



Guía Docente				
Datos Identificativos				2023/24
Asignatura (*)	ENXEÑARÍA DA REACCIÓN QUÍMICA		Código	730G04056
Titulación				
Descriptores				
Ciclo	Período	Curso	Tipo	Créditos
Grao	1º cuatrimestre	Cuarto	Obrigatoria	6
Idioma	Castelán/Galego			
Modalidade docente	Presencial			
Prerrequisitos				
Departamento	Enxeñaría Naval e Industrial/Química			
Coordinación	Vega Martín, Alberto de	Correo electrónico	alberto.de.vega@udc.es	
Profesorado	Ligero Martínez - Risco, Pablo Vega Martín, Alberto de	Correo electrónico	pablo.ligero@udc.es alberto.de.vega@udc.es	
Web				
Descripción xeral	Nesta materia abordanse os principios das reaccións químicas, así como as bases do deseño dos distintos tipos de reactores e as súas aplicacións.			

Competencias do título	
Código	Competencias do título

Resultados da aprendizaxe		Competencias do título		
Resultados de aprendizaxe		Competencias do título		
Coñecementos sobre balanzos de materia e enerxía, biotecnoloxía, trasferencia de materia, operacións de separación, enxeñería da reacción química, deseño de reactores e valorización e transformación de materias primas e recursos enerxéticos.		A26	B4	C4
Capacidade para á analise, deseño, simulación e optimización de procesos e produtos.		A27	B6 B7 B8	C3 C4 C6

Contidos	
Temas	Subtemas
Os seguintes temas desenvolven os contidos establecidos na ficha da memoria de verificación.	Cinética química homoxénea: Clasificación, reaccións reversibles, irreversibles, autocatalíticas, reaccións simples e múltiples, reaccións elementales e non elementales. Velocidade de reacción: expresión e variables. Mecanismo de reacción: molecularidade e orde de reacción, conversión. Introdución ao deseño de reactores; Reactores ideais; Deseño para reaccións simples; Deseño para reaccións múltiples; Reactores para sistemas homoxéneos. Efectos da temperatura e da presión. Catálise.
Ampliación de cinética química. Aplicación a reactores	1. Significado da velocidade de reacción 2. Tipos de reaccións. Variables que afectan á velocidade de reacción. 3. Modelos para a velocidade de reacción. 4. Velocidade de reacción e temperatura. 5. Catálise 6. Mecanismos de reacción 7. Cinética das reaccións homoxéneas. Reaccións simples e múltiples. Reaccións elementais e non elementais. 8. Equilibrio químico



Reactores químicos	1. Introducción ao deseño de reactores: Reactores ideais. 2. Deseño de reactores para reactores múltiples. 3. Efectos da presión e a temperatura. 4. Introdución aos reactores non ideais. 5. Reactores para sistemas heteroxéneos. 6. Catálise.
Optimización de procesos	Optimización de reactores para reaccións simples

## Planificación

Metodoloxías / probas	Competencias	Horas presenciais	Horas non presenciais / traballo autónomo	Horas totais
Sesión maxistral	A26 C3 C4	30	60	90
Solución de problemas	A26 B4 B6 C4	22	26	48
Proba mixta	A27 B7 B8 C4 C6	2	6.5	8.5
Atención personalizada		3.5	0	3.5

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

## Metodoloxías

Metodoloxías	Descripción
Sesión maxistral	Exposición oral complementada co uso de medios audiovisuais e a introducción dalgunhas preguntas dirixidas aos estudiantes, coa finalidade de transmitir coñecementos e facilitar a aprendizaxe. A clase maxistral é tamén coñecida como conferencia, método expositivo ou Lección maxistral. Esta última modalidade soe reservarse a un tipo especial de lección impartida por un profesor en ocasións especiais, cun contenido que supón unha elaboración orixinal baseada no uso casi exclusivo da palabra como vía de transmisión da información á audiencia
Solución de problemas	Resolución de problemas que terán como base a teoría impartida. Enviarase a cada alumno (Campus virtual) un problema para resolver fóra da aula que deberá resolver e presentar na mesma plataforma en data e prazo previamente establecido. Esta actividade realizarase 4 veces durante o cuatrimestre.
Proba mixta	Proba que integra preguntas tipo de probas de ensaio e preguntas tipo de probas obxectivas. Canto ás primeiras, recolle preguntas abertas de desarrollo, as segundas poden combinar preguntas de resposta múltiple, de ordenación, de respuesta breve, de discriminación, de completar e de asociación.

## Atención personalizada

Metodoloxías	Descripción



Solución de problemas	<p>Proporcionarase atención personalizada a cada alumno cada vez que o solicite e en data e hora a acordar cos profesores.</p> <p>Nas sesións de resolución de problemas, a atención personalizada será presencial no transcurso das propias sesións.</p> <p>Así mesmo, se proporcionará atención personalizada a todo o alumnado que o solicite mediante o correo electrónico, o campus virtual da UdC ou calquera outra aplicación similar.</p> <p>As persoas ás que se lles conceda o recoñecemento de dedicación a tempo parcial e dispensa académica, deberán poñerse en contacto cos profesores, con suficiente antelación, para organizar as actividades docentes. Canto aos tipos de actividades que computan na avaliación deberán realizar as mesmas que realicen as persoas sen dispensa, preferentemente nas mesmas sesións. Se esto no fose posible, farán estas actividades availables en sesión extraordinarias (programadas de acuerdo cos profesores) similares ás do resto do alumnado e coa mesma ponderación numérica indicada no apartado ?planificación? desta guía.</p>
-----------------------	--

Avaliación			
Metodoloxías	Competencias	Descripción	Cualificación
Proba mixta	A27 B7 B8 C4 C6	<p>Proba escrita presencial.</p> <p>Valorarase o coñecemento dos alumnos e a forma en que resolvan situacíons e/ou problemas que se lles plantearán, relacionados coa materia.</p> <p>Valorarase especialmente a claridade e precisión na resolución dos aspectos da proba.</p>	70
Solución de problemas	A26 B4 B6 C4	Esta actividade consistirá na resolución y entrega por parte do alumno de 4 problemas entregados polo profesor.	30

## Observacións avaliación



A cualificación final de cada alumno será o resultado da ponderación, tal e como se indica más arriba, das dúas metodoloxías que se empregan na avaliación: solución de problemas e proba mixta.

Para superar a materia o alumno debe obter unha media ponderada igual ou superior a 5 puntos.

Na proba mixta, que se valorará de 0 a 10 puntos, será necesario obter unha cualificación mínima de 4 puntos para facer a ponderación coa cualificación obtida na solución de problemas.

Nos posibles casos nos que a media ponderada sexa igual ou superior a 5 pero cunha avaliación na proba mixta inferior a 4, a cualificación final será de 4,5.

Na segunda oportunidade a avaliación da proba mixta constituirá o 100% da cualificación.

No caso dos alumnos de continuidade (que non tiveran superada a materia en cursos anteriores) non se considerará ningunha cualificación de cursos anteriores. É dicir: a súa avaliación abrangue exclusivamente ás actividades deste curso 23-24.

Na convocatoria adiantada de decembro a avaliación da proba mixta constituirá o 100% da cualificación.

A realización fraudulenta das probas ou actividades de avaliación implicará directamente a cualificación de suspenso '0' na materia na convocatoria correspondiente, invalidando así calquera cualificación obtida en toda as actividades de avaliación de cara á convocatoria extraordinaria.

Os alumnos que obteñan dispensa académica, ao ter as mesmas responsabilidades que os demais, terán que realizar as mesmas probas que o resto: deberán realizar as mesmas metodoloxías e serán avaliados da mesma forma. No caso de que estes alumnos tiveran problemas (previa xustificación documental suficiente) para a realización das probas, acordaranse novas datas para a súa realización.

## Fontes de información



Bibliografía básica	<ul style="list-style-type: none"><li>- Levenspiel, Octave (2005). Ingeniería de las reacciones químicas . Barcelona. Reverté</li><li>- Octave Levenspiel (1985). El omnilibro de los reactores químicos. Barcelona. Reverté</li><li>- Fogler, H. Scott. (2008). Elementos de ingeniería de las reacciones químicas. Pearson Educación</li><li>- Santamaría, Jesus; Hergido, Javier; Menéndez, M.; Monzón, A. (2010). Ingeniería de reactores. Madrid. Síntesis</li></ul> <p>&lt;br /&gt;</p>
Bibliografía complementaria	

	<p style="text-align: center;"><b>Recomendacións</b></p> <p style="text-align: center;"><b>Materias que se recomenda ter cursado previamente</b></p> <p>TECNOLOXÍA QUÍMICA/730G04051</p> <p>QUÍMICA/730G04005</p> <p>ENXEÑARÍA MEDIOAMBIENTAL/730G04017</p> <p style="text-align: center;"><b>Materias que se recomenda cursar simultaneamente</b></p> <p style="text-align: center;"><b>Materias que continúan o temario</b></p> <p style="text-align: center;"><b>Observacións</b></p>
--	--

Débese facer un uso sostenible dos recursos e a prevención de impactos negativos sobre o medio natural.

Débese ter en conta a importancia dos principios éticos relacionados cos valores da sostenibilidade nos comportamentos persoais e profesionais.

En conformidade co obxectivo número 5 do plan de acción "Green Campus de Ferrol" -Docencia e investigación saudable e sustentable ambiental e social- incentivárase o uso de accións que o favorezan como: - Uso de Moodle, correo electrónico e medios telemáticos para evitar o consumo de papel. - Caso de ser necesario a utilización de papel, se usará reciclado e se escribirá/imprimirá polas dúas caras, e en ningún caso se usarán carpetas ou outro material plástico.

Débese facer un uso sostenible dos recursos e a prevención de impactos negativos sobre o medio natural.

(\*)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