



(*)Facultade de Química

Presentation

The studies of Chemistry have a large tradition at the University of Vigo, where it has been taught during more than 30 years. The establishment of the University System of Galicia in the 90s and the current process of implantation of the European Space of Higher Education (EEES) modified the offer of degrees, but not the pioneering spirit of the chemists in research or in the quest for a better service to the society.



Degrees given in the Faculty

Degree in Chemistry

- Masters And Doctorates:
 - Industry and Chemical Investigation
 - Theoretical chemistry and Computational Modelling
- Master:
 - Science and Technology of Conservation of Fishing Products

Web page

<http://quimica.uvigo.es>

(*)Grao en Química

Subjects

Year 4th

Code	Name	Quadmester	Total Cr.
V11G200V01701	Project	1st	6
V11G200V01702	Materials chemistry	1st	6
V11G200V01703	Inorganic chemistry 3	1st	9
V11G200V01704	Organic chemistry 3	1st	9
V11G200V01902	Environmental chemistry	2nd	6
V11G200V01903	Pharmaceutical chemistry	2nd	6
V11G200V01904	Industrial chemistry	2nd	6
V11G200V01991	End of degree project	2nd	18

IDENTIFYING DATA				
Proyecto				
Subject	Proyecto			
Code	V11G200V01701			
Study programme	Grado en Química			
Descriptors	ECTS Credits	Choose	Year	Quadmester
	6	Mandatory	4	1c
Teaching language	Castellano			
Department	Ingeniería química			
Coordinator	González de Prado, Begoña			
Lecturers	González de Prado, Begoña			
E-mail	bgp@uvigo.es			
Web				
General description	Esta asignatura, de cuarto del Grado de Química, tiene como objetivo principal dar a conocer al alumno la metodología, dirección, gestión y organización de proyectos en el ámbito de la Química. Con los conocimientos adquiridos en Química, Ingeniería Química y otras materias afines el alumno debe ser capaz de desarrollar un Proyecto en Química. Al final del curso el alumno debe ser capaz de redactar, planificar, ejecutar y dirigir proyectos industriales en el ámbito de la Química			

Competencias de titulación

Code	
A19	Aplicar dicho conocimiento y comprensión a la resolución de problemas cuantitativos y cualitativos de naturaleza básica
A20	Evaluar, interpretar y sintetizar datos e información química
A22	Procesar datos y realizar cálculo computacional relativo a información y datos químicos
A23	Presentar material y argumentos científicos de manera oral y escrita a una audiencia especializada
A24	Reconocer y analizar nuevos problemas y planear estrategias para solucionarlos
B1	Comunicarse de forma oral y escrita en al menos una de las lenguas oficiales de la Universidad
B3	Aprender de forma autónoma
B4	Buscar y gestionar información procedente de distintas fuentes
B5	Utilizar las tecnologías de la información y de las comunicaciones y manejar herramientas informáticas básicas
B6	Manejar las matemáticas, incluyendo aspectos tales como análisis de errores, estimaciones de órdenes de magnitud, uso correcto de unidades y modos de presentación de datos
B7	Aplicar los conocimientos teóricos a la práctica
B8	Trabajar en equipo
B9	Trabajar de forma autónoma
B12	Planificar y gestionar adecuadamente el tiempo
B13	Tomar decisiones
B14	Analizar y sintetizar información y obtener conclusiones
B15	Evaluar de modo crítico y constructivo su entorno y a sí mismo
B16	Desarrollar un compromiso ético
B17	Desarrollar preocupación por los aspectos medioambientales y de gestión de la calidad
B18	Generar nuevas ideas y demostrar iniciativa

Competencias de materia

Expected results from this subject	Training and Learning Results	
Evaluar la viabilidad de la realización de un proyecto relacionado con las competencias de un químico	A20	B1
	A23	B4
	A24	B5
		B7
		B8
		B9
		B12
		B13
		B14
		B15
		B16

Recopilar y analizar la información necesaria para la realización del proyecto en Química, incluyendo aspectos normativos y de mercado	A20	B4
	A22	B5
	A23	B8
	A24	B9
		B12
		B13
		B14
		B15
		B16
Organizar y gestionar las diversas etapas de realización de un proyecto en Química	A20	B3
	A23	B5
	A24	B7
		B8
		B9
		B12
		B13
		B14
		B15
		B16
		B17
		B18
Definir el alcance adecuado de un proyecto, teniendo en cuenta aspectos técnicos, económicos, geográficos y medioambientales	A19	B1
	A20	B3
	A22	B4
	A23	B6
	A24	B7
		B8
		B9
		B13
		B14
		B17
Realizar los cálculos asociados al desarrollo de un proyecto	A19	B3
	A20	B7
	A22	B8
		B9
		B12
		B14
Estimar los costes y potencial rentabilidad de un proyecto	A19	B3
	A20	B6
	A22	B7
		B9
		B14
		B15
Analizar las implicaciones medioambientales de un proyecto, y proponer medidas preventivas y de mejora si fuese necesario	A19	B1
	A20	B7
	A22	B8
	A24	B9
		B12
		B14
		B16
Evaluar el impacto potencial (medioambiental, socioeconómico) de un proyecto		B17
	A19	B1
	A20	B3
	A23	B4
	A24	B5
		B7
		B8
		B9
		B12
		B13
		B15
		B16
		B17
		B18

Elaborar informes técnicos bien estructurados y redactados y presentar los mismos utilizando los medios audiovisuales más adecuados	A20 A23 A24	B1 B3 B4 B5 B7 B8 B9 B12 B13 B14 B18
---	-------------------	--

Contenidos

Topic	
Tema 1. Los proyectos en química	Competencias profesionales de los químicos. Definición y objetivos de un Proyecto. Características. Etapas y clasificación de un Proyecto. Organización. Normas, reglamentos y legislación
Tema 2. Diseño de un proyecto	Análisis preliminar de viabilidad y alternativas Estudio de mercado Tamaño del proyecto Localización Planteamiento de un proyecto
Tema 3. Ingeniería del proyecto	Desarrollo de un proyecto, etapas, cálculos, diagramas de flujo y balances. Equipos
Tema 4. Evaluación económica de un proyecto	Inversión. Costes de producción y gestión Rentabilidades Análisis de riesgo
Tema 5. Evaluación medioambiental de un proyecto	Contaminación Medidas preventivas y/o de corrección Residuos Ciclo de Vida
Tema 6. Documentación de un proyecto	Memoria Métodos Normas

Planificación

	Class hours	Hours outside the classroom	Total hours
Sesión magistral	13	22	35
Seminarios	22	58	80
Resolución de problemas y/o ejercicios	2	7	9
Presentaciones/exposiciones	2	5	7
Pruebas de tipo test	0	4	4
Pruebas de respuesta larga, de desarrollo	3	8	11
Trabajos y proyectos	0	4	4

*The information in the planning table is for guidance only and does not take into account the heterogeneity of the students.

Metodologías

	Description
Sesión magistral	Las sesiones magistrales son clases teóricas a todo el grupo en 13 semanas y de una hora de duración (13 x 1 h/sem). Consistirán en la exposición por parte del profesor de los aspectos más fundamentales de cada tema, tomando como base la documentación disponible en la plataforma TEMA. Los alumnos deberán trabajar, antes de cada sesión, el material que le proporciona el profesor relacionado con el contenido que se tratará en cada tema.
Seminarios	Se impartirán a grupos reducidos, en 13 semanas (13 x 2 h/sem). Los alumnos, con el apoyo del profesor, realizarán proyectos concretos (totales o parciales) de instalaciones industriales, aplicando los conocimientos adquiridos en la carrera. Se utilizarán programas informáticos de simulación para construir y diseñar los proyectos realizados. Se realizará en el aula de informática.
Resolución de problemas y/o ejercicios	En cada tema, que sea necesario, se pondrá a disposición de los alumnos un boletín de problemas. Algunos de esos problemas se resolverán en clase y otros tendrán que ser resueltos por los alumnos de forma individual y entregarlos para que sean corregidos por el profesor.
Presentaciones/exposiciones	Los alumnos de forma individual o en grupo, deberá realizar una exposición corta sobre los resultados obtenidos, una discusión de los resultados junto con las conclusiones del proyecto desarrollado a lo largo del curso

Atención personalizada	
Methodologies	Description
Sesión magistral	Se les dará a conocer a los alumnos, a principio de curso, los horarios de tutorías en los que se resolverán las dudas que existan con respecto a la teoría, problemas y trabajos.
Resolución de problemas y/o ejercicios	Se les dará a conocer a los alumnos, a principio de curso, los horarios de tutorías en los que se resolverán las dudas que existan con respecto a la teoría, problemas y trabajos.
Seminarios	Se les dará a conocer a los alumnos, a principio de curso, los horarios de tutorías en los que se resolverán las dudas que existan con respecto a la teoría, problemas y trabajos.
Presentaciones/exposiciones	Se les dará a conocer a los alumnos, a principio de curso, los horarios de tutorías en los que se resolverán las dudas que existan con respecto a la teoría, problemas y trabajos.
Tests	Description
Pruebas de tipo test	Se les dará a conocer a los alumnos, a principio de curso, los horarios de tutorías en los que se resolverán las dudas que existan con respecto a la teoría, problemas y trabajos.
Pruebas de respuesta larga, de desarrollo	Se les dará a conocer a los alumnos, a principio de curso, los horarios de tutorías en los que se resolverán las dudas que existan con respecto a la teoría, problemas y trabajos.
Trabajos y proyectos	Se les dará a conocer a los alumnos, a principio de curso, los horarios de tutorías en los que se resolverán las dudas que existan con respecto a la teoría, problemas y trabajos.

Evaluación		
	Description	Qualification
Resolución de problemas y/o ejercicios	Los alumnos deberán entregar, en los plazos indicados, los problemas propuestos	5
Presentaciones/exposiciones	Los alumnos realizarán una exposición del proyecto realizado	10
Pruebas de tipo test	Se realizarán dos pruebas tipo test a lo largo del curso. Una al finalizar los dos primeros temas y la otra al finalizar el tema 3. La duración de las mismas será entre 20 minutos y 1 hora	10
Pruebas de respuesta larga, de desarrollo	Se realizará una prueba larga de toda la materia de la asignatura	45
Trabajos y proyectos	Los alumnos realizarán y entregarán en las fechas indicadas, todas las partes del proyecto que se le propone a principio de curso	30

Other comments on the Evaluation

PRIMERA CONVOCATORIA

Para superar la asignatura es obligatorio obtener, como mínimo un 50% de la calificación asignada a la realización total del proyecto (seminarios y presentación/exposición), siendo necesario, además alcanzar como mínimo un 3 sobre 10 puntos en la prueba final para tener en cuenta los demás elementos de evaluación.

Aquellos alumnos que no entreguen un mínimo del 80% de los trabajos solicitados, no podrán presentarse a la prueba final.

CONDICIÓN DE PRESENTADO: La participación del alumno en cualquiera de las pruebas escritas, la entrega de algún trabajo, o la asistencia a dos o más sesiones de seminario implicará la condición de presentado y por lo tanto la asignación de una calificación

SEGUNDA CONVOCATORIA

En esta convocatoria los alumnos tendrán que realizar la prueba larga de toda la materia que supondrá el 45% de la nota. Se mantendrán las cualificaciones, correspondientes a los demás apartados evaluables, obtenidas a lo largo del curso (máximo un 55%).

Fuentes de información

J. Frank Valle-Riestra, **Project evaluation in the chemical process industries**, 1983,
Manuel de Cos Castillo, **Teoría General del Proyecto**, 1997,
H.F. Rase y M.H. Barrow, **Ingeniería de proyectos para plantas de procesos**, 1977,

BIBLIOGRAFÍA COMPLEMENTARIA

Luis Cabra, Antonio de Lucas, Fernando Ruiz y María Jesús Ramos. Metodologías del diseño aplicado y gestión de proyectos para ingenieros químicos. 2010. Ediciones de la Universidad de Castilla-La Mancha.

Arturo Jimenez Gutiérrez. Diseño de procesos en ingeniería química. 2003. Editorial Reverté.

Nassir Sapag Chain, Reinaldo Sapag Chain. Preparación y evaluación de proyectos. 2000. Mc-Graw-Hill.

J.M. Smith, H.C. Van Ness, M.M. Abbott. Introducción a la termodinámica en Ingeniería Química. 2007. Mc Graw-Hill.

A. Vian. El pronóstico económico en química industrial. 1975. Alhambra.

Eliseo Gómez, Domingo Gómez, Pablo Aragonés, Miguel Angel Sanchez, Domingo López. Cuadernos de Ingeniería de Proyectos I. 1997. Universidad Politécnica de Valencia.

Recomendaciones

Subjects that continue the syllabus

Química industrial/V11G200V01904

Subjects that it is recommended to have taken before

Ingeniería química/V11G200V01502

IDENTIFYING DATA				
Química de materiais				
Subject	Química de materiais			
Code	V11G200V01702			
Study programme	Grao en Química			
Descriptors	ECTS Credits	Choose	Year	Quadmester
	6	Mandatory	4	1c
Teaching language				
Department	Química Física Química inorgánica			
Coordinator	Valencia Matarranz, Laura Maria			
Lecturers	Pastoriza Santos, Isabel Valencia Matarranz, Laura Maria			
E-mail	qilaura@uvigo.es			
Web				
General description	(*)En esta asignatura se presentan los fundamentos de la Química de Materiales, de forma que el alumno adquirirá una formación básica en la estructura, propiedades físicas y químicas y aplicaciones de los cuatro grandes tipos de materiales: metálicos, cerámicos, polímeros y compuestos. También se tratarán técnicas de caracterización de materiales así como los procesos de corrosión y degradación.			

Competencias de titulación	
Code	
A8	Demostrar coñecemento e comprensión de feitos esenciais, conceptos, principios e teorías en: principais técnicas de investigación estrutural, incluíndo a Espectroscopía
A18	Demostrar coñecemento e comprensión de feitos esenciais, conceptos, principios e teorías en: principios de Electroquímica
A19	Aplicar os coñecementos e a comprensión á resolución de problemas cuantitativos e cualitativos de natureza básica
A20	Avaliar, interpretar e sintetizar datos e información química
A23	Presentar material e argumentos científicos de xeito oral e escrita a unha audiencia especializada
B1	Comunicarse de forma oral e escrita en polo menos unha das linguas oficiais da Universidade
B3	Aprender de forma autónoma
B4	Procurar e administrar información procedente de distintas fontes
B5	Utilizar as tecnoloxías da información e das comunicacións e manexar ferramentas informáticas básicas
B7	Aplicar os coñecementos teóricos á práctica
B9	Traballar de forma autónoma
B12	Planificar e administrar adecuadamente o tempo
B13	Tomar decisións
B14	Analizar e sintetizar información e obter conclusións
B15	Avaliar de modo crítico e construtivo o entorno e a si mesmo

Competencias de materia		
Expected results from this subject	Training and Learning Results	
Recoñecer as diferenzas entre a deformación plástica e elástica	A19	B1
	A20	B4
	A23	B7
Analizar as características de metais e alixes a través de ensaios de tracción e compresión.	A8	B1
	A19	B4
	A20	B5
	A23	B7
		B12 B15
Diferenciar entre conductividade eléctrica e iónica. Distinguir os semicondutores intrínsecos dos extrínsecos.	A8	B1
	A19	B4
	A20	B7
	A23	
Diferenciar entre omagnetismo cooperativo e o no cooperativo.	A8	B1
	A20	B4
	A23	B7
		B14

Recoñecer materiais magnéticos duros e blandos a partires do seu ciclo de histéresis	A8 A19 A20 A23	B1 B4 B7
Recoñecer os tipos de superconductividade e a súa relación coa natureza do material.	A8 A20 A23	B1 B4 B7 B14
Describir as propiedades ópticas dos metais e no metais	A8 A19 A20 A23	B1 B4 B7
Describirlas aplicacións dos fenómenos ópticos mais importantes.	A8 A19 A20 A23	B1 B4 B7 B9
Explicar as propiedades térmicas mais importantes dos materiais.	A20 A23	B1 B4 B7
Analizar e describi-las características dos alixes en función dos seus diagramas de fases	A8 A19 A20 A23	B7 B13 B14 B15
Describir os procesos básicos para a obtención dos materiais.	A19 A20 A23	B1 B3 B4 B7 B13 B14
Describir as propiedades dos diferentes materiais cerámicos e polímeros.	A20 A23	B1 B4 B7
Describir as características xerais dos materiais compostos.	A19 A20	B3 B14
Justificar e introducir a necesidade de novos materiais y nanomateriais.	A19 A20	B3 B14
Abordar as técnicas básicas de estudo das superficies dos materiais.	A8 A19	B3 B14
Analizar a corrosión de metais e cerámicas e a degradación de polímeros.	A18 A19	B1 B14

Contidos

Topic	
Tema 1. Perspectiva histórica do desenvolvemento dos materiais	Perspectiva histórica do desenvolvemento dos materiais. Relación entre estrutura e propiedades. Clasificación dos materiais. Necesidade de novos materiais.
Tema 2. Propiedades dos materiais: mecánicas, eléctricas, magnéticas, ópticas e térmicas.	Propiedades mecánicas: Deformación elástica e plástica. Ductilidade, resiliencia e tenacidade. Dureza. Mecanismos de dislocación. Sistemas de deslizamiento. Fractura e fatiga. Propiedades eléctricas: Condución eléctrica. Semicondutores. Condución en cerámicas e polímeros. Condutividade en sólidos de baixa dimensionalidade. Condutividade iónica. Comportamento dieléctrico dos materiais. Ferroelectricidade e piezoelectricidade. Propiedades magnéticas: Conceptos básicos. Magnetismo cooperativo: Ferromagnetismo. Dominios ferromagnéticos. Ciclos de histéresis. Antiferromagnetismo e ferrimagnetismo. Superconductividad. Propiedades ópticas: Interacción da luz coa materia. Luminiscencia. Láseres. Fibras ópticas. Propiedades térmicas. Capacidade calorífica. Dilatación térmica. Condutividade térmica. Tensións térmicas.
Tema 3. Materiais metálicos e aliaxes.	Diagramas de fases. Tratamento térmico das aliaxes metálicas. Aliaxes férreas. Aceiros. Aliaxes non férreas. Aliaxes con memoria de forma.
Tema 4. Materiais cerámicos.	Estruturas habituais. Silicatos. Carbono. Imperfeccións. Propiedades mecánicas. Vidros. Arxilas. Refractarios
Tema 5. Materiais polímeros	Estruturas dos polímeros. Características mecánicas e termomecánicas. Polímeros termoplásticos e termoestables. Aplicacións e conformación dos polímeros.

Tema 6. Materiais compostos, novos materiais e nanomateriais.	Características xerais. Clasificación. Materiais reforzados con: partículas, fibras e compostos estruturais. Novos materiais.
Tema 7. Caracterización de materiais	Difracción de RAIOS X, microscopías de proximidade e electrónicas, espectroscopías (fotoelectrónica, masas, etc.).
Tema 8. Corrosión e degradación de materiais.	Sistemas electroquímicos. Ecuación Nerst. Aplicacións. Cinética electroquímica. Velocidade de corrosión. Ecuacións Butler-Volmer e Tafel. Características xerais da corrosión metálica. Formas de corrosión. Oxidación metálica e pasivación. Métodos de protección contra a corrosión. Corrosión de materiais cerámicos e polímeros.

Planificación

	Class hours	Hours outside the classroom	Total hours
Sesión maxistral	26	45	71
Seminarios	13	32	45
Probas de resposta curta	4	30	34

*The information in the planning table is for guidance only and does not take into account the heterogeneity of the students.

Metodoloxía docente

	Description
Sesión maxistral	Os alumnos nun único grupo recibirán 26 horas de clases expositivas que se dedicarán á presentación dos aspectos fundamentais do tema. A plataforma de *teledocencia poderá utilizarse para proporcionar material suplementario relacionado co exposto en clase.
Seminarios	Dedicaranse á resolución de dúbidas ou cuestións que xurdan no desenvolvemento de cada tema, á exposición de temas relacionados coa materia por parte dos alumnos, así como á resolución de cuestións, exercicios e problemas expostos polo profesor.

Atención personalizada

Methodologies Description

Seminarios	Durante todo o período docente os alumnos poderán consultar todo tipo de dúbidas relacionadas coa materia.
------------	--

Avaliación

	Description	Qualification
Seminarios	Ademais de resolver exercicios prácticos que permitan aos alumnos asentir os coñecementos sobre os temas desenvolvidos nas clases de teoría, e de resolver todas as dúbidas expostas, as clases de seminario utilizaranse para levar a cabo a avaliación contínua dos alumnos. Este proceso de avaliación contínua realizarase a través da resolución de exercicios e/ou problemas relacionados cos contidos da materia así como a resolución de cuestións curtas expostas polo profesor que os alumnos deberán entregar para a súa avaliación. Tamén levarase a cabo mediante a preparación e exposición por parte dos alumnos de temas relacionados coa materia.	40
Probas de resposta curta	Ao longo do cuadrimestre realizaranse dúas probas curtas para a avaliación das competencias adquiridas na materia. A primeira delas abarcará o tema 1-5 e suporá o 36% da nota final. A segunda abarcará os temas 6-8 e suporá o 24% da nota final. Para superar a materia é necesario alcanzar un mínimo dun 40% en cada unha das probas curtas.	60

Other comments on the Evaluation

Observacións: É obrigatoria a asistencia a todas as actividades previstas que leven avaliación. A participación no 20% das actividades de avaliación dos seminarios ao longo do cuadrimestre ou nalguna das probas curtas de avaliación previstas implicará a condición de presentado e por iso a cualificación na acta da materia.

Será necesario superar as dúas probas curtas (obter un mínimo do 40% da nota en cada unha) para que poidanse ter en conta os restantes elementos de avaliación.

Segunda convocatoria: Os alumnos que non superen unha ou as dúas probas curtas que se realizarán durante o cuadrimestre deberán presentarse á parte correspondente na convocatoria de Xullo. Esta proba substituirá os resultados obtidos na/s proba/s curta/s realizadas ao longo do cuadrimestre. Os restantes elementos de avaliación non son recuperables.

Bibliografía. Fontes de información

William D. Callister, **Ciencia e Ingeniería de los Materiales**, Reverté,
L. Smart y E. Moore, **Química del Estado Sólido**, Addison-Wesley Ib.,

I. N. Levine, **Fisicoquímica**, McGraw-Hill / Interamericana de España, S. A.,

J. Bertran, J. Núñez, **Química Física**, Ariel,

M. Antonietti, **Colloid chemistry**, Springer, Berlin,

Recomendacións

Subjects that are recommended to be taken simultaneously

Química inorgánica III/V11G200V01703

Subjects that it is recommended to have taken before

Química física III/V11G200V01603

IDENTIFYING DATA				
Química inorgánica III				
Subject	Química inorgánica III			
Code	V11G200V01703			
Study programme	Grado en Química			
Descriptors	ECTS Credits	Choose	Year	Quadmester
	9	Mandatory	4	1c
Teaching language	Castellano			
Department	Química inorgánica			
Coordinator	Carballo Rial, Rosa			
Lecturers	Bravo Bernárdez, Jorge Carballo Rial, Rosa García Fontán, María Soledad			
E-mail	rcrial@uvigo.es			
Web				
General description	Una parte de la materia se centra en el estudio estructural y la relación estructura/propiedad así como los principales métodos de preparación de sólidos inorgánicos que representan una importante contribución al campo de los materiales. Otra parte de esta materia se dedica al estudio de los aspectos más relevantes de la química organometálica, es decir, de los compuestos que presentan al menos un enlace metal-carbono. Dado el enorme desarrollo de la química organometálica en los últimos tiempos, se discutirán los aspectos básicos referidos a la síntesis, descripción del enlace, propiedades espectroscópicas y reactividad general. En el laboratorio se realizarán experiencias de síntesis y caracterización de compuestos organometálicos de metales de los grupos principales y de transición y de sólidos inorgánicos.			

Competencias de titulación

Code	
A2	Demostrar conocimiento y comprensión de hechos esenciales, conceptos, principios y teorías en: tipos de reacción química y sus principales características asociadas
A10	Demostrar conocimiento y comprensión de hechos esenciales, conceptos, principios y teorías en: propiedades de los compuestos alifáticos, aromáticos, heterocíclicos y organometálicos
A12	Demostrar conocimiento y comprensión de hechos esenciales, conceptos, principios y teorías en: rasgos estructurales de los elementos químicos y sus compuestos, incluyendo la estereoquímica
A14	Demostrar conocimiento y comprensión de hechos esenciales, conceptos, principios y teorías en: relación entre propiedades macroscópicas y propiedades de átomos y moléculas individuales, incluyendo las macromoléculas
A20	Evaluar, interpretar y sintetizar datos e información química
A23	Presentar material y argumentos científicos de manera oral y escrita a una audiencia especializada
A25	Manejar con seguridad sustancias químicas, considerando sus propiedades físicas y químicas, incluyendo la valoración de cualquier riesgo específico asociado con su uso
A26	Realizar procedimientos habituales de laboratorio y utilizar la instrumentación en trabajo sintético y analítico
A27	Monitorizar, mediante observación y medida de propiedades físicas y químicas, sucesos o cambios y documentarlos y registrarlos de manera sistemática y fiable
A28	Interpretar datos derivados de las observaciones y mediciones del laboratorio en términos de su significado y relacionarlos con la teoría adecuada
B1	Comunicarse de forma oral y escrita en al menos una de las lenguas oficiales de la Universidad
B3	Aprender de forma autónoma
B4	Buscar y gestionar información procedente de distintas fuentes
B5	Utilizar las tecnologías de la información y de las comunicaciones y manejar herramientas informáticas básicas
B6	Manejar las matemáticas, incluyendo aspectos tales como análisis de errores, estimaciones de órdenes de magnitud, uso correcto de unidades y modos de presentación de datos
B7	Aplicar los conocimientos teóricos a la práctica
B8	Trabajar en equipo
B9	Trabajar de forma autónoma
B12	Planificar y gestionar adecuadamente el tiempo
B13	Tomar decisiones
B14	Analizar y sintetizar información y obtener conclusiones
B15	Evaluar de modo crítico y constructivo su entorno y a sí mismo

Competencias de materia

Expected results from this subject	Training and Learning Results
------------------------------------	-------------------------------

Reconocer y predecir los principales tipos estructurales de sólidos y sus implicaciones en las propiedades químicas y físicas.	A12 A14	B1 B3 B4 B5 B9 B14
Enumerar y reconocer los tipos de defectos en cristales y su efecto sobre las propiedades del sólido.	A12 A14	B1 B3 B4 B5 B9 B14
Definir electrolitos sólidos, reconociendo sus características generales y sus aplicaciones.	A2 A12 A14	B1 B3 B4 B14
Identificar los compuestos no-estequiométricos.	A2 A12 A20	B1 B3 B4 B9 B14
Reconocer el efecto de la adición de impurezas sobre el color y las propiedades ópticas de algunos sólidos inorgánicos.	A2 A12 A14 A20	B1 B3 B4 B9 B14
Identificar los principales métodos de preparación de sólidos inorgánicos.	A2 A14 A20	B1 B3 B4 B14
Describir metodologías para cristalogénesis.	A2	B1 B3 B4
Definir compuesto organometálico. Describir el enlace entre un metal de transición y los diferentes tipos de ligandos comunes.	A10 A12 A14 A23	B1 B3 B4 B5 B9 B14
Racionalizar la información característica que proporcionan las técnicas espectroscópicas habituales para la caracterización de los diferentes tipos de compuestos organometálicos.	A10 A12 A14 A20 A23	B1 B3 B4 B5 B9 B14
Identificar los principales tipos de reacciones organometálicas.	A2 A10 A23	B1 B3 B4 B5 B14
Describir los productos de las reacciones más relevantes de carbonilos, complejos de olefina, carbenos y ciclopentadienos.	A2 A10 A14 A20 A23	B1 B3 B4 B5 B9 B14
Describir las bases de la analogía isolobular. Aplicar las reglas de Wade para clústeres metálicos.	A10 A12 A14 A20 A23	B1 B3 B4 B5 B9 B14
Describir algunos ciclos catalíticos importantes.	A2 A10 A14 A20 A23	B1 B3 B4 B5 B9 B14

Llevar a cabo en el laboratorio la preparación, caracterización y el estudio de algunas propiedades físicas y químicas de los metales de transición y de sus compuestos.

A2
A10
A14
A20
A25
A26
A27
A28
B4
B5
B6
B7
B8
B9
B12
B13
B14
B15

Contenidos

Topic	
Tema 1. Introducción y fundamentos.	Importancia tecnológica de los sólidos inorgánicos. Clasificación de sólidos. Formulación de sólidos inorgánicos incorporando información estructural. Polimorfismo, pseudomorfismo, politipismo.
Tema 2. Racionalización estructural.	Empaquetamiento de esferas. Representaciones poliédricas. Reglas de Pauling. Regla de la conectividad.
Tema 3. Estructura de los sólidos.	Principales tipos estructurales y su implicación en la generación de propiedades útiles de los sólidos.
Tema 4. Cristales perfectos e imperfectos y sus propiedades.	Tipos de defectos Defectos puntuales. Consecuencias de la presencia de defectos en las propiedades de los sólidos. Conductividad. Propiedades ópticas. Disoluciones sólidas.
Tema 5. Métodos de preparación de sólidos.	Método cerámico. Ruta del precursor. Química blanda. Síntesis en altas presiones. Formación de sólidos a partir de gases y a partir de líquidos. Cristalogénesis.
Tema 6. Química organometálica de los elementos de los grupos principales	Introducción. Síntesis, propiedades y aplicaciones de los compuestos organometálicos de Li, Mg, B y Al.
Tema 7. Química organometálica de los metales de transición (I).	Introducción. Tipos de ligandos. Enlace. Caracterización.
Tema 8. Química organometálica de los metales de transición (II).	Tipos de reacciones organometálicas: sustitución, adición oxidante, eliminación reductora, inserción, abstracción, reacciones de ligandos coordinados, etc.
Tema 9. Química organometálica de los metales de transición (III).	Reactividad de compuestos organometálicos: carbonilos, complejos de olefina, carbenos, complejos de ciclopentadienilo.
Tema 10. Clústeres de átomos metálicos.	Introducción. Tipos. Estructura. Propiedades.
Tema 11. Catálisis organometálica	Introducción. Metátesis de olefinas. Hidrogenación de alquenos. Carbonilación de metanol. Hidroformilación de alquenos.
Prácticas de Química de los metales de transición (5 sesiones).	Preparación y estudio de las propiedades de algunos compuestos de metales de transición.
Prácticas de sólidos inorgánicos (4 sesiones).	Preparación y estudio de las propiedades de algunos sólidos inorgánicos.
Prácticas de química organometálica (4 sesiones).	Introducción a las técnicas de trabajo en atmósfera inerte. Preparación y estudio de las propiedades de algunos compuestos organometálicos.

Planificación

	Class hours	Hours outside the classroom	Total hours
Seminarios	13	42	55
Prácticas de laboratorio	45.5	20.5	66
Sesión magistral	26	50	76
Pruebas de respuesta corta	4	24	28

*The information in the planning table is for guidance only and does not take into account the heterogeneity of the students.

Metodologías

	Description
Seminarios	En los seminarios se plantearán y resolverán cuestiones y problemas que permitan entender y profundizar en los aspectos teóricos presentados en las lecciones magistrales.
Prácticas de laboratorio	Se realizarán prácticas de laboratorio en las que se aplicarán los conocimientos teóricos adquiridos. Las prácticas se realizarán en 13 sesiones de 3,5 horas y los alumnos deberán reflejar e interpretar lo observado en el correspondiente cuaderno de laboratorio.
Sesión magistral	Los alumnos, en un único grupo, recibirán 26 horas de clases expositivas en las que el profesor dará a conocer los aspectos más relevantes de cada tema. La plataforma de teledocencia podrá utilizarse para proporcionar material suplementario relacionado con lo expuesto en clase.

Atención personalizada

Methodologies	Description
Seminarios	Durante todo el período docente los alumnos podrán consultar todo tipo de dudas relacionadas con la materia en horario de tutorías o mediante cita previa.
Prácticas de laboratorio	Durante todo el período docente los alumnos podrán consultar todo tipo de dudas relacionadas con la materia en horario de tutorías o mediante cita previa.

Evaluación		
	Description	Qualification
Seminarios	Se valorará la presentación, realización y discusión de ejercicios planteados por el profesor.	25
Prácticas de laboratorio	Se valorará la realización de las prácticas de laboratorio en lo que se refiere tanto al cumplimiento del objetivo experimental previsto como a la interpretación de lo observado y a la correcta cumplimentación del cuaderno de laboratorio.	30
Pruebas de respuesta corta	Se realizarán dos pruebas escritas de 2 horas de duración c/u.	45

Other comments on the Evaluation

Observaciones: La asistencia a todas las actividades presenciales previstas que conlleven evaluación es obligatoria.

Ausencias no justificadas debidamente serán penalizadas en la calificación final.

La participación en alguna de las pruebas de evaluación previstas, la asistencia a dos o más sesiones de laboratorio o la entrega del 20% de los entregables solicitados por el profesor, implicará la condición de "presentado" y, por ello, la asignación de una calificación en el acta de la materia.

Será necesario obtener 5 puntos sobre 10 en la calificación de las dos pruebas cortas previstas para poder tener en cuenta, en la calificación final, los restantes elementos de evaluación.

Competencias transversales de la materia que serán evaluables: B1, B4, B5, B7 (Seminarios, Prácticas de Laboratorio y Pruebas de respuesta corta); B12, B13, B14 (Prácticas de Laboratorio); B1, B3, B7 (Pruebas prácticas).

La calificación final de los alumnos podrá ser normalizada de forma que la calificación más alta sea de 10 puntos.

Segunda convocatoria: Los alumnos que no superen la materia al final del cuatrimestre deberán hacer una prueba escrita en el período de cierre de evaluación definitivo al final del curso. Esta prueba constará de dos partes que se corresponderán con lo evaluado en las dos pruebas cortas realizadas durante el curso. No será necesario realizar la parte de la prueba que haya sido superada en la correspondiente prueba corta (calificación igual o superior a 5 sobre 10), manteniéndose la calificación obtenida. Esta prueba tendrá un valor del 45% de la calificación y sustituirá a los resultados de las pruebas cortas. Los restantes elementos de evaluación no son recuperables y las calificaciones obtenidas se sumarán a la de la citada prueba siempre y cuando la calificación obtenida sea igual o superior a 4 sobre 10. En caso de obtener una calificación menor, será ésta la que figure como calificación final de la materia.

Fuentes de información

C. E. Housecroft y A. G. Sharpe., **Inorganic Chemistry**, 4th ed.,

Smart, L. y E. Moore, **Solid State Chemistry. An introduction**, 4th ed.,

A. R. West, **Solid State Chemistry and its applications**, 2ª ed.,

Robert H. Cabtree, **The organometallic chemistry of the transition metals**, 5th Ed.,

Complementaria

Organometallics, C. Elschenbroich. Wiley-VCH. 3ª Ed. 2006.

Recomendaciones

Subjects that it is recommended to have taken before

Química inorgánica I/V11G200V01404

Química orgánica I/V11G200V01304

Química inorgánica II/V11G200V01604

Química orgánica II/V11G200V01504

IDENTIFYING DATA				
Química orgánica III				
Subject	Química orgánica III			
Code	V11G200V01704			
Study programme	Grao en Química			
Descriptors	ECTS Credits	Choose	Year	Quadmester
	9	Mandatory	4	1c
Teaching language				
Department	Química orgánica			
Coordinator	Rodríguez de Lera, Angel			
Lecturers	Álvarez Rodríguez, Rosana Fall Diop, Yagamare Rodríguez de Lera, Angel Terán Moldes, María del Carmen Tojo Suárez, Emilia			
E-mail	qolera@uvigo.es			
Web				
General description	Nesta materia integraranse todos os coñecementos previos de materias de Química Orgánica, en particular no que se refire á síntese orgánica e as súas consecuencias na creación de novos elementos *estereogénicos. Para iso, farase uso das ferramentas da análise *retrosintético, cunha atención especial á análise de propostas sintéticas que transcorren con selectividade (*quimio, rexio e *estereoselectividad).			

Competencias de titulación

Code	
A2	Demostrar coñecemento e comprensión de feitos esenciais, conceptos, principios e teorías en: tipos de reacción química e as súas principais características asociadas
A10	Demostrar coñecemento e comprensión de feitos esenciais, conceptos, principios e teorías en: propiedades dos compostos alifáticos, aromáticos, heterocíclicos e organometálicos
A11	Demostrar coñecemento e comprensión de feitos esenciais, conceptos, principios e teorías en: natureza e comportamento dos grupos funcionais en moléculas orgánicas
A12	Demostrar coñecemento e comprensión de feitos esenciais, conceptos, principios e teorías en: trazos estruturais dos elementos químicos e os seus compostos, incluíndo a estereoquímica
A13	Demostrar coñecemento e comprensión de feitos esenciais, conceptos, principios e teorías en: principais rutas de síntese en Química Orgánica, incluíndo as interconversións de grupos funcionais e a formación dos enlaces carbono-carbono e carbono-heteroátomo
A19	Aplicar os coñecementos e a comprensión á resolución de problemas cuantitativos e cualitativos de natureza básica
A20	Avaliar, interpretar e sintetizar datos e información química
A23	Presentar material e argumentos científicos de xeito oral e escrita a unha audiencia especializada
A24	Recoñecer e analizar novos problemas e propor estratexias para soluciónalos
A25	Manexar con seguridade sustancias químicas, considerando as súas propiedades físicas e químicas, incluíndo a valoración de calquera risco específico asociado co seu uso
A26	Realizar procedementos habituais de laboratorio e utilizar a instrumentación en traballos sintéticos e analíticos
A27	Monitorizar, mediante observación e medida de propiedades físicas e químicas, acontecementos ou cambios e documentalos e rexistralos de xeito sistemático e fiable
A28	Interpretar datos derivados das observacións e medicións do laboratorio en termos do seu significado e relacionalos coa teoría adecuada
B1	Comunicarse de forma oral e escrita en polo menos unha das linguas oficiais da Universidade
B3	Aprender de forma autónoma
B4	Procurar e administrar información procedente de distintas fontes
B5	Utilizar as tecnoloxías da información e das comunicacións e manexar ferramentas informáticas básicas
B7	Aplicar os coñecementos teóricos á práctica
B8	Traballar en equipo
B9	Traballar de forma autónoma
B13	Tomar decisións
B14	Analizar e sintetizar información e obter conclusións
B18	Xerar novas ideas e demostrar iniciativa

Competencias de materia

Expected results from this subject	Training and Learning Results
------------------------------------	-------------------------------

(*)1. Reconocer elementos estructurales en las moléculas orgánicas.	A2	B1
	A11	B3
	A12	B7
	A13	B9
	A23	B13
	A24	B14
(*)2. Proponer secuencias retrosintéticas de moléculas objetivo.		B18
	A2	B1
	A11	B3
	A12	B4
	A13	B5
	A24	B7
(*)3. Analizar propuestas retrosintéticas alternativas.		B9
		B13
		B18
	A2	B1
	A10	B3
	A11	B4
(*)4. Diseñar secuencias sintéticas de moléculas objetivo.	A12	B5
	A13	B7
	A20	B9
	A24	B13
		B18
(*)5. Valorar el empleo de reacciones de simplificación estructural.	A2	B1
	A10	B3
	A11	B4
	A12	B7
	A13	B9
	A20	B13
(*)6. Reconocer relaciones entre grupos funcionales de moléculas objetivo.	A24	B14
		B18
	A2	B1
	A10	B3
	A11	B4
	A12	B7
(*)7. Manejar adecuadamente las interconversiones entre grupos funcionales	A13	B9
	A20	B13
	A24	B18
(*)8. Proponer síntesis de compuestos carbocíclicos y heterocíclicos.		
	A2	B1
	A10	B3
	A11	B4
	A12	B7
	A13	B9
	A20	B13
	A24	B14
	A25	B18
	A26	
	A27	
	A28	

(*)9. Conocer la reactividad de los compuestos heterocíclicos.

A2
A10
A11
A12
A13
A20
A24
A26
A27
A28

B1
B3
B4
B7
B9
B13
B14
B18

(*)10. Conocer las reacciones que pueden proporcionar selectividad (químico, regio y estereoselectividad) en las transformaciones químicas.

A2
A10
A11
A12
A13
A19
A20
A24

B1
B3
B4
B5
B7
B8
B9
B13
B14
B18

(*)Manejar apropiadamente las desconexiones de enlaces entre fragmentos insaturados.

A2
A10
A11
A12
A13
A20
A24

B1
B3
B4
B5
B7
B9
B13
B14
B18

(*)12. Evaluar y proponer el empleo de grupos protectores en síntesis orgánica.

A2
A10
A11
A12
A13
A20
A24

B1
B3
B4
B7
B9
B13
B14
B18

Contidos

Topic

1. O DESEÑO DA SÍNTESE ORGÁNICA. ANÁLISE *RETROSINTÉTICO	1.1. Introducción á síntese orientada ao obxectivo.1.2. Análise *retrosintético. A *aproximación do *sintón. Transformas e *retrones. Enlaces estratéxicos. A árbore de síntese.i. Avaliación *preliminar.*ii. Transformas *simplificadoras.*iii. Transformas poderosas.*iv. *Interconversión, *adición e *supresión de grupos *funcionales.1.3. Estratexias sintéticas suxeridas polo ordenador.
2. CRITERIOS DE SELECCIÓN DE DESCONEXIÓN	2.1. Desconexións *C-*X dun grupo e de dous grupos (1,*n).i. *Sintones e equivalentes sintéticos.*ii. *Polaridades *alternantes.*iii. Investimento da *polaridad.*iv. *Interconversiones de grupos *funcionales.*v. *Adición e *supresión de grupos *funcionales.2.2. Desconexións *C-*C dun grupo e de dous grupos (1,*n).i. Desconexións *C-*C dun grupo.*ii. Desconexións *C- *C (1,*n) de compostos *difuncionalizados.2.3. Tácticas de transformación de *esqueleto. *Reordenamientos e *fragmentaciónes.
3. *INTERCONVERSIONES DE GRUPOS *FUNCIONALES	3.1. Procesos de *interconversión de grupos *funcionales por *sustitución, *adición e *eliminación.3.2. Reaccións de *oxidación.i. Metais de transición (*Cr e *Mn).*ii. Métodos baseados na xeración de *DMSO activado.*iii. *Reactivos de *yodo *hipervalentes.*iv. *Epoxidación e *dihidroxilación de *olefinas.3.3. Reaccións de redución.
4. *QUIMIOSELECTIVIDAD. GRUPOS PROTECTORES EN SÍNTESE ORGÁNICA	4.1. Estratexias para a selección dos grupos protectores: *ortogonales ou de sensibilidade *modulada. 4.2. Descrición dos grupos protectores.i. Sensibles ao medio ácido ou básico.*ii. Sensibles a *fluoruro.*iii. Sensibles a axentes *reductores e *oxidantes.*iv. Outros grupos protectores.
5. ESTRATEXIAS *ESTEREOQUÍMICAS. *ESTEREOSELECTIVIDAD	5.1. Descrición da *Estereoquímica.i. *Simetría e *quiralidad. Unidades *estereogénicas.*ii. *Topicidad.*iii. Configuración relativa. *Descriptorios.5.2. *Estereoquímica en reaccións químicas.i. *Selectividade de produto.*ii. *Diastereoselectividade simple e inducida.5.3. Desconexións baseadas en fragmentos *quirales.

6. DESCONEXIÓNS DE COMPOSTOS *INSATURADOS

6.1. Síntese *estereoselectiva de *olefinas.i. *Carbaniones *estabilizados por fósforo: reacción de *Wittig e *HWE.*ii. *Carbaniones *estabilizados por silicio: reacción de *Peterson.*iii. *Carbaniones *estabilizados por *azufre: reacción de *Julia.*iv. *Transposición de *Claisen.*v. *Metátesis de *olefinas.6.2. Reaccións *catalizadas por *paladio.i. Reacción de *Heck.*ii. *Acoplamiento de *Stille, *Negishi e *Suzuki.

7. FORMACIÓN E *REACTIVIDAD DE COMPOSTOS CÍCLICOS. ESTRATEXIAS *TOPOLÓGICAS

7.1. Formación de compostos *carbocíclicos e *heterocíclicos saturados.i. Reaccións de *ciclación. Efecto *Thorpe-*Ingold.*ii. Regras de *Baldwin.*iii. Procesos de formación de compostos *carbocíclicos.7.2. Formación de compostos *heterocíclicos *aromáticos. i. Reaccións de *cicloadición (3+2).*ii. *Condensación de compostos *dicarbonílicos.7.3. Propiedades e *reactividad de compostos *heterocíclicos *aromáticos.7.4. Estratexias *topológicas na Análise *Retrosintético.

(*)PRACTICA 1. Preparación del pentaacetato de a-D-glucopiranososa	(*)Una sesión
(*)PRACTICA 2. Preparación del pentaacetato de b-D-glucopiranososa	(*)Dos sesiones
(*)PRACTICA 3. Reactividad del metiluro de dimetilsulfoxonio con compuestos carbonílicos conjugados y no conjugados: síntesis de epóxidos y ciclopropanos	(*)Una sesión
(*)PRACTICA 4. Reacción de Diels-Alder mediante radiación de microondas	(*)Una sesión
(*)PRACTICA 5. Preparación de un Líquido Iónico. Aplicación en la síntesis de cumarinas	(*)Dos sesiones
(*)PRACTICA 6. Reacción de Suzuki en agua	(*)Una sesión
(*)PRACTICA 7. Click Chemistry: síntesis regioselectiva de triazoles 1,4 disustituidos	(*)Una sesión
(*)PRACTICA 8. Síntesis total de un producto natural: fenetil éster del ácido cafeico (CAPE)	(*)Cuatro sesiones

Planificación

	Class hours	Hours outside the classroom	Total hours
Seminarios	26	49	75
Prácticas de laboratorio	45.5	32.5	78
Sesión maxistral	13	17	30
Probas de resposta curta	3	27	30
Probas de resposta longa, de desenvolvemento	2	10	12

*The information in the planning table is for guidance only and does not take into account the heterogeneity of the students.

Metodoloxía docente

	Description
Seminarios	Nesta actividade, que terá lugar durante dúas horas á semana, discútanse aqueles aspectos de maior complexidade da materia, e resólvanse exercicios e problemas *previamente elaborados e propostos polo *profesorado.
Prácticas de laboratorio	Planifícanse e execútanse experimentos de laboratorio de forma individual, en sesións de 3.5 horas. Para iso, os alumnos dispoñerán con *antelación da descrición dos experimentos, que serán explicados antes de cada sesión, polo *profesorado da materia.Todas as observacións, cálculos, e anotacións de cada experimento serán recollidas nun caderno de laboratorio, que conterá tamén a discusión das cuestións suscitadas nos experimentos e a *caracterización *estructural de todos os compostos *sintetizados.
Sesión maxistral	O *profesorado expoñerá, de forma *estructurada, aqueles aspectos xerais da materia con especial atención aos de maior *relevancia do programa e de maior dificultade de *asimilación polos estudantes. Na plataforma TEMA estará dispoñible, coa *antelación necesaria, o material de cada tema, que contén o traballo dos estudantes e a *programación do mesmo.

Atención personalizada

Methodologies	Description
Sesión maxistral	Resolución de problemas e/ou *exercicios. O *profesorado dedicará o tempo necesario para atender as necesidades e consultas dos estudantes relacionadas co desenvolvemento da materia do curso, informando con *antelación do seu dispoñibilidade.
Seminarios	Resolución de problemas e/ou *exercicios. O *profesorado dedicará o tempo necesario para atender as necesidades e consultas dos estudantes relacionadas co desenvolvemento da materia do curso, informando con *antelación do seu dispoñibilidade.

Prácticas de laboratorio	Resolución de problemas e/ou *exercicios. O *profesorado dedicará o tempo necesario para atender as necesidades e consultas dos estudantes relacionadas co desenvolvemento da materia do curso, informando con *antelación do seu disponibilidad.
Tests	Description
Probas de resposta curta	Resolución de problemas e/ou *exercicios. O *profesorado dedicará o tempo necesario para atender as necesidades e consultas dos estudantes relacionadas co desenvolvemento da materia do curso, informando con *antelación do seu disponibilidad.
Probas de resposta longa, de desenvolvemento	Resolución de problemas e/ou *exercicios. O *profesorado dedicará o tempo necesario para atender as necesidades e consultas dos estudantes relacionadas co desenvolvemento da materia do curso, informando con *antelación do seu disponibilidad.

Avaliación

	Description	Qualification
Seminarios	(*) Se valorará tanto la resolución de problemas y cuestiones planteadas en las clases de seminario, como el trabajo personal realizado por los estudiantes en aquellas tareas de trabajo personal encomendadas por el profesorado.	20
Prácticas de laboratorio		30

(*)

Se valorarán:

a) Prueba escrita (12%).

b) El seguimiento del trabajo experimental realizado por cada estudiante en las sesiones de laboratorio (10%).

c) La elaboración honesta, clara y precisa, de la libreta de laboratorio (8%).

Para superar las prácticas de laboratorio el estudiante deberá obtener, como mínimo, la mitad de la puntuación máxima en cada apartado.

Probas de resposta curta	Levaranse a cabo dúas probas de resposta curta con igual valor (10% cada unha).	10
Probas de resposta longa, de desenvolvemento	Unha proba global para a avaliación das competencias adquiridas na materia. Para a *superación da materia os estudantes deberán obter un mínimo dun 50% na totalidade das probas escritas (probas de resposta curta e proba de resposta longa). Xa que logo, a cualificación dos restantes apartados soamente sumárase cando a *puntuación obtida na suma das probas escritas sexa igual ou superior a dous puntos.	40

Other comments on the Evaluation

A participación dos estudantes nalgún dos actos de avaliación da materia implicará que adquieren a condición de presentado/a e, "" polo tanto, terán asignada unha cualificación. Considéranse actos de avaliación a asistencia ás clases de laboratorio (tres ou mais sesións), a realización das probas e a entrega dun mínimo do 25% dos traballos asignados polo *profesorado.

Avaliación da convocatoria de Xullo:

1) *Puntuación obtida polos estudantes durante o curso: máximo de 4 puntos

Conservarase a *puntuación obtida polos estudantes durante o curso na resolución dos problemas, traballos, *etc (máximo de 2 puntos) e a realización das prácticas de laboratorio (máximo de 2 puntos).

2) Traballo realizado polos alumnos: máximo de 1,5 puntos

Valorarase o traballo de resolución e presentación dos exercicios proporcionados polo *profesorado trala avaliación de Xaneiro, que estará orientado á *adquisición das competencias necesarias para superar a materia. Este traballo entregárase con *antelación á realización da proba oficial desta convocatoria.

3) Proba escrita: máximo de 4,5 puntos

Se *evaluarán as competencias da materia.

Bibliografía. Fontes de información

Warren, S.; Wyatt, P., **Organic Synthesis: The Disconnection Approach**,
Wyatt, P.; Warren, S., **Organic Synthesis: Strategy and Control**,
Zweifel, G. S.; Nantz, M. H., **Modern Organic Synthesis: An Introduction**,
Clayden, J.; Greeves, N.; Warren, S., **Organic Chemistry, 2nd ed.**,
Starkey, L. S., **Introduction to strategies for organic synthesis**,

Recomendacións

Subjects that continue the syllabus

Química de fármacos/V11G200V01903

Subjects that it is recommended to have taken before

Química, física e bioloxía: Laboratorio integrado I/V11G200V01103
Química, física e xeoloxía: Laboratorio integrado II/V11G200V01202
Química orgánica I/V11G200V01304
Determinación estrutural/V11G200V01501
Química orgánica II/V11G200V01504

IDENTIFYING DATA				
Química ambiental				
Subject	Química ambiental			
Code	V11G200V01902			
Study programme	Grao en Química			
Descriptors	ECTS Credits	Choose	Year	Quadmester
	6	Optional	4	2c
Teaching language				
Department	Química analítica e alimentaria Química Física			
Coordinator	González Romero, Elisa			
Lecturers	González Romero, Elisa Pérez Juste, Jorge			
E-mail	eromero@uvigo.es			
Web				
General description	Conocimiento global de los procesos químicos implicados en el medioambiente, análisis de contaminantes, control de calidad, tratamiento y gestión de la contaminación. Evaluación del impacto ambiental			

Competencias de titulación

Code	
A2	Demostrar coñecemento e comprensión de feitos esenciais, conceptos, principios e teorías en: tipos de reacción química e as súas principais características asociadas
A4	Demostrar coñecemento e comprensión de feitos esenciais, conceptos, principios e teorías en: fundamentos e ferramentas utilizadas na resolución de problemas analíticos e na caracterización de sustancias químicas
A16	Demostrar coñecemento e comprensión de feitos esenciais, conceptos, principios e teorías en: principios e procedementos en Enxeñaría Química
A17	Demostrar coñecemento e comprensión de feitos esenciais, conceptos, principios e teorías en: metroloxía dos procesos químicos, incluíndo a xestión da calidade
B1	Comunicarse de forma oral e escrita en polo menos unha das linguas oficiais da Universidade
B3	Aprender de forma autónoma
B4	Procurar e administrar información procedente de distintas fontes
B5	Utilizar as tecnoloxías da información e das comunicacións e manexar ferramentas informáticas básicas
B6	Manexar as matemáticas, incluíndo aspectos tales como análise de erros, estimacións de ordes de magnitude, uso correcto de unidades e modos de presentación de datos
B7	Aplicar os coñecementos teóricos á práctica
B8	Traballar en equipo
B9	Traballar de forma autónoma
B10	Traballar nun contexto tanto nacional como internacional
B12	Planificar e administrar adecuadamente o tempo
B13	Tomar decisións
B14	Analizar e sintetizar información e obter conclusións
B15	Avaliar de modo crítico e construtivo o entorno e a si mesmo
B17	Desenvolver preocupación polos aspectos ambientais e de xestión da calidade

Competencias de materia

Expected results from this subject	Training and Learning Results	
(*)A2, A3, A16, A17	A2	B1
	A17	B3
		B4
		B5
		B6
		B7
		B8
		B9
		B10
		B12
		B13
		B14
		B15
		B17

(*)Describir los principales procesos químicos que ocurren en cada capa de la atmósfera. Describir los mecanismos de producción y destrucción de ozono. Explicar el efecto invernadero	A2	B1
	A17	B3
		B4
		B5
		B6
		B7
		B8
		B9
		B10
		B12
		B13
		B14
		B15
		B17
(*)Describir la composición y propiedades de las aguas naturales	A2	B1
	A17	B3
		B4
		B5
		B6
		B7
		B8
		B9
		B10
		B12
		B13
		B14
		B15
		B17
(*)Explicar el intercambio de materia entre los distintos compartimentos medioambientales. Tiempos de residencia	A2	B1
	A17	B3
		B4
		B5
		B6
		B7
		B8
		B9
		B10
		B12
		B13
		B14
		B15
		B17
(*)Explicar las principales causas de la corrosión y cómo minimizarla	A2	B3
	A17	B4
		B5
		B6
		B7
		B9
		B10
		B14
		B17
(*)Identificar los principales contaminantes presentes en el medio natural y los contaminantes prioritarios según las diferentes normativas medioambientales	A2	B3
	A4	B4
	A17	B5
		B6
		B7
		B9
		B10
		B13
		B14
		B17
(*)Reconocer y predecir los diferentes tipos de reacciones químicas que experimentan los contaminantes en los medios naturales	A2	B3
	A4	B4
	A17	B5
		B6
		B7
		B10
		B14
		B17

(*)Estimar los efectos nocivos para el medio ambiente de los diversos tipos de contaminantes	A2 A4 A17	B3 B4 B5 B6 B7 B8 B9 B10 B13 B14 B17
(*)Describir el muestreo, pretratamiento y preparación de muestra para el análisis de contaminantes ambientales	A4 A17	B3 B4 B5 B6 B7 B8 B10 B13 B14 B17
(*)Seleccionar las técnicas analíticas apropiadas y los métodos concretos para su determinación en la atmósfera, aguas, suelos, sedimentos y biota	A4 A17	B3 B4 B5 B6 B7 B8 B10 B13 B14 B15 B17
(*)Describir las principales tecnologías disponibles para el tratamiento de la contaminación y evaluar su aplicabilidad en casos diversos	A4 A16	B1 B4 B5 B6 B7 B8 B10 B12 B13 B14 B15 B17
(*)Conocer las metodologías fundamentales para la evaluación del impacto ambiental y la normativa relacionada	A4 A17	B1 B4 B5 B6 B7 B8 B10 B12 B13 B14 B15 B17

Contidos

Topic	
(*)1.- La materia y sus ciclos	(*)Generalidades
(*)2.- Procesos químicos en la atmósfera	(*)Procesos fotoquímicos. Química de la capa de ozono. Efecto invernadero.
(*)3.- Procesos químicos en la hidrosfera	(*)Salinidad y alcalinidad. Transferencia de materia entre compartimentos medioambientales. Interfase atmósfera-agua. Intercambio de gases. Interfase sedimento-agua
(*)4.- Procesos electroquímicos en el medioambiente	(*)Corrosión

(*)5.- Contaminantes medioambientales	(*)Clasificación. Transformaciones naturales de los contaminantes.
(*)6.- Análisis de contaminantes	(*)Metodología Analítica: muestreo y tratamiento de muestra, técnicas y métodos en la determinación de contaminantes. Aplicaciones en atmósfera, aguas, suelos, sedimentos y biota
(*)7.- Control de calidad en los laboratorios de análisis medioambiental	(*)Generalidades
(*)8.- Tratamiento y gestión de la contaminación	(*)Generalidades
(*)9.- Evaluación del impacto ambiental	(*)Sistemas de gestión medioambiental

Planificación

	Class hours	Hours outside the classroom	Total hours
Seminarios	10	25	35
Presentacións/exposicións	4	14	18
Eventos docentes e/ou divulgativos	3	4.5	7.5
Obradoiros	0	12	12
Sesión maxistral	22	33	55
Probas de resposta curta	2	9	11
Probas de resposta longa, de desenvolvemento	2	9.5	11.5

*The information in the planning table is for guidance only and does not take into account the heterogeneity of the students.

Metodoloxía docente

	Description
Seminarios	(*) El objetivo que se persigue en los seminarios es asentar los conocimientos y ampliar las competencias adquiridas en las clases magistrales, dando ejemplos prácticos y representativos de los conceptos fundamentales que se recogen en cada tema.
Presentacións/exposicións	(*) Cada alumno elegirá, al inicio del curso, un tema de los que se sugieren, u otro si es de interés para él, pero siempre relacionado con el programa de la materia Química Ambiental, y realizará un esquema y síntesis del trabajo para ser expuesto en un tiempo máximo de 10 min, en el que se incluirá un ejemplo práctico extraído de uno o varios artículos científicos. Los objetivos a cubrir son: introducción y/o práctica en la búsqueda bibliográfica, elaboración y presentación del trabajo científico, comparación de resultados entre diferentes técnicas, evaluación del impacto ambiental, etc... Previo a la exposición, el alumno/a entregará, en un dossier con su nombre y título de la exposición, una copia de todos los artículos consultados y de la presentación de la misma. La asistencia a las exposiciones es obligatoria y alguna de las cuestiones formuladas durante su desarrollo puede caer en los exámenes
Eventos docentes e/ou divulgativos	(*) Se incluyen otras actividades menos convencionales dentro del programa de la asignatura, como la asistencia a conferencias, webinars de la ACS, [workshops] o congresos que se celebren en la propia Universidad, lo que permitirá al alumno ampliar sus horizontes y empezar a entrar en contacto con otras realidades más allá de la facultad, obteniendo información de primera mano a través de representantes de empresas, de profesores de otras universidades -e, incluso, de otros países - que les orientarán sobre otras oportunidades y promoverán la movilidad de estos estudiantes una vez egresados. De esta forma, se pretende transmitir al alumno las múltiples posibilidades que se le pueden presentar en el futuro, mostrándole un abanico de posibilidades laborales. Estos eventos están sujetos a las programaciones extraacadémicas de los diferentes centros en la propia Universidad, pero en ningún momento se solaparán con actividades programadas con anterioridad y, en su caso, se buscarían otras alternativas.
Obradoiros	(*) Formarían parte de los seminarios en los que los alumnos deberán resolver por sí mismos, bajo la supervisión del profesor pero con una mayor autonomía, supuestos prácticos reales de procesos químicos, detección de posibles contaminantes en los que derivan, el impacto medioambiental que producen y diseñar estrategias para su control
Sesión maxistral	(*) Las clases magistrales (55 min) pretenden dar una visión global y real de los procesos químicos que se producen en el medio ambiente, la interacción entre los diferentes medios compartimentados, los contaminantes presentes y los que se generan, la metodología más apropiada para su análisis y su control medioambiental. Cada uno de los temas irá documentado con artículos científicos, cuyos contenidos servirán para asentar y ampliar los conocimientos adquiridos en las clases teóricas, y de ejemplos representativos de los conceptos fundamentales que recogen cada tema. La metodología enseñanza-aprendizaje estará centrada en el alumno, por lo que las clases estarán dirigidas a motivar/incentivar una participación elevada por parte de éstos en el aula. La plataforma Tem@ será el recurso que permita al alumno la comunicación con el profesor y sus compañeros, a través de una aplicación virtual, al mismo tiempo de ser la fuente de información de acceso inmediato para ellos. En ella podrán encontrar la información básica y documentación sobre la materia que se imparte, la agenda de actividades, los ejercicios a realizar y las calificaciones.

Atención personalizada

Methodologies	Description
Seminarios	
Obradoiros	

Avaliación		
	Description	Qualification
Presentacións/exposicións	(*)Las presentaciones y otras actividades asociadas hasta llegar a la defensa del trabajo	20
Probas de resposta curta	(*)Se realizarán dos pruebas cortas de una o dos horas de duración, C1 y C2, a lo largo del cuatrimestre en el que se imparte la materia y cuyas fechas estarán fijadas en el cronograma al inicio del curso. Son eliminatorias.	30
Probas de resposta longa, de desenvolvemento	(*)La prueba larga tendrá una duración de hasta tres horas y en ella entrarán todos los temas impartidos de la materia y las actividades asociadas a ellos.	50

Other comments on the Evaluation

Bibliografía. Fontes de información

P.W. ATKINS, **Química Física**,
I.N. LEVINE, **Fisicoquímica**,
Stanley E. Manahan, **Environmental Chemistry**, 9,
Roger N. Reeve, **Introduction to Environmental Analysis**,
F. W. Fifield y P. J. Haines (Editores), **Environmental Analytical Chemistry**, 2,
Frank M. Dunnivant, **Environmental Laboratory Exercises for Instrumental Analysis and Environmental Chemistry**,
Chunlong Zhang, **Fundamentals of Environmental Sampling and Analysis**,
J. P. RILEY y G. SKIRROW, **Chemical Oceanography**,
ISI WEB OF KNOWLEDGE,
Scifinder,
Environmental Sciences Category,
Colin Baird y Michael Cann, **QUIMICA AMBIENTAL**, 2ª edición,

Recomendacións

Subjects that continue the syllabus

Traballo de Fin de Grao/V11G200V01991

Subjects that are recommended to be taken simultaneously

Química industrial/V11G200V01904

Traballo de Fin de Grao/V11G200V01991

Subjects that it is recommended to have taken before

Química analítica I/V11G200V01302

Química física I/V11G200V01303

Química física II/V11G200V01403

Química analítica II/V11G200V01503

Química analítica III/V11G200V01601

Química física III/V11G200V01603

IDENTIFYING DATA				
Química de fármacos				
Subject	Química de fármacos			
Code	V11G200V01903			
Study programme	Grado en Química			
Descriptors	ECTS Credits	Choose	Year	Quadmester
	6	Optional	4	2c
Teaching language				
Department	Ingeniería química Química orgánica			
Coordinator	Terán Moldes, María del Carmen Moldes Moreira, Diego			
Lecturers	Moldes Moreira, Diego Terán Moldes, María del Carmen			
E-mail	mcteran@uvigo.es diego@uvigo.es			
Web				
General description	La materia está destinada a aportar a los estudiantes conocimientos básicos de Química Farmacéutica, una ciencia interdisciplinar a caballo entre distintas disciplinas de contenido químico y de contenido biológico, cuyo objetivo es el estudio de los compuestos bioactivos y en particular su descubrimiento, desarrollo, identificación y mecanismo de acción a nivel molecular.			

Competencias de titulación

Code	
A19	Aplicar dicho conocimiento y comprensión a la resolución de problemas cuantitativos y cualitativos de naturaleza básica
A20	Evaluar, interpretar y sintetizar datos e información química
A22	Procesar datos y realizar cálculo computacional relativo a información y datos químicos
A23	Presentar material y argumentos científicos de manera oral y escrita a una audiencia especializada
B1	Comunicarse de forma oral y escrita en al menos una de las lenguas oficiales de la Universidad
B3	Aprender de forma autónoma
B4	Buscar y gestionar información procedente de distintas fuentes
B5	Utilizar las tecnologías de la información y de las comunicaciones y manejar herramientas informáticas básicas
B7	Aplicar los conocimientos teóricos a la práctica
B8	Trabajar en equipo
B9	Trabajar de forma autónoma
B10	Trabajar en un contexto tanto nacional como internacional
B12	Planificar y gestionar adecuadamente el tiempo
B13	Tomar decisiones
B14	Analizar y sintetizar información y obtener conclusiones
B15	Evaluar de modo crítico y constructivo su entorno y a sí mismo
B16	Desarrollar un compromiso ético
B17	Desarrollar preocupación por los aspectos medioambientales y de gestión de la calidad

Competencias de materia

Expected results from this subject	Training and Learning Results	
Diferenciar conceptos generales de Química Farmacéutica como: droga, fármaco, medicamento, diana farmacológica.	A19	B1
	A20	B3
	A23	B4
		B5
		B9
Diferenciar los tipos de receptores, así como un fármaco agonista de un antagonista.		B14
	A19	B1
	A20	B3
	A23	B4
		B5
		B7
		B9
		B13
		B14

Relacionar las propiedades físico-químicas de los fármacos con sus propiedades farmacocinéticas.	A19 A20 A22 A23	B1 B3 B5 B7 B8 B14
Diferenciar las técnicas de farmacomodulación.	A19 A20 A22 A23	B1 B4 B5 B7 B8
Diferenciar un agente quimioterápico de un agente farmacodinámico	A19 A20 A23	B1 B3 B4 B7 B9
Familiarizarse con las más recientes herramientas en el diseño de fármacos: química combinatoria y diseño asistido por ordenador (métodos QSAR y Docking)	A19 A20 A22 A23	B1 B3 B4 B5 B8 B12 B13 B15 B16
Describir los métodos de análisis estructural involucrados en el diseño de fármacos y diferenciar el tipo de información que proporcionan	A19 A20 A22 A23	B1 B3 B9 B14 B15
Identificar las diferentes formas de vehiculización de fármacos y su fundamento	A19 A20 A23	B1 B3 B4 B9 B14
Identificar las variables de formulación y de composición en la preparación de suspensiones y emulsiones, y describir sus propiedades características y los fenómenos que provocan su inestabilidad	A19 A20 A23	B1 B3 B9 B13 B14
Reconocer las etapas principales de los procesos fermentativos y enzimáticos aplicados a la producción de fármacos, incluyendo tanto las fases de producción como de purificación	A19 A20 A22 A23	B1 B3 B4 B7 B8 B12 B14 B15
Aplicar los principios básicos de seguridad y control de la contaminación en operaciones y procesos orientados a la producción de fármacos	A19 A20 A23	B1 B3 B5 B8 B10 B13 B16 B17
Explicar el muestreo, pretratamiento y preparación de muestra, así como las técnicas instrumentales apropiadas para el análisis de materias primas, formulaciones farmacéuticas y compuestos bioactivos en medios biológicos	A19 A20 A22 A23	B1 B3 B8 B13 B14

Contenidos

Topic	
Tema 1. Introducción: aspectos generales de Química Farmacéutica	Definiciones, objetivos y alcance de la Química Farmacéutica. Nomenclatura de fármacos y sistemas de clasificación. Agentes quimioterápicos y agentes farmacodinámicos

Tema 2. Dianas farmacológicas	Tipos de dianas farmacológicas. Interacciones fármaco-diana. Ácidos nucleicos, enzimas y proteínas como dianas de fármacos.
Tema 3. Receptores como dianas de fármacos	Tipos de receptores. Fármacos agonistas, antagonistas y agonistas inversos. Medida y expresión del efecto farmacológico. Taquifilaxia y tolerancia
Tema 4. Farmacocinética y aspectos relacionados	Absorción y transporte a través de membranas biológicas, reglas de Lipinski, biodisponibilidad. Metabolismo, profármacos. Excreción. Vías de administración y formas farmacéuticas.
Tema 5. Descubrimiento, diseño y desarrollo de fármacos	Estrategias de búsqueda de cabezas de serie, serendipia, cribado sistemático, diseño racional. Farmacomodulación. Patentes. Ensayos preclínicos y clínicos. Desarrollo químico.
Tema 6. Estrategias de diseño de fármacos	Modelado molecular, métodos indirectos (QSAR, diseño de fármacóforo), métodos directos (docking).
Tema 7. Preparación, análisis y purificación de fármacos	Producción en la industria farmacéutica. Procesos fermentativos. Procesado de fármacos.

Planificación

	Class hours	Hours outside the classroom	Total hours
Sesión magistral	26	52	78
Seminarios	13	39	52
Salidas de estudio/prácticas de campo	3	3	6
Pruebas de respuesta corta	1	3	4
Pruebas de respuesta larga, de desarrollo	2	8	10

*The information in the planning table is for guidance only and does not take into account the heterogeneity of the students.

Metodologías

	Description
Sesión magistral	En estas clases el profesor/a presentará de forma estructurada los contenidos generales del programa, haciendo énfasis en los aspectos mas importantes o de mas difícil comprensión. Además, el profesor/a pondrá a disposición del alumnado, con antelación y a través de la plataforma Tem@, el material que se utilizará en dichas sesiones. Se recomienda al alumnado que trabaje previamente este material y que consulte la bibliografía recomendada para completar la información. Con el fin de realizar un seguimiento del proceso de estudio y comprensión de la materia, se realizarán controles periódicos durante algunas sesiones magistrales, que estarán determinadas de antemano
Seminarios	Se dedicarán a discutir los aspectos más complicados de los temas tratados, a utilizar programas de modelado molecular que permitirán trabajar con diversas biomoléculas cocrystalizadas con distintos ligandos, y también a la presentación de trabajos, investigaciones, resúmenes etc., realizados por los alumnos/as y relacionados con el contenido de la materia
Salidas de estudio/prácticas de campo	Se visitará una empresa del sector farmacéutico en la que se podrá apreciar el proceso de producción en todas sus fases. Tras la visita los alumnos deberán responder, en horario de clase, a un cuestionario relacionado con la misma.

Atención personalizada

Methodologies	Description
Seminarios	Tiempo dedicado por el profesorado a atender las necesidades y consultas del alumnado relacionadas con el estudio de la materia y con las actividades desarrolladas. El profesorado informará en la presentación de la materia sobre el horario disponible.

Evaluación

Description	Qualification
-------------	---------------

	Se evaluarán los contenidos desarrollados en el temario (temas 1-6) mediante cuestiones que se plantearán verbalmente o por escrito en el aula. Las preguntas que se formulen por escrito serán referentes a los contenidos tratados en las dos o tres semanas previas.	
Seminarios		23
	Se valorará la asistencia y la participación en las clases, la resolución de ejercicios y cuestiones, la presentación y exposición de informes, de resúmenes y de trabajos	
Salidas de estudio/prácticas de campo		10
	Se valorará la asistencia y participación activa en la visita, y el resultado obtenido en la realización de un cuestionario sobre la misma.	
Pruebas de respuesta corta	Se relizarán 2 pruebas cortas, de 1 h de duración. La primera en la semana 6 y en ella entrará el contenido del temario explicado hasta ese momento. La segunda al finalizar el tema 7 y en ella entrará exclusivamente el contenido del tema 7.	30
Pruebas de respuesta larga, de desarrollo	Finalizados los 6 primeros temas se realizará una prueba global para evaluar las competencias adquiridas. Es requisito imprescindible para superar la materia alcanzar un mínimo de un 50% en las pruebas escritas.	30

Other comments on the Evaluation

La participación del alumnado en alguno de los actos de evaluación de la materia implicará la condición de presentado y por consiguiente la asignación de una calificación. Se consideran actos de evaluación la asistencia a seminarios (4 o mas), así como la realización alguna de las 3 pruebas escritas. En caso de no haber alcanzado un mínimo de un 50% en las pruebas escritas, o si se desea subir la nota obtenida en ellas, es posible realizar un examen global de la materia en la fecha fijada para el examen final .

Evaluación de la convocatoria de julio

1. Puntuación obtenida por los alumnos/as durante el curso: máximo 4 puntos

Se conservará la puntuación obtendida en las cuestiones planteadas en las sesiones magistrales (máximo 0,7 puntos), en las actividades relacionadas con la visita (máximo 1 punto), y en participación en los seminarios (máximo 2,3 puntos).

2. Trabajo realizado por los alumnos: máximo 2 puntos

Terminado el proceso de evaluación de junio, el profesorado propondrá a los alumnos/as que no hayan superado la materia la realización de un trabajo individual que les permita adquirir las competencias de las que serán evaluados en julio. Este trabajo tendrá que ser entregado y defendido por los alumnos antes del examen oficial de esta convocatoria.

Prueba escrita

Los alumnos/as realizarán una prueba escrita similar a la de junio en la que podrán obtener un máximo de 4 puntos

Fuentes de información

A. Delgado C. Minguillón y J. Juglar, **Introducción a la Química Terapéutica**, 2ª Edición 2003,
 G. L. Patrick, **An introduction to Medicinal Chemistry**, 5th Edition 2013,
 C. G. Wermuth, **4. The Practice of Medicinal Chemistry**, 3rd Edition 2008,
 R. Renneberg, **Biología para principiantes**, 2004,

Bibliografía Complementaria

1. C. Avendaño, **Introducción a la Química Farmacéutica** 2ª edición, McGraw-Hill Interamericana, Madrid 2001.
2. T. Nogrady and D. F. Weaver, **Medicinal Chemistry a: Molecular and Biochemical Approach** 3rd Edition, Oxford University

Press, Nueva York 2005.

3. E. Raviña, Medicamentos: un viaje a lo largo de la evolución histórica del descubrimiento de fármacos (tomos I y II), Universidad de Santiago de Compostela, Santiago de Compostela 2008.

4. M. F. Ali, B. M. El Ali, J. G. Speight, Handbook of Industrial Chemistry, McGraw-Hill Professional, New York 2005.

5. C. Ratledge, B. Kristiansen, Biotecnología Básica 2ª edición, Editorial Acribia, Zaragoza 2006.

Recomendaciones

Subjects that it is recommended to have taken before

Biología: Biología/V11G200V01101

Herramientas informáticas y de comunicación en química/V11G200V01401

Química física I/V11G200V01303

Química física II/V11G200V01403

Química orgánica I/V11G200V01304

Determinación estructural/V11G200V01501

Ingeniería química/V11G200V01502

Química analítica II/V11G200V01503

Química biológica/V11G200V01602

Química orgánica II/V11G200V01504

Química orgánica III/V11G200V01704

IDENTIFYING DATA				
Industrial chemistry				
Subject	Industrial chemistry			
Code	V11G200V01904			
Study programme	(*)Grao en Química			
Descriptors	ECTS Credits	Choose	Year	Quadmester
	6	Optional	4th	2nd
Teaching language				
Department				
Coordinator	Deive Herva, Francisco Javier Gago Martínez, Ana			
Lecturers	Deive Herva, Francisco Javier Fernández Requejo, Patricia Gago Martínez, Ana			
E-mail	deive@uvigo.es anagago@uvigo.es			
Web				
General description	Chemical industry represents one of the most booming sectors in the economy of many countries, being the basis for many other industries like metallurgic, petrochemical, food and electronic ones. Similarly, recent advances on high efficient materials, electronic devices, medical applications, together with new environmental and agricultural technologies are fostered by continuous improvements and innovations in each stage of the process design. Therefore, this subject is devoted to provide the student with a comprehensive approach of Industrial Chemistry, going from the construction and understanding of process flowsheets diagrams of chemical processes with socio-economic interest, to the performance of quality principles underlying them.			

Competencies

Code	
A16	(*)Demostrar coñecemento e comprensión de feitos esenciais, conceptos, principios e teorías en: principios e procedementos en Enxeñaría Química
A19	(*)Aplicar os coñecementos e a comprensión á resolución de problemas cuantitativos e cualitativos de natureza básica
A20	(*)Avaliar, interpretar e sintetizar datos e información química
A22	(*)Procesar datos e realizar cálculo computacional relativo a información e datos químicos
A23	(*)Presentar material e argumentos científicos de xeito oral e escrita a unha audiencia especializada
B1	(*)Comunicarse de forma oral e escrita en polo menos unha das linguas oficiais da Universidade
B3	(*)Aprender de forma autónoma
B4	(*)Procurar e administrar información procedente de distintas fontes
B5	(*)Utilizar as tecnoloxías da información e das comunicacións e manexar ferramentas informáticas básicas
B6	(*)Manexar as matemáticas, incluíndo aspectos tales como análise de erros, estimacións de ordes de magnitude, uso correcto de unidades e modos de presentación de datos
B7	(*)Aplicar os coñecementos teóricos á práctica
B8	(*)Traballar en equipo
B9	(*)Traballar de forma autónoma
B10	(*) Traballar nun contexto tanto nacional como internacional
B12	(*)Planificar e administrar adecuadamente o tempo
B13	(*)Tomar decisións
B14	(*) Analizar e sintetizar información e obter conclusións
B15	(*)Avaliar de modo crítico e construtivo o entorno e a si mesmo

Learning aims

Expected results from this subject	Training and Learning Results
------------------------------------	-------------------------------

(*)To know the main processes for raw materials conversion in order to obtain products and valorize them	A16	B1
	A19	B3
	A20	B4
	A22	B5
	A23	B6
		B7
		B8
		B9
		B10
		B12
		B13
		B14
		B15
(*) To know different techniques to minimize the generation of by-products and wastes	A16	B1
	A19	B3
		B4
		B5
		B6
		B7
		B8
		B9
		B10
		B12
		B13
		B14
		B15
(*)To acquire habilities on process flowsheet diagrams interpretation and design on the basis of real processes.	A16	B1
	A20	B3
	A23	B4
		B5
		B6
		B7
		B8
		B9
		B10
		B12
		B13
		B14
		B15
(*) To identify generic systems for quality management in laboratories and to know the required essential documentation	A16	B1
	A19	B3
	A20	B4
	A23	B5
		B6
		B7
		B8
		B9
		B10
		B12
		B13
		B14
		B15
(*)To establish analytical methodology suitable for warranting the quality of raw materials and products, as well as the pollution derived from the industrial process.	A16	B1
	A19	B3
	A20	B4
	A22	B5
	A23	B6
		B7
		B8
		B9
		B10
		B12
		B13
		B14
		B15

(*)To integrate automatized and miniaturized systems on the control of industrial processes.	A16	B1
	A19	B3
	A22	B4
	A23	B5
		B6
		B7
		B8
		B9
		B10
		B12
		B13
		B14
		B15
(*)To evaluate the best available techniques for a desired industrial process of the galician socioeconomic environment.	A16	B1
	A19	B3
	A20	B4
		B5
		B7
		B8
		B9
		B10
		B12
		B14
		B15
(*)To acquire the ability of designing a process for the production of biofuels or biocatalysts at laboratory scale, on the basis of the process flowsheet diagrams.	A16	B1
	A19	B3
	A20	B4
	A22	B5
	A23	B6
		B7
		B8
		B9
		B10
		B12
		B13
		B14
		B15
To understand the role of bioengineering as an environmentally sustainable alternative to obtain products with commercial interest	A16	B1
	A19	B3
	A20	B4
		B5
		B6
		B7
		B8
		B9
		B10
		B12
		B13
		B14
		B15
(*)To evaluate the economic viability of industrial processes by using basic tools such as the Net Present Value, the Internal Rate of Return of the Return of Investment	A20	B1
	A22	B3
	A23	B4
		B5
		B6
		B7
		B8
		B14
		B15

Contents

Topic	
Subject 1. Introduction to processes in Industrial Chemistry	General aspects of chemical processes. Characteristics and sectorial structure of chemical industry. Facts and figures of spanish and european chemical industry. Process flowsheet diagrams
Subject 2.- Economy of industrial processes.	Preparation of budget. Analysis of costs and profits. Criteria of economic feasibility: Net Current Value, Internal Tax of Performance, Time of return.

Subject 3.- Biotechnological Processes.	Fundamental stages of biotechnological processes. Pretreatment of raw materials. Types of bioreactors. Product recovery and downstream strategies. Processes for the production of biofuels. Food biotechnology
Subject 4.- Introduction to the petrochemical industry.	Oil reserves, types and composition. Crude refining. Types of refineries: basic structure.
Subject 5.- Petrochemistry.	General flowsheet of a petrochemical refinery. Crude fractionation. Thermal cracking: coking unit. Catalytic cracking, reactors, etc. Catalytic reforming. Desulfurization.
Subject 6.- Petrochemicals.	Production, characterisation and application of products obtained from a petrochemical refinery.
Subject 7.- Carbon chemistry	Coal reserves, types and composition. Production of metallurgical coke. Valorisation of coke by-products. Carbon refinery.
Subject 8.- The cement industry.	Raw materials and dosage. Manufacture of clinker. Control of emissions. The energy in the cement sector. Valorisation of wastes. Evaluation of the best available techniques.
Subject 9.- The paper industry.	Methods for pulp mill manufacturing: Kraft process, sulfide process. Paste bleaching. Paper manufacturing. Environmental concerns of gas and liquid emissions. Paper recycling. Analysis of the best available technicians.
Subject 10.- The industry of Aluminium.	Natural sources. Production of alumina. Process for aluminium manufacturing.
Subject 11.- Basic elements and principles of quality.	Introduction to the control of quality. Implementation of systems of quality. Tools of quality. International Standards - ISO. Quality manual. Control of Processes quality (prime Matters, transformation and final product)

Planning

	Class hours	Hours outside the classroom	Total hours
Master Session	26	52	78
Troubleshooting and / or exercises	5	13	18
Tutored works	5	10	15
Presentations / exhibitions	3	6	9
Outdoor study / field practices	3	6	9
Short answer tests	1	4	5
Long answer tests and development	2	14	16

*The information in the planning table is for guidance only and does not take into account the heterogeneity of the students.

Methodologies

	Description
Master Session	Presentation of the general aspects of the program, focusing on the fundamental aspects with more difficulties to be understood by the students. The lecturer will give the basic material by Tema platform in order to get the students familiarized with the topic prior to the presentation in class.
Troubleshooting and / or exercises	After each subject, the most relevant aspects will be tackled by means of problem and questions solving.
Tutored works	The students will carry out a work focused on the design of a process for producing some product with industrial interest, taking into account the knowledge acquired during the master sessions.
Presentations / exhibitions	The students have to defend their tutored works in front of a jury made up of lecturers from the departments of Chemical Engineering or Analytical Chemistry and/or professionals from chemical industries
Outdoor study / field practices	Different outdoor studies will be carried out throughout the course, in order to get a deeper insight into the processes explained during the master sessions. Priority will be given to top companies of our socioeconomic environment.

Personalized attention

Methodologies	Description
Master Session	During tutoring hours, the students can ask the lecturers about any aspect of the subject. In the same way, students can communicate with the teachers via E-mail or Tema platform. The lecturers will show their availability for tutoring on the first day.
Troubleshooting and / or exercises	During tutoring hours, the students can ask the lecturers about any aspect of the subject. In the same way, students can communicate with the teachers via E-mail or Tema platform. The lecturers will show their availability for tutoring on the first day.
Tutored works	During tutoring hours, the students can ask the lecturers about any aspect of the subject. In the same way, students can communicate with the teachers via E-mail or Tema platform. The lecturers will show their availability for tutoring on the first day.

Presentations / exhibitions	During tutoring hours, the students can ask the lecturers about any aspect of the subject. In the same way, students can communicate with the teachers via E-mail or Tema platform. The lecturers will show their availability for tutoring on the first day.
Outdoor study / field practices	During tutoring hours, the students can ask the lecturers about any aspect of the subject. In the same way, students can communicate with the teachers via E-mail or Tema platform. The lecturers will show their availability for tutoring on the first day.

Assessment		
	Description	Qualification
Troubleshooting and / or exercises	Different troubleshooting will be solved by the students at the framework of their tutored works	10
Tutored works	A work focused on the design of an industrially relevant process flowsheet diagram will be carried out during the term.	10
Presentations / exhibitions	The tutored works will be defended against a jury composed of lecturers from the Departments of Chemical Engineering and Analytical Chemistry and/or professionals from the chemical industry.	15
Outdoor study / field practices	The students must unavoidably attend the outdoor studies in order to get a deeper insight into the processes tackled during the master sessions. A report about questions on the plants will be done by them after each visit.	10
Short answer tests	Short tests will be performed in the middle and at the end of the course. Students will be encouraged to relate new ideas with their own views, and to solve problems based on the new knowledge acquired	10
Long answer tests and development	A final long answer test will be done at the end of the course, and the students will have to have a minimum of 5 out of 10 to pass the course.	45

Other comments on the Evaluation

Sources of information

Atkins, J.W. [Making pulp and paper], (Recurso electrónico) Tappi Press (USA) 2004.

Austin, G.T. [Manual de Procesos Químicos en la Industria], Ed. McGraw Hill, 1993.

Casey, J.P. [Pulpa y papel: química y tecnología química], Ed. Noriega, 1991.

Díaz, M. [Ingeniería de bioprocesos], Ed. Paraninfo, 2012.

Duda W.H. [Manual tecnológico del cemento], Ed. Reverté, 1995.

El-Mansi E.M.T. [Fermentation microbiology and biotechnology], Ed. CRC/Taylor & Francis, 2007.

Gani, M.S.J. [Cement and concrete], Ed. Chapman & Hall, 1997.

Gary, J.H. [Refino de petróleo: tecnología y economía], Ed. Reverté, 1980.

Happel, J. [Economía de los procesos químicos], Ed. Reverté, 1981.

Herranz Agustín, C. [Química para la ingeniería], Ed. UPC, 2010.

Ramos Carpio, M.A. [Refino de petróleo, gas natural y petroquímica], Fundación Fomento Innovación Industrial, 1997.

Rodríguez Jiménez, J. [Los controles en la fabricación de papel], Ed. Blume, 1970.

Shuler, M.L. [Bioprocess engineering: basic concepts], Prentice Hall, 2002.

Vian Ortuño, A. [Introducción a la Química Industrial], Ed. Reverté, 1996. Quimiometría de Guillermo Ramis Ramos, M^a Celia Gracia Álvarez-Coque. Editorial Síntesis S. A., 2001, Madrid, España.

Quality in Chemical Measurements, Training Concepts and Teaching Materials. Wolfhard Wegscheider Chemie, Springer Verlag, 2001, Germany.

ISO 9000 Quality Systems Handbook, David Hoyle, 6^a Edición, 2009, Elsevier, Amsterdam.

Recommendations

Subjects that it is recommended to have taken before

Chemical engineering/V11G200V01502

IDENTIFYING DATA				
End of degree project				
Subject	End of degree project			
Code	V11G200V01991			
Study programme	(*)Grao en Química			
Descriptors	ECTS Credits	Choose	Year	Quadmester
	18	Mandatory	4th	2nd
Teaching language	Spanish Galician English			
Department				
Coordinator	Pérez Juste, Ignacio			
Lecturers	Pérez Juste, Ignacio			
E-mail	uviqpij@uvigo.es			
Web	http://quimica.uvigo.es/decanatoquimica/traballo-fin-de-grao.html			
General description	According to the memory of the Degree in Chemistry of the University of Vigo, the End of Degree project is a mandatory subject of 18 credits ECTS in the second term of the fourth course. The objective of the subject is to offer the students the opportunity to apply the knowledges, skills and competences adquired during the Degree studies. The TFG is an original work that each student will do individually under the supervision of one or two tutors. TFG subjects can correspond to experimental and/or theoretical works and/or of bibliographic reviews on subjects related with the contains in the Degree in Chemistry. The final stage of the TFG will consist in a written report and its public presentation.			

Competencies

Code	
A1	(*)Demostrar coñecemento e comprensión de feitos esenciais, conceptos, principios e teorías en: aspectos principais da terminoloxía química, nomenclatura, conversións e unidades
A2	(*)Demostrar coñecemento e comprensión de feitos esenciais, conceptos, principios e teorías en: tipos de reacción química e as súas principais características asociadas
A3	(*)Demostrar coñecemento e comprensión de feitos esenciais, conceptos, principios e teorías en: principios da Mecánica Cuántica e a súa aplicación na descrición da estrutura e as propiedades de átomos e moléculas
A4	(*)Demostrar coñecemento e comprensión de feitos esenciais, conceptos, principios e teorías en: fundamentos e ferramentas utilizadas na resolución de problemas analíticos e na caracterización de sustancias químicas
A5	(*)Demostrar coñecemento e comprensión de feitos esenciais, conceptos, principios e teorías en: características dos diferentes estados da materia e as teorías empregadas para describilos
A6	(*)Demostrar coñecemento e comprensión de feitos esenciais, conceptos, principios e teorías en: principios de Termodinámica e as súas aplicacións en Química
A7	(*)Demostrar coñecemento e comprensión de feitos esenciais, conceptos, principios e teorías en: cinética do cambio, incluíndo a catálise e os mecanismos de reacción
A8	(*)Demostrar coñecemento e comprensión de feitos esenciais, conceptos, principios e teorías en: principais técnicas de investigación estrutural, incluíndo a Espectroscopía
A9	(*)Demostrar coñecemento e comprensión de feitos esenciais, conceptos, principios e teorías en: propiedades características dos elementos e os seus compostos, incluíndo as relacións entre grupos e as súas variacións na táboa periódica
A10	(*)Demostrar coñecemento e comprensión de feitos esenciais, conceptos, principios e teorías en: propiedades dos compostos alifáticos, aromáticos, heterocíclicos e organometálicos
A11	(*)Demostrar coñecemento e comprensión de feitos esenciais, conceptos, principios e teorías en: natureza e comportamento dos grupos funcionais en moléculas orgánicas
A12	(*)Demostrar coñecemento e comprensión de feitos esenciais, conceptos, principios e teorías en: trazos estruturais dos elementos químicos e os seus compostos, incluíndo a estereoquímica
A13	(*)Demostrar coñecemento e comprensión de feitos esenciais, conceptos, principios e teorías en: principais rutas de síntese en Química Orgánica, incluíndo as interconversións de grupos funcionais e a formación dos enlaces carbono-carbono e carbono-heteroátomo
A14	(*)Demostrar coñecemento e comprensión de feitos esenciais, conceptos, principios e teorías en: relación entre propiedades macroscópicas e propiedades de átomos e moléculas individuais, incluíndo as macromoléculas
A15	(*)Demostrar coñecemento e comprensión de feitos esenciais, conceptos, principios e teorías en: química das moléculas biolóxicas e os seus procesos
A16	(*)Demostrar coñecemento e comprensión de feitos esenciais, conceptos, principios e teorías en: principios e procedementos en Enxeñaría Química
A17	(*)Demostrar coñecemento e comprensión de feitos esenciais, conceptos, principios e teorías en: metroloxía dos procesos químicos, incluíndo a xestión da calidade
A18	(*)Demostrar coñecemento e comprensión de feitos esenciais, conceptos, principios e teorías en: principios de Electroquímica

A19	(*)Aplicar os coñecementos e a comprensión á resolución de problemas cuantitativos e cualitativos de natureza básica
A20	(*)Avaliar, interpretar e sintetizar datos e información química
A21	(*)Recoñecer e implementar boas prácticas científicas de medida e experimentación
A22	(*)Procesar datos e realizar cálculo computacional relativo a información e datos químicos
A23	(*)Presentar material e argumentos científicos de xeito oral e escrita a unha audiencia especializada
A24	(*)Recoñecer e analizar novos problemas e propor estratexias para solucionarlos
A25	(*)Manexar con seguridade sustancias químicas, considerando as súas propiedades físicas e químicas, incluíndo a valoración de calquera risco específico asociado co seu uso
A26	(*)Realizar procedementos habituais de laboratorio e utilizar a instrumentación en traballos sintéticos e analíticos
A27	(*)Monitorizar, mediante observación e medida de propiedades físicas e químicas, acontecementos ou cambios e documentalos e rexistralos de xeito sistemático e fiable
A28	(*)Interpretar datos derivados das observacións e medicións do laboratorio en termos do seu significado e relacionalos coa teoría adecuada
A29	(*)Demostrar habilidades para os cálculos numéricos e a interpretación dos datos experimentais, con especial énfase na precisión e a exactitude
B1	(*)Comunicarse de forma oral e escrita en polo menos unha das linguas oficiais da Universidade
B2	(*)Comunicarse a nivel básico en inglés no ámbito da Química
B3	(*)Aprender de forma autónoma
B4	(*)Procurar e administrar información procedente de distintas fontes
B5	(*)Utilizar as tecnoloxías da información e das comunicacións e manexar ferramentas informáticas básicas
B6	(*)Manexar as matemáticas, incluíndo aspectos tales como análise de erros, estimacións de ordes de magnitude, uso correcto de unidades e modos de presentación de datos
B7	(*)Aplicar os coñecementos teóricos á práctica
B8	(*)Traballar en equipo
B9	(*)Traballar de forma autónoma
B10	(*) Traballar nun contexto tanto nacional como internacional
B11	(*)Adaptarse a novas situacións
B12	(*)Planificar e administrar adecuadamente o tempo
B13	(*)Tomar decisións
B14	(*) Analizar e sintetizar información e obter conclusións
B15	(*)Avaliar de modo crítico e construtivo o entorno e a si mesmo
B16	(*)Desenvolver un compromiso ético
B17	(*)Desenvolver preocupación polos aspectos ambientais e de xestión da calidade
B18	(*)Xerar novas ideas e demostrar iniciativa

Learning aims

Expected results from this subject	Training and Learning Results	
(*)Todas as do título	A1	B1
	A2	B2
	A3	B3
	A4	B4
	A5	B5
	A6	B6
	A7	B7
	A8	B8
	A9	B9
	A10	B10
	A11	B11
	A12	B12
	A13	B13
	A14	B14
	A15	B15
	A16	B16
	A17	B17
	A18	B18
	A19	
	A20	
	A21	
	A22	
	A23	
	A24	
	A25	
	A26	
	A27	
	A28	
	A29	

Contents

Topic

(*)Dado o seu carácter especial, a materia non ten contidos propios.

Planning

	Class hours	Hours outside the classroom	Total hours
Projects	160	256	416
Jobs and projects	0.5	33.5	34

*The information in the planning table is for guidance only and does not take into account the heterogeneity of the students.

Methodologies

	Description
Projects	Individual work done by the students under the supervision of one or two tutors. The assignment of the subject will be done following the TFG norms approved by the Faculty of Chemistry.

Personalized attention

Methodologies	Description
Projects	

Assessment

	Description	Qualification
Projects	Evaluation by the tutor of the competences achieved during the realization of the work assigned, in accordance with the criteria established and published previously.	30
Jobs and projects	Evaluation by a jury in public session, in accordance with criteria established and published previously.	70

Other comments on the Evaluation

TFG is ruled by the norms approved in the Junta de Facultad and published in the web page web of the faculty. The TFG Commission will do public, with sufficient advance, the criteria of evaluation that will use the tutor and the jury. The TFG Commission will do public, with sufficient advance, the conditions for the written report and the public defences. All the information generated by the TFG Commission will be included in the platform Tem@ and/or in the web page of the faculty.

Sources of information

Recommendations

Subjects that are recommended to be taken simultaneously

Environmental chemistry/V11G200V01902
Pharmaceutical chemistry/V11G200V01903
Industrial chemistry/V11G200V01904