

Kimikako Gradua

Zientzia eta Teknologia Fakultatea

Ikaslearen kurtsoko gida

Graduko 4. maila

1. Grado en Química

El grado de Química tiene como objetivo primordial la formación integral en Química. Esto supone que al cabo de estos cuatro años el alumno debe ser capaz de comprender y utilizar numerosos fenómenos físico-químicos para la caracterización, síntesis y el análisis de materiales y procesos químicos.

Por ello, el graduado en Química estará capacitado para ejercer actividades profesionales de carácter científico y técnico en cualquier ámbito de la química que incluye, entre otros, la realización de proyectos industriales.

Organización de los estudios

Como puede verse en la Tabla 1 y en la Figura 1, el grado en Química está configurado en tres módulos: el básico (primer curso), el fundamental (segundo y tercer curso) y el avanzado (cuarto curso) que incluye el trabajo de fin de grado.

De forma global, un 30% de las materias son prácticas (trabajo en el laboratorio) además del trabajo de fin de grado (18 créditos ECTS) que tiene un carácter experimental y aplicado. Además, cabe la posibilidad de realizar prácticas externas en empresas como actividad optativa que permite amortizar hasta un máximo de 12 créditos ECTS.

Tabla 1. Distribución del grado en Química en módulos y materias

Módulo	Materia	Créditos
Básico (Semestres 1-2)	Química	24
	Matemática	12
	Física	12
	Ciencias de la naturaleza	12
Fundamental (Semestres 3-7)	Química Analítica	24
	Química Física	24
	Química Inorgánica	24
	Química Orgánica	24
	Complementos de Química: Ingeniería Química, Bioquímica y Ciencia de los Materiales	24
Avanzado (Semestres 5-8)	Materias Optativas	42
	Trabajo de Fin de Grado	18

Curso 1		Curso 2		Curso 3		Curso 4	
Sem 1	Sem 2	Sem 3	Sem 4	Sem 5	Sem 6	Sem 7	Sem 8
QG I	QG II	QA I	QA I	QAII	QAII	CM	Opt 5
M I	M II & E	QF I	QF I	QF II	QF II	PQI	Opt 6
G	B	QI I	QI I	QI II	QI II	Opt 3	Opt 7
OBL	MEQ	QO I	QO I	QO II	QO II	Opt4	TFG
F	F	Exp QI	Exp QI	Exp QA	Exp QA	TFG	TFG
		Exp QF	Exp QF	IQ	IQ		
		BQ	BQ	Opt 1	Opt 2		

Figura 1. Planificación general del Grado de Química en la FCT/ZTF

Módulo Avanzado

En el curso 4º de Grado hay dos asignaturas obligatorias pertenecientes al Módulo Fundamental (M02), núcleo del grado y que conforma los cursos 2º y 3º del mismo. Dichas asignaturas pertenecen a la materia “Complementos Fundamentales en Química”. El Módulo Avanzado (M03) está construido a base de asignaturas optativas y del Trabajo de Fin de Grado*. Todas las asignaturas optativas a impartir son de 6 créditos, y pertenecen a las materias o áreas de conocimiento Química Analítica, Química Física, Química Inorgánica, Química Orgánica y Complementos de Química. En la Tabla 2 se muestran las asignaturas obligatorias y optativas (todas ellas cuatrimestrales) que se ofertan en cada idioma en el cuarto curso de Grado.

Tabla 2. Asignaturas de 4º Curso de Grado

<i>Asignaturas</i>	<i>Duración</i>	<i>Idioma</i>	<i>Créd.</i>	<i>Tipo</i>	<i>Módulo</i>
Ciencia de Materiales	1 ^{er} Cuatr.	C, E	6	Oblig.	M02
Comunicación en Euskera: Ciencia y Tecnología	2º Cuatr.	E	6	Opt.	
Contaminantes Químicos y Radioactividad	2º Cuatr.	C, E	6	Opt.	M03
Determinación de Estructuras Orgánicas	1 ^{er} Cuatr.	C, E	6	Opt.	M03
Interfases y Coloides	1 ^{er} Cuatr.	C, E	6	Opt.	M03
Norma y Uso de la Lengua Vasca	1 ^{er} Cuatr.	E	6	Opt.	
Proyectos en Química Industrial	1 ^{er} Cuatr.	C, E	6	Oblig.	M02
Química Analítica Forense y Medioambiental	1 ^{er} Cuatr.	C, E	6	Opt.	M03
Química Analítica Industrial	2º Cuatr.	E	6	Opt.	M03
Química de Polímeros	2º Cuatr.	C, E	6	Opt.	M03
Química Organometálica	1 ^{er} Cuatr.	C, E	6	Opt.	M03
Síntesis Orgánica	2º Cuatr.	C	6	Opt.	M03

*Trabajo Fin de Grado: 18 créditos, con prerrequisitos.

Actividad docente

Para llevar a cabo los objetivos descritos hemos distribuido la actividad docente presencial en clases magistrales (M), prácticas de aula (GA), prácticas de ordenador (GO), prácticas de laboratorio (GL), seminarios (S) y prácticas de campo (CGA). Las tipologías docentes y la distribución docente de las asignaturas del tercer curso se resumen en la Tabla 3. Como promedio, cada hora presencial supone 1.5 horas de trabajo personal en actividades de estudio o la realización de trabajos dirigidos.

Tabla 3. Distribución docente (en horas presenciales)

<i>Asignaturas</i>	<i>M</i>	<i>S</i>	<i>GA</i>	<i>GL</i>	<i>GO</i>
Ciencia de Materiales	40	12	8	-	-
Comunicación en Euskera: Ciencia y Tecnología	20	-	20	-	20
Contaminantes Químicos y Radioactividad	30	7,5	15	7,5	-
Determinación de Estructuras Orgánicas	20	6	34	-	-
Interfases y Coloides	33	6	15	6	-
Norma y Uso de la Lengua Vasca	20	-	20	-	20
Proyectos en Química Industrial	45	-	15	-	-
Química Analítica Forense y Medioambiental	30	6	4	20	-
Química Analítica Industrial	30	3	-	12	15
Química de Polímeros	30	6	16	8	-
Química Organometálica	30	6	24	-	-
Síntesis Orgánica	30	6	24	-	-
Total	358	51	195	46	55

Procedimiento general de evaluación

El objetivo fundamental de la evaluación es comprobar que has adquirido las competencias descritas para cada una de las materias. Cada materia puede diseñar las estrategias de evaluación que mejor se ajusten a sus objetivos, y que puedes consultar en las guías docentes que se incluyen a continuación. En términos generales, en todas ellas se combina la evaluación continua y las pruebas específicas.

En las asignaturas teóricas, la evaluación incluye pruebas teóricas o teórico-prácticas y que estarán sometidas a controles de asistencia.

En asignaturas de carácter experimental, en las que la asistencia será obligatoria, la evaluación tiene en cuenta las actividades realizadas en el laboratorio y las pruebas teórico-prácticas. En el apartado experimental se incluyen aspectos tales como la preparación de las tareas de laboratorio, el trabajo realizado de acuerdo a las normas de seguridad, higiene y calidad en el laboratorio, la calidad de los resultados obtenidos, los informes y el cuaderno de laboratorio, etc. Las pruebas teórico-prácticas consistirán en la ejecución de una tarea experimental y en la respuesta a diversas cuestiones relacionadas con el temario de la asignatura.

En asignaturas teórico-prácticas, la evaluación se obtendrá sumando la parte teórica-práctica y la parte experimental de acuerdo al peso relativo de cada una de ellas. Para una y otra evaluación se tendrán en cuenta los criterios previamente indicados. Es importante distinguir la evaluación realizada en la convocatoria ordinaria y extraordinaria ya que dichas evaluaciones pueden variar considerablemente.

Otras consideraciones

A continuación se muestran los profesores encargados de la docencia de cada asignatura (Tabla 4), y una descripción más detallada de dichas asignaturas, incluyendo no sólo los contenidos de cada materia, sino la programación y metodologías empleadas, así como los criterios de evaluación.

Los aspectos generales relativos a la UPV/EHU, a la Facultad de Ciencia y Tecnología o al grado en Química, así como los específicos del Módulo Fundamental los puedes encontrar en los siguientes enlaces:

- <http://www.ehu.eus>
- <http://www.zientzia-teknologia.ehu.eus>

Para coordinar todas las actividades docentes se dispone de un coordinador de la titulación y de un coordinador por cada curso. Actualmente el coordinador de la Titulación es Luis Ángel Fernández Cuadrado (Dpto. Química Analítica) y la coordinadora de 4º curso es Maitane Olivares Zabalandikoetxea (Dpto. Química Analítica) a los que puedes acudir como referencia y apoyo para cualquier tipo de duda académica que surja durante los estudios de este curso.

Tabla 4. Profesores encargados de la docencia en 4º de Grado

Profesores Grupo 01

<i>Asignatura</i>	<i>Profesor/a</i>	<i>Departamento</i>
Ciencia de Materiales	Gotzone Barandika	Química Inorgánica
Contaminantes Químicos y Radioactividad	José María Rojo	Química Inorgánica
Determinación de Estructuras Orgánicas	Efraim Reyes	Química Orgánica II
Interfases y Coloides	Leyre Pérez	Química Física
Proyectos en Química Industrial	Alazne Gutiérrez	Ingeniería Química
Química Analítica Forense y Medioambiental	María Puy Elizalde, Rosa María Alonso	Química Analítica
Química de Polímeros	José Luis Vilas	Química Física
Química Organometálica	Juan Manuel Gutiérrez Zorrilla, Pascual Román	Química Inorgánica
Síntesis Orgánica	José Miguel Aurrecoechea	Química Orgánica II

Tabla 4 (Continuación). Profesores encargados de la docencia en 4º de Grado

Profesores Grupo 31

Asignatura	Profesor/a	Departamento
Materialen Zientzia	María Teresa Insausti	Química Inorgánica
Euskararen Arauak eta Erabilerak	Joana Garmendia, Juan Carlos Odriozola	Lengua Vasca y Comunicación
Egitura Organikoak Zehaztea	María Teresa Herrero	Química Orgánica II
Industria Kimikako Proiektuak	Haritz Altzibar	Ingeniería Química
Ingurumen eta Auzitegirako Kimika Analitikoa	Maitane Olivares, Olatz Zuloaga	Química Analítica
Interfase eta Koloideak	---	Química Física
Polimeroen Kimika	Leire Ruiz	Química Física
Kimika Analitikoa Industrian	Nestor Etxebarria, Maitane Olivares	Química Analítica
Kimika Organometalikoa	Aintzane Goñi	Química Inorgánica
Kutsatzaile Kimikoak eta Erradioaktibitatea	Garikoitz Beobide, Oscar Castillo	Química Inorgánica
Komunikazioa Euskaraz: Zientzia eta Tecnologia	Joana Garmendia, Juan Carlos Odriozola	Lengua Vasca y Comunicación

2. Guías Docentes

A continuación se adjuntan las guías docentes de las asignaturas mencionadas, concretamente, las obligatorias y optativas que se ofertan tanto en castellano como en inglés ordenados por cuatrimestre y códigos de asignatura.

GUÍA DOCENTE

2017/18

Centro

310 - Facultad de Ciencia y Tecnología

Ciclo

Indiferente

Plan

GQUIMI30 - Grado en Química

Curso

4º curso

ASIGNATURA

25983 - Ciencia de Materiales

Créditos ECTS : 6**DESCRIPCIÓN Y CONTEXTUALIZACIÓN DE LA ASIGNATURA**

La Ciencia de Materiales es una de las dos asignaturas obligatorias impartidas en cuarto curso del Grado en Química, y se cursa durante el primer cuatrimestre del mismo. Esta asignatura está vinculada dentro del plan de estudios con el área de conocimiento de Química Inorgánica y entre sus objetivos principales se encuentra mostrar al alumno la aplicabilidad de los materiales. Así, es una de las asignaturas en la que los alumnos se plantean problemas que tendría que resolver un profesional desempeñando un trabajo de químico.

COMPETENCIAS / RESULTADOS DE APRENDIZAJE DE LA ASIGNATURA

Competencias específicas: M02CM05

Comprender las relaciones entre estructura, propiedades y procesado de los diversos tipos de materiales y su selección en función de las aplicaciones previstas.

Competencias transversales:

M02CM08: Capacidad de seleccionar diferentes técnicas instrumentales, simples o combinadas, para la caracterización de sustancias químicas.

M02CM11: Ser capaz de relacionar la Química con otras disciplinas, así como comprender su impacto en la sociedad actual y la importancia del sector químicoindustrial

El objetivo básico de la asignatura es proporcionar al alumno los conocimientos teórico-prácticos que le permitan comprender la relación entre estructura y propiedades de los materiales, teniendo además en cuenta la influencia del procesado. En concreto, se trata de que los alumnos conozcan los diferentes tipos de materiales, comprendan su comportamiento general, sus propiedades características y sus potencialidades, y reconozcan los efectos del entorno y de las condiciones de servicio sobre su comportamiento. Esta comprensión es necesaria para ser capaz de participar en el diseño de componentes, sistemas y procesos fiables y económicos que utilicen el amplio espectro de materiales disponibles en la actualidad.

CONTENIDOS TEORICO-PRACTICOS

1. Introducción. Tipos de materiales: clasificaciones. Ciencia e Ingeniería de Materiales. Relación composición-estructura-propiedades-procesado. Diseño y Selección de materiales. Nuevos Materiales.
2. Difusión. Mecanismos de difusión. Estados estacionario y no estacionario. Aplicaciones de la difusión en el procesado de materiales.
3. Equilibrio de Fases. Diagramas de fases. Sistemas binarios y ternarios. Microestructuras. Diagramas de importancia tecnológica.
4. Propiedades mecánicas de los Materiales. Esfuerzo y deformación. Deformación elástica. Deformación plástica. Propiedades de tracción. Dureza. Fractura y fatiga.
5. Propiedades Térmicas. Capacidad calorífica. Dilatación térmica. Conductividad térmica. Esfuerzos térmicos.
6. Materiales Metálicos. Clasificación. Procesado de materiales metálicos. Tratamientos térmicos. Aleaciones férricas: aceros y fundiciones. Aleaciones no férricas. Aleaciones ligeras.
7. Materiales Cerámicos. Estructura. Propiedades. Procesado de materiales cerámicos. Arcillas. Vidrios. Refractarios. Cementos. Abrasivos. Zeolitas. Cerámicas Avanzadas.
8. Materiales Poliméricos. Clasificación. Estructura y configuración. Tipos de polimerización. Solubilidad y estabilidad química. Cristalinidad. Comportamiento térmico y mecánico: termoplásticos, termoestables, elastómeros.
9. Materiales Compuestos. Clasificación. Propiedades de la matriz y los refuerzos. Materiales reforzados por partículas y

por fibras. Anisotropía. Materiales estructurales.

10. Materiales Eléctricos, Ópticos y Magnéticos.Conductores electrónicos e iónicos. Efectos termoelectrónicos. Semiconductores. Dieléctricos. Materiales ferro- y piezoeléctricos. Propiedades ópticas de los materiales. Luminiscencia fosforescencia y láseres. Fibra óptica. Materiales magnéticos duros y blandos. Ferritas. Almacenamiento y grabación magnética. Superconductores.

METODOLOGÍA

La mayoría de las horas serán de clases magistrales, 40 h, donde se impartirán las propiedades y aplicaciones de los materiales. El alumno comprenderá y ampliará la información en las 60 h no presenciales para poder resolver los problemas prácticos que se analizarán en las 8 horas de prácticas de aula. Los alumnos además tendrán que trabajar determiandos temas relacionados con los materiales eléctricos, ópticos y magnéticos que los expondrán y se discutirán en las 12 h. de seminarios.

TIPOS DE DOCENCIA

Tipo de Docencia	M	S	GA	GL	GO	GCL	TA	TI	GCA
Horas de Docencia Presencial	40	12	8						
Horas de Actividad No Presencial del Alumno	60	18	12						

Legenda:
M: Macistral
S: Seminario
GA: P. de Aula
GL: P. Laboratorio
GO: P. Ordenador
GCL: P. Clínicas
TA: Taller
TI: Taller Ind.
GCA: P. de Campo

SISTEMAS DE EVALUACIÓN

- Sistema de evaluación continua
- Sistema de evaluación final

HERRAMIENTAS Y PORCENTAJES DE CALIFICACIÓN

- Prueba escrita a desarrollar 70%
- Realización de prácticas (ejercicios, casos o problemas) 20%
- Trabajos en equipo (resolución de problemas, diseño de proyectos) 10%

CONVOCATORIA ORDINARIA: ORIENTACIONES Y RENUNCIA

La contribución de las diferentes partes a la nota final se realizará de la siguiente manera:

1. Evaluación Continua
- La contribución de las diferentes partes a la nota final es:
- El examen escrito 70%
- Ejercicios y Problemas 20%
- Realización de trabajos y exposición de los mismos 10%

El estudiante podrá renunciar a la evaluación por esta modalidad para lo cual deberá presentar por escrito al profesor/a la renuncia a la evaluación continua durante las primeras 9 semanas del cuatrimestre. En este último caso la evaluación consistirá en un examen final (100% exámen), que consistira en una prueba escrita con cuestiones y problemas. La no asistencia al examen supondrá la renuncia a la asignatura en convocatoria ordinaria.

CONVOCATORIA EXTRAORDINARIA: ORIENTACIONES Y RENUNCIA

En la convocatoria extraordinaria, la nota final será determinada al 100% por un examen escrito.

MATERIALES DE USO OBLIGATORIO

BIBLIOGRAFIA

Bibliografía básica

W. D. Callister, Jr. Materials Science and Engineering. An Introduction (7th Edition). Wiley (2007). W.D. Callister, Materialen zientzia eta ingeniartzia, 7ª ed., UPV/EHU (2011).
W. D. Callister, Jr. Introducción a la Ciencia e Ingeniería de los Materiales. Ed. Reverté, 1995.

D.R. Askeland, P.P. Fulay y W.J. Wright, The Science and Engineering of Materials. 6ª ed. (SI), Cengage-Engineering (2011).
D.R. Askeland y P.P. Phulé, Ciencia e Ingeniería de Materiales. 4ª Ed. Thomson (2004).

J.M. Montes, F.G. Cuevas, J. Cintas, Ciencia e Ingeniería de los Materiales. Ed. Paraninfo, 2014. Madrid.

W. F. Smith, J. Hashemi. Foundations of Materials Science and Engineering (4th Edition). McGraw-Hill, (2006).

Bibliografía de profundización

W. D. Callister, Jr. "Fundamentals of Materials Science and Engineering". Wiley, 2007.
P.L. Magonon. "Ciencia de Materiales: Selección y Diseño". Prentice Hall, 2001.
M. F. Ashby. "Materials Selection in Mechanical Design". Butterworth-Heinemann, 2010.
M. F. Ashby, D. R. H. Jones. "Engineering Materials 1: An Introduction to their Properties and Applications". 4th. Ed. Elsevier, 2011.
M. F. Ashby, D. R. H. Jones. "Engineering Materials 2: An Introduction to Microstructures, Processing and Design". Elsevier, 2014.
D. R. H. Jones, "Engineering Materials 3: Materials Failure Analysis". Pergamon Press, 1993.
J.M. Montes, F.G. Cuevas, J. Cintas, "Ciencia e Ingeniería de los Materiales". Ed. Paraninfo, 2014. Madrid.
L. Smart, E. Moore, "Solid State Chemistry: an introduction" (4th Edition). CRC Taylor & Francis (2012).
J.F. Shackelford, "Introduction to Materials Science for Engineers". 7ª ed., Pearson Prentice Hall, NJ (2009).
J.F. Shackelford, "Introducción a la Ciencia de Materiales para Ingenieros". 6ª ed., Pearson Prentice Hall, México (2005).

Revistas

Progress in Materials Science
Materials Science and Engineering R-Reports
Materials Chemistry and Physics
Materials Letters
Nature Materials
Chemistry of Materials
Journal of Materials Chemistry

Direcciones de internet de interés

<http://www.wiley.com/college/callister>
<http://www.matter.org.uk/>

OBSERVACIONES

IRAKASKUNTZA-GIDA

2017/18

Ikastegia

310 - Zientzia eta Teknologia Fakultatea

Zikl.

Zehaztugabea

Plana

GQUIMI30 - Kimikako Gradua

Ikastaroa

4. maila

IRAKASGAIA

26704 - Kutsatzaile Kimikoak eta Erradioaktibitatea

ECTS kredituak:

6

IRAKASGAIAREN AZALPENA ETA TESTUINGURUA ZEHAZTEA

Hautazko izaera duen irakasgai hau graduko laugarren maila irakasten eta bere helburu nagusia da ikaslearen prestakuntza kimikaren bi alor nagusitan, kutsatzaile kimikoak eta erradiokimika. Bi alor hauen oinarriak, aurreko mailetan aztertuak izan direnak, irakasgai honen abiapuntu izango dira gai aurrerratuak eta osagarriak aztertzeko.

GAITASUNAK / IRAKASGAIA IKASTEAREN EMAITZAK

Irakasgai honetako ikasleak garatu beharreko gaitasunak:

ESPEZIFIKOAK:

- Gai kimikoen menpean dauden jardueri dagozkien legedi disposizioen egitura eta antolamendua ezagutzea.
- Segurtasunez maneiatu gai kimikoak, eta gai kimikoen erabileran eta laborategiko prozeduretan dauden arriskuak ezagutu eta baloratu.
- Gai kimikoekin eta erradiaktiboekin lan egiteko prozedura egokien inguruan eskatzen dituzten Jokabide egokien inguruan kontzientzia hartzea.
- Langile edo pertsona bat egiten duen ekintzak, berekin duen arrisku kimikoa identifikatzea eta ezagutzea.
- Arrisku kimiko edo erradioaktiboen aurrean neurri prebentibo egokiak hartzen jakitea.
- Kutsatzaile kimikoekiko eta gai erreadioaktiboekiko esposizioa aztertzeko gai izatea.
- Gai kimikoek edo erradiaktiboek eragindako larrialdi egoerak aztertzen jakitea eta jokaerak proposatzeko gai izatea.
- Prozesu industrialetan sortzen diren kutsatzaile nagusiak ezagutu, bere eraginarekin batera, bai ingurugiroan, izakietan edo ondarean.
- Hondakinen toxiko eta arriskutsuen kudeaketarako eta tratamendurako neurri nagusiak ezagutzea.

ZEHARKAKOAK:

- Emitza esperimentalak eta informazio zientifikoa analizatu eta interpretatu erabakiak hartzeko, planteatutako arazoaren alderdi teknikoak eta etikoak aintzat hartuta.
- Egoki maneiatu eskuratutako ezagutzak eta trebetasunak, batetik, beste arazo batzuk aztertze aldera eta, bestetik, horiek konpontzeko estrategiak planteatze aldera.
- Taldean lan egiteko eta arazoak diziplina anitzeko testuinguruetan ebazteko gaitasuna erakutsi.

EDUKI TEORIKO-PRAKTIKOAK

I. KUTSATZAILA KIMIKOAK

- I.1. Industria-kutsatzaile kimiko nagusiak.
- 1.1 Sarrera, kutsatzaile kimikoen sailkapena eta eraginak
- 1.2 Segurtasunaren oinarriak.
- 1.3 Gai kimiko arriskutsuen maneiatze eta biltegiratzea.
- 1.4 Kutsatzaile kimikoak industria-prozesuetan.
- 1.5 Gai kantzerigenoak / mutagenoak.
- 1.6 Araudi espezifikoak.

I.2. Kutsatzaile kimikoen arriskuen ebaluazioa

- 2.1 Kutsatzaile kimiko industrialekiko jokaera-metodologia.
- 2.2 Arriskuen identifikazioa
- 2.3 Ingurugiroko balioztatzea eta balioztatze biologikoa
- 2.4 Laginketa eta neurketa ekipoak.
- 2.5 Kutsatzaile kimikoen analisia.
- 2.6 Giro-esposizioaren ebaluazioa.
- 2.7 Adibideak eta ariketa praktikoak

I.3. Kutsatzaile kimikoekiko esposizioaren kontrola

- 3.1 Oinarriak
- 3.2 Teknika prebentibo orokorrak eta kontrol-neurri espezifikoak.
- 3.3 Gai toxikoen giro-kontrola: aireztapen orokorra eta ateratze lokalizatua.
- 3.4 Instalazioak eta lan-ekipoak.
- 3.5 Gai kimikoen aurrean babeserako ekipo indibidualak.
- 3.6 Hondakin kimiko arriskutsuen kudeaketa eta tratamendua.
- 3.7 Kasuak.

II. ERRADIOAKTIBITATEA

II.1. Oinarriak

- 1.1 Nukleo atomikoa.
- 1.2 Energia nuklearra.
- 1.3 N/Z erlazioa eta egonkortasun nuklearra.
- 1.4 Nuklidoen taula.
- 1.5 Desintegrazio bideak.
- 1.6 Desintegrazio erradiaktiboaren legea.
- 1.7 Erradioaktibitate naturala eta artifiziala.
- 1.8 Partikula eta erradiazioaren elkarrekintza materiarekin.

II.2. Erradiaktibitatearen detekzioa eta neurketa.

- 2.1 Erradiazio ionizatzailerak.
- 2.2 Neurketa ekipoen sailkapena.
- 2.3 Gas-ionizaziozko, diridirazko eta erdierolezko detektoreak.
- 2.4 Dosimetroak.
- 2.5 Neutroi detektoreak, gamma espektrometria

II.3. Erradio-babesa

- 3.1 Magnitude eta unitate neurriak.
- 3.2 Erradiazio ionizatzailen eragin biologikoak.
- 3.3 Erradiazio ionizatzailen aurreko babesa: distantzia, denbora eta blindajea.
- 3.4 Sustantzia erradioaktiboen garraioa
- 3.5 Hondakin erradioaktiboak.
- 3.6 Araudi espezifikoa.

METODOLOGIA

Irakaskuntza-programa, eskola magistralen, gela-praktiken, laborategi-praktiken eta mintegien bitartez garatuko da. Ikaslearen ikaskuntza prozesua ebaluazio jarraituaren bitartez jarraituko da.

IRAKASKUNTZA MOTAK

Eskola mota	M	S	GA	GL	GO	GCL	TA	TI	GCA
Ikasgelako eskola-orduak	30	7,5	15	7,5					
Ikaslearen ikasgelaz kanpoko jardueren ord.	45	15	20	10					

Legenda: M: Maistrala S: Mintecia GA: Gelako p. GL: Laborategiko p. GO: Ordenagailuko p.
GCL: P. klinikoak TA: Tailerra TI: Tailer Ind. GCA: Landa p.

EBALUAZIO-SISTEMAK

- Ebaluazio jarraituaren sistema
- Azken ebaluazioaren sistema

KALIFIKAZIOKO TRESNAK ETA EHUNEKOAK

- Test motatako proba % 70
- Praktika (ariketak, kasuak edo buruketak) % 10
- Talde lanak (arazoen ebazpenak, proiektuen diseinuak) % 10
- Lanen, irakurketen... aurkezpena % 10

OHIKO DEIALDIA: ORIENTAZIOAK ETA UKO EGITEA

Lauhilabetean zehar, test-probak (bukaerako notaren %70), laborategiko praktikak eta kasu konkretuen analisisa (%10), taldeka ebazturiko ariketak (%10) eta lan-aurkezpenak (%10) burutuko dira. Aktibitate guzti hauek burutzea derrigorrezkoa da irakasgaia gainditzeko ohiko deialdian, era berean test-proba bakoitzean gutxieneko 4/10 nota bat eskatzen da gainditzat emateko.

Ikasleak ebaluazio jarraituari uko egin diezaioke irakasgaia hasi eta lehenengo 9 asteen barruan. Kasu honetan, sinatutako eta data zehaztutako idazki helaraziko diote irakasgaiaren arduradunari.

Etengabeko ebaluazioaren kasuan, deialdiari uko egin nahi dioten ikasleek irakasgaiaren irakaskuntza aldia bukatu baino, gutxienez, hilabete lehenago egin beharko dute eskaria. Eskari hori idatziz aurkeztu beharko zaio irakasgaiaren ardura duen irakasleari.

EZOHIKO DEIALDIA: ORIENTAZIOAK ETA UKO EGITEA

Bukaera-azterketa: 100%

Azterketa ez egiteak deialdiari uko egitea du ondorio.

NAHITAEZ ERABILI BEHARREKO MATERIALAK

Equipos de protección individual e instrumental de detección y medida

BIBLIOGRAFIA

Oinarrizko bibliografia

Riesgo Químico. Instituto Nacional de Seguridad e Higiene en el Trabajo (INSHT), 4ª Ed. Madrid, 2007.
Riesgo químico: Sistemática para la evaluación higiénica. Instituto Nacional de Seguridad e Higiene en el Trabajo (INSHT), Madrid, 2010.
M. J. Falagan Rojo. Higiene Industrial Aplicada Ampliada. Fundación Luís Fernández Velasco. Oviedo. 2005.
C. Ray Asfahl. Seguridad Industrial y Salud. Prentice Hall (4ª Ed.). México. 2000.
Manual de Higiene Industrial. Fundación Mapfre. Ed. Mapfre S.A. 2000.
Análisis de Contaminantes Químicos en aire. Instituto Nacional de Seguridad e Higiene en el Trabajo (INSHT), Madrid, 1992.
Guía Técnica de Agentes Químicos. Instituto Nacional de Seguridad e Higiene en el Trabajo. 2008
(http://empleo.mtas.es/insht/practice/g_AQ.htm).
X. Ortega, J. Jorba, Radiaciones ionizantes. Utilización y riesgos. Vo.I y II. UPC: Barcelona, 1996.
G. Choppin, J.O. Liljezin, J. Rydberg, Radiochemistry and nuclear chemistry. 3rd Edition. Butterworth-Heinemann 2002.
Seguridad y Condiciones de Trabajo en el Laboratorio. Instituto Nacional de Seguridad e Higiene en el Trabajo (INSHT), 4ª Ed. Madrid, 1998.

Gehiago sakontzeko bibliografia

Enciclopedia de la Salud y la Seguridad en el Trabajo. Organización Internacional del Trabajo. Tomos I-IV (3º Ed.) 2001.
Higiene Industrial. Instituto Nacional de Seguridad e Higiene en el Trabajo (2ª Ed. actualizada). Madrid. 2002.
Fichas Internacionales de Seguridad Química FISQ. OIT, OMS, PNUMA y UE.
F. Bernal y otros técnicos del INSHT. Higiene Industrial. Problemas resueltos. Instituto Nacional de Seguridad e Higiene en el Trabajo. Madrid. 2007.
Límites de exposición profesional para agentes químicos en España. Instituto Nacional de Seguridad e Higiene en el Trabajo. 2008.
J. M. Cortés Díaz. Técnicas de Prevención de Riesgos Laborales. Seguridad e Higiene del Trabajo. Editorial Tebar S. L. (3ª Ed.). Madrid. 1998.
Legislación española y europea específica sobre agentes químicos.
Normas UNE, EN, ISO de carácter técnico.
G. Friedlander, J. W. Kennedy, E. S. Macías, J. M. Miller, Nuclear and Radiochemistry. John Wiley: New York, 1981.
W. Loveland, D. Morrissey, G. Seaborg, Modern nuclear Chemistry. Wiley, 2006.
G. F. Knoll, Radiation detection and measurement. John Wiley. New York, 1989.

Aldizkariak

American Industrial Hygiene Association Journal, AIHA and ACGIH Journal
Annals of Occupational Hygiene, Elsevier
Environmental Science & Technology, ACS Publications
Aerosol Science and Technology, Taylor & Francis Group, Inc.
Analytical Chemistry, American Chemical Society
Journal of Aerosol Science, Elsevier
Industrial Health, OSHA Journal
Safety and Health, National Institute of Occupational Safety and Health, Japan
Seguridad y Salud en el Trabajo, Revista del INSHT
Applied Radiation and Isotopes, Pergamon-Elsevier Science Ltd

Interneteko helbide interesgarriak

www.insht.es (Instituto Nacional de Seguridad e Higiene en el Trabajo, INSHT)
www.acgih.org (American Conference of Industrial Hygienists, ACGIH)
www.cdc.gov/NIOSH/ (National Institute for Occupational Safety and Health, NIOSH)
www.osalan.net (Instituto Vasco de Salud Laboral)
osha.europa.eu (Agencia Europea para la Seguridad y la Salud en el Trabajo)
www.csn.es (Consejo de Seguridad Nuclear)

www.sepr.es (Sociedad Española de Protección Radiológica)
www.iaea.org/worldatom/ (Agencia Internacional de la Energía Atómica)
www.icrp.org (Comisión Internacional de Protección Radiológica)
www.enresa.es (Empresa Nacional de residuos Radiactivos, ENRESA)

OHARRAK

GUÍA DOCENTE

2017/18

Centro

310 - Facultad de Ciencia y Tecnología

Ciclo

Indiferente

Plan

GQUIMI30 - Grado en Química

Curso

4º curso

ASIGNATURA

26706 - Determinación de Estructuras Orgánicas

Créditos ECTS :

6

DESCRIPCIÓN Y CONTEXTUALIZACIÓN DE LA ASIGNATURA

En esta asignatura se describen y utilizan los diferentes métodos espectrométricos existentes para la elucidación de estructuras de compuestos orgánicos. Para ello se emplean los experimentos descritos en Química Orgánica II y algunos más avanzados.
Es conveniente tener aprobada las asignatura Química Orgánica I y Química Orgánica II.

COMPETENCIAS / RESULTADOS DE APRENDIZAJE DE LA ASIGNATURA

En esta asignatura se describen y utilizan las diferentes métodos espectrométricos para la elucidación de estructuras de compuestos orgánicos. En la asignatura se van a trabajar las siguientes competencias:

MO3CM11: Poder expicar de forma oral y escrita de manera comprensible, fenómenos y procesos relacionados con la Química y materias afines, en euskara y/o castellano y en inglés

MO3CM13: Diseñar y llevar a cabo procesos de síntesis y otros experimentos, así como utilizar técnicas instrumentales adecuadas a distintos tipos de problemas de índole química

MO3CM16: Evaluar, interpretar, sintetizar y transmitir datos e información química

MO3CM17: Conocer y saber utilizar las herramientas para la determinación estructural de las moléculas orgánicas interpretando adecuadamente los resultados

CONTENIDOS TEORICO-PRACTICOS

1. Resonancia Magnética Nuclear de 1H, 13C y otros núcleos Instrumentación. Desplazamiento químico. Acoplamiento. Resonancia magnética nuclear de carbono-13 y de otros núcleos. Técnicas de apoyo en la interpretación de espectros de RMN. Experimentos de RMN bidimensional.
2. Espectrometría de masas Registro del espectro. La regla del nitrógeno Resolución. Determinación de fórmulas moleculares. Principales reacciones de fragmentación.
3. Espectrofotometría de infrarrojos Asociación entre grupos funcionales y bandas de absorción en el espectro de IR.
4. Espectrofotometría de UV-Vis Transiciones electrónicas de interés. Cromóforos y auxocromos. Conjugación.
5. Elucidación estructural de moléculas complejas empleando todas las técnicas estudiadas.

METODOLOGÍA

TIPOS DE DOCENCIA

Tipo de Docencia	M	S	GA	GL	GO	GCL	TA	TI	GCA
Horas de Docencia Presencial	20	6	34						
Horas de Actividad No Presencial del Alumno	30	9	51						

Leyenda:

M: Maistral

S: Seminario

GA: P. de Aula

GL: P. Laboratorio

GO: P. Ordenador

GCL: P. Clínicas

TA: Taller

TI: Taller Ind.

GCA: P. de Campo

SISTEMAS DE EVALUACIÓN

- Sistema de evaluación continua
- Sistema de evaluación final

HERRAMIENTAS Y PORCENTAJES DE CALIFICACIÓN

- Prueba escrita a desarrollar 65%
- Trabajos individuales 25%
- Trabajos en equipo (resolución de problemas, diseño de proyectos) 10%

CONVOCATORIA ORDINARIA: ORIENTACIONES Y RENUNCIA

CONVOCATORIA ORDINARIA

EVALUACIÓN CONTINUA

La nota final se calculará teniendo en cuenta los siguientes apartados:

1. Examen escrito: constará de cuestiones teóricas o teórico-prácticas y resolución de ejercicios. Comprenderá el 65% de la nota. Nota mínima: 4
2. Trabajo individual: englobará la entrega de ejercicios y realización de cuestionarios a lo largo de todo el curso. Comprenderá el 25% de la nota. Nota mínima: 4
3. Trabajos en equipo: englobará la entrega y exposición de trabajos y/o ejercicios realizados en grupo. Comprenderá el 10% de la nota. Nota mínima: 4

En todo caso el alumnado tendrá derecho a ser evaluado mediante el sistema de evaluación final, independientemente de que haya participado o no en el sistema de evaluación continua. Para ello, el alumnado deberá presentar por escrito al profesorado responsable de la asignatura la renuncia a la evaluación continua, para lo que dispondrán de un plazo de 9 semanas.

En el caso de evaluación continua, el alumnado podrá renunciar a la convocatoria en un plazo que, como mínimo, será hasta un mes antes de la fecha de finalización del período docente de la asignatura correspondiente. Esta renuncia deberá presentarse por escrito ante el profesorado responsable de la asignatura.

EVALUACIÓN FINAL

Examen escrito que constará de cuestiones relacionadas con la teoría y una parte práctica de resolución de ejercicios. Comprenderá el 100% de la nota. Nota mínima: 5

Cuando se trate de evaluación final, la no presentación a la prueba fijada en la fecha oficial de exámenes supondrá la renuncia automática a la convocatoria correspondiente.

CONVOCATORIA EXTRAORDINARIA: ORIENTACIONES Y RENUNCIA

CONVOCATORIA EXTRAORDINARIA

La evaluación será el resultado del examen escrito que constará de cuestiones relacionadas con la teoría y una parte práctica de resolución de ejercicios. Comprenderá el 100% de la nota. Nota mínima: 5

Cuando se trate de evaluación final, la no presentación a la prueba fijada en la fecha oficial de exámenes supondrá la renuncia automática a la convocatoria correspondiente.

MATERIALES DE USO OBLIGATORIO

BIBLIOGRAFIA

Bibliografía básica

HESSE, M.; MEYER, V; ZEEH, B. Métodos espectroscópicos en Química Orgánica, 2ª ed. revisada, Síntesis, Madrid, 2005.

PRETSCH, E.; BÜHLMANN, P.; AFFOLTER, C.; HERRERA, A.; MARTÍNEZ, R. Determinación estructural de compuestos orgánicos. Tablas, Masson, Barcelona, 2005

Bibliografía de profundización

WILLIAMS, D. W.; FLEMING, I. Spectroscopic Methods in Organic Chemistry, 6ª ed., McGraw-Hill, Londres, 2007.
FIELD, L.D.; STERNHELL, S.; KALMAN, J. R., "Organic Structures from Spectra", 3ª Edición. Wiley, New York, 2002.
SILVERSTEIN, R. M.; WEBSTER, F.X.; KIEMLE, D. Spectrometric identification of organic compounds, 7ª ed., Wiley & Sons, Nueva York, 2005
P. Young, Practical Spectroscopy: The Rapid Interpretation of Spectra Data, 1st Edition, Brooks/Cole, 2000.

Revistas

The Journal of Chemical Education: <http://jchemed.chem.wisc.edu/>
Journal of Magnetic Resonance <http://www.sciencedirect.com/science/journal/10907807>
The Journal of Organic Chemistry: <http://pubs.acs.org/journal/jocea>
Organic Letters: <http://pubs.acs.org/journal/orlef7>
European Journal of Organic Chemistry: <http://www3.interscience.wiley.com/journal/27380/home>

Direcciones de internet de interés

<http://www.chem.ucla.edu/~webspectra/index.html>
<http://www.dq.fct.unl.pt/qoa/jas/ir.html>
<http://www.cem.msu.edu/~reusch/VirtualText/Spectrpy/spectro.htm>
<http://www.cis.rit.edu/htbooks/nmr/inside.htm>
<http://www.ch.ic.ac.uk/local/organic/nmr.html>
<http://www.intermnet.ua.es/inteRMNet/>
<http://www.univ-lille1.fr/lcom/RMN2D>
http://www.nd.edu/~smithgrp/structure/workbook.html/index1.htm#resum2D_us/index_us.htm
http://www.uam.es/departamentos/ciencias/qorg/docencia_red/qo/l21/rmn.html
http://www.nmrdb.org/new_predictor/index.shtml?v=HEAD

OBSERVACIONES

GUÍA DOCENTE

2017/18

Centro

310 - Facultad de Ciencia y Tecnología

Ciclo

Indiferente

Plan

GQUIMI30 - Grado en Química

Curso

4º curso

ASIGNATURA

26699 - Interfases y Coloides

Créditos ECTS : 6

DESCRIPCIÓN Y CONTEXTUALIZACIÓN DE LA ASIGNATURA

En la asignatura se estudian los sistemas dominados por efectos interfaciales desde un punto de vista químico-físico aplicado, estudiando las propiedades mecánicas, termodinámicas y microscópicas de las interfases. Se estudian las interfases siguientes: gas-líquido, líquido-líquido, gas-sólido y sólido-líquido, evaluándose la importancia de cada uno de ellas en los sistemas químicos. Así, se abordarán cuestiones de importancia práctica como la detergencia, la formación de espumas, aerosoles, los tipos de sistemas coloidales y sus mecanismos de formación y estabilidad con el fin de determinar su aplicabilidad en campos como la alimentación, la cosmética, la industria del petróleo, etc. Finalmente, se muestran los tipos y características principales de nanoestructuras y nanomateriales. Los contenidos teóricos se complementan con prácticas sencillas de laboratorio. Se requieren conocimientos fundamentales de Química Física.

COMPETENCIAS / RESULTADOS DE APRENDIZAJE DE LA ASIGNATURA

COMPETENCIAS ESPECÍFICAS

- Ser capaz de aplicar las herramientas de la química-física sobre los sistemas dominados por efectos interfaciales.
- Estar capacitado para distinguir entre los distintos tipos de interfases para poder evaluar su importancia sobre los sistemas químicos.
- Reconocer los distintos tipos de sistemas coloidales y sus mecanismos de formación y estabilidad para así poder determinar su aplicabilidad industrial.
- Ser capaz de describir la estructura y propiedades de las superficies sólidas, así como las características de moléculas adsorbidas sobre ellas con el fin de reconocer sus aplicaciones tecnológicas.
- Conocer los principales tipos y características de nanoestructuras y nanomateriales para evaluar su impacto y proyección en el avance científico tecnológico.

COMPETENCIAS TRANSVERSALES

- Poder explicar de forma oral y escrita de manera comprensible, fenómenos y procesos relacionados con la Química de Superficies.
- Emplear la información y conocimientos para capacitarse en nuevos campos existentes o emergentes relacionados con la Química.
- Interpretar y discutir los resultados relevantes derivados de la actividad experimental y plasmar las conclusiones en forma de informes científico-técnicos y presentaciones orales.

Competencias generales de acuerdo con la ANECA: M03CM02, M03CM09, M03CM11, M03CM12

CONTENIDOS TEORICO-PRACTICOS

Superficies e interfases. Tensión superficial
Adsorción superficial en líquidos. Isoterma de Gibbs y películas superficiales en líquidos.
Sistemas coloidales: estabilización. Emulsiones, espumas y aerosoles.
Coloides asociados: micelas, microemulsiones y membranas.
Superficies sólidas. Técnicas experimentales.
Adsorción sobre sólidos. Quimisorción y fisisorción.
Nanoestructura y nanomateriales.

Se realizarán dos prácticas de laboratorio.

METODOLOGÍA

Se basará en clases magistrales, acompañadas de practicas de aula en las que se discutirán de forma conjunta las cuestiones o ejercicios propuestos. Se propondrán tareas, relacionadas con la ciencia de los coloides y superficies, en las que se pretende ampliar aspectos no tratados en las clases magistrales; estas tareas se podrán realizar de forma individual o conjunta. Igualmente, se abordarán los aspectos prácticos de esta materia en el laboratorio, de forma que además del manejo del instrumental se exigirá la elaboración de informes detallados en los que deberán abordarse tanto los aspectos teóricos como la interpretación y tratamiento de los resultados obtenidos.

TIPOS DE DOCENCIA

Tipo de Docencia	M	S	GA	GL	GO	GCL	TA	TI	GCA
Horas de Docencia Presencial	33	6	15	6					
Horas de Actividad No Presencial del Alumno	49,5	9	22,5	9					

Leyenda:

M: Maestral

S: Seminario

GA: P. de Aula

GL: P. Laboratorio

GO: P. Ordenador

GCL: P. Clínicas

TA: Taller

TI: Taller Ind.

GCA: P. de Campo

SISTEMAS DE EVALUACIÓN

- Sistema de evaluación continua
- Sistema de evaluación final

HERRAMIENTAS Y PORCENTAJES DE CALIFICACIÓN

- Prueba escrita a desarrollar 60%
- Prueba tipo test 10%
- Realización de prácticas (ejercicios, casos o problemas) 10%
- Trabajos en equipo (resolución de problemas, diseño de proyectos) 10%
- Exposición de trabajos, lecturas... 10%

CONVOCATORIA ORDINARIA: ORIENTACIONES Y RENUNCIA

La realización de las prácticas tendrá un carácter obligatorio.

Será necesario alcanzar una nota mínima de tres punto sobre diez en cada uno de los tipos de actividades de evaluación arriba indicados para poder acceder al promediado y superar la asignatura.

De acuerdo con Normativa reguladora de la Evaluación del alumnado en las titulaciones oficiales de Grado, las pruebas de evaluación deberán conservarse por el departamento como mínimo hasta la finalización del curso siguiente. Así mismo, el alumnado podrá renunciar a la convocatoria en un plazo de un mes antes de la fecha de finalización del período docente de la asignatura y en este caso obtendrá la calificación de no presentado.

Además, el alumno podrá ser evaluado mediante el sistema de evaluación final. Para ello, deberá presentar por escrito al profesorado responsable de la asignatura la renuncia a la evaluación continua, para lo que dispondrá de un plazo de 9 semanas a contar desde el comienzo del cuatrimestre de acuerdo con el calendario académico de la Facultad. Dicha prueba de evaluación final constará de actividades de evaluación equiparables a las empleadas en la convocatoria continua.

CONVOCATORIA EXTRAORDINARIA: ORIENTACIONES Y RENUNCIA

De acuerdo con Normativa reguladora de la Evaluación del alumnado en las titulaciones oficiales de Grado, la evaluación en la convocatoria extraordinaria se realizará exclusivamente a través del sistema de evaluación final. Se conservarán los resultados positivos obtenidos por el alumnado durante el curso, en el caso de haber obtenido resultados negativos mediante la evaluación continua, dichos resultados no se mantendrán para la convocatoria extraordinaria, en la que el alumno podrá obtener el 100% de la calificación. Dicha prueba de evaluación extraordinaria constará de actividades de evaluación equiparables a las empleadas en la convocatoria ordinaria.

MATERIALES DE USO OBLIGATORIO

En la realización de prácticas: Bata, gafas y cuaderno de laboratorio

BIBLIOGRAFIA

Bibliografía básica

P. Atkins, J. de Paula, Química Física, 8ª ed., Panamericana, 2008

Ira N. Levine, Fisicoquímica, 5ª ed., McGraw Hill, 2004

Geoffrey Barnes y Ian Gentle, Interfacial Science: An Introduction, 2th ed. Oxford Univ. Press, 2011.

John C. Berg, Interfaces & Colloids, World Scientific, 2010

Robert J. Hunter, Introduction to Modern Colloid Science, Oxford Science Publications, 1993

Bibliografía de profundización

K. S. Birdi, Surface and Colloid Chemistry: Principles and Applications, CRC Press, 2010.

R. M. Pashley, M. E. Karaman , Applied Colloid and Surface Chemistry, Wiley,2004.

Duncan J. Shaw, Introduction to Colloid and Surface Chemistry, 4th ed., Butterworth-Heinemann, 1992

Drew Myers, Surfaces, interfaces and colloids, Principles and Applications, Wiley, 1999

Arthur W. Adamson y Alice P. Gast, Physical chemistry of Surfaces, 6th ed., Wiley-Interscience, 1997

Revistas

Journal of Chemical Education
Journal of Colloid and Interface Science
Advanced in Colloid and Interface Science
Langmuir

Direcciones de internet de interés

http://www.elsevier.com/wps/find/journaldescription.cws_home/622861/description#description

OBSERVACIONES

GUÍA DOCENTE
2017/18

Centro 310 - Facultad de Ciencia y Tecnología

Plan GQUIMI30 - Grado en Química

Ciclo Indiferente

Curso 4º curso

ASIGNATURA

26131 - Proyectos en Química Industrial

Créditos ECTS : 6

DESCRIPCIÓN Y CONTEXTUALIZACIÓN DE LA ASIGNATURA

Los Licenciados en Química (y los Graduados en Química) tienen la capacidad de firmar proyectos de instalaciones industriales de carácter químico.

La asignatura de Proyectos en Química Industrial, conjuntamente con la de Ingeniería Química que se imparte en el 3er curso, tiene como objetivo dotar al estudiante de las herramientas necesarias para desarrollar proyectos de ingeniería incluyendo la propuesta fundamentada de nuevos procesos, el dimensionado y diseño de las operaciones necesarias para transformar las materias primas en productos de valor añadido.

COMPETENCIAS / RESULTADOS DE APRENDIZAJE DE LA ASIGNATURA

COMPETENCIAS
CM07. Capacidad de aplicar los principios básicos de la química a las operaciones químicas industriales y a la realización de proyectos de instalaciones químicas.
CM10 Habilidad de búsqueda y selección de información en el ámbito de la Química y otros campos científicos haciendo uso de la bibliografía y las tecnologías de información y comunicación

DESCRIPCION
El sector químico industrial Evolución y tendencias actuales. Principales sectores de la industria química. Estructura, gestión y dirección de proyectos. Diagramas de proceso. Aspectos económicos de un proyecto. Seguridad en las plantas químicas. Riesgos en la industria química. Evaluación de riesgos en la industria química. Gestión de residuos.

OBJETIVOS
Se proporcionan los conceptos y herramientas necesarias para desenvolverse en el sector químico industrial. Se explican la estructura y contenidos de un proyecto para una instalación química a escala industrial, y los principios de gestión y desarrollo del mismo. Finalmente, se describen los requisitos de seguridad que deben cumplir las instalaciones industriales.

CONTENIDOS TEORICO-PRACTICOS

BLOQUE I Industria química
1.- Industria química. Evolución y tendencias actuales. Principales sectores de la industria química.
2.- Materias primas. La energía en la industria química.
3.- Ejemplos de instalaciones de la industria química. Proceso Solvay. Ácido sulfúrico. Petróleo. Petroquímica.

BLOQUE II Proyectos de instalaciones químicas.
4.- Concepto y definiciones de proyecto. Las fases de un proyecto. Dirección y organización de proyectos.
5.-Gestión de proyectos. Planificación y programación de proyectos.
6.- Documentos del proyecto. Memoria del proyecto. Planos. Pliego de condiciones. El estudio de seguridad. Estudio económico. Estudio de impacto ambiental.
7.- Diagramas de flujo de un proceso. Presentación de los diagramas de flujo. Información incluida en los diagramas de flujo.
8.- Estudio económico. Introducción a la estimación económica: Capital total, Inmovilizado y Circulante Tipos de estimaciones. Costes de fabricación: Directos, Fijos y Gastos generales.Estimación de los costes de fabricación. Amortización del capital. Métodos de cálculo de la amortización

BLOQUE III Seguridad en las plantas químicas.

9.- Riesgos en la industria química. Análisis de riesgos. Técnicas de identificación de riesgos. Métodos comparativos. Índices de riesgo. Métodos Métodos generalizados.

BLOQUE IV Gestión de residuos
10.- Tratamiento de efluentes gaseosos para el control de la emisión de partículas y gases contaminantes.
11.- Tratamientos para la depuración de aguas residuales industriales. Eliminación de sólidos suspendidos y contaminantes disueltos. Gestión de residuos sólidos.

METODOLOGÍA

La metodología de esta asignatura se divide en actividades presenciales y no presenciales

Actividades presenciales

- Clases teóricas (M): consistirán en lecciones magistrales en las que se expondrá el temario de la asignatura. Se utilizarán materiales multimedia que estarán a disposición de los alumnos en eGela.
- Clases prácticas de resolución de problemas (GA): consistirán en la resolución de problemas relacionados con casos concretos de los temas teóricos vistos en clase.

Actividades no presenciales

- Entrega de problemas relacionados con casos concretos de los temas teóricos vistos en clase.
- Realización de trabajos en grupo y posterior presentación de los trabajos

TIPOS DE DOCENCIA

Tipo de Docencia	M	S	GA	GL	GO	GCL	TA	TI	GCA
Horas de Docencia Presencial	45		15						
Horas de Actividad No Presencial del Alumno	60		30						

Leyenda: M: Maestría S: Seminario GA: P. de Aula GL: P. Laboratorio GO: P. Ordenador
GCL: P. Clínicas TA: Taller TI: Taller Ind. GCA: P. de Campo

SISTEMAS DE EVALUACIÓN

- Sistema de evaluación continua
- Sistema de evaluación final

HERRAMIENTAS Y PORCENTAJES DE CALIFICACIÓN

- Prueba escrita a desarrollar 60%
- Realización de prácticas (ejercicios, casos o problemas) 10%
- Trabajos en equipo (resolución de problemas, diseño de proyectos) 20%
- Exposición de trabajos, lecturas... 10%

CONVOCATORIA ORDINARIA: ORIENTACIONES Y RENUNCIA

Los porcentajes indicados en el apartado anterior son valores medios. A continuación se indican los intervalos de aplicación.

EVALUACIÓN CONTINUA

Pruebas de evaluación escritas: 60%

Se realizará una prueba escrita al final del parcial que evaluará la asimilación de los conceptos de la asignatura y la capacidad de aplicación a la resolución de ejercicios, problemas o casos prácticos. El examen/prueba tendrá una parte teórica y otra de problemas (nota mínima 4)

Realización de trabajos individuales y/o grupo: 40%

Se consideran las siguientes actividades:

- Resolución de problemas relacionados con casos concretos de los temas teóricos vistos en clase (25% de los trabajos)
- Realización de trabajos en grupo (50% de los trabajos)
- Presentaciones orales de los trabajos (25% de los trabajos)

Las alumnas y alumnos que deseen cambiar de la evaluación continua a una evaluación final lo deberán solicitar al profesor de la asignatura mediante un escrito antes de la novena semana del curso.

EVALUACIÓN FINAL

- Examen 100%. Constará de una prueba teórica y la resolución de ejercicios/problemas

CONVOCATORIA EXTRAORDINARIA: ORIENTACIONES Y RENUNCIA

- Examen. Constará de una prueba teórica y la resolución de ejercicios/problemas.

Las alumnas y alumnos que han seguido la EVALUACIÓN CONTINUA:

Examen: 60% (nota mínima 4)

Trabajos: 40%

Las alumnas y alumnos que han hecho la EVALUACIÓN FINAL:
Examen: %100

MATERIALES DE USO OBLIGATORIO

Material que se disponga en la plataforma virtual egela

BIBLIOGRAFIA

Bibliografía básica

- I.- Vian Ortuño A., “Introducción a la Química Industrial” Ed. Reverté
- II.- Gómez-Senent, E., Chiner, M., Capuz, S., "Dirección y gestión de proyectos". Ed. Universidad Politécnica de Valencia, Valencia (1994).
Gómez-Senent, E., El proyecto, diseño en ingeniería". Ed. Universidad Politécnica de Valencia, Valencia (1997).
- III.- Santamaría Ramiro, J.M. y Braña Aísa P.A. “Análisis y reducción de riesgos en la industria química”;, Ed. MAPFRE. Madrid (1994).

Bibliografía de profundización

- Turton, R., Bailie, R.C., Whiting, W.B., Shaeiwitz, J.A., Analysis, Synthesis, and Design of Chemical Processes, 2nd ed."Prentice Hall PTR (2003).
- Peters, M.S., Timmerhaus, K.D., West, R.D., "Plant Design and Economics for Chemical Engineers" 5ª ed., McGraw-Hill, Nueva York (2002).

Revistas

Direcciones de internet de interés

OBSERVACIONES

Es recomendable tener aprobada la asignatura Ingeniería Química que se imparte en el 3er curso

GUÍA DOCENTE

2017/18

Centro

310 - Facultad de Ciencia y Tecnología

Ciclo

Indiferente

Plan

GQUIMI30 - Grado en Química

Curso

4º curso

ASIGNATURA

26697 - Química Analítica Forense y Medioambiental

Créditos ECTS : 6

DESCRIPCIÓN Y CONTEXTUALIZACIÓN DE LA ASIGNATURA

Esta asignatura profundiza en aspectos fundamentales del proceso analítico que resultan comunes en el análisis químico medioambiental y en el análisis forense. Por una parte se describen las técnicas de análisis in situ y las correspondientes al tratamiento de muestra (conservación, protección y trazabilidad). A partir de aquí, se desarrollan las técnicas instrumentales más comunes en ambos ámbitos, fundamentalmente el acoplamiento entre técnicas de separación cromatográficas y sistemas instrumentales avanzados (espectrometría de masas). A continuación se detallan los aspectos formales y legales de ambos ámbitos y se describirán las aplicaciones más destacadas siguiendo un estudio de casos. Se incluyen algunas prácticas de laboratorio para incidir en los aspectos metodológicos descritos

COMPETENCIAS / RESULTADOS DE APRENDIZAJE DE LA ASIGNATURA

Específicas:

CM05: Conocer los requisitos legales y las metodologías analíticas más avanzadas para desarrollar métodos de análisis competentes en el análisis químico ambiental y en el forense.

Transversales:

CM09: Interpretar y discutir los resultados relevantes derivados de la actividad experimental y plasmar las conclusiones en formas de informes científico-técnicos y presentaciones orales.

CM10: Reconocer las pautas de funcionamiento en un equipo de trabajo para abordar proyectos innovadores y en entornos multidisciplinares.

CONTENIDOS TEORICO-PRACTICOS

Contenidos teóricos:

1. Introducción al análisis medioambiental y forense

BLOQUE I. Química analítica medioambiental

2. Atmósfera: gases

3. Atmósfera: materia particulada

4. Agua: componentes mayoritarios

5. Agua: componentes minoritarios/traza

6. Suelo, sedimento y biota

BLOQUE II. Química analítica forense

7. Toxicología forense

8. Análisis de evidencias: residuos

9. Otras evidencias: fibras textiles, pinturas, vidrio, análisis de documentos, explosivos.

Contenidos prácticos:

Se realizarán tres prácticas:

1. Determinación de melamina en leche en polvo

2. Determinación de la demanda química de oxígeno (DQO) en aguas residuales

3. Ha ocurrido un crimen: determinación de piretroides en suelo/análisis de evidencias en química analítica forense

METODOLOGÍA

La evaluación será mixta, y como tal, se llevarán a cabo metodologías activas para la aplicación de los conceptos teóricos explicados en el aula. Estas metodologías activas se desarrollarán tanto en las sesiones de las prácticas de aula así como en los seminarios. Así, la metodología/recursos que se utilizarán para el desarrollo de los casos prácticos consistirán en:

* Casos prácticos a modo de pequeños proyectos: ejercicios dirigidos para resolverlos en grupo (realización de tareas mediante el método de grupo de expertos) y exposición clara de las soluciones en una memoria final.

* Ejercicios dirigidos que ayuden a afianzar los conceptos teóricos.

* Ejercicios test para auto-evaluación y seguimiento de la asignatura

* Demostraciones de análisis in-situ para discutir algunos conceptos teóricos explicados en el aula.

TIPOS DE DOCENCIA

Tipo de Docencia	M	S	GA	GL	GO	GCL	TA	TI	GCA
Horas de Docencia Presencial	30	6	4	20					
Horas de Actividad No Presencial del Alumno	45	9	6	30					

Leyenda:

M: Magistral

S: Seminario

GA: P. de Aula

GL: P. Laboratorio

GO: P. Ordenador

GCL: P. Clínicas

TA: Taller

TI: Taller Ind.

GCA: P. de Campo

SISTEMAS DE EVALUACIÓN

- Sistema de evaluación continua
- Sistema de evaluación final

HERRAMIENTAS Y PORCENTAJES DE CALIFICACIÓN

- Prueba escrita a desarrollar 40%
- Realización de prácticas (ejercicios, casos o problemas) 25%
- Trabajos en equipo (resolución de problemas, diseño de proyectos) 35%

CONVOCATORIA ORDINARIA: ORIENTACIONES Y RENUNCIA

CRITERIOS DE EVALUACIÓN:

- * Examen (40%): examen que engloba los conocimientos mínimos de los conceptos trabajados mediante los proyectos así como todos los conceptos explicados en las clases magistrales.
- * Ejercicios y trabajos realizados en los seminarios y en las prácticas de aula (35%)
- * Prácticas y examen de conocimientos mínimos de los aspectos prácticos (25%)
- * Es necesario alcanzar una nota mínima de 4 en cada uno de los apartados para superar la asignatura.

El estudiante podrá renunciar a la evaluación mediante esta modalidad antes de la semana 9 del curso académico 2017/2018. En este último caso, la evaluación consistirá en un examen final (100% examen, incluyendo prácticas). La no renuncia y no asistencia al examen supondrá directamente no superar la asignatura en convocatoria ordinaria.

CONVOCATORIA EXTRAORDINARIA: ORIENTACIONES Y RENUNCIA

La convocatoria extraordinaria se regirá según la Normativa de gestión para las enseñanzas de grado y de primer y segundo ciclo para el curso 2017/18. Evaluación final: una prueba única (100% examen incluyendo prácticas).

MATERIALES DE USO OBLIGATORIO

Bata, gafas y cuaderno de laboratorio

BIBLIOGRAFIA

Bibliografía básica

R. Reeve. Introduction to Environmental Analysis. Analytical Techniques in the Sciences. John Wiley & Sons Ltd, 2002
L.H. Keith. Environmental sampling and analysis. Lewis Publ. 1991
FW Fifield, PJ Haines, Environmental analytical chemistry, Blackwell Publ. 2000
M. Radojevic, Practical environmental analysis, RSC, 1999
J.I. Khan, T.J. Kennedy, D.R. Christian Jr. Basic Principles of Forensic Chemistry. Humana Press. Springer Verlag, 2012
J. Siegel. Forensic Science: the basics. Taylor & Francis. 2007
S. Bell. Forensic Chemistry. Prentice Hall. 2006

Bibliografía de profundización

Zhang. Fundamentals of environmental sampling and analysis. Wiley Interscience. New Jersey, USA, 2007
X. Domenèneh, J. Peral. Química Ambiental de sistemas terrestres. Editorial Reverte, 2006
W. Stumm, J.J. Morgan. Aquatic Chemistry. Wiley Interscience, 1996
J. Siegel, G. Knupfer, P. Saukko (eds) Encyclopedia of Forensic Sciences, Vol1-3, Elsevier, Amsterdam 2000
J.R. Almirall, J.D. Winefordner, Forensic Chemistry, John Wiley& Sons, 2009

Revistas

Direcciones de internet de interés

EPA www.epa.org
OSHA/NIOSH www.cdc.gov/niosh
ASTM(American Society for Testing and Materials) www.astm.org
USGS (U.S. Geological Survey) <http://pubs.usgs.gov/turi>

AOAC (Association of Official Agricultural Chemists) www.aoac.org

OBSERVACIONES

GUÍA DOCENTE

2017/18

Centro

310 - Facultad de Ciencia y Tecnología

Ciclo

Indiferente

Plan

GQUIMI30 - Grado en Química

Curso

4º curso

ASIGNATURA

26701 - Química de Polímeros

Créditos ECTS : 6

DESCRIPCIÓN Y CONTEXTUALIZACIÓN DE LA ASIGNATURA

El objetivo de la asignatura es el de introducirse en el campo de la Química de los Polímeros, particularmente en la de de los polímeros sintéticos, que hoy en día dominan el mundo de los materiales sintéticos y son, pues, fundamentales en la formación integral del químico moderno. Se hará especial especial énfasis en la comprensión de la estructura de los polímeros y las especiales propiedades que de ella se derivan. Se analizarán los principales métodos de síntesis que permiten obtenerlos, así como sus cinéticas y las características moleculares que genera cada método. Seguidamente, se abordará su comportamiento en disolución lo que permitirá describir las técnicas de caracterización de pesos moleculares, de gran importancia desde el punto de vista de su aplicación. El estudio de sus estados de agregación: amorfo, cristalino y elástico, su morfología, propiedades y transiciones térmicas, completará la visión general de las características de estos materiales. Finalmente se describirán los principales métodos de transformación industrial y las aplicaciones prácticas más relevantes de estos materiales. Igualmente, se han incluido una serie de prácticas de laboratorio que permitirán realizar operaciones sencillas de caracterización que facilitarán la comprensión de algunos conceptos fundamentales y características particulares de los polímeros.

Para una compresión adecuada de la asignatura se necesita tener una formación previa en las herramientas básicas de la química física (particularmente, cinética y termodinámica) y conocer los rudimentos de la química orgánica.

COMPETENCIAS / RESULTADOS DE APRENDIZAJE DE LA ASIGNATURA

Competencias específicas

- Conocer eficazmente las características de las diferentes síntesis de polímeros y sus cinéticas, así como los diferentes métodos de caracterización de los pesos moleculares, de manera que pueda seleccionar el método más adecuado de síntesis y caracterización de una muestra concreta.
- Reconocer claramente entre los distintos estados de agregación en los que pueden encontrarse los polímeros, así como sus características y transiciones térmicas para evaluar las ventajas o desventajas de su empleo frente a otros materiales.
- Capacidad para comprender y utilizar los métodos experimentales de análisis y caracterización de las propiedades más representativas de las sustancias macromoleculares, así como para interpretar los resultados que de ellos se derivan en términos de la relación estructura/propiedades.
- Conocer los procesos de transformación industrial básicos de los polímeros y sus aplicaciones para poder evaluar su empleo en casos concretos.
- Reconocer, sin dudas, la terminología propia del campo de los materiales poliméricos de forma que pueda consultar sin dificultad la documentación específica de estos materiales.

Competencias transversales

- Poder explicar de forma oral y escrita de manera comprensible, fenómenos y procesos relacionados con la Química y materias afines, en euskara y/o castellano y en inglés.
- Emplear la información y conocimientos para capacitarse en nuevos campos existentes o emergentes relacionados con la Química.

Competencias generales de acuerdo con la ANECA: M03CM03, M03CM09, M03CM11, M03CM12

CONTENIDOS TEORICO-PRACTICOS

- Estructura y características generales de los polímeros
- Métodos de síntesis: adición, policondensación y copolimerización.
- Disoluciones de polímeros y técnicas de caracterización
- Estados de agregación, morfología y transiciones térmicas en polímeros.
- Tecnología y aplicaciones de los polímeros.

Se realizarán tres prácticas de laboratorio, relacionadas con la síntesis y la caracterización del comportamiento térmico de los polímeros.

METODOLOGÍA

Se basará en clases magistrales, acompañadas de prácticas de aula en las que se discutirán de forma conjunta las cuestiones y ejercicios propuestos. Se propondrán tareas, relacionados con la ciencia de los polímeros, en los que se pretende ampliar aspectos no tratados en las clases magistrales; estas tareas se podrán realizar de forma individual o grupal. Igualmente, se abordarán los aspectos prácticos de esta materia en el laboratorio, de forma que además del manejo del instrumental se exigirá la elaboración de informes detallados en los que deberán abordarse tanto los aspectos teóricos como la interpretación y tratamiento de los resultados obtenidos.

TIPOS DE DOCENCIA

Tipo de Docencia	M	S	GA	GL	GO	GCL	TA	TI	GCA
Horas de Docencia Presencial	30	6	16	8					
Horas de Actividad No Presencial del Alumno	45	9	24	12					

Leyenda:

M: Maestría

S: Seminario

GA: P. de Aula

GL: P. Laboratorio

GO: P. Ordenador

GCL: P. Clínicas

TA: Taller

TI: Taller Ind.

GCA: P. de Campo

SISTEMAS DE EVALUACIÓN

- Sistema de evaluación continua
- Sistema de evaluación final

HERRAMIENTAS Y PORCENTAJES DE CALIFICACIÓN

- Prueba escrita a desarrollar 60%
- Prueba tipo test 10%
- Realización de prácticas (ejercicios, casos o problemas) 10%
- Trabajos en equipo (resolución de problemas, diseño de proyectos) 10%
- Exposición de trabajos, lecturas... 10%

CONVOCATORIA ORDINARIA: ORIENTACIONES Y RENUNCIA

La realización de las prácticas tendrá un carácter obligatorio.

Será necesario alcanzar una nota mínima de tres punto sobre diez en cada uno de los tipos de actividades de evaluación arriba indicados para poder acceder al promediado y superar la asignatura.

De acuerdo con Normativa reguladora de la Evaluación del alumnado en las titulaciones oficiales de Grado, las pruebas de evaluación deberán conservarse por el departamento como mínimo hasta la finalización del curso siguiente. Así mismo, el alumnado podrá renunciar a la convocatoria en un plazo de un mes antes de la fecha de finalización del período docente de la asignatura y en este caso obtendrá la calificación de no presentado.

Además, el alumno podrá ser evaluado mediante el sistema de evaluación final. Para ello, deberá presentar por escrito al profesorado responsable de la asignatura la renuncia a la evaluación continua, para lo que dispondrá de un plazo de 9 semanas a contar desde el comienzo del cuatrimestre de acuerdo con el calendario académico de la Facultad. Dicha prueba de evaluación final constará de actividades de evaluación equiparables a las empleadas en la convocatoria continua.

CONVOCATORIA EXTRAORDINARIA: ORIENTACIONES Y RENUNCIA

De acuerdo con Normativa reguladora de la Evaluación del alumnado en las titulaciones oficiales de Grado, la evaluación en la convocatoria extraordinaria se realizará exclusivamente a través del sistema de evaluación final. Se conservarán los resultados positivos obtenidos por el alumnado durante el curso, en el caso de haber obtenido resultados negativos mediante la evaluación continua, dichos resultados no se mantendrán para la convocatoria extraordinaria, en la que el alumno podrá obtener el 100% de la calificación. Dicha prueba de evaluación extraordinaria constará de actividades de evaluación equiparables a las empleadas en la convocatoria ordinaria.

MATERIALES DE USO OBLIGATORIO

En la realización de prácticas: Bata, gafas y cuaderno de laboratorio

BIBLIOGRAFIA

Bibliografía básica

- J. Areizaga, M. M. Cortázar, J.M. Elorza, J.J. Iruin. “Polímeros”. Editorial Síntesis, Madrid. 2002
- L. Garrido, L. M. Ibarra, C. Marco, Editores. “Ciencia y Tecnología de Materiales Poliméricos, Vol. 1”. Instituto de Ciencia y Tecnología de Polímeros, CSIC. Madrid. 2004
- A. Horta. "Macromoléculas". UNED. Madrid 1982
- H.G. Elias. "An Introduction to Polymer Science". VCH. New York 1997
- I. Katime, C. Cesteros. "Química Física Macromolecular II. Disoluciones y Estado Sólido". UPV. Bilbao. 2002.
- J.M. Cowie. V. Arrighi. "Polymers: Chemistry and Physics of Modern Materials". Third Edition. CRC Press. Boca Raton. 2008
- R. J. Young, P.A. Lovell. "Introduction to Polymers". Third Edition. CRC Press. Boca Raton. 2011

Bibliografía de profundización

- G. Odian. Principles of Polymerization. 4ª ed. Wiley-Interscience. Hoboken (N.J.). 2004.
- D.I. Bower. "An Introduction to Polymer Physics". Cambridge University Press. Cambridge. 2002
- Y. Gnanou, M. Fontanille. Organic and Physical Chemistry of Polymers. Wiley.-Interscience. Hoboken (N.J.). 2008.
- L.H. Sperling. "Introduction to Physical Polymer Science". John Wiley&Sons. New York. 2006.
- H.F. Mark y N.M. Bikales (Ed.). "Encyclopedia of Polymer Science and Engineering". 19 volúmenes. John Wiley&Sons.

New York 1985.

Revistas

- Macromolecules
- Polymer
- Macromolecular Chemistry and Physics
- Journal of Polymer Science A y B
- Journal of Chemical Education
- Plásticos Modernos

Direcciones de internet de interés

- Macrogalería:
<http://pslc.ws/spanish/index.htm>
- Curso Básico intensivo de plásticos (CBIP):
<http://www.jorplast.com.br/cbipep/cbip1ep.html>
- American Chemical Society Short Course in Polymer Chemistry:
<http://www.chem.vt.edu/chem-dept/acs/index.html>.
- Polymer Chemistry Hypertext:
<http://www.polymerchemistryhypertext.com/>.
- PLC:
<http://plc.cwru.edu/tutorial/enhanced/main.htm>
- Plastics Knowledge:
<http://www.plasticsknowledge.com/>.

OBSERVACIONES

GUÍA DOCENTE

2017/18

Centro

310 - Facultad de Ciencia y Tecnología

Ciclo

Indiferente

Plan

GQUIMI30 - Grado en Química

Curso

4º curso

ASIGNATURA

26703 - Química Organometálica

Créditos ECTS : 6

DESCRIPCIÓN Y CONTEXTUALIZACIÓN DE LA ASIGNATURA

En la asignatura de Química Organometálica se aborda el estudio de los compuestos que presentan enlaces metal-carbono. De forma más general, se puede decir que estudia las transformaciones de compuestos orgánicos con la ayuda de metales.

Esta asignatura es optativa para los alumnos de cuarto del grado en Química.

COMPETENCIAS / RESULTADOS DE APRENDIZAJE DE LA ASIGNATURA

Una vez cursada esta asignatura, el alumno:

1. Dominará los conceptos básicos de la Química Organometálica.
2. Conocerá la clasificación, métodos de síntesis, propiedades y reactividad de los compuestos organometálicos.
3. Habrá adquirido los conocimientos fundamentales de la catálisis homogénea.
4. Manejará de forma eficiente la bibliografía e información referente a este área de conocimiento.
5. Será capaz de realizar, exponer y defender trabajos sobre temas concretos de la Química Organometálica.
6. Podrá explicar de forma oral y escrita de manera comprensible, fenómenos y procesos relacionados con la Química y materias afines, en castellano y en inglés.

CONTENIDOS TEORICO-PRACTICOS

Introducción Definición, antecedentes históricos, nomenclatura, regla de los 18 e
Carbonilos metálicos Síntesis, propiedades y reactividad
Complejos con enlaces sigma metal-carbono Organilos, carbenos y carbinos. Síntesis, enlace y estructura, reactividad y aplicaciones.
Complejos con enlaces pi metal-carbono Alqueno, alquino, alilo, ciclopentadienilos, areno complejos. Síntesis, enlace y estructura, reactividad y aplicaciones
Reacciones organometálicas Substitución de ligandos, Adición oxidante, eliminación reductora, reacciones de inserción, reacciones electrofílicas
Catálisis organometálica en síntesis y producción Catálisis homogénea, Aplicaciones en síntesis orgánica.

METODOLOGÍA

En esta asignatura se alternaran las clases magistrales y de resolución de ejercicios y problemas. Además, cada alumno deberá leer, comprender y explicar algún artículo científico actual concerniente a la Química Organometálica. Se expondrán y defenderán trabajos realizados en grupo.

TIPOS DE DOCENCIA

Tipo de Docencia	M	S	GA	GL	GO	GCL	TA	TI	GCA
Horas de Docencia Presencial	30	6	24						
Horas de Actividad No Presencial del Alumno	45	9	36						

Leyenda:

M: Magistral

S: Seminario

GA: P. de Aula

GL: P. Laboratorio

GO: P. Ordenador

GCL: P. Clínicas

TA: Taller

TI: Taller Ind.

GCA: P. de Campo

SISTEMAS DE EVALUACIÓN

- Sistema de evaluación continua
- Sistema de evaluación final

HERRAMIENTAS Y PORCENTAJES DE CALIFICACIÓN

- Prueba escrita a desarrollar 40%
- Realización de prácticas (ejercicios, casos o problemas) 20%
- Trabajos en equipo (resolución de problemas, diseño de proyectos) 20%
- Exposición de trabajos, lecturas... 20%

CONVOCATORIA ORDINARIA: ORIENTACIONES Y RENUNCIA

La nota del examen escrito valdrá el 40 % de la nota final.

La nota derivada de los ejercicios, trabajos y exposiciones realizadas durante el curso valdrá el 60 % de la nota final.

La nota minima requerida en cada uno de los dos apartados es de 4.0.

El alumno que no desee seguir el sistema de evaluación continua deberá comunicarlo al profesor, de forma específica, antes de la semana 9 del curso 2017/2018. En tal caso, la evaluación se realizará en base a un examen final (%100).

No renunciar a la evaluación continua pero no presentarse al examen del 40% da lugar a un suspenso.

CONVOCATORIA EXTRAORDINARIA: ORIENTACIONES Y RENUNCIA

La nota del examen final constituye el 100 % de la nota final.

MATERIALES DE USO OBLIGATORIO

BIBLIOGRAFIA

Bibliografía básica

- 1.Astruc D., Química Organometálica, Editorial Reverté, Barcelona, 2003
- 2.Bochmann, M., Organometallics 1. Complexes with Transition Metal-Carbon s-Bonds, Oxford University Press, Oxford, 1994
- 3.Bochmann, M., Organometallics 2. Complexes with Transition Metal-Carbon p-Bonds, Oxford University Press, Oxford, 1994

Bibliografía de profundización

- 1.Crabtree, R.H. , The Organometallic Chemistry of the Transition Metals, John Wiley & Sons, New York, 1988
- 2.Elschenbroich C., Organometallics, 3ª ed, Wiley-VCH, Weinheim, 2006.
- 3.Hill, A. F., Organotransition Metal Chemistry, The Royal Society of Chemistry, Cambridge, 2002
- 4.Spessard, G. O. y Miessler, G. L., Organometallic Chemistry, Prentice Hall, Upper Saddle River, 1997
- 5.Whyman, R., Applied Organometallic Chemistry and Catalysis, Oxford University Press, Oxford, 2001

Revistas

Organometallics
Inorganic Chemistry
Journal of the American Chemical Society
Angewandte Chemie
Journal of Organometallic Chemistry
Chemistry. A European Journal

Direcciones de internet de interés

<http://www.ilpi.com/organomet/>
<http://chemistry.lsu.edu/stanley/Chem4571-stanley.htm>
<http://chemistry.lsu.edu/stanley/Chem-4571-Notes.htm>

OBSERVACIONES

GUÍA DOCENTE

2017/18

Centro

310 - Facultad de Ciencia y Tecnología

Ciclo

Indiferente

Plan

GQUIMI30 - Grado en Química

Curso

4º curso

ASIGNATURA

26707 - Síntesis Orgánica

Créditos ECTS : 6

DESCRIPCIÓN Y CONTEXTUALIZACIÓN DE LA ASIGNATURA

En esta asignatura se integrarán los conocimientos previos en las materias de Química Orgánica, en particular los relacionados con la Síntesis Química, para añadir, ampliar y profundizar en las ideas, conceptos y estrategias que permiten la preparación de sustancias complejas. Se prestará especial atención a las reacciones que transcurren con control de la estereoselectividad.

Es recomendable haber superado previamente la asignatura "Química Orgánica II".

COMPETENCIAS / RESULTADOS DE APRENDIZAJE DE LA ASIGNATURA

COMPETENCIAS DEL MÓDULO AVANZADO que se trabajan en esta asignatura:

1. CM07. Saber aplicar los conocimientos de análisis estructural y reactividad orgánica a la síntesis de fármacos y moléculas de interés biológico.
2. CM08. Diseñar y planificar experimentos de forma eficiente para la resolución de problemas químicos reales.
3. CM09. Interpretar y discutir los resultados relevantes derivados de la actividad experimental y plasmar las conclusiones en forma de informes científico-técnicos y presentaciones orales.
4. CM11. Poder explicar de forma oral y escrita de manera comprensible, fenómenos y procesos relacionados con la Química y materias afines, en euskara y/o castellano y en inglés.
5. CM18. Conocer las estrategias que permitan diseñar procesos de síntesis de moléculas orgánicas incluyendo la metodología adecuada para la obtención de sustancias enantio-enriquecidas.

CONTENIDOS TEORICO-PRACTICOS

1. EL DISEÑO DE LA SÍNTESIS ORGÁNICA. ANÁLISIS RETROSINTÉTICO. Introducción a la Síntesis orientada al Objetivo. Los fundamentos del análisis retrosintético: Desconexión, sintón, equivalente sintético, transforma, retrón. Estrategias retrosintéticas. Selección de enlaces estratégicos.
2. INTERCONVERSIÓN DE GRUPOS FUNCIONALES. GRUPOS PROTECTORES. Adición de grupos funcionales (activación). Ajustes del nivel de oxidación. Grupos protectores.
3. DESCONEXIONES EN COMPUESTOS MONO Y DIFUNCIONALIZADOS. Tipos de sintones. Polaridad natural. Desconexiones C-X y C-C de un grupo funcional. Desconexiones C-X y C-C de dos grupos funcionales (relaciones 1,1, 1,3 y 1,5). Desconexiones C-C de dos grupos funcionales (relaciones 1,2, 1,4 y 1,6). Inversión de polaridad. Reconexiones. Reordenamientos y fragmentaciones. Desconexiones de enlaces C=C.
4. SÍNTESIS DE COMPUESTOS CÍCLICOS. Reacciones de ciclación. Efecto Thorpe-Ingold. Reglas de Baldwin. Formación de ciclos de 3 miembros: Reacciones a través de carbenos. Formación de ciclos de 4, 5 y 6 miembros: Reacciones pericíclicas y reacciones radicalarias.
5. REACCIONES ESTEREOCONTROLADAS. Creación y pérdida de centros estereogénicos. Reacciones estereoselectivas y estereoespecíficas. Efectos conformacionales y estéricos en la reactividad química. Modelos de Felkin-Ahn y Zimmerman-Traxler. Síntesis asimétrica. Reacciones enantioselectivas catalíticas: Epoxidación, dihidroxilación, reducción de carbonilos con hidruros metálicos e hidrogenación catalítica. Organocatálisis.

METODOLOGÍA

Clases magistrales. El profesor desarrollará la materia explicando todos aquellos aspectos de la misma que faciliten la comprensión y asimilación del material de trabajo a disposición del alumnado (libros de texto, material complementario on-line, incluyendo ejercicios/problemas).

Prácticas de aula. Estarán dirigidas a ilustrar y ejercitar los principios básicos de la asignatura trabajando sobre la base de los ejercicios propuestos por el profesor, donde se plantean problemas reales en el contexto de la preparación de moléculas complejas. Se discutirán las posibles soluciones para determinar la más adecuada. La participación directa y personal del alumnado servirá para evaluar su progreso, lo cual se complementará con la realización de varias pruebas escritas distribuidas regularmente en el tiempo, que se calificarán individualmente. Estas pruebas consistirán en la resolución personal de ejercicios y/o problemas relacionados con cualquier aspecto de la temática cubierta en la asignatura hasta ese momento.

Seminarios. Se emplearán para la discusión de problemas sintéticos, tomados de la bibliografía por su especial interés,

dificultad o novedad e incluirá la presentación por el alumnado del planteamiento y resolución de dichos problemas. Servirá también para medir el grado de asimilación alcanzado a lo largo de la asignatura.

TIPOS DE DOCENCIA

Tipo de Docencia	M	S	GA	GL	GO	GCL	TA	TI	GCA
Horas de Docencia Presencial	30	6	24						
Horas de Actividad No Presencial del Alumno	45	9	36						

Leyenda:

M: Maistral
 S: Seminario
 GA: P. de Aula
 GL: P. Laboratorio
 GO: P. Ordenador
 GCL: P. Clínicas
 TA: Taller
 TI: Taller Ind.
 GCA: P. de Campo

SISTEMAS DE EVALUACIÓN

- Sistema de evaluación continua
- Sistema de evaluación final

HERRAMIENTAS Y PORCENTAJES DE CALIFICACIÓN

- Prueba escrita a desarrollar 40%
- Realización de prácticas (ejercicios, casos o problemas) 45%
- Exposición de trabajos, lecturas... 15%

CONVOCATORIA ORDINARIA: ORIENTACIONES Y RENUNCIA

Pruebas escritas cortas. Resolución de ejercicios y problemas. Porcentaje en la calificación final: 45%.

Discusión y presentación de casos bibliográficos. Se valorará la participación (en general) y la calidad del trabajo personal realizado (preparación previa, acierto en la resolución del problema sintético, grado de comprensión y respuestas a las preguntas y cuestionarios). Porcentaje en la calificación final: 15%.

Examen final. Consistirá en la resolución de ejercicios y/o problemas relacionados con cualquier aspecto de la temática cubierta en la asignatura. Porcentaje en la calificación final: 40%.

Renuncias. El alumnado que desee renunciar a la convocatoria de evaluación de la asignatura (no presentado), deberá indicarlo por escrito al profesorado responsable hasta un mes antes de la fecha de finalización del período docente de la asignatura. Por otra parte, quien desee ser evaluado por medio del sistema de evaluación final deberá renunciar a la opción de evaluación continua mediante escrito presentado al profesorado responsable de la asignatura en un plazo de 9 semanas desde el comienzo del cuatrimestre en el que se imparta la asignatura.

CONVOCATORIA EXTRAORDINARIA: ORIENTACIONES Y RENUNCIA

Examen escrito. Consistirá en la resolución de ejercicios y/o problemas relacionados con cualquier aspecto de la temática cubierta en la asignatura.

MATERIALES DE USO OBLIGATORIO

BIBLIOGRAFIA

Bibliografía básica

Textos básicos (teoría y problemas):

Starkey, L. S. Introduction to Strategies for Organic Synthesis. Wiley: Hoboken N.J., 2012.

Carruthers, W.; Coldham, I. Modern Methods of Organic Synthesis, 4ª ed., Cambridge University Press, 2004.

Problemas adicionales:

Carda, M.; Marco, J. A.; Murga, J.; Falomir, E. Análisis Retrosintético y Síntesis Orgánica. Resolución de ejemplos prácticos. Editorial Universitat Jaume I: Castellón, 2010.

Bibliografía de profundización

Warren, S.; Wyatt, P. Organic Synthesis: The Disconnection Approach; 2ª ed. Wiley: 2011.

Wade, L. G. Organic Chemistry; Pearson Prentice Hall: New Jersey, 2010.

Vollhardt, K. P. C.; Schore, N. E. Química Orgánica: Estructura y Función, 3a Ed.; Omega: Barcelona, 2007.

McMurry, J. Organic Chemistry 7th Ed.; Brooks/Cole: Belmont, 2008.

Clayden, J.; Greeves, N.; Warren, S.; Wothers, P. Organic Chemistry; Oxford University Press: New York, 2001.

Clayden, J.; Greeves, N.; Warren, S.; Wothers, P. Solution manual to accompany Organic Chemistry; Oxford University Press: New York, 2001.

Quiñoá, E.; Riguera, R. Cuestiones y Ejercicios de Química Orgánica; Ed. McGraw Hill: Interamericana de España: Madrid, 1994.

Vollhardt, K. P. C.; Schore N. E. Study Guide and Solutions Manual for Organic Chemistry, 3rd Ed.; W. H. Freeman and Co.: New York, 1999.

Revistas

Advanced Synthesis and Catalysis: [http://onlinelibrary.wiley.com/journal/10.1002/\(ISSN\)1615-4169](http://onlinelibrary.wiley.com/journal/10.1002/(ISSN)1615-4169)
 Angewandte Chemie International Edition: <http://www3.interscience.wiley.com/journal/117943443/tocgroup>
 Chemical Communications: <http://www.rsc.org/publishing/journals/CC/Article.asp?Type=CurrentIssue>
 Chemistry - A European Journal: <http://onlinelibrary.wiley.com/doi/10.1002/chem.v18.30/issuetoc>
 Chemistry & #8211; An Asian Journal: [http://onlinelibrary.wiley.com/journal/10.1002/\(ISSN\)1861-471X/issues](http://onlinelibrary.wiley.com/journal/10.1002/(ISSN)1861-471X/issues)
 European Journal of Organic Chemistry: <http://www3.interscience.wiley.com/journal/27380/home>
 Journal of Chemical Education: <http://jchemed.chem.wisc.edu/>
 Journal of the American Chemical Society: <http://pubs.acs.org/journal/jacsat>
 The Journal of Organic Chemistry: <http://pubs.acs.org/journal/jocea>
 Organic and Biomolecular Chemistry: <http://www.rsc.org/Publishing/Journals/Ob/Index.asp>
 Organic Letters: <http://pubs.acs.org/journal/orlef7>
 Organic Syntheses: <http://www.orgsyn.org/>
 Synthesis: <http://www.thieme-connect.de/ejournals/journal/10.1055/s-00000084>
 Synlett: <http://www.thieme-connect.com/products/ejournals/issue/eFirst/10.1055/s-00000083>
 Tetrahedron: <http://www.sciencedirect.com/science/journal/00404020>
 Tetrahedron Letters: <http://www.sciencedirect.com/science/journal/00404039%20>

Direcciones de internet de interés

<http://cheminf.cmbi.ru.nl/cheminf/ira/>
<http://www.internetchemistry.com/chemistry/retrosynthesis.htm>
<http://old.iupac.org/publications/compendium/index.html>
 QuioRed: Recursos educativos en Química Orgánica: <http://www.ugr.es/~quioRed/>
 Organic Chemistry Portal: <http://www.organic-chemistry.org/>
 Organic Resources Worldwide: <http://www.organicworldwide.net/>

OBSERVACIONES

IRAKASKUNTZA-GIDA

2017/18

Ikastegia

310 - Zientzia eta Teknologia Fakultatea

Zikl.

Zehaztugabea

Plana

GQUIMI30 - Kimikako Gradua

Ikastaroa

4. maila

IRAKASGAIA

26698 - Industria Kimika Analitikoa

ECTS kredituak:

6

IRAKASGAIAREN AZALPENA ETA TESTUINGURUA ZEHAZTEA

Irakasgai honetan analisi industrialeko arloan erabil daitezkeen protokolo eta metodologia analitikoak deskribatzen dira. Alde batetik industrian erabilitako zenbait prozesu analitiko ematen da eta produktu eta prozesuen kontrolerako beharrian analitikoak gailentzen dira. Besteak beste, off-line, at-line, in-line eta on-line izeneko teknika analitikoak deskribatzen dira eta horretarako ohikoak diren metodo instrumental ez-suntsikorrak (UV-Vis-NIR, IR, Raman, XRF, etab.). Halaber, prozesuen kimiometria ere azaltzen da, aldagai askotariko analisisian eta irudien analisisian erabiltzen diren zenbait baliabide barne. Azkenik, erabilera handiko kasuak aztertuko dira, bai prozesu industrialak eta aplikazio nagusiak, hala nola, industria farmazeutikoa, metalen eraldaketa, jakien arloko industria, etab. Irakasgai honetan, datuen tratamendu instrumentalaren lan egiteko praktikak ere barneratzen dira.

GAITASUNAK / IRAKASGAIA IKASTEAREN EMAITZAK

Kimikako graduko modulu aurreratuko hurrengo konpetentziak lantzen dira.
Espezifikoak:
CM06: Prozesu industrialen ezaugarrien ezaugarria eta prozesu eta produktuen kontrola egiteko beharrian analitikoaren ezaugarria.
CM04: Metodo analitikoaren berrespenerako eta errekurtsuen gestio egokia gauzatzeko, laborategi kimiko baten beharrezkoak diren protokolo analitiko eta kalitate estandarrak ezartzea.
CM15: Datu eta informazio kimikoak ebaluatzea, interpretatzea, sintetizatzea eta transmititzea.

Zeharrekoak:
CM08: Arazo kimiko errealean aurrean konponbide eraginkorrak aurkitzeko esperimenduak diseinatu eta planifikatzea
CM09: Esperimenduetatik lortutako emaitzen interpretazio eta ezaugarria eta ondorio nagusiak aurkezpen, edota txosten zientifiko-teknikoetan adieraztea.
CM11: Prozesu kimikoetan gertatzen diren fenomenoak azaltzeko gai izatea, idatziz edota aurkezpenetan, euskeraz, gazteleraz edo ingeleraz.

EDUKI TEORIKO-PRAKTIKOAK

- Sarrera
- Prozesu industrialen ezaugarriak.
- Prozesu eta produktuen kontrola bermatzeko beharrian analitikoak
- Laborategi industrialak
- Prozesuen kontrola.
- Prozesu industrialetan erabiltzen diren metodo analitikoaren deskribapena: off-line, at-line, on-line, in-line.
- Metodo analitiko ez-suntsikorrak. Metodo ez-suntsikorraren ezaugarriak: instrumentuen muntaia eta ezaugarri analitikoak. Metodo espektroskopikoaren aplikazioa: UV-Vis-Nir, IR, XRF, etab.
- Kimiometria aurreratua. Aldagai askotariko analisisa: sailkapena eta erregresioa. Kurben bereizmeneko metodoak.
- Kasu praktikoak: Industria arlo ezberdinetan aplikazioa, hala nola, industria farmazeutikoa, industria metalurgikoa, jakien industrian eta araztegiaren uretan.

METODOLOGIA

M: magistrala
S: mintegiak
GA: gela praktikak
GO: ordenagailu geletan praktikak
GL: laborategiko praktikak. Laborategiko praktiketara etortzea nahitaezkoa da.

IRAKASKUNTZA MOTAK

Eskola mota	M	S	GA	GL	GO	GCL	TA	TI	GCA
Ikasgelako eskola-orduak	30	3		12	15				
Ikaslearen ikasgelaz kanpoko jardueren ord.	45	4,5		18	22,5				

Legenda: M: Magistrala S: Mintegia GA: Gelako p. GL: Laborategiko p. GO: Ordenagailuko p.
GCL: P. klinikoak TA: Tailerra TI: Tailer Ind. GCA: Landa p.

EBALUAZIO-SISTEMAK

- Ebaluazio jarraituaren sistema
- Azken ebaluazioaren sistema

KALIFIKAZIOKO TRESNAK ETA EHUNEKOAK

- Garatu beharreko proba idatzia % 20
- Praktiak (ariketak, kasuak edo buruketak) % 20
- Banakako lanak % 25
- Talde lanak (arazoen ebazpenak, proiektuen diseinuak) % 35

OHIKO DEIALDIA: ORIENTAZIOAK ETA UKO EGITEA

Ebaluazio irizpideak:

1. Azken azterketa: %20
2. Laborategiko lana (%20)
3. Norbanako lanak eta ariketak (%25)
4. Aurkezpenak eta taldeko lanak (%35)

Irakasgaiaren batazbesteko nota minimoa 5.0 izan beharko du ikasleak irakasgaia gainditzeko.

EZOHIKO DEIALDIA: ORIENTAZIOAK ETA UKO EGITEA

Ez-ohiko deialdian jarraituko diren ebaluazio irizpideak ohiko deialdian jarraitu diren berdina izango dira. Ebaluazio irizpideen 2, 3 eta 4 ataletan lortutako nota gordeko da eta ikasleek 1. atalaren frogaz izango dute.

Deialdi hauetara uko egiteko, UPV/EHU-ko arautegian ezarrita dauden irizpideak kontuan hartuta, azken deialdia baino bost egun arinago abisatzearekin nahikoa dute, ez-aurreztertutzat kontsideratzeko.

NAHITAEZ ERABILI BEHARREKO MATERIALAK

Laborategiko koadernoak, Laborategiko bata, Segurtasunerako materiala (betaurrekoak, eskularruak, etab.), espatula eta beirazko errotulakia.

BIBLIOGRAFIA

Oinarrizko bibliografia

- "Process Analytical Chemistry". F.McLennan and B.R.Kowalski. Blackie Academic Professional. New York, 1996.
- "Process Analytical Chemistry : Control, Optimization, Quality, Economy".Karl-Heinz Koch. Springer-Verlag. N.Y., 1999.

Gehiago sakontzeko bibliografia

- K.A. Bakeev (Ed.), Process Analytical Technology, Blackwell Publ. Oxford, UK, 2006.

Aldizkariak

Journal of Process Analytical Chemistry

(<http://www.infoscience.com/JPAC/>)

Industrial & Engineering Chemistry (<http://pubs.acs.org/loi/iechad>)

Applied Spectroscopy Reviews (<http://www.tandf.co.uk/journals/titles/05704928.asp>)

The Open Process Chemistry Journal (<http://www.bentham.org/open/tocpcj/index.htm>)

Interneteko helbide interesgarriak

<http://www.cpac.washington.edu>

<http://www.ifpacnet.org>

<http://www.cpact.com>

http://www.analyticjournal.de/aj_navigation/ak_pat.htm

OHARRAK

GUÍA DOCENTE

2017/18

Centro

310 - Facultad de Ciencia y Tecnología

Ciclo

Indiferente

Plan

GQUIMI30 - Grado en Química

Curso

4º curso

ASIGNATURA

25039 - Norma y Uso de la Lengua Vasca

Créditos ECTS : 6

DESCRIPCIÓN Y CONTEXTUALIZACIÓN DE LA ASIGNATURA

Irakasgaia hau eta "Komunikazioa Euskaraz" irakasgaia erabat independente dira elkarrekiko eta bakar bat ala biak egin ditzake ikasleak.

EAE zuzenduago dago hizkuntz aldaerak oro har jorratzeko. KE zuzenduago dago zientziako hizkera berezituaren hizkuntz aldaera jorratzeko

Laugarren ikasturtean ematen da irakasgai hau

COMPETENCIAS / RESULTADOS DE APRENDIZAJE DE LA ASIGNATURA

1. gaitasuna. Goi mailako tituludunek euskararen erabileran eta garapenean duten eraginaren kontzientzia hartu, eta norberaren komunikazio-rola berraztertu testuinguru horretan (% 10).
2. gaitasuna. Norberaren intuizio eta esperientzia linguistikoak sistematizatu, azaldu eta berrikusi, hizkuntzaren erabilera zuzen eta egokia jomugan (% 80).
3. gaitasuna. Kontsulta-tresnak erabiltzen jakin (bereziki interneten eskuragarri daudenak), askotariko komunikazio-egoeretan sor daitezkeen premiei egokiro erantzuteko mailan (% 10).

CONTENIDOS TEORICO-PRACTICOS

TEORIA-EGITARAUA

1.HIZKUNTZA KOMUNIKAZIO-PROZESUAN:

- 1.1.Hizkuntza-sistema.
- 1.2.Sistemaren erabilera
- 1.3.Alderdi soziolinguistikoa eta psikolinguistikoa
- 1.4.Estandarizaioa

2. TESTUAK KOMUNIKAZIO-PROZESUAN

- 2.1.Testua, komunikazio-unitatea
- 2.2.Komunikazio espezializatuaren bereizgarrien gainetiko berrikuspen bat
- 2.3.Testuen kalitatea (zuzentasuna, egokitasuna) eta berrikuspen-prozesua

3.EUSKARA ESTANDARRA: ESPARRUEN ARABERAKO ESTILO-ARAUAK

- 3.1 Euskaltzaindiaren araugintza
- 3.2. Estandarraren estilo zaindu orokorra
- 3.3. Esparruen araberako estilo-aukerak

4. KONTSULTA-BALIABIDEAK

- 4.1. Gramatikak
- 4.2. Estilo-liburuak
- 4.3. Hiztegiak (lexikografikoak, terminologikoak)
- 4.4. Interneteko baliabideak

PRAKTIKA-EGITARAUA

1. KONTSULTABIDEAK BATUAREN INGURUAN
2. KONTSULTABIDEAK HIZTEGI MAILAN
3. KONTSULTABIDEAK FRASEOLOGIAN
4. HIZKUNTZ GOGOETAK

METODOLOGÍA

Teoria-apunteak eGelan bilduta daude guztiak. Irakasgairako aipatutako eduki teoriko guztiak biltzen dituzte.

Hala ere, apunte horietan bertan teoria-edukien artean txertatuta ariketa batzuk proposatzen dira. Ariketa horiek gelan bertan egingo dira, teoria-azalpen laburrak eman ostean. Teorian ematen diren adibideak baino pasarte luzeagoak

jorratuko direlarik, ariketa hauek zuzen-zuzenean indartuko dute teoria hutsean emango den kontzeptu-sarea. “Ariketa txertatu” horietatik at, ariketa orokorrak egingo dira, asteko gela-orduen barruko denbora jakin batean, hizkuntzan bakarka zein era orkorrean gertatzen diren arazo konketuak ahalik eta gehien bildu ahal izateko. Lehenengo zein bigarren motako ariketetan, ikasgela bertan jorratuko dira ikasleek egindakoaren inguruko hausnarketak.

Zehazki hauek izango dira metodologiako jarduerak:

1. Dokumentazioa (zati ezpresentzialean): dibulbazio mailako eta goi mailako lanak sarean
- 2.Itzulpena (zati ezpresentzialean, eta mintegi gisa irakaslearen bulegoan)
2. Autozuzenketetarako ebaluazio-proposamenak (zati presentzialean)
3. Autozuzenketak (zati presentzialean eta eskoletan)
4. Sormen-lan txikiak: dibulgazio mailako eta goi mailako testuak (zati ezpresentzialean)

TIPOS DE DOCENCIA

Tipo de Docencia	M	S	GA	GL	GO	GCL	TA	TI	GCA
Horas de Docencia Presencial	20		20		20				
Horas de Actividad No Presencial del Alumno	20		35		35				

Leyenda: M: Maistral S: Seminario GA: P. de Aula GL: P. Laboratorio GO: P. Ordenador
GCL: P. Clínicas TA: Taller TI: Taller Ind. GCA: P. de Campo

SISTEMAS DE EVALUACIÓN

- Sistema de evaluación continua
- Sistema de evaluación final

HERRAMIENTAS Y PORCENTAJES DE CALIFICACIÓN

- Prueba tipo test 40%
- Defensa oral 10%
- Portfolio 50%

CONVOCATORIA ORDINARIA: ORIENTACIONES Y RENUNCIA

Irakasgaiaren ebaluazioa jarraitua izango da. Ebaluazio jarraituak eskatzen du baluazio-saio guztietara bertaratzea eta zeregin guztiak garaiz entregatzea.

1. EBALUAZIO JARRAITUA

Puntuazioa:

- Test motako proba : (%40)
- Portafolioa: (%50)
- Ahozkoa: (%10).

2. BUKAERKO AZTERKETA

Bukaerako azterketa egiteko eskubidea dute (puntuazioaren % 100) ebaluazio jarraitua gainditzen ez duten ikasleek, ebaluazio jarraitua egiten hasi eta alde batera uztea erabakitzen duten ikasleek edo hasieratik bakarrik bukaerako azterketaren bidez ebaluatuak izatea aukeratzen duten ikasleek.

Horretarako, ikasleak ebaluazio jarraituari uko egiten diola jasotzen duen idatzi bat helarazi behar dio irakasgaiaren ardura duen irakasleari, lauhilekoaren hasierako 9 asteen barruan.

Halako idatzirik bidali ezean, ebaluazio jarraiturako aurkeztutako zereginak kalifikatuko dira.

Irakasgaiaren % 100 azterketa bidez ebaluatuko da.

- Testa: (%50)
- Itzulpena (portafolioaren parekoa): (%50)

CONVOCATORIA EXTRAORDINARIA: ORIENTACIONES Y RENUNCIA

Irakasgaiaren % 100 azterketa bidez ebaluatuko da.

-Testa: (%50)

-Itzulpena (portafolioaren parekoa): (%50)

MATERIALES DE USO OBLIGATORIO

eGelako apunte guztiak

<http://www.euskaltzaindia.net>

<http://www.ehu.es/etc/>

<http://hiztegiak.elhuyar.org/>

<http://zthiztegia.elhuyar.org/>

<http://www.ehu.eus/ehg/zehazki/>

BIBLIOGRAFIA

Bibliografía básica

ALBERDI, X. & I. Ugarteburu (1999): Euskaltzaindiaren araugintza berria: ikastaroa, Bilbo: EHUko Argitalpen Zerbitzua.

ZABALA, I. eta J.C. Odriozola (1992): Idazkera Teknikoa. 1. Hitz-ordena, galdegaia eta komaren erabilera

Bibliografía de profundización

SARASOLA, I, (1997). Euskara batuaren ajeak. Alberdania. Donostia.

SALABURU, P. (2002). Euskararen etxea. Alberdania. Donostia.

ZUAZO, K. (2000). Euskararen sendabelarrak. Alberdania. Donostia.

Revistas

Ekaia (Euskal Herriko Unibertsitateko Zientzia eta Teknologia Aldizkaria)

Zientzia Dibulgaziorako Katedrako sareko baliabideak : <http://zientziakaiera.eus>

Direcciones de internet de interés

<http://www.euskaltzaindia.net>

<http://www.ehu.es/etc/>

<http://hiztegiak.elhuyar.org/>

<http://zthiztegia.elhuyar.org/>

<http://www.ehu.eus/ehg/zehazki/>

OBSERVACIONES

GUÍA DOCENTE

2017/18

Centro

310 - Facultad de Ciencia y Tecnología

Ciclo

Indiferente

Plan

GQUIMI30 - Grado en Química

Curso

4º curso

ASIGNATURA

25138 - Comunicación en euskera: Ciencia y Tecnología

Créditos ECTS : 6

DESCRIPCIÓN Y CONTEXTUALIZACIÓN DE LA ASIGNATURA

Irakasgaia hau eta "Euskararen Arauak eta Erabilerak" irakasgaia erabat independente dira elkarrekiko eta bakar bat ala biak egin ditzake ikasleak.
EAE zuzenduago dago hizkuntz aldaerak oro har jorratzeko. KE zuzenduago dago zientziako hizkera berezituaren hizkuntz aldaera jorratzeko

Laugarren ikasturtean ematen da irakasgai hau

COMPETENCIAS / RESULTADOS DE APRENDIZAJE DE LA ASIGNATURA

1. GAITASUNA: Zientzi informazioa bilatzea, ulertzea, sintetizatzea eta kritikoki aztertzea (%5).
2. GAITASUNA: Ikerkuntza-egitasmoak eta txosten teknikoak, laborategi-saioen emaitzak eta ondorioak idatziz eta ahoz komunikatzea (%20).
3. GAITASUNA: Komunikazio-testuinguruaren eskakizunak aintzat hartuta Zientzi arloko gaiak azaltzea (%40).
4. GAITASUNA: Ikerkuntzarekin, aholkularitza teknikoarekin eta irakaskuntzarekin lotutako arazoei aurre egiteko bideak elkarlana baliatuta adostea, aurkeztea eta argudiatzea (%10).
5. GAITASUNA: Unibertsitate eta lanbide esparruetako dokumentuak betetzea (curriculumak, inprimakiak, protokoloak...) (%5).

CONTENIDOS TEORICO-PRACTICOS

TEORIA-EGITARAUA

1. KOMUNIKAZIOAREN OINARRIAK: KOMUNIKAZIO ESPEZIALIZATUAK

- 1.1. Komunikazioaren oinarriak: komunikazio espezializatua
- 1.1. Testua komunikazioko hizkuntz unitatea: testuinguratzea, egituratzea eta testuratzea
- 1.2. Testuen hizkuntz kalitatea
- 1.3. Komunikazio espezializatuaren bereizgarriak
- 1.4. Testu orokorrak eta testu espezializatuak
- 1.5. Idatzizko testuak eta ahozko testuak
- 1.6. Zientzia eta Teknikako testuen ezaugarriak
- 1.7. Testu-sorkuntzarako kontsulta-baliabideak.

2. ZIENTZIA-TESTUAK: HIZKUNTZ BEREIZGARRIAK

- 2.1. Zientzi testuen sailkapena parametro pragmatikoen arabera: testu didaktikoak, ikerketa-testuak, dibulgaziozko testuak, entziklopediako testuak,...
- 2.2. Zenbait diskurtso-sekuentziaren hizkuntz bereizgarriak: informazioa, instrukzioa, narrazioa
- 2.3. Zenbat diskurtso-eragiketa: definizioa, adibidegintza,sailkapena eta abar
- 2.4. Testu-elebidunak: itzulpengintza eta itzulpen-estrategiak

3. TERMINOLOGIA/FRASEOLOGIA

- 3.1. Hiztegi espezializatua
- 3.2. Hiztegi-sorkuntzarako bideak
 - 3.2.1. Sailkapena
 - 3.2.2. Sintaxi-eraketa eta lexikalizazioa
 - 3.2.6. Laburtzapenak eta adierazpen sinbolikoak
- 3.3. Kontsulta-baliabideak: datu-baseak, hiztegiak, glosarioak...
- 3.4. Terminoak testuetan
- 3.5. Laburtzapenen eta adierazpen sinbolikoan txertaketa diskurtso naturalean
- 3.6. Izen-sintagma konplexuak
- 3.7. Fraseologia espezializatua

PRAKTIKA-EGITARAUA

- 1.KONTSULTABIDEAK BATUAREN INGURUAN, HIZTEGI MAILAN ETA FRASEOLOGIAN
2. HIZKUNTZ GOGOETAK
3. ESPEZIALIAZIO MAILAREN ARABERAKO HIZKUNTZ EGOKITZAPENAK
4. NAZIOARTEKO ARAUAK ETA HIZKUNTZA NATURALA

METODOLOGÍA

Teoria-apunteak eGelan bilduta daude guztiak. Irakasgairako aipatutako eduki teoriko guztiak biltzen dituzte. Hala ere, apunte horietan bertan teoria-edukien artean txertatuta ariketa batzuk proposatzen dira. Ariketa horiek gelan bertan egingo dira, teoria-azalpen laburrak eman ostean. Teorian ematen diren adibideak baino pasarte luzeagoak jorratuko direlarik, ariketa hauek zuzen-zuzenean indartuko dute teoria hutsean emango den kontzeptu-sarea. “Ariketa txertatu” horietatik at, ariketa orokorrak egingo dira, asteko gela-orduen barruko denbora jakin batean, hizkuntzan bakarka zein era orkorrean gertatzen diren arazo konkrituak ahalik eta gehien bildu ahal izateko. Lehenengo zein bigarren motako ariketetan, ikasgelan bertan jorratuko dira ikasleek egindakoaren inguruko hausnarketak.

Zehazki hauek izango dira metodologiako jarduerak:

1. Dokumentazioa (zati ezpresentzialean): dibulbazio mailako eta goi mailako lanak sarean
- 2.Itzulpena (zati ezpresentzialean, eta mintegi gisa irakaslearen bulegoan)
2. Autozuzenketetarako ebaluazio-proposamenak (zati presentzialean)
3. Autozuzenketak (zati presentzialean eta eskoletan)
4. Sormen-lan txikiak
- 4.1. Maila ertaineko irakaskuntzako zientzia-hizkera (zati ezpresentzialean)
- 4.2. Testu-liburuetako zientzia-hizkera (zati ezpresentzialean)
- 4.2. Mundu akademikoko zientzia-hizkera: gradu amaierako lana, eta tesia (zati ezpresentzialean eta mintegi gisa irakaslearen bulegoan)
- 4.3. Ikerkuntz aldizkarietako artikuluen atal desberdinak (zati ezpresentzialean)

TIPOS DE DOCENCIA

Tipo de Docencia	M	S	GA	GL	GO	GCL	TA	TI	GCA
Horas de Docencia Presencial	20		20		20				
Horas de Actividad No Presencial del Alumno	20		35		35				

Leyenda: M: Macistral S: Seminario GA: P. de Aula GL: P. Laboratorio GO: P. Ordenador
GCL: P. Clínicas TA: Taller TI: Taller Ind. GCA: P. de Campo

SISTEMAS DE EVALUACIÓN

- Sistema de evaluación final

HERRAMIENTAS Y PORCENTAJES DE CALIFICACIÓN

- Prueba tipo test 40%
- Defensa oral 10%
- Portfolio 50%

CONVOCATORIA ORDINARIA: ORIENTACIONES Y RENUNCIA

Irakasgaiaren ebaluazioa jarraitua izango da. Ebaluazio jarraituak eskatzen du baluazio-saio guztietara bertaratzea eta zeregin guztiak garaiz entregatzea.

1. EBALUAZIO JARRAITUA

Puntuazioa:

- Test motako proba : (%40)
- Portafolioa: (%50)

-Ahozkoa: (%10).

2. BUKAERKO AZTERKETA

Bukaerako azterketa egiteko eskubidea dute (puntuazioaren % 100) ebaluazio jarraitua gainditzen ez duten ikasleek, ebaluazio jarraitua egiten hasi eta alde batera uztea erabakitzen duten ikasleek edo hasieratik bakarrik bukaerako azterketaren bidez ebaluatuak izatea aukeratzen duten ikasleek.

Horretarako, ikasleak ebaluazio jarraituari uko egiten diola jasotzen duen idatzi bat helarazi behar dio irakasgaiaren ardura duen irakasleari, lauhilekoaren hasierako 9 asteen barruan.
Halako idatzirik bidali ezean, ebaluazio jarraiturako aurkeztutako zereginak kalifikatuko dira.

Irakasgaiaren % 100 azterketa bidez ebaluatuko da.

-Testa: (%50)

-Itzulpena (portafolioaren parekoa): (%50)

CONVOCATORIA EXTRAORDINARIA: ORIENTACIONES Y RENUNCIA

Irakasgaiaren % 100 azterketa bidez ebaluatuko da.

-Testa: (%50)

-Itzulpena (portafolioaren parekoa): (%50)

MATERIALES DE USO OBLIGATORIO

eGelako apunte guztiak

<http://www.euskaltzaindia.net>

<http://www.ehu.es/etc/>

<http://hiztegiak.elhuyar.org/>

<http://zthiztegia.elhuyar.org/>

<http://www.ehu.eus/ehg/zehazki/>

BIBLIOGRAFIA

Bibliografía básica

ENSUNZA, M., ETXEBARRIA, J.R., ITURBE, J. 2002. Zientzia eta teknikarako euskara: zenbait hizkuntza-baliabide. U.E.U. Donostia

Bibliografía de profundización

ODRIOZOLA, J.C. (koord.) (1999) Zenbait gai euskara teknikoaren inguruan. EHUko Argitalpen Zerbitzua

ZABALA, I. (koord.) (1996) Testu-loturarako baliabideak: euskara teknikoa. EHUko Argitalpen Zerbitzua

ODRIOZOLA, J.C. (1994). “Formulazio kimikoa eta euskal deklinabidea”. Euskera 39 (3): 743-755.

ODRIOZOLA, J.C. (2001). “Entzimen izenak euskaraz”. Ekaia 13: 131-147

ODRIOZOLA, J.C. (2001). “Euskara eta nazioarteko arauak: erabilera orokorra, erabilera berezituak eta erabilera gainberezituak”. Euskera 46 (1): 149-187.

ODRIOZOLA, J.C. (2003). “Kimikako erreakzioen irakurbidea eta idazkera”. Ekaa (17): 107-119.

Revistas

Ekaia (Euskal Herriko Unibertsitateko Zientzia eta Teknologia Aldizkaria)

Zientzia Dibulgaziorako Katedrako sareko baliabideak :

<http://zientziakaiera.eus>

Direcciones de internet de interés

<http://www.euskaltzaindia.net>

<http://www.ehu.es/etc/>

<http://hiztegiak.elhuyar.org/>

<http://zthiztegia.elhuyar.org/>

<http://www.ehu.eus/ehg/zehazki/>

OBSERVACIONES

GUÍA DOCENTE

2017/18

Centro

310 - Facultad de Ciencia y Tecnología

Ciclo

Indiferente

Plan

GQUIMI30 - Grado en Química

Curso

4º curso

ASIGNATURA

26708 - Trabajo Fin de Grado

Créditos ECTS :

18

DESCRIPCIÓN Y CONTEXTUALIZACIÓN DE LA ASIGNATURA

El objetivo fundamental del trabajo es que el/la estudiante demuestre su madurez a la hora de abordar un tema propio, teórico o práctico, de la titulación de manera independiente y de modo que refuerce aquellas competencias que capacitan para el ejercicio profesional.

COMPETENCIAS / RESULTADOS DE APRENDIZAJE DE LA ASIGNATURA

Tal y como se recogen en la descripción del Módulo Avanzado recogida en la Memoria de Grado, las competencias que se asignan al TFG son las transversales del módulo ya que las que resultan de la especificidad de cada trabajo no son generalizables.

Las competencias transversales del Módulo Avanzado del Grado en Química son:

- a. Diseñar y planificar experimentos de forma eficiente para la resolución de problemas químicos reales.
- b. Interpretar y discutir los resultados relevantes derivados de la actividad experimental y plasmar las conclusiones en forma de informes científico-técnicos y presentaciones orales.
- c. Reconocer las pautas de funcionamiento en un equipo de trabajo para abordar proyectos innovadores y en entornos multidisciplinares.
- d. Poder explicar de forma oral y escrita de manera comprensible, fenómenos y procesos relacionados con la Química y materias afines, en euskara y/o castellano y en inglés.
- e. Emplear la información y conocimientos para capacitarse en nuevos campos existentes o emergentes relacionados con la Química.

CONTENIDOS TEORICO-PRACTICOS

Ver Normativa Trabajo Fin de Grado en Química

<http://www.zientzia-teknologia.ehu.es/> => Trabajo Fin de Grado

METODOLOGÍA

El TFG comprenderá las siguientes actividades:

- * Tutorías individualizadas concertadas con anterioridad con el/la director/a.
- * Trabajo autónomo del/a estudiante guiado por su director/a en las fases de desarrollo, entrega, exposición y defensa del TFG.
- * Seminarios formativos de carácter obligatorio.
- * Asistencia a otras actividades formativas como conferencias o seminarios relacionados con el tema del TFG.

TIPOS DE DOCENCIA

Tipo de Docencia	M	S	GA	GL	GO	GCL	TA	TI	GCA
Horas de Docencia Presencial									
Horas de Actividad No Presencial del Alumno									

Leyenda: M: Macistral S: Seminario GA: P. de Aula GL: P. Laboratorio GO: P. Ordenador
GCL: P. Clínicas TA: Taller TI: Taller Ind. GCA: P. de Campo

SISTEMAS DE EVALUACIÓN

- Sistema de evaluación final

HERRAMIENTAS Y PORCENTAJES DE CALIFICACIÓN

- Defensa oral %

CONVOCATORIA ORDINARIA: ORIENTACIONES Y RENUNCIA

- * Memoria presentada: 65 %
- * Defensa: 35 %

Para más detalle sobre los criterios de evaluación del TFG consultar Normativa Trabajo fin de Grado en Química

<http://www.zientzia-teknologia.ehu.es/> => Trabajo Fin de Grado

CONVOCATORIA EXTRAORDINARIA: ORIENTACIONES Y RENUNCIA

- * Memoria presentada: 65 %
- * Defensa: 35 %

Para más detalle sobre los criterios de evaluación del TFG consultar Normativa Trabajo fin de Grado en Química

<http://www.zientzia-teknologia.ehu.es/> => Trabajo Fin de Grado

MATERIALES DE USO OBLIGATORIO

BIBLIOGRAFIA

Bibliografía básica

1. Normativa Trabajo Fin de Grado en Química
2. Normativa Trabajo Fin de Grado de la ZTF-FCT
3. Normativa Trabajo Fin de Grado de la UPV/EHU

Bibliografía de profundización

Revistas

Direcciones de internet de interés

<http://www.zientzia-teknologia.ehu.es/> => Trabajo Fin de Grado

OBSERVACIONES