alumnos deberán utilizar as montaxes prefijados para tentar comprobar o cumprimento de modelos teóricos na práctica.
Sesión maxistral	Sesións nas que se explicarán os contidos teóricos de cada tema, estudásense e resolverán varios exemplos e faranse algunos exercicios básicos de aplicación, en grupos grandes.
Solución de problemas	Sesiónes nas que os alumnos deberán solucionar exercicios propostos dos diversos temas, en grupos pequenos.
Proba mixta	Exame escrito que constase de preguntas de teoría e/ou problemas.

#### Atención personalizada

Metodoloxías	Descripción
Prácticas de laboratorio	Os alumnos realizarán as prácticas de laboratorio coa axuda e atención personalizada do profesor de prácticas. As pautas a seguir explicásense antes de empezar as prácticas.

#### Avaliación

Metodoloxías	Descripción	Cualificación
Prácticas de laboratorio	Puntuáse o traballo realizado no laboratorio e o informe final(competencias: A11, A15, A19, A20, A25, B2, B5, C3)	15



Sesión maxistral	Participación en clase e resolución de exercicios (competencias: A11, A15, A25, B2, C2, C3)	5
Proba mixta	Exame escrito (teoría e/ou problemas) (competencias: A11, A15, A25, B2)	80

**Observacións avaliación**

- Puntuáse o traballo realizado no laboratorio e a memoria na que se recogen os resultados obtidos, correspondente ao tratamento de datos, e conclusións: 15% da nota final. - Puntuáse a asistencia ás actividades presenciais e a resolución de exercicios propostos polo profesor: 5% da nota final. - Exame final: 80% da nota final. - A cualificación global obterase da suma dos apartados anteriormente descritos. Outorgarase a cualificación de non presentado a aquel alumno que non se presenta ao exame escrito final. - Para aprobar, o alumno deberá obter como mínimo un 5 (sobre 10) en cada un os apartados (exame escrito, prácticas, actividades presenciais/ejercicios). - A superación das prácticas é requisito indispensable para aprobar a materia. - Á hora de conceder as matrículas de honra premiáse aos alumnos que conseguisen a máxima nota na primeira oportunidade de avaliación. Na segunda oportunidade, manterase a nota obtida no traballo e a memoria das prácticas de laboratorio (representasen 15% &nbsp;&nbsp;&nbsp; 5% da nota final) e repetirse o exámen escrito que representará o 80% da nota final. Polo que respecta aos sucesivos cursos académicos, o proceso ensino-aprendizaxe, incluídas as avaliacións, é refire a un curso académico e por tanto volve comezar cun novo curso académico, incluíndo todas as actividades e procedementos de avaliación que se programen para dicho curso.

É condición imprescindible ter superado as prácticas de laboratorio para poder aprobar a materia. A nota "non presentado" só se aplicase aos alumnos que non participen en ningunha das actividades. A asistencia a clase considérase un elemento importante na adquisición dos coñecementos. A realización, entrega e exposición dos traballos tutelados é obligatoria.

Segunda oportunidade do curso: as notas obtidas polo alumno en cada unha das probas, salvo na proba objectiva, durante o curso académico se mantendrá para o cálculo da nota na seguinte convocatoria e co mesmo porcentaxe que o que se aplica na primeira oportunidade (xaneiro). É dicir que a proba objectiva, tanto para a primeira como para a 2dá oportunidade do curso, puntuase un 80% da nota final total.

**Fontes de información**

Bibliografía básica	<ul style="list-style-type: none"><li>- COSTA LÓPEZ y col. (). Curso de Química Técnica: Introducción a los procesos, las operaciones unitarias y los fenómenos de transporte en la Ingeniería Química. Editorial Reverté, Barcelona</li><li>- LEVENSPIEL, O., (). Ingeniería de las reacciones químicas. Ed. Reverté, Barcelona</li><li>- COSTA NOVELLA y col. (). Ingeniería Química. Vol. 1. Conceptos generales. Edición Alhambra, Madrid</li><li>- THOMPSON, E.V. &amp; CECKLER, W.H., (). Introducción a la Ingeniería Química. McGraw-Hill</li><li>- FELDER, R.M. &amp; ROUSSEAU, R.W., (). Principios elementales de los procesos químicos. Addison- Wesley Iberoamericana, Wilmington</li><li>- HIMMELBLAU, D.M., (). Principios y cálculos básicos de Ingeniería Química. C.E.C.S.A. México</li></ul>
Bibliografía complementaria	

**Recomendacións**

Materias que se recomienda ter cursado previamente

Materias que se recomienda cursar simultaneamente

Materias que continúan o temario

**Observacións**

&nbsp;

(\* )A Guía docente é o documento onde se visualiza a proposta académica da UDC. Este documento é público e non se pode modificar, salvo casos excepcionais baixo a revisión do órgano competente dacordo coa normativa vixente que establece o proceso de elaboración de guías