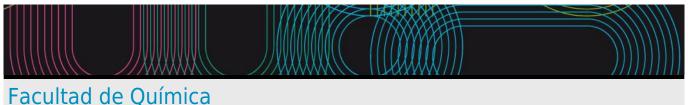
Universida_{de}Vigo

Guia docente 2016 / 2017



Presentación

Los estudios para ejercer la profesión de químico tienen amplia tradición en la Universidad de Vigo. Desde los primeros albores de los campus universitarios de Vigo y Ourense, hace más de 30 años, la docencia de la Química tuvo un papel relevante con la oferta del primero ciclo de la Licenciatura. La reordenación del Sistema Universitario de Galicia en los años 90 y el actual proceso de implantación del Espacio Europeo de Educación Superior (EEES) modificaron formalmente la oferta de titulaciones, pero no el espíritu pionero de los químicos en la búsqueda de un mejor servicio a la sociedad.



Titulaciones impartidas en el centro

- Grado en Química
- Másteres y Doctorados:
 - o Investigación Química y Química Industrial (Interuniversitario)
 - o Química Teórica y Modelización Computacional (Interuniversitario)
- Máster profesionalizante:
 - o Ciencia y Tecnología de Conservación de Productos de la Pesca

Servicios del centro

El Decanato de la Facultad de Química está situado en el primer piso del bloque E y la Delegación de Alumnos de Química está situada en la planta baja del incluso bloque.

La Facultad dispone de Aula de Informática y dos Aulas de Videoconferencia, situadas en el bloque E, planta baja.

Además, el edificio de Ciencias Experimentales cuenta con los siguientes servicios centralizados para los alumnos de las tres facultades que alberga:

- Secretaría de alumnos y conserjería (pabellón de servicios centrales)
- Cafetería y comedor
- Reprografía (pabellón E)
- Biblioteca (Edificio anexo)

Página web

Toda la información sobre la Facultade de Química y los títulos que se imparten se encuentra en el enlace:

http://quimica.uvigo.es

Grado en Química

Asignaturas				
Curso 1				
Código	Nombre	Cuatrimestre	<u>Cr.totales</u>	
V11G200V01101	Biología: Biología	1c	6	
V11G200V01102	Física: Física I	1c	6	
V11G200V01103	Química, física y biología: Laboratorio integrado l	1c	6	
V11G200V01104	Matemáticas: Matemáticas I	1c	6	
V11G200V01105	Química: Química I	1c	6	
V11G200V01201	Física: Física II	2c	6	
V11G200V01202	Química, física y geología: Laboratorio integrado II	2c	6	
V11G200V01203	Matemáticas: Matemáticas II	2c	6	
V11G200V01204	Química: Química II	2c	6	
V11G200V01205	Geología: Geología	2c	6	

DATOS IDENTIFICATIVOS					
Biología: Biología					
Asignatura	Biología: Biología				
Código	V11G200V01101				
Titulacion	Grado en				
	Química				
Descriptores	Creditos ECTS	Seleccione	Curso	Cuatrimestre	
	6	FB	1	1c	
Lengua	Gallego				
Impartición					
Departamento	Bioquímica, genética e inmunología				
Coordinador/a	Suarez Alonso, Maria del Pilar				
Profesorado	Suarez Alonso, Maria del Pilar				
Correo-e	psuarez@uvigo.es				
Web	http://faitic.uvigo.es				
Descripción	Descripción La materia de Biología tiene como objetivo la preparación del alumnado para comprender y explicar mejor				
general	general los seres vivos, como están constituidos y como funcionan, como se estudian, como se contrastan las				
hipótesis y los hechos experimentales para elaborar las teorías biológicas.					

6	
	petencias
Códig	0
A5	Que los estudiantes hayan desarrollado aquellas habilidades de aprendizaje necesarias para emprender estudios posteriores con un alto grado de autonomía.
C15	Demostrar conocimiento y comprensión de hechos esenciales, conceptos, principios y teorías en: química de las moléculas biológicas y sus procesos
D1	Comunicarse de forma oral y escrita en al menos una de las lenguas oficiales de la Universidad
D3	Aprender de forma autónoma
D4	Buscar y gestionar información procedente de distintas fuentes
D7	Aplicar los conocimientos teóricos a la práctica
D8	Trabajar en equipo
D9	Trabajar de forma autónoma
D12	Planificar y gestionar adecuadamente el tiempo
D13	Tomar decisiones
D14	Analizar y sintetizar información y obtener conclusiones
D15	Evaluar de modo crítico y constructivo su entorno y a sí mismo

Resultados de aprendizaje				
Resultados previstos en la materia	Res	Resultados de Formación Aprendizaje		
Entender la célula como unidad fundamental de los ser vivos.	A5	C15	D1 D3 D4 D7 D9 D12 D14	
Entender las propiedades y organización de los distintos *orgánulos celulares.	A5	C15	D1 D3 D4 D7 D9 D12 D14	
Conocer la estructura celular en *procariotas y *eucariotas.	A5	C15	D1 D3 D4 D7 D9 D12 D14	

Relacionar las estructuras celulares con el metabolismo.	A5	C15	D1 D3 D4 D7 D9 D12 D14
Entender las distintas vías *metabólicas de las distintas moléculas orgánicas.	A5	C15	D1 D3 D4 D7 D9 D12 D14
Describir el material hereditario y conocer los principios del dogma central.	A5	C15	D1 D3 D4 D7 D8 D12 D13 D14 D15
Definir el proceso de mutación y su implicación en los procesos evolutivos.	A5	C15	D1 D3 D4 D7 D9 D12 D14
Conocer las técnicas de ADN *recombinante.	A5	C15	D1 D3 D4 D7 D8 D9 D12 D13 D14 D15
Comprender la importancia del sistema *inmunitario.	A5	C15	D1 D3 D4 D7 D8 D12 D13 D14 D15

Contenidos	
Tema	
1. Estructura celular de los ser vivos. La teoría	Tamaño, forma y función celular
celular.	Clasificación celular
	Teoría celular
	Célula procariota
	Célula eucariota
2. Biomembranas y sistemas de transporte	Membrana celular: funciones, composición bioquímica, propiedades fisico-
celular.	químicas.
	Síntesis de la membrana celular.
	Sistema de transporte a través de la membranas biológicas: bombas,
	transportadores proteicos y canales.
3. El núcleo y los cromosomas. Los orgánulos	Nucleo celular: estructura, composición y funciones.
celulares.	Estructura y funciones del nucleolo
	Estructura y funciones de la cromatina y de los cromosomas.
	Estructura, composición y funciones de: matriz extracelular, citoesqueleto
	y centriolos, retículo endoplasmático, aparato de Golgi, endosomas y
	lisosomas, mitocondrias, perosixomas y cloroplastos.

4. División celular y ciclo celular.	Definición y caracteristicas de la mitosis . Diferencias entre células somaticas y germinales. Fases del ciclo celular: interfase y mitosis. Significado biológico de la mitosis. Concepto de la apoptosis, proliferación celular y cáncer. Concepto y diferencias entre reproducción asexual y sexual. Definición y características de la meisosis. Fases de la meiosis Origen de la variabilidad genética de la *meiosis Diferencias entre *mitosis y *meiosis.
5. Diseño general del metabolismo: *catabolismo y *anabolismo.	Concepto de: metabolismo energético, ruta metabólica, catabolismo, anabolismo. Bloques funcionales del metabolsimo y su acoplamento: bloque catabólico, bloque anabólico y bloque de crecimiento y diferenciación.
	El equivalente de ATP Extracción de la energía química de los compuestos orgánicos: glúcidos, grasas y proteinas.
6. Fotosíntese.	Naturaleza de la luz. Pigmentos fotosintéticos. Etapas de la fotosíntesis: fase luminosa y fase oscura (ciclo de Calvin). El problema de la fotorrespiración: plantas C4 y plantas CAM.
7. El ADN: estructura función y técnicas del ADN recombinante	Composición, estructura del ADN (doble hélice de Watson y Crick) Otras estructuras del ADN (ADNz) Función del ADN Replicación del ADN Iniciación las técnicas del ADN recombinante.
8. El ARN y la expresión del mensaje genético.	Composición, estructura del ARN Tipos principales de ARN: mensajero, transferente y ribosomal. Función de los ARNs celulares. Otros tipos ARN celulares y sus funciones. Revisión de los conceptos de transcripción y traducción. Lenguaje de la información génica.
9. Mutación y evolución.	Mutaciones génicas: concepto y tipos. Consecuencias moleculares de las mutaciones génicas. Mutaciones cromosómicas estructurales: deleción, duplicación, inversión y translocación. Mutacionescromosómicas numéricas: haploidia, poliploidia y aneuploidias. Origen y consecuencias de las mutaciones. Relación de las mutaciones con las enfermedades como el cáncer. Teorias evolucionistas. Argumentos a favor de lana evolución.
10. El sistema inmunitario.	Concepto de sistema inmunitario. Componentes del sistema inmune. Mecanismo de la defensa innata del sistema inmune. Anticuerpos e interferon. Tipos de respuesta inmune. Alteraciones del sistema inmunitaria. Importancia de las vacunas.

Planificación			
	Horas en clase	Horas fuera de clase	Horas totales
Sesión magistral	26	48	74
Seminarios	13	26	39
Resolución de problemas y/o ejercicios	0	17	17
Trabajos tutelados	2	13	15
Pruebas de respuesta corta	1	4	5

^{*}Los datos que aparecen en la tabla de planificación son de carácter orientativo, considerando la heterogeneidad de alumnado

Metodologías	
	Descripción
Sesión magistral	En esta clases el profesor explicará y desarrollará los conceptos y fundamentos básicos del temario de forma clara y amena para facilitar su comprensión. Los contenidos de cada tema serán expuestos en la plataforma TEMA con tiempo suficiente para que los alumnos puedan consultarlos. Se recomienda que el alumno trabaje sobre este material, consultando además la bibliografía recomendada.

Seminarios	En estas clases estarán orientadas a: a) aclaraciones de todo tipo de dudas de los conceptos anteriormente explicados en las clases magistrales.
	b) los alumnos de manera individual o en grupo realizarán cuadros sinópticos de los temas
	analizados en las clases magistrales con el fin de tener una visión general del temario, lo que les
	facilitará su comprensión e interrelación.
	c) en este apartado también trabajaremos ciertos contenidos del temario de Biología, que por
	experiencia del profesorado son de más difícil comprensión y que por tanto requieren un mayor
	apoyo didáctico.
Resolución de	Cada alumno de manera individual deberá realizar realizar una serie de ejercicios correspondientes
problemas y/o ejercicios	s a cada tema para afianzar su estudio y comprensión.
	Estos boletines de ejercicios estarán expuestos en la plataforma TEMA así como su fecha de
	entrega para su evaluación.
Trabajos tutelados	Para desarrollar la competencia CT8, los alumnos realizarán dos trabajos en grupo.
	Los trabajos estarán relacionados con los campos de la biotecnología, biología molecular e
	inmunología y serán propuestos por el profesor. Parte de la información necesaria para su ejecución
	será aportada por el profesor y el resto por los alumnos.

Metodologías	Descripción
Trabajos tutelados	Se formulan, se discuten y se resuelven cuestiones, ejercicios y problemas relacionados con la materia. Cada estudiante demandará al profesorado las aclaraciones que estime oportunas para comprender mejor la materia y desarrollar con éxito las tareas que le fueron propuestas. Estas consultas se atenderán en horario de *titorías.
Seminarios	Se formulan, se discuten y se resuelven cuestiones, ejercicios y problemas relacionados con la materia. Cada estudiante demandará al profesorado las aclaraciones que estime oportunas para comprender mejor la materia y desarrollar con éxito las tareas que le fueron propuestas. Estas consultas se atenderán en horario de *titorías.
Resolución de problemas y/o ejercicios	Se formulan, se discuten y se resuelven cuestiones, ejercicios y problemas relacionados con la materia. Cada estudiante demandará al profesorado las aclaraciones que estime oportunas para comprender mejor la materia y desarrollar con éxito las tareas que le fueron propuestas. Estas consultas se atenderán en horario de *titorías.

Evaluación					
	Descripción	Calificació	F #	esultac ormac Aprend	ión y
Resolución de problemas y/o ejercicios	Se valorará la asistencia (obligatoria) a los seminarios, la participación nos mismos y la resolución por parte del alumnado de una serie de problemas y/o ejercicios como seguimiento académico del alumno. La calificación final de estos ejercicios será de un 20% de la nota final.	20	A5	C15	D1 D3 D7 D9 D12 D13 D14 D15
Trabajos tutelados	Se evaluará la estructuración y organización de los contenidos, la exposición oral y las fuentes consultadas. Estos trabajos serán expuestos en las sesiones de seminarios al resto de compañeros. La calificación final de estos trabajos será de un 10% de la nota final.	10	_A5	C15	D1 D3 D4 D7 D8 D9 D12 D13 D14 D15
Pruebas de respuesta corta	Se Realizaran dos pruebas a lo largo del curso sobre la materia explicada en las sesiones magistrales y en los seminarios.La primera prueba será de carácter parcial, tendrá lugar en el mes de noviembre, no es eliminatoria y representará un 20% de la nota final. La otra prueba es de carácter final (entra toda la materia) y representará un 50% de la nota final.	70	A5	C15	D1 D3 D4 D7 D9 D12 D13 D14 D15

El alumno que realice cualquiera de las actividades de evaluación será considerado cómo presentado.

Es imprescindible obtener una nota mínima de 5 sobre 10 en la prueba corta final (incluye toda la materia) para poder hacer promedio con los otros apartados de la evaluación, siempre y cuando estos también superaran la nota mínima de 5 sobre 10.La calificación final mínima para superar la materia es de 5.0 puntos.En el caso de no superar la materia, la calificación en el acta será la nota ponderada de la prueba corta final de toda la materia. En la segunda convocatoria, la evaluación se llevará a cabo del siguiente modo:1. Se conservará la puntuación alcanzada por el alumno durante lo curso para cada apartado de evaluación, siempre y cuando superaran la nota mínima de 5. Ninguno de estos apartados es *recuperable.2. Se realizará una prueba análoga la del final del cuatrimestre. Esta prueba equivaldrá a un 50% de la nota final.

Fuentes de información

John Kimball, http://biology-pages.info/,

Bruce Alberts, Dennis Bray, Karel Hopkin, Alexander Johnson, Julian Lewis, Martin Raff, Keith Robert, **Introducción a la Biología Celular**, Tercera Edición, 2011,

Helmut Plattner, Joachim Hentschal, Biología Celular, Cuarta Edición, 2014,

Peter | Rusell, iGenetics. A molecular approach, Third Edition, 2010,

Leonardo Fainboin, Jorge Geffner, Introducción a la Inmunologia Humana, Sexta Edición, 2011,

James D. Watson, Biología Molecular del gen, Séptima edición, 2016,

Recomendaciones

Asignaturas que continúan el temario

Química, física y biología: Laboratorio integrado I/V11G200V01103

Asignaturas que se recomienda cursar simultáneamente

Física: Física I/V11G200V01102

Matemáticas: Matemáticas I/V11G200V01104

Química, física y biología: Laboratorio integrado I/V11G200V01103

Química: Química I/V11G200V01105

Otros comentarios

Se recomienda tener cursada la materia Biología que se imparte en el 2º curso de Bachillerato tanto en la modalidad de Ciencias de la Salud como en la de Ciencias (doble opción).

DATOS IDENTIFICATIVOS						
Física: Física	Física: Física I					
Asignatura	Física: Física I					
Código	V11G200V01102					
Titulacion	Grado en Química					
Descriptores	Creditos ECTS	Seleccione	Curso	Cuatrimestre		
	6	FB	1	1c		
Lengua Impartición	Castellano					
	Física aplicada					
Coordinador/a	Pérez Iglesias, María Teresa					
Profesorado	Pérez Iglesias, María Teresa					
Correo-e	tpigles@uvigo.es					
Web	http://faitic.uvigo.es/					
Descripción general	En términos generales, la Física constituye el análisis entender cómo se comporta el universo. Esencialmer se desarrollan se comprueban mediante observacione adoptar diferentes perspectivas o niveles de aplicació La Física es, por lo tanto, la base de innumerables ap estudiante de Química, constituye una herramienta fu métodos que pertenecen a ese dominio de la ciencia.	nte, se trata de u es. Partiendo de ón: de fenómeno licaciones cientí undamental para	ina ciencia expe una definición t s microscópicos ficas y tecnológi	rimental. Las teorías que an amplia, es posible a otros macroscópicos. cas. En concreto, para el		

Com	petencias
Códig	0
A5	Que los estudiantes hayan desarrollado aquellas habilidades de aprendizaje necesarias para emprender estudios posteriores con un alto grado de autonomía.
C23	Presentar material y argumentos científicos de manera oral y escrita a una audiencia especializada
D1	Comunicarse de forma oral y escrita en al menos una de las lenguas oficiales de la Universidad
D3	Aprender de forma autónoma
D4	Buscar y gestionar información procedente de distintas fuentes
D6	Manejar las matemáticas, incluyendo aspectos tales como análisis de errores, estimaciones de órdenes de magnitud, uso correcto de unidades y modos de presentación de datos
D7	Aplicar los conocimientos teóricos a la práctica
D8	Trabajar en equipo
D9	Trabajar de forma autónoma
D12	Planificar y gestionar adecuadamente el tiempo
D13	Tomar decisiones
D14	Analizar y sintetizar información y obtener conclusiones
D15	Evaluar de modo crítico y constructivo su entorno y a sí mismo

Resultados de aprendizaje			
Resultados previstos en la materia	Res	ultados c	de Formación
		y Apre	ndizaje
A partir del estado inicial de un sistema mecánico calcular los valores de sus magnitudes	A5	C23	D1
cinemáticas.			D3
			D6
			D8
			D9
			D14
Describir el marco de validez de la mecánica clásica y calcular para un sistema mecánico los	A5	C23	D1
valores de sus diferentes magnitudes.			D3
			D4
			D6
			D8 D9
			D9 D12
			D12
			D13
			D15
Explicar la importancia de los teoremas de conservación y aplicar algunos de ellos.	A5	C23	D1
			D3
			D4
			D6
			D7
			D14

Describir y calcular las magnitudes cinemáticas y dinámicas para un sistema que experir m.a.s.	nenta un A5	C23	D3 D6 D7
Enunciar los postulados en que se basa la termodinámica.	A5	C23	D1
Endited 100 postalados en que se sasa la termounament	7.0	023	D3
			D4
			D12
			D13
			D14
Explicar el concepto de sistema termodinámico y su descripción utilizando las correspond	dientes A5	C23	D1
variables y potenciales termodinámicos.			D3
			D4
			D12
			D13
			D14
Definir diferentes escalas de temperatura. Expresar y convertir temperaturas en esas dife	erentes A5	C23	D1
escalas.			D3
			D6
			D7
			D12
			D13
			D14
Calcular el trabajo realizado por un sistema termodinámico y el calor intercambiado con s	su A5	C23	D15 D1
entorno, así como sus variaciones de energía interna, entalpía y entropía en procesos	su A3	C23	D3
cuasiestáticos.			D3
cuasiestaticus.			D4 D6
			D12
			D13
			D14
Distinguir entre procesos reversibles e irreversibles a partir del comportamiento de la val	riación de A5	C23	D1
la entropía.	idelon de 715	023	D3
			D4
			D6
			D12
			D13
			D14
	,		
Contenidos			
Tema			
1. DESCRIPCIÓN DE LA REALIDAD FÍSICA Introducción - Magnitudes y unidades f	ísicas - Análisis	s dimensi	onal -
Errores.			

Contenidos	
Tema	
1. DESCRIPCIÓN DE LA REALIDAD FÍSICA	Introducción - Magnitudes y unidades físicas - Análisis dimensional - Errores.
2. CINEMÁTICA DEL PUNTO Y DEL SÓLIDO RÍGIDO	Punto material - Posición, velocidad y aceleración - Componentes normal y tangencial de
	la aceleración - Estudio de algunos movimientos: rectilíneo y plano - Sólido rígido.
3. PRINCIPIOS DE LA DINÁMICA	Concepto de fuerza - Leyes de Newton - Teoría de la gravitación de Newton.
4. DINÁMICA DE LA PARTÍCULA	Ecuaciones de movimiento - Momento lineal y angular [] Fuerza central: conservación del momento angular [] Trabajo y potencia - Energía cinética - Conservación de la energía mecánica - Fuerzas no conservativas. La conservación de la energía [] Diagramas de energía.
5. MOVIMIENTO OSCILATORIO	Movimiento armónico simple: cinemática, dinámica y energía.
6. DINÁMICA DE LOS SISTEMAS DE PARTÍCULAS	Fuerzas internas y externas [] Ecuación del movimiento del centro de masa [] Trabajo de fuerzas internas y externas - Colisiones.
7. EL CUERPO RÍGIDO	Cuerpo rígido: grados de libertad, movimiento de rotación: momento de inercia, momento angular, energía cinética.
8. FLUIDOS	Presión y densidad- Presión de un fluido en reposo. Medida de la presión □ Tensión superficial Capilaridad - Ley de Jurin - Ley de Tate.

9. INTRODUCCIÓN A LA TERMODINÁMICA. TERMOMETRÍA.

Descripción macroscópica y microscópica -Equilibrio térmico - Principio cero de la termodinámica. Temperatura -Medida de la temperatura. Termómetros - Gas ideal - Escala de temperatura del gas ideal.

10. CALOR Y TRABAJO	Equilibrio termodinámico - Ecuaciones de estado - Procesos cuasiestáticos
,	- Trabajo termodinámico- Calor - Capacidad calorífica y calor específico -
	Calor latente.
11. PRIMER PRINCIPIO DE LA TERMODINÁMICA	Primer principio de la termodinámica -
	Energía interna, entalpía y capacidades caloríficas de los gases ideales -
	Ley de Mayer - Transformación adiabática de un gas ideal.
12. SEGUNDO PRINCIPIO DE LA TERMODINAMICA	Introducción-Segundo principio: enunciados de Clausius y Kelvin- Ciclo de
	Carnot. Teorema de Carnot- Escala termodinámica de temperaturas-
	Desigualdad de Clausius- Entropía.

Planificación			
	Horas en clase	Horas fuera de clase	Horas totales
Seminarios	26	28.6	54.6
Sesión magistral	26	28.6	54.6
Presentaciones/exposiciones	2	13	15
Resolución de problemas y/o ejercicios	4.5	15.3	19.8
Pruebas de respuesta corta	1.5	4.5	6

^{*}Los datos que aparecen en la tabla de planificación son de carácter orientativo, considerando la heterogeneidad de alumnado

Metodologías	
	Descripción
Seminarios	 a) Los ejercicios y problemas serán resueltos, por los estudiantes o por el profesor. Las hojas de problemas estarán disponibles con la suficiente antelación. b) Las dudas se tratarán y se aclararán en tutorías de grupo. c) Las distintas tareas que los estudiantes deban realizar estarán programadas. d) Las distintas tareas que los estudiantes deban realizar serán objeto de evaluación.
Sesión magistral	Los estudiantes podrán obtener información sobre las clases en la plataforma web Tema. a) Se analizarán los objetivos específicos de cada tema. Se indicarán sus necesidades y posibles aplicaciones. b) Se indicará la forma de alcanzar objetivos. El énfasis se pondrá en aquellos aspectos que resulten más problemáticos y difíciles. Se resolverán distintos ejemplos. c) En caso necesario se propondrán referencias bibliográficas.

Presentaciones/exposicio Los estudiantes de forma individual o en grupo prepararán problemas, memorias, resúmenes de nes lecturas, etc.

Atención personalizada				
Metodologías	Descripción			
Presentaciones/exposiciones	Las tutorías voluntarias permitirán aclarar las dudas que los estudiantes planteen para comprender mejor las tareas que les fueron propuestas.			
Seminarios	Las tutorías voluntarias permitirán aclarar las dudas que los estudiantes planteen para comprender mejor las actividades realizadas en los seminarios.			

Evaluación			
	Descripción	Calificación	Resultados de Formación y Aprendizaje

Seminarios	Resolver problemas y/o ejercicios y otras tareas relacionadas con los seminarios.	25	A5	C23	D1 D3 D4 D6 D7 D8 D9 D12 D13 D14
Presentaciones/exposiciones	Exposición del alumnado de un trabajo relacionada con los contenidos de la materia.	10		C23	D15 D1 D4 D8 D12
Resolución de problemas y/o ejercicios	Tres pruebas escritas: a) La calificación mínima para superar cada una de esas pruebas será de 5 sobre 10. b) La tercera prueba se realizará junto con el examen final del cuatrimestre. c) Las calificaciones de las dos primeras pruebas se mantendrán hasta el examen extraordinario. d) En el examen final del cuatrimestre, los alumnos podrán repetir las pruebas que no hayan superado o aquellas en las que deseen obtener una calificación mayor.	50	A5	C23	D3 D6 D7 D9 D13
Pruebas de respuesta corta	Tres pruebas escritas: a) La calificación mínima para superar cada una de esas pruebas será de 5 sobre 10. b) La tercera prueba se realizará junto con el examen final del cuatrimestre. c) Las calificaciones de las dos primeras pruebas se mantendrán hasta el examen extraordinario. d) En el examen final del cuatrimestre, los alumnos podrán repetir las pruebas que no hayan superado o aquellas en las que deseen obtener una calificación mayor.	15	A5	C23	D3 D6 D7 D9 D13

Convocatoria extraordinaria (Junio): Los criterios de evaluación de la convocatoria extraordinaria serán los mismos que en la de final del cuatrimestre.

Fuentes de información
Tipler P.A.; Mosca G., Física para la ciencia y la tecnología (2 volumes) , 2010,
Gettys E., Física para ingeniería y ciencias , 2005,
Serway R.A., Física , 2009,
José Mª de Juana, Física General (2 tomos) , 2003,

José Mª de Juana, **Física General (2 tomos)**, 2003, Young; Freedman, **Física universitaria I**, 2013,

Recomendaciones

Asignaturas que continúan el temario

Física: Física II/V11G200V01201

Química, física y geología: Laboratorio integrado II/V11G200V01202

Física III/V11G200V01301

Asignaturas que se recomienda cursar simultáneamente

Química, física y biología: Laboratorio integrado I/V11G200V01103

Otros comentarios

Es recomendable que los alumnos hayan estudiado Física y Matemáticas en Segundo de bachillerato. Más concretamente, los alumnos deberían estar familiarizados con: álgebra vectorial - Álgebra matricial - Álgebra de polinomios [] Representación gráfica de funciones polinómicas, trigonométricas, logarítmicas y exponenciales [] Cálculo diferencial e integral.

DATOC IDEN	TIFICATIVOS						
	TIFICATIVOS ca y biología: Laboratorio integrado I						
Asignatura	Química, física y						
Asignatura	biología:						
	Laboratorio						
	integrado I						
Código	V11G200V01103						
Titulacion	Grado en Química						
Descriptores	Creditos ECTS	Seleccione	Curso	Cuatrimestre			
	6	FB	1	1c			
Lengua	Castellano	<u> </u>					
Impartición	Gallego						
	Bioquímica, genética e inmunología						
	Física aplicada						
	Química analítica y alimentaria						
	Química inorgánica						
	Química orgánica						
Coordinador/a	Lavilla Beltrán, María Isela						
	Pérez Cid, Benita						
Profesorado	Calle González, Inmaculada de la						
	Couce Fortúnez, María Delfina						
	García Martínez, Emilia						
	Lavilla Beltrán, María Isela						
	Leao Martins, Jose Manuel						
	Muñoz López, Luis						
	Pérez Cid, Benita						
	Salgueiriño Maceira, Verónica						
	Suarez Alonso, Maria del Pilar						
Correo-e	isela@uvigo.es						
	benita@uvigo.es						
Web							
Descripción	En esta materia se pretende que el alumno/a se inicie y aprenda los criterios y manipulaciones						
general	imprescindibles para trabajar en un laboratorio químico de forma correcta, segura y respetuosa con el medio.						
	El alumno/a se familiarizará con el material de vidrio, la instrumentación y las operaciones básicas,						
	alcanzando un entrenamiento que le permitirá a						
	hará hincapié en la observación y la elaboración	de un cuaderno de la	aboratorio así co	mo en la realización de			
	un informe final del trabajo llevado a cabo.						

Competencias

Código

- A5 Que los estudiantes hayan desarrollado aquellas habilidades de aprendizaje necesarias para emprender estudios posteriores con un alto grado de autonomía.
- C25 Manejar con seguridad sustancias químicas, considerando sus propiedades físicas y químicas, incluyendo la valoración de cualquier riesgo específico asociado con su uso
- C27 Monitorizar, mediante observación y medida de propiedades físicas y químicas, sucesos o cambios y documentarlos y registrarlos de manera sistemática y fiable
- C28 Interpretar datos derivados de las observaciones y mediciones del laboratorio en términos de su significado y relacionarlos con la teoría adecuada
- C29 Demostrar habilidades para los cálculos numéricos y la interpretación de los datos experimentais, con especial énfasis en la precisión y la exactitud
- D1 Comunicarse de forma oral y escrita en al menos una de las lenguas oficiales de la Universidad
- D3 Aprender de forma autónoma
- D4 Buscar y gestionar información procedente de distintas fuentes
- D5 Utilizar las tecnologías de la información y de las comunicaciones y manejar herramientas informáticas básicas
- D6 Manejar las matemáticas, incluyendo aspectos tales como análisis de errores, estimaciones de órdenes de magnitud, uso correcto de unidades y modos de presentación de datos
- D7 Aplicar los conocimientos teóricos a la práctica
- D8 Trabajar en equipo
- D9 Trabajar de forma autónoma
- D12 Planificar y gestionar adecuadamente el tiempo
- D13 Tomar decisiones
- D14 Analizar y sintetizar información y obtener conclusiones
- D15 Evaluar de modo crítico y constructivo su entorno y a sí mismo

Resultados de aprendizaje

Resultados previstos en la materia	Res	ultados d y Aprer	e Formación ndizaje
Interpretar los resultados del trabajo de laboratorio y relacionarlos con las teorías apropiadas.	A5	C28	D7 D9 D12 D14
Manejar correctamente el material común en el laboratorio químico.	A5		D7 D9
Calibrar los equipos experimentales y utilizar patrones cuando sea necesario.	A5	C28	D7 D9 D12 D13
Determinar algunas propiedades de las sustancias químicas: punto de fusión, punto de ebullición, viscosidad, densidad, tensión superficial, calor específico.	A5	C27	D6
Preparar disoluciones.	A5	C25	D7 D9 D12
Separar los componentes de mezclas, tanto homogéneas como heterogéneas.	A5	C25	D7 D9 D12
Predecir y comprobar cómo un equilibrio se altera por adición o eliminación de reactivos, cambios de volumen, presión o temperatura.		C25 C27	D7 D9
Realizar las operaciones matemáticas necesarias para cuantificar los procesos llevados a cabo en el laboratorio.	A5	C29	D3 D6 D7 D9 D12
Buscar información sobre las propiedades (físicas, químicas, peligrosidad, etc.) de las sustancias químicas.	A5		D4 D5 D9 D12
Aplicar las normas de seguridad e higiene en el laboratorio químico	A5	C25	D7 D9 D13 D15
Eliminar los residuos generados en el laboratorio de forma adecuada.	A5	C25	D7 D13 D15
Manejar sólidos y líquidos de modo seguro a temperatura ambiente en la atmósfera del laboratorio.	A5	C25	D7 D9 D15
Interpretar los datos derivados de las medidas realizadas en el laboratorio.		C29	D3 D8 D9 D14
Elaborar un cuaderno de laboratorio que registre de modo sistemático todos los sucesos y cambios observados en el desarrollo del trabajo de laboratorio.	A5	C27	D1 D4 D9 D12
Manejar las técnicas y la instrumentación científico-técnica de la bioquímica y la biología molecular.	A5		D7 D8 D9 D12 D15
Separar, aislar, identificar y cuantificar las distintas biomoléculas. Realizar una valoración de los riesgos asociados al uso de sustancias químicas.	A5	C25 C25	D14 D7 D9 D15
Contenidos Tema			
1) Normas de higiene y seguridad en el laboratorio (1 sesión). 2) Conceptos básicos del cálculo de errores en las			

- 3) Reconocimiento y utilización del material básico de laboratorio. Diseño de un cuaderno de laboratorio (1 sesión).
- 4) Determinación de densidades de líquidos y sólidos (1 sesión).
- 5) Preparación de disoluciones (2 sesiones):
- a) A partir de un soluto sólido (concentración exacta y aproximada).
- b) A partir de un soluto líquido (Ej.: HCl, H2SO4, etc.).
- c) Preparar disoluciones diluidas de las preparadas anteriormente.
- 6) Medida de la tensión superficial (1 sesión).
- 7) Medida de la viscosidad (1 sesión).
- 8) Establecimiento de una ecuación química: esteguiometría (1 sesión).
- 9) Separación de los componentes de una mezcla mediante sublimación y filtración (1 sesión).
- 10) Reacciones de precipitación (1 sesión).
- 11) Purificación de líquidos: destilación (1 sesión).
- 12) Aislamiento de compuestos orgánicos: extracción líquido-líquido. (1 sesión).
- 13) Calor de reacción. (1 sesión).
- 14) Purificación de sólidos: cristalización. Medida de puntos de fusión. (1 sesión).
- 15) Estudio del equilibrio químico. Principio de Le Chatelier (1 sesión):
- a) Efecto de la temperatura.
- b) Efecto de la concentración.
- 16) Calores específicos de líquidos y sólidos (1 sesión).
- 17) Extracción de lípidos presentes en la yema de huevo. Métodos de extracción e identificación de los distintos tipos de lípidos. Métodos de cromatografía en capa fina de lípidos (CCF) (1 sesión).
- 18) Volumetrías ácido-base (2 sesiones):
- a) Valoración de hidróxido de sodio con hidrógeno ftalato de potasio.
- b) Valoración de ácido clorhídrico con el hidróxido de sodio preparado en (a).
- 19) Aislamiento de ácidos nucleicos. Método de extracción e identificación de ácidos nucleicos. Métodos de reacción colorimétricos (1 sesión).
- 20) Determinación de la concentración de proteínas en hígado de rata. Realización de una recta patrón (1 sesión).
- 21) Volumetrías redox (2 sesiones):
- a) Valoración de oxalato de sodio con permanganato de potasio.
- b) Determinación de la concentración de una disolución de hipoclorito mediante valoración con tiosulfato.
- 22) Aislamiento de glucógeno. Extracción mediante precipitación y extracción con alcohol (1 sesión).
- 23) Determinación de la concentración de glucosa. Métodos químicos específicos colorimétricos (1 sesión).

Planificación							
	Horas en clase	Horas fuera de clase	Horas totales				
Prácticas de laboratorio	72	40	112				
Sesión magistral	6	0	6				
Pruebas de respuesta corta	2	6	8				

0			
8			

*Los datos que aparecen en la tabla de planificación son de carácter orientativo, considerando la heterogeneidad de alumnado

Metodologías	Descripción
	·
	Se realizarán experimentos de laboratorio, de forma individual, en sesiones de 3 horas cada una. El alumno dispondrá de los guiones de prácticas y cuestionarios relacionados así como de material de apoyo, en la plataforma tem@, a fin de que pueda tener un conocimiento previo de los mismos que le permita preparar los experimentos a realizar. Durante el desarrollo de las prácticas el alumno elaborará un cuaderno de laboratorio en el que deberá anotar todas las observaciones relativas al experimento realizado. Deberá también elaborar un informe de prácticas y/o cuestionario a petición del profesor que lo requiera.
Sesión magistral	Al inicio de cada sesión de laboratorio, el profesor hará una exposición de los contenidos a desarrollar por los alumnos.

Metodologías	Descripción
Prácticas de laboratorio	Cada alumno pedirá al profesor las aclaraciones que estime oportunas para una comprensión mejor de la materia y para desarrollar con éxito las tareas que le fueron propuestas. Estas consultas se harán en horado de tutorías.
Pruebas	Descripción
Informes/memorias de prácticas	Cada alumno pedirá al profesor las aclaraciones que estime oportunas para una comprensión mejor de la materia y para desarrollar con éxito las tareas que le fueron propuestas. Estas consultas se harán en horado de tutorías.

Evaluación					
	Descripción	Calificació	F	esultad ormad prend	ión y
Prácticas de laboratorio	El profesor realizará un seguimiento, a través de cuestionarios y del cuaderno de laboratorio, del trabajo experimental realizado por el alumno en las sesiones de laboratorio. Dado que se trata de una materia de tipo experimental, es obligatoria la asistencia a las sesiones de laboratorio. Si el número de ausencias (aun siendo justificadas) es superior a 6 supondrá suspender la asignatura.	40	A5	C25 C27 C28 C29	D1 D3 D4 D5 D6 D7 D8 D9 D12 D13 D14 D15
Pruebas de respuesta corta	Una vez terminadas todas las sesiones prácticas, se realizará una prueba escrita (de respuesta breve) relativa a aspectos concretos de las operaciones realizadas en el laboratorio. La fecha de la prueba se publicará con antelación.	20	_	C28 C29	D1 D3 D6
Pruebas prácticas, de ejecución de tareas reales y/o simuladas.	Se realizará una prueba práctica (una sesión de laboratorio) que permitirá evaluar las competencias y destrezas adquiridas por el alumno. Dicha prueba será realizada de forma independiente para cada grupo de prácticas. Esta prueba se llevará a cabo el día establecido en el calendario oficial de evaluaciones.	30	A5	C25 C27 C28 C29	D1 D3 D6 D7 D9 D12 D13 D14 D15
Informes/memorias de prácticas	Por requerimiento del profesor, el alumno elaborará informes de prácticas que reflejen el trabajo desarrollado en el laboratorio.	10	A5 	C28 C29	D1 D4 D5 D6 D14

Otros comentarios sobre la Evaluación

La asistencia a más de dos sesiones de laboratorio implica que el alumno ya está siendo evaluado, por lo que su calificación en el acta no podrá ser no presentado.

Es necesario obtener una nota mínima de 4 sobre 10 en cada uno de los apartados de la evaluación para poder hacer la media; en el apartado "informes" será necesario obtener una nota mínima de 4 sobre 10 en los informes de las materias de cada una de las materias que los evalúes; todo lo anterior se aplicará también a la segunda convocatoria. En el caso de no superar la materia, la calificación en el acta será la nota ponderada de la prueba práctica de laboratorio. En la segunda convocatoria la evaluación se llevará a cabo del siguiente modo:Se conservará la puntuación obtenida por el alumno durante el curso en el apartado "prácticas de laboratorio" (40%), no recuperable.En caso de no haber obtenido la nota mínima exigida en alguno de los restantes apartados se podrán recuperar los siguientes:1) "Prueba de respuesta corta" (20%): la fecha del examen será la que se fije en el calendario oficial.2) "Prueba práctica" (30%): la fecha del examen será la que se fije en el calendario oficial.3) "Informes de prácticas" (10%): se entregarán con antelación a la fecha oficial del examen de acuerdo con las indicaciones del profesorado.La calificación final será la suma de las notas de todos los apartados siempre que se superen los mínimos exigidos. De no ser el caso, la calificación que figurará en el acta será la nota ponderada de la prueba práctica (dicha nota no podrá ser inferior a la de la primera convocatoria).

Fuentes de información

Mathews-Van Holde, Bioquímica, McGraW-Hill, 4ª Ed. 2013,

R.D. Palleros, Experimental Organic Chemistry, John Wiley and Sons, 2000,

M.A. Martinez Grau, A.G. Csasky, **Técnicas Experimentales en Síntesis Orgánica**, Síntesis, 2ª Ed. 2012,

P.A.Tipler, G. Mosca, Física para la Ciencia y la Tecnología (2 volúmenes), Reverté, 6ª Ed. 2010,

Voet D., Voet J.G., **Bioquímica**, Editorial Médica Panamericana, 2006,

E. Gettys, F.J. Kéller, M.J. Skove, Física Clásica y Moderna, McGraw-Hill, 1991,

R. Chang, Química, McGraw-Hill, 11^a Ed, 2013,

R.H. Petrucci, W.S. Harwood, F.G. Herring, Química General, Prentice Hall, 10ª Ed. 2011,

J. Guiteras, R. Rubio, G. Fonrodona, Curso experimental en Química Analítica, Síntesis, 2003,

Recomendaciones

Asignaturas que continúan el temario

Química, física y geología: Laboratorio integrado II/V11G200V01202

Asignaturas que se recomienda cursar simultáneamente

Biología: Biología/V11G200V01101 Física: Física I/V11G200V01102

Matemáticas: Matemáticas I/V11G200V01104

DATOS IDENT	TIFICATIVOS					
Matemáticas	: Matemáticas I					
Asignatura	Matemáticas:					
	Matemáticas I					
Código	V11G200V01104			,		
Titulacion	Grado en			,		
	Química					
Descriptores	Creditos ECTS	Seleccione	Curso	Cuatrimestre		
	6	FB	1	1c		
Lengua	Gallego					
Impartición						
Departamento	Matemáticas		,	,		
Coordinador/a	Quinteiro Sandomingo, María del Carmen					
Profesorado	Quinteiro Sandomingo, María del Carmen					
Correo-e	quinteir@uvigo.es					
Web	http://faitic.uvigo.es/					
Descripción	La materia recoge contenidos, tanto teóricos como	o prácticos, de álge	bra linear y cálc	ulo (en una variable). El		
general	seguimiento de la misma mejorará la capacidad de compresión y empleo del lenguaje matemático. Permitirá					
	al alumnado adquirir habilidades de cálculo e inici	arse en el uso de a	plicaciones infor	máticas.		
Descripción	http://faitic.uvigo.es/ La materia recoge contenidos, tanto teóricos como seguimiento de la misma mejorará la capacidad d	e compresión y em	pleo del lenguaj	e matemát		

Com	petencias
Códig	0
A4	Que los estudiantes puedan transmitir información, ideas, problemas y soluciones a un público tanto especializado
	como no especializado.
C22	Procesar datos y realizar cálculo computacional relativo a información y datos químicos
C23	Presentar material y argumentos científicos de manera oral y escrita a una audiencia especializada
C29	Demostrar habilidades para los cálculos numéricos y la interpretación de los datos experimentais, con especial
	énfasis en la precisión y la exactitud
D1	Comunicarse de forma oral y escrita en al menos una de las lenguas oficiales de la Universidad
D3	Aprender de forma autónoma
D4	Buscar y gestionar información procedente de distintas fuentes
D5	Utilizar las tecnologías de la información y de las comunicaciones y manejar herramientas informáticas básicas
D6	Manejar las matemáticas, incluyendo aspectos tales como análisis de errores, estimaciones de órdenes de magnitud,
	uso correcto de unidades y modos de presentación de datos
D7	Aplicar los conocimientos teóricos a la práctica
D8	Trabajar en equipo
D9	Trabajar de forma autónoma
D12	Planificar y gestionar adecuadamente el tiempo
D13	Tomar decisiones
D14	Analizar y sintetizar información y obtener conclusiones
D15	Evaluar de modo crítico y constructivo su entorno y a sí mismo

Resultados de aprendizaje		
Resultados previstos en la materia	Resultados d	le Formación
	y Apre	ndizaje
Operar con vectores, distancias y ángulos.	C22	D6
	C29	D7
		D9
Formular modelos matriciales para abordar problemas de distintas ramas de la Ciencia.	C22	D5
	C29	D6
		D9
Dominar las propiedades de las matrices y de su aplicación para el planteamiento y resolución de	C29	D7
sistemas de ecuaciones lineales.		D9
Resolver sistemas de ecuaciones lineales utilizando paquetes de cálculo simbólico y numérico.	C22	D5
	C29	D7
Operar correctamente con números reales y complejos.	C22	D6
	C29	D7
Realizar con soltura cálculos de límites, continuidad, derivadas e integrales de funciones reales de	C22	D7
variable real y de derivadas parciales de funciones de varias variables.	C29	
Identificar problemas reales que pueden ser abordados mediante el cálculo diferencial e integral y	C22	D6
resolverlos con estas técnicas.	C29	D7
		D9
		D14
Analizar y representar funciones, sabiendo deducir propiedades de las mismas a partir de sus gráficas.	C29	D7

Formular y resolver problemas de optimización.		C29	D7
			D9
			D14
Calcular integrales de línea de campos escalares y vectoriales y conocer su conexión con conceptos de la Física.		C29	D7
Manejar con soltura algún paquete informático de cálculo simbólico para resolver problemas de	-	C22	D5
cálculo diferencial e integral.			D7
Expresar con soltura, de forma oral y escritura, conceptos matemáticos.	A4	C23	D1
			D3
			D4
			D5
			D8
			D12
			D13
			D14
			D15

Contenidos	
Tema	
Introducción a las funciones reales de variable real	Los números reales y la recta real. Operaciones con números reales. Funciones reales de variable real. Dominio y rango. Gráfica de una función real de variable real. Funciones elementales.
Cálculo diferencial en una variable	Límites y continuidad de funciones reales de variable real. Derivada de una función en un punto. Cálculo de derivadas. Consecuencias de la derivación. Extremos relativos. Representación gráfica de funciones reales de variable real.
Integración de funciones reales de variable real.	Integral de Riemann. Teorema fundamental del cálculo integral. Cálculo de primitivas.
Espacios vectoriales reales	Operaciones con vectores en el plano y en el espacio. Producto escalar. Ángulo formado por dos vectores. Producto vectorial en R3. Producto mixto. Espacios vectoriales. Subespacios. Bases.
Sistemas de ecuaciones lineales	Matrices. Determinantes. Operaciones básicas con matrices y determinantes. Discusión y resolución de sistemas de ecuaciones lineares. Método de Gauss.
Funciones escalares y funciones vectoriales	Funciones escalares y funciones vectoriales. Derivadas parciales de funciones escalares. Vector gradiente. Caminos e integrales de línea. Campos conservativos.
Números complejos	Números complejos. Operaciones con números complejos.

Planificación			
	Horas en clase	Horas fuera de clase	Horas totales
Sesión magistral	20	30	50
Prácticas en aulas de informática	6	3	9
Resolución de problemas y/o ejercicios	26	39	65
Pruebas de respuesta larga, de desarrollo	3	22	25
Pruebas prácticas, de ejecución de tareas reales y/	0 0	1	1
simuladas.			

^{*}Los datos que aparecen en la tabla de planificación son de carácter orientativo, considerando la heterogeneidad de alumnado

Metodologías	
	Descripción
Sesión magistral	El profesorado expondrá los fundamentos teóricos de la materia; presentará posibles aplicaciones; formulará problemas, cuestiones y ejercicios; propondrá tareas y actividades con orientaciones sobre los métodos y técnicas a emplear para llevarlas a cabo.
Prácticas en aulas de informática	Actividades orientadas al aprendizaje y manejo de programas informáticos de Matemáticas, para el cálculo y la representación gráfica de funciones y datos.
Resolución de problemas y/o ejercicios	En esta actividad, cada estudiante, bien de manera individual o bien en grupo, deberá resolver ejercicios y probemas relacionados con la materia. Tendrá que ser capaz de formular el modelo matemático más conveniente, aplicar la técnica más apropiada para resolver cada caso e interpretar y presentar, de manera oral o escrita, los resultados.

Atención personalizada	
Metodologías	Descripción

Resolución de problemas y/o ejercicios	Cada estudiante demandará al profesorado las aclaraciones que estime oportunas para mejor comprender la materia y desarrollar con éxito las tareas que le fueron propuestas. Estas consultas se atenderán en el horario de tutorías.
Prácticas en aulas de informática	Cada estudiante demandará al profesorado las aclaraciones que estime oportunas para mejor comprender la materia y desarrollar con éxito las tareas que le fueron propuestas. Estas consultas se atenderán en el horario de tutorías.

Evaluación					
	Descripción	Calificació	Fo	sultad ormad prend	ión y
Resolución de problemas y/o ejercicios	Cada estudiante deberá resolver una serie de ejercicios o problemas en el plazo de tiempo y bajo las condiciones establecidas por el profesorado. Los trabajos demandados podrán ser de distintos tipos: presentación de un documento escrito, salida al encerado, exposición oral de alguno tema relacionado con la materia, Estas actividades permitirán evaluar de manera continuada el aprendizaje de cada estudiante.	15	A4	C23 C29	D1 D3 D4 D6 D7 D8 D9 D12 D13 D14 D15
Pruebas de respuesta larga, de desarrollo	Examen final. Prueba para la evaluación de las competencias adquiridas. Se realizará al rematar el período lectivo e incluirá preguntas y ejercicios a los que las alumnas y los alumnos responderán organizando y presentando, de manera extensa, los conocimientos que tienen sobre la materia.	80	_	C29	D1 D6 D7 D12
Pruebas prácticas, de ejecución de tareas reales y/o simuladas.	Prueba para evaluar la destreza en el manejo y aplicación de los recursos informáticos aprendidos durante las prácticas de laboratorio. Tendrá lugar durante las sesiones de prácticas de informática	5	_	C22	D5 D6

Para superar la materia, la nota obtenida deberá ser igual o superior al 50% de la puntuación total.

Las alumnas y los alumnos que no superen la materia en enero, y pretendan hacerlo en la convocatoria de julio, deberán repetir obligatoriamente el examen final. La nota obtenida durante el curso en las otras pruebas (Resolución de problemas y/o ejercicios; Pruebas prácticas, de ejecución de tareas reales y/o simuladas) se mantendrá para la convocatoria de julio.

Cualquier estudiante que participe en una de las dos pruebas de respuesta larga realizadas al rematar el período lectivo (en enero o, de ser el caso, en julio) no podrá, en ningún caso, obtener la calificación de NO PRESENTADO.

Fuentes de información

A.S. Ackleh, E.J. Allen, R.B. Kearfott e P. Seshaiyer, Classical and Modern Numerical Analysis, 2009,

R. A. Adams, Cálculo, 2009,

M. Besada, F. J. García, M. A. Mirás, C. Quinteiro, C. Vázquez, Matemáticas á Boloñesa, 2014,

S. A. Dianat, E. Saber, Advanced Linear Algebra for Engineers with Matlab, 2009,

R. Larson, R. Hostetler e B. H. Edwards, Cálculo (volume 1), 2009,

R. Larson, R. Hostetler, Precálculo, 2012,

R. Larson, B. H. Edwards e D.C. Falvo, **Álgebra lineal**, 2004,

1. Medina Moreno, Álgebra lineal y cálculo para estudios de químicas con problemas resueltos, 2015,

G. Pota, Mathematical Problems for Chemistry Students, 2006,

E. Steiner, The Chemistry Maths Book, 2008,

Centro virtual de divulgación de las Matemáticas, http://www.divulgamat.net/,

Recomendaciones

Asignaturas que continúan el temario

Matemáticas: Matemáticas II/V11G200V01203 Métodos numéricos en guímica/V11G200V01402

Asignaturas que se recomienda cursar simultáneamente

Biología: Biología/V11G200V01101 Física: Física I/V11G200V01102 Química, física y biología: Laboratorio integrado I/V11G200V01103 Química: Química I/V11G200V01105

Otros comentarios

Se recomienda haber cursado la materia de Matemáticas del último curso de Bachillerato.

DATOS	IDENTIFICATIVOS			
	a: Química I			
Asignatu	•			
Código	V11G200V01105			
Titulacion	n Grado en			
	Química			
Descripto	ores Creditos ECTS	Seleccione	Curso	Cuatrimestre
	6	FB	1	1c
Lengua Impartici	Gallego ión			
Departar	mento Química Física			
	Química inorgánica			
Coordina	ador/a Tojo Suárez, María Concepción			
Profesora				
	Rodríguez Arguelles, María Carmen			
	Tojo Suárez, María Concepción			
Correo-e	ctojo@uvigo.es			
Web				
Descripci	ión Materia en la que se imparten contenido	os de Química General.		
general				
Compet	encias			
Código				
	ue los estudiantes hayan demostrado poseer y	comprender conocimientos e	en un área de es	studio que parte de la
	ase de la educación secundaria general, y se su			
	vanzados, incluye también algunos aspectos qu			
	e estudio.	·		3
C1 De	emostrar conocimiento y comprensión de hech	os esenciales, conceptos, pri	ncipios y teorías	en: aspectos principales
	e la terminología química, nomenclatura, conve		. ,	
	emostrar conocimiento y comprensión de hech		ncipios y teorías	en: tipos de reacción
	uímica y sus principales características asociad		. ,	,
	plicar dicho conocimiento y comprensión a la re		titativos y cualit	ativos de naturaleza
	ásica	, , , , , , , , , , , , , , , , , , , ,	, , , , , , , , , , , , , , , , , , , ,	
D1 Co	omunicarse de forma oral y escrita en al menos	s una de las lenguas oficiales	de la Universida	ad
	prender de forma autónoma			
	anejar las matemáticas, incluyendo aspectos ta	ales como análisis de errores	. estimaciones d	le órdenes de magnitud.
	so correcto de unidades y modos de presentaci		,	
	plicar los conocimientos teóricos a la práctica			
	rabajar de forma autónoma			
	lanificar y gestionar adecuadamente el tiempo			
	omar decisiones			

Resultados previstos en la materia	Res	Resultados de Formación	
		y Aprendizaje	
Utilizar moles, fórmulas empíricas y moleculares. Nombrar compuestos binarios.	A1	C1	D1
		C19	D3
			D6
			D7
			D9
			D12
			D13
			D14
			D15
Describir la estructura general del átomo y los modelos principales. Usar la tabla periódica.	A1	C1	D1
		C19	D3
			D6
			D7
			D9
			D12
			D13
			D14
			D15

D12 D13

D14 D15 Tomar decisiones

Analizar y sintetizar información y obtener conclusiones Evaluar de modo crítico y constructivo su entorno y a sí mismo

Explicar el enlace covalente y las estructuras de Lewis. Predecir la polaridad de un enlace. Nombrar y formular iones poliatómicos. Describir las propiedades de los compuestos iónicos.	A1	C1 C19	D1 D3 D6 D7 D9 D12 D13 D14 D15
Utilizar el modelo RPECV. Determinar la hibridación de orbitales de un átomo central y la geometría molecular correspondiente. Identificar enlaces sigma y pi. Predecir la polaridad molecular. Describir los diferentes tipos de interacciones intermoleculares y utilizarlos para explicar los puntos de fusión y ebullición.	A1	C1 C19	D1 D3 D6 D7 D9 D12 D13 D14 D15
Ajustar ecuaciones químicas sencillas y realizar cálculos estequiométricos. Reconocer tipos de reacciones generales. Explicar las reacciones de neutralización y las reacciones de oxidación-reducción.	A1	C2 C19	D1 D3 D6 D7 D9 D12 D13 D14 D15
Explicar las propiedades de los gases. Calcular las cantidades de reactivos y productos gaseosos que intervienen en reacciones químicas. Describir el modelo de gas ideal y compararlo con gases reales.	A1	C1 C19	D1 D3 D6 D7 D9 D12 D13 D14 D15
Explicar las propiedades de los líquidos y los cambios de fase que ocurren entre sólidos, líquidos y gases. Realizar cálculos basados en las celdas unitarias simples y las dimensiones de los átomos e iones. Explicar el enlace metálico e interpretar las propiedades de los metales, semiconductores y aislantes.		C1 C19	D1 D3 D6 D7 D9 D12 D13 D14 D15
Describir las diversas formas de energía. Reconocer y usar el lenguaje de la termodinámica. Aplicar la ley de Hess. Calcular las variaciones de las diferentes magnitudes termodinámicas en una reacción química.	A1	C1 C2 C19	D1 D3 D6 D7 D9 D12 D13 D14 D15
Describir las propiedades de los sistemas en equilibrio químico. Calcular la constante de equilibrio y las concentraciones de reactivos y productos en un sistema en equilibrio químico. Usar el principio de Le Chatelier.	A1	C1 C2 C19	D1 D3 D6 D7 D9 D12 D13 D14 D15

Explicar las propiedades del agua. Predecir la solubilidad. Explicar el papel del agua en las reacciones ácido-base. Identificar la base y el ácido conjugados. Calcular el pH. Identificar los agentes oxidantes y reductores en una reacción redox y ajustar reacciones redox.	A1	C1 C2 C19	D1 D3 D6 D7 D9 D12 D13 D14 D15
Definir los conceptos fundamentales de la Cinética Química. Determinar las leyes y constantes de velocidad. Calcular la energía de activación y el factor de frecuencia. Explicar la acción de un catalizador.	A1	C1 C2 C19	D1 D3 D6 D7 D9 D12 D13 D14 D15

Contenidos	
Tema	
Tema 1. Naturaleza de la Química.	La materia y sus propiedades. Clasificación de la materia. Átomos y elementos. Concepto de mol. Compuestos químicos. Planteamiento. Clasificación. Masa molecular y molar de un compuesto. Determinación de fórmulas empíricas y moleculares.
Tema 2. Reacciones químicas.	Clasificación. Ecuaciones químicas. Cálculos estequiométricos. Reactivo limitante. Rendimiento.
Tema 3. Los gases.	Propiedades de los gases. La atmósfera. Ley de los gases ideales. Densidad y masa molar de los gases. Presiones parciales. Gases reales.
Tema 4. Termoquímica y espontaneidad de los procesos químicos.	Termoquímica y espontaneidad de los procesos químicos. Unidades de energía. Transferencia de energía y cambios de estado. Ecuaciones termoquímicas. Ley de Hess. Entropía y 2ª ley de la termodinámica. Energía de Gibbs.
Tema 5. Equilibrio químico.	Constante de equilibrio: determinación y significado. Cálculo de concentraciones en el equilibrio. Principio de Le Chatelier. Energía de Gibbs y constante de equilibrio.
Tema 6. El agua y la química de las disoluciones.	El agua como disolvente. Cómo se disuelven las substancias. Temperatura y solubilidad. Equilibrios de solubilidad. Concepto ácido-base de Brönsted. Autoionización del agua. Constantes de ionización. Reacciones ácido-base. Hidrólisis. Disoluciones tampón. Reacciones redox. Ajuste de reacciones redox.
Tema 7. Fases condensadas.	Estado Líquido. Orden en los líquidos. Estado sólido. Punto de fusión. Punto de ebullición. Equilibrio entre fases. Diagrama de fases.
Tema 8. *Cinética química.	Velocidad de reacción. Efecto de la concentración. Ley de velocidad y orden de reacción. Mecanismos de reacción. Catalizadores. Estabilidad termodinámica y cinética.
Tema 9. Él me lo ato.	Partículas subatómicas. Átomo nuclear. Elementos químicos. Isótopos. Estructura electrónica de los átomos. Configuración electrónica. Tabla periódica. Propiedades periódicas.
Tema 10. Enlace químico.	Enlaces covalentes sencillos y estructuras de Lewis. Enlaces covalentes múltiples. Estructuras de Lewis y resonancia. Polaridad de enlace y electronegatividad. Enlaces covalentes coordinados. Iones y compuestos iónicos.
Tema 11. Estructura molecular.	Predicción de formas moleculares: RPECV. Hibridación. Polaridad molecular. Formación de fases condensadas. Interacciones intermoleculares.

Planificación			
	Horas en clase	Horas fuera de clase	Horas totales
Sesión magistral	26	26	52
Seminarios	26	26	52
Resolución de problemas y/o ejercicios	0	19	19
Pruebas de respuesta larga, de desarrollo	4	14	18
Pruebas de respuesta corta	2	7	9
	., . ,		

^{*}Los datos que aparecen en la tabla de planificación son de carácter orientativo, considerando la heterogeneidad de alumnado

Metodologías	
	Descripción
Sesión magistral	En estas clases se presentarán los aspectos generales del programa de forma estructurada, haciendo especial énfasis en los fundamentos y aspectos más importantes o de difícil comprensión para el alumnado. El profesorado podrá a través de la plataforma Tem@ el material necesario para el trabajo que se realizará la semana siguiente. En este caso, se recomienda al alumnado que trabaje previamente el material entregado y consulte la bibliografía recomendada para completar la información, con el fin de seguir las explicaciones de los contenidos del programa con mayor aprovechamiento.
Seminarios	Cada semana se dedicarán dos horas a la resolución, por parte del alumnado, de algunos de los problemas o ejercicios propuestos relacionados con la materia. Algunos de estos ejercicios, o algún otro propuesto, podrán ser entregados para su calificación. Además de la resolución correcta de los problemas se valorará el adecuado uso de la lengua y el manejo de las matemáticas, incluyendo el análisis de errores, la correcta estimación de órdenes de magnitud, el uso de unidades y los modos de presentación de datos.
Resolución de problemas y/o ejercicio	Los boletines de problemas deberán ser resueltos por los estudiantes con la ayuda, en el caso de s ser precisa, del profesorado, bien en los seminarios, bien en las tutorías personalizadas. Estos boletines podrán ser entregados en las fechas fijadas al efecto si el profesorado lo solicitara. Además de la resolución correcta de los problemas se valorará el adecuado uso de la lengua y el manejo de las matemáticas, incluyendo el análisis de errores, la correcta estimación de órdenes de magnitud, el uso de unidades y los modos de presentación de datos.

Atención personalizada			
Metodologías Descripción			
Resolución de problemas y/o ejercicios	Los alumnos podrán consultar todo tipo de dudas de la materia en horarios de tutorías.		
Seminarios	Los alumnos podrán consultar todo tipo de dudas de la materia en horarios de tutorías.		

Evaluación					
	Descripción	Calificación		Resultad Formaci Aprendi	ión y
Resolución de problemas y/o ejercicios	Se valorará la asistencia (obligatoria) a los seminarios, la participación y la resolución por parte del alumnado de una serie de problemas y/o ejercicios como seguimiento del avance del alumno.	25	A1	C1 C2 C19	D1 D6 D7 D13 D14 D15
Pruebas de respuesta larga, de desarrollo	Pruebas para evaluación de las competencias adquiridas en la materia a desarrollar tras la impartición de la misma. Es necesario un mínimo de 4 sobre 10 en esta prueba para tener en cuenta el resto de notas de la evaluación.		A1	C1 C2 C19	D1 D3 D6 D7 D9 D12 D13
Pruebas de respuesta corta	Se realizarán dos pruebas a lo largo del curso sobre la materia explicada en las sesiones magistrales y seminarios	30	A1	C1 C2 C19	D1 D3 D6 D7 D9 D12 D13

La nota final de la asignatura podrá ser la más alta obtenida al comparar la nota del examen final y la nota del examen ponderada con la evaluación continua.

Convocatoria de Julio:

Se mantiene la puntuación alcanzada en el curso en el apartado de resolución de problemas y/o ejercicios. Se realizará una prueba final de toda la materia. En esta prueba será necesario obtener una puntuación mínima de 4,5 puntos sobre 10 para superar la materia.

Fuentes de información

R. Chang, Química,

R. A. Petrucci, W. S. Harwood y F.G. Herring, Química General,

K.W. Whitten, R.E. Davis y M.L. Peck, Química General,

P. Atkins y L. Jones, **Principios de Química. Los caminos del descubrimiento**,

J.A. López Cancio, Problemas de Química. Cuestiones y ejercicios,

C.Orozco Barrenetxea, M.N. González Delgado y A. Pérez Serrano, Problemas Resueltos de Química Aplicada,

Recomendaciones

Asignaturas que continúan el temario

Química: Química II/V11G200V01204

Asignaturas que se recomienda cursar simultáneamente

Biología: Biología/V11G200V01101 Física: Física I/V11G200V01102

Matemáticas: Matemáticas I/V11G200V01104

Química, física y biología: Laboratorio integrado I/V11G200V01103

DATOS IDEN	TIFICATIVOS			
Física: Física	a II			
Asignatura	Física: Física II			
Código	V11G200V01201			
Titulacion	Grado en Química			
Descriptores	Creditos ECTS	Seleccione	Curso	Cuatrimestre
	6	FB	1	2c
Lengua	Castellano			_
Impartición				
Departament	o Física aplicada			
Coordinador/a	Garcia Sanchez, Josefa			
Profesorado	Garcia Sanchez, Josefa			
	Legido Soto, José Luís			
	Sánchez Vázquez, Pablo Breogán			
Correo-e	fafina@uvigo.es			
Web	http://faitic.uvigo.es			
Descripción general	La Física, como disciplina científica, se ocupa, en gen y de sus interacciones mutuas, desarrollando teorías			
general	acuerdo con el conocimiento empírico de la realidad.			
	distintas perspectivas o niveles de aplicación, desde			
	macroscópicos, que dan lugar a sus distintas ramas.			
	incontables aplicaciones científicas y tecnológicas y,			
	indispensable como base y herramienta para compre			
	específicamente en otras materias del plan de estudi			rius que se crataran
	especiment of the material act plan ac estad		••	

Com	petencias
Códig	10
C23	Presentar material y argumentos científicos de manera oral y escrita a una audiencia especializada
D1	Comunicarse de forma oral y escrita en al menos una de las lenguas oficiales de la Universidad
D3	Aprender de forma autónoma
D4	Buscar y gestionar información procedente de distintas fuentes
D5	Utilizar las tecnologías de la información y de las comunicaciones y manejar herramientas informáticas básicas
D6	Manejar las matemáticas, incluyendo aspectos tales como análisis de errores, estimaciones de órdenes de magnitud, uso correcto de unidades y modos de presentación de datos
D7	Aplicar los conocimientos teóricos a la práctica
D8	Trabajar en equipo
D9	Trabajar de forma autónoma
D12	Planificar y gestionar adecuadamente el tiempo
D14	Analizar y sintetizar información y obtener conclusiones

Resultados de aprendizaje		
Resultados previstos en la materia	Resu	ıltados de Formación y Aprendizaje
1. Determinar el campo eléctrico producido por una distribución de partículas cargadas tanto	C23	D1
discreta como continua y en el caso de poseer alta simetría.		D3
		D4
		D5
		D6
		D9
		D12
		D14
2. Explicar la utilidad del potencial electrostático y calcularlo para una distribución de partículas	C23	D1
cargadas tanto discreta como continua.		D3
		D4
		D5
		D6
		D9
		D12
		D14
3. Calcular la polarización y el momento dipolar en casos sencillos.	C23	D1
		D3
		D5
		D6
		D12
		D14

4. Explicar las propiedades electrostáticas de un conductor.	C23	D1
		D3
		D4
		D5
		D6
		D7
		D12
		D14
5. Describir cualitativamente desde el punto de vista atómico el efecto de un campo eléctrico	C23	D1
sobre un dieléctrico.		D3
		D4
		D5
		D6
		D12
		D14
6. Determinar los efectos físicos de la corriente eléctrica.	C23	D1
		D3
		D4
		D5
		D6 D7
		D12
7. Calcular las características y tipo de trayectoria de partículas cargadas en un campo eléctrico o	C33	D14 D1
magnético.	C23	D3
magnetico.		D5
		D6
		D8
		D12
		D14
8. Distinguir los materiales por su comportamiento en un campo magnético.	C23	D1
o. Distinguir los materiales por su comportamiento en un cumpo magnetico.	023	D3
		D5
		D6
		D12
		D14
9. Calcular la magnetización y el momento magnético en casos sencillos.	C23	D1
j , j		D3
		D4
		D5
		D6
		D12
	_	D14
10. Explicar la diferencia entre campos eléctricos conservativos y no conservativos.	C23	D1
		D3
		D5
		D12
11 Fundamental formation and that he appeared by Asian State Section 2015 and the state of the section 2015.	622	D14
11. Explicar de forma cualitativa aspectos básicos de la interacción de la radiación	C23	D1
electromagnética con la materia.		D3 D5
		D12
		D12
12. Determinar el límite de resolución de una red de difracción.	C23	D14 D1
22. Determinar of inflice de resolución de una rea de diffueción.	525	D3
		D4
		D5
		D6
		D12
		D14
	-	
Contenidos		
Conteniaco		

Contenidos	
Tema	
Tema 1. CAMPO ELECTROSTÁTICO	Introducción. Carga Eléctrica. Ley de Coulomb. Campo Eléctrico. Distribución Continua de Carga. Líneas de Campo Eléctrico. Fuentes Escalares de Campo Eléctrico. Ley de Gauss. Energía Potencial Eléctrica. Potencial Eléctrico. Superficies Equipotenciales. Dipolo Eléctrico. Capacidad y Combinación de Condensadores.

Tema 2. CORRIENTE CONTINUA	Introducción. Corriente eléctrica y densidad de corriente. Ley de Ohm. Resistencia. Fuerza electromotriz. Ley de Joule. Potencia calorífica disipada. Circuitos de corriente continua:-Asociación de resistencias, - Reglas de Kirchhoff.
Tema 3. CAMPO MAGNÉTICO	Introducción. Fuerza magnética. Fuerza de Lorentz. Fuerza magnética sobre un conductor por el que circula corriente. Campo magnético de una carga en movimiento. Campo magnético de un elemento de corriente. Ley de Biot-Savart. Fuerza magnética entre dos conductores paralelos. Líneas de campo magnético y flujo magnético. Ley de Gauss. Ley de Ampère. Materiales Magnéticos.
Tema 4. INDUCCIÓN ELECTROMAGNÉTICA	Fenómenos de inducción electromagnética: experiencias de Faraday, flujo magnético, leyes de Faraday y de Lenz, experiencia de Henry. Aplicaciones: generadores y receptores eléctricos, inducción mutua y autoinducción. Energía magnética.
Tema 5. ONDAS	Introducción. Movimiento Armónico Simple. Superposición de MAS. Oscilaciones amortiguadas. Oscilaciones forzadas. Resonancia. Ondas en medios materiales. Ecuación de onda. Ondas armónicas. Interferencia de ondas. Superposición.
Tema 6. PROPIEDADES COMUNES A LAS DIFERENTES ONDAS.	Reflexión y refracción. Superposición: interferencia, pulsaciones, ondas estacionarias. Difracción. Efecto Doppler.
Tema 7. ÓPTICA FÍSICA	Naturaleza de la luz: ondas electromagnéticas, rayo luminoso, velocidad de propagación. Fenómenos ondulatorios: dispersión, interferencia, difracción de Fraunhofer: por una rendija, por un par de rendijas paralelas iguales, redes de difracción. Polarización. Actividad óptica.

Planificación				
Horas en clase	Horas fuera de clase	Horas totales		
24	43.2	67.2		
2	2	4		
26	46.8	72.8		
1.5	1.5	3		
1.5	1.5	3		
	Horas en clase 24 2 26 1.5 1.5	24 43.2 2 2		

^{*}Los datos que aparecen en la tabla de planificación son de carácter orientativo, considerando la heterogeneidad de alumnado

Metodologías	
	Descripción
Sesión magistral	En la plataforma Tema se pondrá a disposición del alumnado distinta información sobre la sesión magistral.
	a) Se analizarán los objetivos específicos que se persiguen en cada tema, indicando su necesidad y sus posibles aplicaciones.
	b) Se mostrará la forma de alcanzar los objetivos. Se hará hincapié en aquellos aspectos que resulten más problemáticos y dificultosos y se resolverán distintos ejemplos. c) Se propondrán distintas referencias bibliográficas.
Eventos docentes y/o	Se propondrán distintas actividades dirigidas para que los alumnos las presenten de forma oral y/o
divulgativos	escrita.
Seminarios	la) Se resolverán ejercicios y problemas que estarán previamente a disposición en la página web
	b) Se aclararán dudas y conceptos de difícil comprensión
	c) Se proponen problemas de los boletines que el alumno debe resolver por sí mismo si procede.

Atención personalizada			
Metodologías	Descripción		
Seminarios	Se plantearán boletines de cuestiones y problemas para que los alumnos los resuelvan por su cuenta y en caso de necesitarlo, acudan a las tutorías para aclararles conceptos y ayudarles con la resolución de los mismos.		
Eventos docentes y/o divulgativos	Se facilitará y se promoverá la asistencia a eventos que organice la facultad asimismo que también se proyectarán vídeos divulgativos. Se realizarán coloquios con los alumnos en los que se traten estos eventos o divulgaciones y también se podrán pedir por escrito que respondan a alguna cuestión que tenga que ver con los mismos.		

Descripción	Calificación	
Везепречен	Calificación	Resultados de Formación y Aprendizaje

Eventos docentes y/o divulgativos	Realización de ejercicios o trabajos dirigidos de forma individual o en grupo y/o exposición pública (si procede) en los seminarios	5	C23	D1 D5 D8 D12
Seminarios	Realización de ejercicios de forma individual o en grupo y/o exposición pública (si procede) en los seminarios.	10	C23	D14 D1 D4 D5 D6 D7 D9 D12 D14
Pruebas de respuesta corta	 1º convocatoria. a) Tres pruebas escritas. Estas pruebas serán liberatorias de materia hasta la 2º convocatoria. b) En junio se realizará un examen final para recuperar la materia que no fuese liberada o para subir la calificación. 	35	C23	D1 D3 D6 D7 D9 D12
Resolución de problemas y/o ejercicio	1º convocatoria: os a) Tres pruebas escritas. Estas pruebas serán liberatorias de materia hasta la 2º convocatoria. b) En Junio se realizará un examen final para recuperar la materia que no fuera liberada o para subir la calificación.	50	C23	D14 D1 D3 D6 D7 D9 D12 D14

- Si el alumno no tiene nota alguna en los diferentes apartados se considerará No Presentado, *NP.
- Julio. Evaluación de la segunda convocatoria.
- a) Se mantendrá la nota de la primera convocatoria correspondiente a los trabajos tutelados y seminarios.
- b) El alumno podrá hacer una única prueba escrita sobre los contenidos de las tres pruebas realizadas para superar la parte correspondiente a pruebas de respuesta corta y a la resolución de problemas y/o ejercicios

Fuentes de información
Young H.D., Freedman R.A., Física universitaria, con física moderna, Vol.2 , 2013,
Tipler, P.A., Mosca G., Física para la ciencia y la tecnología (Vol. 2) , 2010,
Serway, R.A; Beichner R. J., Física para Ciencias e Ingeniería , 2010,
Lea S.M.; Burke J.R., Física. La naturaleza de las cosas , 2010,
Gettys, E.; Kéller, F.J. y Skove, M.J., Física Clásica y Moderna. , 2010,
Fleisch, D., A student's guide to Maxwell's equations, 2008,

rielscii, D., A student s guide to maxwell s equations, 2000,
Recomendaciones
Asignaturas que continúan el temario
Química, física y geología: Laboratorio integrado II/V11G200V01202
Física III/V11G200V01301
Asignaturas que se recomienda cursar simultáneamente
Matemáticas: Matemáticas II/V11G200V01203
Química, física y geología: Laboratorio integrado II/V11G200V01202
Asignaturas que se recomienda haber cursado previamente
Física: Física I/V11G200V01102
Matemáticas: Matemáticas I/V11G200V01104

DATOS I	DENTIFICATIVOS					
Química,	, física y geología: Laboratorio integrado I					
Asignatur	ra Química, física y					
	geología:					
	Laboratorio					
	integrado II					
Código	V11G200V01202					
Titulacion	Grado en Química					
Descripto		Seleccione	Curso	Cuatrimestre		
	6	FB	1	2c		
Lengua	Castellano					
Impartició						
	nento Física aplicada					
Берапсан	Química Física					
	Química inorgánica					
	Química orgánica					
	Geociencias marinas y ordenación del ter	ritorio				
Coordinad	dor/a García Fontán, María Soledad					
Profesora						
roresora	García Fontán, María Soledad					
	Legido Soto, José Luís					
	Martínez Piñeiro, Manuel					
	Prieto Jiménez, Inmaculada					
	Tojo Suárez, Emilia					
Correo-e	sgarcia@uvigo.es					
Web	http://faitic.uvigo.es					
Descripcio		iante anlique de *manera m	ás específica los	critorios y habilidados		
general		En esta materia se pretende que el estudiante aplique de *manera más específica los criterios y habilidades prácticas aprendidas en la materia Laboratorio Integrado *I. El estudiante llevará a cabo diversos				
general	experimentos que le permitirán un entrer					
	especializados. Se hará *tambén hincapié					
	como en la realización de un informe fina		acioni de dir edd	derno de laboratorio de		
	como em la realización de an informe inta	i dei trabajo nevado a cabor				
Compete	encias					
Código						
	ue los estudiantes hayan desarrollado aquellas h	nabilidades de aprendizaje n	iecesarias para e	emprender estudios		
	steriores con un alto grado de autonomía.					
	Manejar con seguridad sustancias químicas, considerando sus propiedades físicas y químicas, incluyendo la		incluyendo la			
	loración de cualquier riesgo específico asociado					
	ealizar procedimientos habituales de laboratorio					
			nbios y documentarlos <u>y</u>			
	gistrarlos de manera sistemática y fiable					
	terpretar datos derivados de las observaciones	y mediciones del laboratorio	en términos de	su significado y		
rel	lacionarlos con la teoría adecuada					
C29 Demostrar habilidades para los cálculos numéricos y la interpretación de los datos experimentais, co		tais, con especial				
én	fasis en la precisión y la exactitud		·	•		
	omunicarse de forma oral y escrita en al menos	una de las lenguas oficiales	de la Universida	ıd		
D3 Ap	orender de forma autónoma					
	scar y gestionar información procedente de dis	tintas fuentes				
	ilizar las tecnologías de la información y de las		nerramientas info	ormáticas básicas		
	anejar las matemáticas, incluyendo aspectos tal					
	o correcto de unidades y modos de presentació		, communiciones u	c oracines ac magnitud		
	o correcto de difidades y filodos de presentació licar los conocimientos teóricos a la práctica	ii de datos				
	abajar en equipo					
	abajar de forma autónoma					
	anificar y gestionar adecuadamente el tiempo					
	mar decisiones	-1				
	Analizar v sintetizar información v obtener conclusiones					

Resultados de aprendizaje	
Resultados previstos en la materia	Resultados de Formación
	y Aprendizaje

D14 Analizar y sintetizar información y obtener conclusiones
D15 Evaluar de modo crítico y constructivo su entorno y a sí mismo

Analizar como afectan la velocidad de reacción distintos factores, como por ejemplo la naturaleza de los reactivos, la concentración de los mismos, la presencia de un catalizador o la temperatura.	A5	C28	D3 D7 D9 D13 D14
Distinguir una celda galvánica de una célda electrolítica y saber construir ambos tipos de celdas.	A5	C25 C28	D1 D3 D4 D7 D8 D12 D13 D14 D15
Reproducir experiencias básicas en física con el objetivo de demostrar o aplicar algunas de las leyes básicas.	A5	C27 C28 C29	D4 D6 D7 D8 D9 D13 D14 D15
Aplicar el conocimiento y las destrezas adquiridas la resolución de problemas sencillos de separación, purificación y caracterización de compuestos químicos.	A5	C25 C26 C27 C28	D1 D3 D4 D7 D9 D12 D13 D14
Manejar diferente equipación comun en el laboratorio de Física y Química: polímetro, fuentes de alimentación, osciloscopio, etc	A5	C26 C27 C29	D6 D14
Ajustar las condiciones experimentales para un proceso químico (temperatura, agitación, etc.).	A5	C26 C27 C28	D3 D7 D8 D13
Manejar correctamente los modelos moleculares para la representación de compuestos orgánicos e inorgánicos	A5	C28	D1 D3 D7 D9 D12 D13 D14
Llevar a cabo la sintesis de sustancias orgánicas e inorgánicas sencillas	A5	C25 C26 C27 C28	D1 D3 D4 D9 D12 D13 D14 D15
Utilizar programas de difracción e interpretar imágenes de microscopia electrónica diferenciando la información estructural (HREM, SAED) y la morfológica (SEM)	A5	C28	D1 D3 D4 D5 D7 D8 D14

Contenidos	
Tema	

- Celdas galvánicas y electrolíticas. Utilización de . la ecuación de Nernst. (2 sesiones)
- Técnicas de separación: extracción sólidolíquido y cromatografía en capa fina. (1 sesión)
- Técnicas de separación: cromatografía en capa fina y cromatografía en columna. (1 sesión)
- Equilibrio químico: Estudio del equilibrio de disociación por métodos conductimétrico y potenciométrico (1 sesión)
- Cinética química: Estudio cinético de una reacción química (2 sesiones)
- Ley de Lambert-Beer: Determinación de la concentración de un colorante mediante espectroscopia (1 sesión)
- Ecuación de estado de los gases ideales (1 sesión)
- Modelización de moléculas inorgánicas sencillas. (1 sesión)
- Representación de moléculas orgánicas: modelos moleculares. (1 sesión)
- Obtención de compuestos inorgánicos sencillos. (2 sesiones)
- Obtención de compuestos orgánicos sencillos. (1 sesiones)
- Obtención de polímeros orgánicos. (1 sesión)
- Introducción al estudio morfológico y microestructural del medio cristalino: Análisis mineralógico mediante microscopía óptica con luz polarizada (2 sesiones)
- Introducción a las técnicas de crecimiento cristalino en el laboratorio: métodos de creación de la sobresaturación y formación de monocristales. Polimorfismo. Crecimiento de cristales en geles (1 sesión)
- Determinación de la resistencia especifica de un conductor. (1 sesión)
- Ley de Ohm: circuitos de corriente continua. (1 sesión)
- Calibración de un termistor. (1 sesión)
- Fenómenos de inducción electromagnética: corrientes inducidas, leyes de Faraday y Lenz. Tranformador. (1 sesión)
- Teorema de transferencia de máxima potencia en un circuito. (1 sesión)

Planificación			
	Horas en clase	Horas fuera de clase	Horas totales
Prácticas de laboratorio	72	40	112
Salidas de estudio/prácticas de campo	8	10	18
Pruebas de respuesta corta	2	6	8
Pruebas prácticas, de ejecución de tareas reales y/o	3	9	12
simuladas.			

*Los datos que aparecen en la tabla de planificación son de carácter orientativo, considerando la heterogeneidad de alumnado

Metodologías	
	Descripción
Prácticas de laboratorio	Se realizarán prácticas de laboratorio en sesiones de 3 horas cada una. El alumno/la dispondrá de los guiones de prácticas, así como del material de apoyo en la plataforma FAITIC, a fin de que pueda tener conocimiento previo de los experimentos a realizar.
Salidas de estudio/prácticas de campo	Cada estudiante de manera individual elabora un documento sobre el tema de la práctica de campo.

Atención personalizada	
Metodologías	Descripción

Prácticas de laboratorio	Tiempo dedicado por el profesor para atender todas las dudas y cuestiones planteadas por el alumno/la a lo largo del curso. El estudiante consultará con profesorado las aclaraciones que estime oportunas para poder comprender mejor la materia y desarrollar con éxito las tareas que le fueron propuestas. Estas consultas se atenderán en el horario de titorías.
Salidas de estudio/prácticas de campo	El estudiante consultará con profesorado las aclaraciones que estime oportunas para poder comprender mejor la materia y desarrollar con éxito las tareas que le fueron propuestas

Evaluación	Decemberá	Califias	(m. D	a. dec -	اء ما
	Descripción	Calificacio		suitac ormac	
				prend	
Prácticas de laboratorio	El profesor realizará el seguimiento del trabajo experimental realizado por el alumno/la en las sesiones de laboratorio, así como del cuaderno elaborado. Dado que se trata de una materia de tipo experimental, es obligatoria la asistencia a las sesiones de laboratorio. Es importante indicar que la no asistencia será penalizada en la nota final. Sí el número de ausencias sin justificar es superior a 2, supondrá suspender la materia. Si el número de ausencias justificadas, y debidas la causas de fuerza mayor, es superior a 6 supondrá suspender la materia. Los días que se falten computarán como ceros en la nota de laboratorio.	40		C25 C26 C27 C28 C29	D1 D3 D4 D5
	siguientes puntos: -Como deenvuelve el alumno en el laboratorio, incluyendo su grado de autonomía.				D15
	-Como soluciona los problemas que se le plantean la hora de hacer la práctica.				
	-Cuál es su dominio de los conocimientos previos necesarios para realizar la práctica.				
	-Limpieza y tratamiento del material.				
	-Dominio de los cálculos necesarios para realizar la práctica.				
	-Elaboración de cuaderno/informes de laboratorio.				
Salidas de estudio/prácticas de campo	Se realizará una memoria sobre el tema de la práctica de campo. La asistencia es obligatoria para poder ser evaluado.	10	A5	C27 C28	
Pruebas de respuesta corta	Se realizará una prueba escrita (de respuesta breve) relativa a aspectos concretos de las operaciones realizadas en el laboratorio.	25	 A5	C28 C29	D1
Pruebas prácticas, de ejecución de tareas reales y/o simuladas.	Se realizará una prueba práctica (sesión de laboratorio) que permitirá evaluar las competencias y destrezas adquiridas por el alumno/la. Dichas pruebas serán realizadas de forma independiente para cada grupo de prácticas.	25	A5	C25 C26 C28	D1 D7

Para ser evaluado el alumno tiene que obtener una nota mínima en algunos de los distintos apartados que comprende la evaluación, esta nota mínima es de 3.5 en las pruebas teóricas y prácticas y en la salida de campo, y de 4 en la valoración de las prácticas de laboratorio.

La asistencia a más de dos sesiones prácticas implicará que el alumno ya está siendo evaluado, por lo tanto, su calificación no podrá ser "No Presentado".

En la segunda convocatoria la evaluación se llevará a cabo del siguiente modo:

Una prueba teórico-práctica en la que se evaluarán los resultados del aprendizaje del alumno: 50 %.

Se conservará la puntuación alcanzada por el alumno durante lo curso; en los siguientes apartados: seguimiento del trabajo

Fuentes de información

P. Atkins, L. Jones, **Principios de Química**, 3ª,

R.H. Petrucci, W.S. Harwood, F.G. Herring, Química General, 8ª,

C. Hammond, The Basic of Crystallography and Diffraction, 2ª,

I.N. Levine, Fisicoquímica,

M.A. Martínez Grau, A.G. Csásky, **Técnicas Experimentales en Síntesis Orgánica**,

D. P Shoemaker, C.W. Garland, J.W. Nibler, Experiments in Physical Chemistry, 8ª,

P.A. Tipler. G. Mosca, Física para la ciencia y la Tecnología,

Chang, Raymong, Chemistry, 7ª,

L.G. Wade, Química Orgánica, 7ª,

Recomendaciones

Asignaturas que se recomienda cursar simultáneamente

Física: Física II/V11G200V01201 Geología: Geología/V11G200V01205

Matemáticas: Matemáticas II/V11G200V01203

Química: Química II/V11G200V01204

Asignaturas que se recomienda haber cursado previamente

Biología: Biología/V11G200V01101 Física: Física I/V11G200V01102

Matemáticas: Matemáticas I/V11G200V01104

Química, física y biología: Laboratorio integrado I/V11G200V01103

DATOS IDENT	TIFICATIVOS				
Matemáticas	: Matemáticas II				
Asignatura	Matemáticas:				
	Matemáticas II				
Código	V11G200V01203				
Titulacion	Grado en				
	Química				
Descriptores	Creditos ECTS	Seleccione	Curso	Cuatrimestre	
	6	FB	1	2c	
Lengua	Castellano				
Impartición	Gallego				
Departamento	Matemáticas	'			
Coordinador/a	Mirás Calvo, Miguel Ángel				
	Verdejo Rodríguez, Amelia				
Profesorado	Mirás Calvo, Miguel Ángel				
	Verdejo Rodríguez, Amelia				
Correo-e	mmiras@uvigo.es				
	averdejo@uvigo.es				
Web	http://http://faitic.uvigo.es/				
Descripción	La materia recoge contenidos, tanto teóricos con	no prácticos, de Cálo	culo (varias varia	bles), optimización y	
general	estadística.				
	Su seguimiento mejorará la capacidad de compresión y empleo del lenguaje				
	matemático. Permitirá al alumno adquirir habilida informáticas.	ades de cálculo e ini	ciarse en el uso	de aplicaciones	

	petencias
Códig	0
A4	Que los estudiantes puedan transmitir información, ideas, problemas y soluciones a un público tanto especializado
	como no especializado.
C22	Procesar datos y realizar cálculo computacional relativo a información y datos químicos
C23	Presentar material y argumentos científicos de manera oral y escrita a una audiencia especializada
C29	Demostrar habilidades para los cálculos numéricos y la interpretación de los datos experimentais, con especial
	énfasis en la precisión y la exactitud
D1	Comunicarse de forma oral y escrita en al menos una de las lenguas oficiales de la Universidad
D3	Aprender de forma autónoma
D4	Buscar y gestionar información procedente de distintas fuentes
D5	Utilizar las tecnologías de la información y de las comunicaciones y manejar herramientas informáticas básicas
D6	Manejar las matemáticas, incluyendo aspectos tales como análisis de errores, estimaciones de órdenes de magnitud,
	uso correcto de unidades y modos de presentación de datos
D7	Aplicar los conocimientos teóricos a la práctica
D8	Trabajar en equipo
D9	Trabajar de forma autónoma
D12	Planificar y gestionar adecuadamente el tiempo
D13	Tomar decisiones
D14	Analizar y sintetizar información y obtener conclusiones
D15	Evaluar de modo crítico y constructivo su entorno y a sí mismo

Resultados de aprendizaje			
Resultados previstos en la materia	Resultados de Formació		
	y Apre	ndizaje	
Relacionar curvas y superficies con objetos geométricos y funciones de varias variables reales.		D6	
		D9	
Calcular el volumen de recintos tridimensionales y de integrales de superficie básicos, así como el uso de coordenadas polares, cilíndricas y esféricas.	C29	D6	
Aplicar las nociones básicas y las reglas del cálculo diferencial de funciones de varias variables.	C29	D3	
		D6	
		D9	
Derivar implícitamente.	C23	D3	
		D9	
Formular y resolver problemas de optimización sin restricciones.	C23	D1	
	C29	D3	
		D4	
		D6	
		D7	
		D14	

Modelar y resolver problemas aplicados mediante las técnicas del cálculo diferencial e integral en varias variables.	C22 C23 C29	D3 D6 D7 D9 D12 D13 D14
Manejar una aplicación informática de cálculo simbólico, numérico y gráfico adecuada para resolver problemas prácticos de cálculo de varias variables.	C22 C29	D4 D5 D6 D7 D13 D14
Calcular autovalores y determinar si una matriz es diagonalizable.	C29	D3 D6 D9
Clasificar formas cuadráticas atendiendo a su signo.	C29	D3 D6 D9
Utilizar un paquete informático para el estudio práctico de problemas de álgebra lineal.	C22 C29	D3 D4 D5 D6 D7 D9 D12 D13 D14
Sintetizar y analizar descriptivamente conjuntos de datos.	C22 C29	D4 D5 D6 D7 D9 D12 D13 D14
Calcular probabilidades en distintos espacios y aplicar el concepto de variable aleatoria para modelar fenómenos reales.	C23 C29	D3 D6 D9
Utilizar paquetes informáticos de estadística básica.	C22 C23 C29	D1 D4 D5 D6 D7 D14
Expresar con soltura, de forma oral y escrita, conceptos matemáticos.	4 C23	D1 D3 D4 D5 D8 D12 D13 D14 D15
Contenidos Tema		
Tema 1: Autovalores y matrices simétricas Cálculo de los autovalores de una matriz. Matrices diagonalizables.		

Contenidos				
Tema				
Tema 1: Autovalores y matrices simétricas	Cálculo de los autovalores de una matriz.			
	Matrices diagonalizables.			
	Signo de una matriz simétrica.			
Tema 2: Cálculo en varias variables	Introducción a las funciones reales de varias variables. Funciones continuas y diferenciables.			
	Regla de la cadena.			
	Derivación implícita.			
	Derivadas de orden superior.			
	Cálculo de extremos.			

Tema 3: Integración en varias variables	Integrales de funciones de dos y tres variables en recintos acotados. Coordenadas polares, cilíndricas y esféricas Integrales de superficie.
Tema 4: Estadística elemental	Estadística descriptiva. Introducción al cálculo de probabilidades.

Planificación			
	Horas en clase	Horas fuera de clase	Horas totales
Sesión magistral	20	30	50
Resolución de problemas y/o ejercicios	26	36	62
Prácticas en aulas de informática	6	3	9
Pruebas de respuesta larga, de desarrollo	3	20	23
Pruebas prácticas, de ejecución de tareas reales simuladas.	y/o 0	6	6

^{*}Los datos que aparecen en la tabla de planificación son de carácter orientativo, considerando la heterogeneidad de alumnado

Metodologías	
	Descripción
Sesión magistral	El profesorado expondrá los fundamentos teóricos de la materia; presentará posibles aplicacioones; formulará problemas, cuestiones y ejercicios; propondrá tareas y actividades con orientaciones sobre los métodos y técnicas a emplear para llevarlas a cabo.
Resolución de problemas y/o ejercicios	En esta actividade el alumnado, bien de manera individual o bien en grupo, deberá resolver problemas y ejercicios relacionados con la materia. El alumnado tendraá que ser capaz de formular el modelo matemático más conveniente, aplicar la técnica adecuada para resolver cada caso, e interpretar y presentar los resultados.
Prácticas en aulas de informática	Actividades orientadas al aprendizaje y el manejo de programas informáticos de Matemáticas para el cálculo y la representación gráfica de funciones y datos.

Atención personalizada			
Metodologías	Descripción		
Resolución de problemas y/o ejercicios	Cada estudiante demandará al profesorado las aclaraciones que estime oportunas para comprender mejor la materia y desarrollar con éxito las tareas que le fueron propuestas. Estas consultas se atenderán en el horario de tutorías.		
Prácticas en aulas de informática	Las dudas y consultas relativas a las prácticas de laboratorio informático serán atendidas en el horario de tutorías.		

Evaluación				
	Descripción	Calificación	Resultad Formac Aprend	ión y
Resolución de problemas y/o ejercicio	Pruebas de evaluación continua en las que cada estudiante deberá s resolver una serie de problemas en el plazo de tiempo y bajo las condiciones establecidas por el profesorado. Los trabajos, individuales o en grupo, podrán ser de distintos tipos: presentación de un documento escrito, salida al encerado, exposición oral, puzle,		A4 C23	D1 D3 D4 D6 D7 D8 D9 D12 D13 D14 D15
Pruebas de respuesta larga, de desarrollo	Examen final. Prueba individual que se realizará al finalizar el período de clases y que incluirá preguntas teóricas y ejercicios.	80	C22 C29	D3 D6 D7 D9 D12 D13 D14
Pruebas prácticas, de ejecución de tareas reales y/o simuladas.	Ejercicio práctico para evaluar la destreza en el manejo y aplicación de los recursos informáticos aprendidos durante las prácticas de laboratorio.	5	C22 C29	D4 D5 D6 D7 D14

Para superar la materia, la nota obtenida deberá ser igual o superior al 50% de la puntuación máxima.

El alumnado que no supere la materia en la primera oportunidad y quiera hacerlo en la convocatoria de julio, deberá repetir obligatoriamente el examen final.La nota obtenida durante el curso en las otras pruebas (pruebas prácticas de ejecución de tareas reales y/o simuladas, y resolución de problemas y/o ejercicios) se mantendrán para la convocatoria de julio.

Cualquier estudiante que participe en alguna de las pruebas de respuesta larga no podrá, en ningún caso, obtener la calificación de NO PRESENTADO.

Fuentes de información

Robert G. Mortimer, Mathematics for physical chemistry, 2013,

Besada, M.; García, J.; Mirás, M.; Vázquez, C., Cálculo diferencial en varias variables, 2011,

E. Steiner, The Chemistry Maths Book, 2008,

Besada, M.; García, J.; Mirás, M.; Quinteiro, C.; Vázquez, C., Matemáticas á Boloñesa, 2015,

Centro virtual de divulgación de las Matemáticas, http://www.divulgamat.net/,

Matemáticas a través do teatro, http://webs.uvigo.es/dramatematica,

R. Larson, R. Hostetler; B. H. Edwards, Cálculo esencial, 2010,

Robert A. Adams; Christopker Essex, Calculus. A complete course, 2013,

William Bober, Chi-Tay Tsai; Oren Masory, Numerical and analytical methods with MATLAB, 2013,

Dingyu Xue; Yangquan Chen, Solving applied mathematical problems with MATLAB, 2009,

Recomendaciones

Asignaturas que continúan el temario

Métodos numéricos en química/V11G200V01402

Asignaturas que se recomienda cursar simultáneamente

Física: Física II/V11G200V01201 Geología: Geología/V11G200V01205

Química, física y geología: Laboratorio integrado II/V11G200V01202

Química: Química II/V11G200V01204

Asignaturas que se recomienda haber cursado previamente

Biología: Biología/V11G200V01101 Física: Física I/V11G200V01102

Matemáticas: Matemáticas I/V11G200V01104

Química, física y biología: Laboratorio integrado I/V11G200V01103

DATOS IDEN	TIFICATIVOS			
Química: Quí				
Asignatura	Química: Química			
3	II .			
Código	V11G200V01204			
Titulacion	Grado en			
	Química			
Descriptores	Creditos ECTS	Seleccione	Curso	Cuatrimestre
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	6	FB	1	2c
Lengua	Castellano			
Impartición				
Departamento	Química Física			
•	Química inorgánica			
	Química orgánica			
Coordinador/a	Pastoriza Santos, Isabel			
Profesorado	Castro Fojo, Jesús Antonio			
	Hervés Beloso, Juan Pablo			
	Pastoriza Santos, Isabel			
	Pérez Juste, Jorge			
	Rodríguez Arguelles, María Carmen			
	Teijeira Bautista, Marta			
Correo-e	pastoriza@uvigo.es			
Web	http://faitic.uvigo.es			
Descripción	La materia "Química *II" pretende introducir al alu	ımnado en la visión	*microscópica c	le la materia,
general	proporcionándole la base necesaria para la compr	ensión de disciplina	as más específic	as, que se impartirán er
	cursos posteriores, y explicando la naturaleza de	la materia.	•	
	<u> </u>			
Competencia	S .			
Código				

- Demostrar conocimiento y comprensión de hechos esenciales, conceptos, principios y teorías en: aspectos principales de la terminología química, nomenclatura, conversiones y unidades.
- Demostrar conocimiento y comprensión de hechos esenciales, conceptos, principios y teorías en: tipos de reacción química y sus principales características asociadas
- <u>C5</u> Demostrar conocimiento y comprensión de hechos esenciales, conceptos, principios y teorías en: características de los diferentes estados de la materia y las teorías empleadas para describirlos
- <u>C9</u> Demostrar conocimiento y comprensión de hechos esenciales, conceptos, principios y teorías en: propiedades características de los elementos y sus compuestos, incluyendo las relaciones entre grupos y sus variaciones en la tabla periódica
- C12 Demostrar conocimiento y comprensión de hechos esenciales, conceptos, principios y teorías en: rasgos estructurales de los elementos químicos y sus compuestos, incluyendo la estereoquímica
- C19 Aplicar dicho conocimiento y comprensión a la resolución de problemas cuantitativos y cualitativos de naturaleza básica
- Comunicarse de forma oral y escrita en al menos una de las lenguas oficiales de la Universidad D1
- D3 Aprender de forma autónoma
- D4 Buscar y gestionar información procedente de distintas fuentes
- Manejar las matemáticas, incluyendo aspectos tales como análisis de errores, estimaciones de órdenes de magnitud, uso correcto de unidades y modos de presentación de datos
- Aplicar los conocimientos teóricos a la práctica D7
- D8 Trabajar en equipo
- D9 Trabajar de forma autónoma
- D12 Planificar y gestionar adecuadamente el tiempo
- D13 Tomar decisiones
- D14 Analizar y sintetizar información y obtener conclusiones
- D15 Evaluar de modo crítico y constructivo su entorno y a sí mismo

Resultados de aprendizaje

Resultados previstos en la materia

Resultados de Formación y Aprendizaje

Interpretar las funciones de distribución radial y las representaciones angulares de los orbitales s, p, d y f. Describir la configuración en el estado fundamental de átomos e iones. Justificar las variaciones de diferentes parámetros atómicos en la TP. Interpretar la electronegatividad y la polarizabilidad de un átomo. Reconocer los orbitales atómicos implicados en un enlace. Construir diagramas de OM de moléculas diatómicas y deducir propiedades del enlace. Definir integral de solapamento. Aplicar el	C9 C19	D6 D7 D8 D9 D12 D13 D14 D15
método de hibridación para explicar el enlace en moléculas sencillas.	CE	D4 D7 D8 D9 D12 D13 D14
Describir el estado de agregación de los elementos y su comportamiento frente al oxígeno y al agua. Describir los recursos naturales de los elementos y algunos métodos de obtención.	C5 C9	D1 D3 D4 D7 D8 D9 D12 D14
Utilizar los modelos de enlace para explicar la estructura de los principales grupos funcionales. Representar y nombrar compuestos orgánicos sencillos. Relacionar su estructura con sus propiedades macroscópicas.	C1 C9	D1 D3 D4 D7 D8 D9 D12 D14
Identificar los protones acídicos en un ácido de Brönsted. Clasificar los ácidos de Brönsted. Predecir la acidez y basicidad de compuestos orgánicos. Identificar ácidos y bases de Lewis y tipos de reacciones ácido-base. Identificar ácidos y bases como duros o blandos y racionalizar su interacción.	C1 C2 C19	D1 D3 D4 D7 D8 D9 D12 D14
Representar la estructura tridimensional de moléculas orgánicas. Aplicar los principios de estereoquímica para analizar los distintos estereoisómeros. Determinar la configuración absoluta. Aplicar las nomenclaturas R/S y Z/Y.		
Explicar los enlaces de sólidos de red. Relacionar estructura y propiedades en sólidos amorfos. Describir la supercondutividad. Interpretar una estructura tipo. Predecir el número de coordinación probable en función de la relación de radios iónicos. Usar el ciclo de Born-Haber para determinar la entalpía de red.		D1 D3 D4 D7 D8 D9 D12 D14
Describir los tipos de polímeros. Describir los tipos de coloides y sus propiedades. Explicar como funcionan los tensoactivos.	C9	D1 D3 D4 D7 D8 D9 D12 D14

Definir los potenciales estándar de reducción. Calcular la variación de energia de Gibbs en una	C1	D1
reacción redox. Explicar el funcionamiento de una celda electroquímica. Predecir los productos y	C19	D3
sus cantidades en un electrólisis.		D4
		D7
		D8
		D9
		D12
		D14
Caracterizar los tipos de radiación presentes en la desintegración radiactiva. Escribir reacciones	C1	D1
nucleares. Calcular la energía de unión y la vida media de un isótopo. Describir las reacciones en	C19	D3
cadena nucleares. Enumerar ejemplos del uso de radioisótopos.		D4
		D7
		D8
		D9
		D12
		D14

Contenidos	
Tema	
Tema 1: Estructura de la materia	Estructura de los átomos hidrogénicos. Átomos polielectrónicos. Parámetros atómicos. Contracción lantánida. Electronegatividad. Polarizabilidad.
Tema 2: Enlace químico	Teoría de OM. Tipos de orbitales. Diagrama de energías para moléculas diatómicas homo- y heteronucleares. Enlace en alquenos y alquinos.
Tema 3: Química nuclear	Reacciones nucleares. Desintegración radiactiva. Transmutaciones artificiales. Fisión nuclear. Fusión nuclear. Radiación nuclear. Aplicaciones de la radiactividad.
Tema 4: Sólidos	Características generales. Clasificación: sólidos cristalinos y amorfos.
Tema 5: Comportamiento químico de los elementos de los grupos principales.	Ácidos y bases de Brönsted. Ácidos y bases de Lewis. Oxidantes y reductores.
Tema 6: Electroquímica	Ecuación de Nerst. Células de concentración. Baterías. Células de combustible. Electrólisis. Procesos electrolíticos comerciales. Corrosión.
Tema 7: Compuestos orgánicos y grupos funcionales	Estructura y geometría. Planteamiento y nomenclatura de compuestos orgánicos. Propiedades físicas.
Tema 8: Isomería	Isomería geométrica. Estereoisomería conformacional. Estereoisomería configuracional.

Planificación			
	Horas en clase	Horas fuera de clase	Horas totales
Sesión magistral	26	38	64
Otros	0	4	4
Seminarios	26	38	64
Pruebas de respuesta larga, de desarrollo	2	10	12
Pruebas de respuesta corta	2	4	6

^{*}Los datos que aparecen en la tabla de planificación son de carácter orientativo, considerando la heterogeneidad de alumnado

Metodologías	
	Descripción
Sesión magistral	En estas clases se presentarán los aspectos generales del programa de forma estructurada, haciendo especial énfasis en los fundamentos y aspectos más importantes o de difícil comprensión para el alumnado.
Otros	En las diferentes actividades se prestará atención a competencias transversales recogidas en la memoria de la titulación.
Seminarios	Cada semana se dedicarán dos horas a la resolución de algunos problemas o ejercicios propuestos relacionados con la materia. Estos ejercicios serán entregados previamente al alumno a través de la plataforma Tem@ esperando que el alumno los trabaje. En estas clases se podrán recoger cuestiones o problemas cortos para realizar un seguimiento del avance de los alumnos.

Atención personalizada		
Metodología	Metodologías Descripción	
Seminarios Durante todo el período docente los alumnos podrán consultar todo tipo de dudas relacionadas o materia. Además de los seminarios podrán consultar en las tutorías		

Evaluación			
	Descripción	Calificación	Resultados de Formación y Aprendizaje
Otros	En las diferentes actividades se prestará atención a competencias transversales recogidas en la memoria de la titulación.	5	D1 D3 D4 D6 D7 D8 D9 D12 D13 D14
Seminarios	Se valorará la actitude y participación del alumno, además se podrá recoger cuestiones o problemas cortos como seguimiento del avance del alumno.	20	C1 C2 C5 C9 C12 C19
Pruebas de respuesta larga, d desarrollo	Pruebas para evaluación de las competencias adquiridas en la materia a e desarrollar tras la impartición de la misma. Es necesario un mínimo de 4 sobre 10 en esta prueba para tener en cuenta el resto de notas de la evaluación.	45	C1 C2 C5 C9 C12 C19
Pruebas de respuesta corta	Se realizarán dos pruebas a lo largo del curso sobre la materia explicada en las sesiones magistrales y seminarios	30	C1 C2 C5 C9 C12 C19

Se debe asistir a todas las pruebas que se realizan a lo largo del curso. La participación en las actividades de evaluación a lo largo del cuatrimestre o en alguna de las pruebas cortas de evaluación previstas implicará la condición de presentado y por ello la cualificación en la acta de la materia.

Indicar que la nota final de la asignatura será la más alta obtenida al comparar la nota del examen final y la nota del examen ponderada con la evaluación continua.

Evaluación en la convocatoria de julio: La evaluación en la convocatoria de julio se rige por el indicado anteriormente.

Fuentes de información

Bibliografía básica

• Química. R. Chang. 10ª Ed. McGraw-Hill, 2010.

- Química General, R. A. Petrucci, W. S. Harwood e F.G. Herring. 10ª Ed. Prentice Hall, 2011.
- Química, K. W. Whitten. 10^a Ed. Cengage Learning, 2015.
- Química. McMurry, Fay. 5ª Ed. Pearson Educación, 2009
- Principios de Química, P. Atkins and L. Jones. 5ª Ed. Panamericana, 2012.
- Principles of Inorganic Chemistry. B. W. Pfenning. 1ª Ed. Wiley, 2015.
- Química Orgánica, L.G. Jr Wade. 7º Ed. Pearson-Educación de México, 2012.
- Nomenclatura y representación de los compuestos orgánicos. E. Quiñoá e R. Riguera. 2ª Ed. McGraw-Hill Interamericana, 2005.

Bibliografía complementaria

1. Química. La ciencia central. T. L. Brown, H. E. LeMay, B. E. Bursten, C. J.Murphy y P. M. Woodward. 12ª Ed., Pearson Educación, 2014.

- 2. The Chemical bond. G. Frenking, S. Shaik. Weinheim: Wiley-VCH, cop. 2014.
- 3. Inorganic Chemistry. P. Atkins, T. Overton, J. Rourke, M. Weller, F. Armstrong, F. 5^a Ed. Oxford University Press, 2010.
- 4. Química Orgánica. F. Carey. 9ª Ed. McGraw-Hill Interamericana, 2014.
- 5. Química Orgánica. B. P. Yurkanis. 5ª Ed. Pearson-Prentice-Hall, 2008.

Recomendaciones

Asignaturas que continúan el temario

Química física I/V11G200V01303 Química inorgánica I/V11G200V01404 Química orgánica I/V11G200V01304

Asignaturas que se recomienda cursar simultáneamente

Física: Física II/V11G200V01201 Geología: Geología/V11G200V01205

Matemáticas: Matemáticas II/V11G200V01203

Química, física y geología: Laboratorio integrado II/V11G200V01202

Asignaturas que se recomienda haber cursado previamente

Biología: Biología/V11G200V01101 Física: Física I/V11G200V01102

Matemáticas: Matemáticas I/V11G200V01104

Química, física y biología: Laboratorio integrado I/V11G200V01103

	DATOS IDENTIFICATIVOS			
Geología: Ge				
Asignatura	Geología:			
	Geología			
Código	V11G200V01205			
Titulacion	Grado en Química			
Descriptores	Creditos ECTS	Seleccione	Curso	Cuatrimestre
	6	FB	1	2c
Lengua	Castellano			
Impartición				
Departamento	Geociencias marinas y ordenación del territorio			
Coordinador/a	Gago Duport, Luís Carlos			
Profesorado	Gago Duport, Luís Carlos			
Correo-e	duport@uvigo.es			
Web	http://faitic.uvigo.es			
Descripción	El estudio de la estructura de la materia en estado c	ristalino, objetivo	de la Cristalogr	afía, es de relevancia
general	para la comprensión de los fenómenos más diversos	, en el ámbito de	la Química. Cor	secuentemente, el
	planteamiento de la Geología de primer curso del gr	ado en Química e	está preferentem	nente orientado hacia el
	conocimiento y caracterización de las estructuras cr	istalinas y de los	mecanismos de	cristalización que se
	abordan desde el punto de vista de la Cristalografía,	la Mineralogía y	la Geoquímica. I	De manera particular,
	las técnicas de difracción se han convertido en las m			
	caracterización y determinación de estructuras de la			
	minerales, compuestos orgánicos, inorgánicos, prod			
	materiales cerámicos, entre otros, por ello en el curs			
	intuitivo, las bases de la difracción y se muestran las			
	proceso de caracterización de sólidos cristalinos.			

Comp	petencias
Códig	0
C1	Demostrar conocimiento y comprensión de hechos esenciales, conceptos, principios y teorías en: aspectos principales de la terminología química, nomenclatura, conversiones y unidades.
C14	Demostrar conocimiento y comprensión de hechos esenciales, conceptos, principios y teorías en: relación entre propiedades macroscópicas y propiedades de átomos y moléculas individuales, incluyendo las macromoléculas
C27	Monitorizar, mediante observación y medida de propiedades físicas y químicas, sucesos o cambios y documentarlos y registrarlos de manera sistemática y fiable
D1	Comunicarse de forma oral y escrita en al menos una de las lenguas oficiales de la Universidad
D3	Aprender de forma autónoma
D4	Buscar y gestionar información procedente de distintas fuentes
D5	Utilizar las tecnologías de la información y de las comunicaciones y manejar herramientas informáticas básicas
D7	Aplicar los conocimientos teóricos a la práctica
D8	Trabajar en equipo
D9	Trabajar de forma autónoma
D12	Planificar y gestionar adecuadamente el tiempo
D13	Tomar decisiones
D14	Analizar y sintetizar información y obtener conclusiones
D15	Evaluar de modo crítico y constructivo su entorno y a sí mismo

Resultados de aprendizaje	
Resultados previstos en la materia	Resultados de Formación
	y Aprendizaje
3. Comprender las bases de la cristalografía geométrica como medio para la caracterización	D1
estructural de los sólidos cristalinos, incluyendo los conceptos básicos como periodicidad y	D3
simetría.	D5
	D9
	D12
5. Conocer los aspectos básicos de la notación cristalográfica y su aplicación a la caracterización	C1 D1
tanto de la simetría en las moléculas (Schoenflies) como a la caracterización estructural de los	D7
cristales (Hermann-Mauguin).	D8
	D13
	D14
	D15
6. Entender los principios básicos de la difracción como técnica para el análisis estructural y los	C1 D1
conceptos cristalográficos asociados: Ley de Bragg, celda recíproca, problema de las fases.	C14 D3
	D5
	D9
	D15

10. Entender los procesos de intercambio isotópico en sólidos cristalinos y conocer sus aplicaciones para la medida del tiempo geológico y como marcadores de condiciones termodinámicas y cinéticas.	C1	D1 D4 D5 D15
7. Adquirir un conocimiento básico sobre los principios para la determinación estructural mediante diagramas de difracción de rayos.	2	D1 D4 D5 D9 D15
6. Entender los principios básicos de la difracción como técnica para el análisis estructural y los conceptos cristalográficos asociados: Ley de Bragg, celda recíproca, problema de las fases.	C1	D1 D5 D7 D15
5. Conocer los aspectos básicos de la notación cristalográfica y su aplicación a la caracterización tanto de la simetría en las moléculas (Schoenflies) como a la caracterización estructural de los cristales (Hermann-Mauguin).	C1	D1 D5 D7 D14 D15
1. Conocer y comprender, la cristalización como un proceso de transición de fase, diferenciando la etapas de nucleación y crecimiento cristalino.	isC1	D1 D3 D9 D14 D15
8. Conocer de forma básica la información derivada de las distintas técnicas de difracción : R-X, electrones, neutrones y sus principales aplicaciones en el ámbito de la ciencia de materiales y de la caracterización molecular.	C1	D14 D15
9. Adquirir una experiencia práctica en el manejo de programas de difracción y en la interpretació de imágenes de microscopía electrónica diferenciado la información estructural (HREM, SAED) y morfológica (SEM).	nC1 C27	D1 D4 D5 D8 D15
1. Conocer y comprender, el funcionamiento de la Tierra como sistema.	C1	D1 D3 D9 D12 D15
2. Ser capaz de caracterizar la interacción entre los diferentes reservorios, los procesos físicos, químicos y biológicos involucrados así como las diferentes escalas espacio-temporales asociadas.	C1	D1 D4 D7 D9 D13 D15
(*)	C1	D1 D3 D7 D8 D14 D15
(*)	C1	D1 D3 D4 D7 D15
Contenidos		

Aspectos termodinámicos de la nucleación y crecimiento cristalino. Cinética del crecimiento cristalino. Factores estructurales asociados.
Estructura cristalina. Aspectos microscópicos. Morfología cristalina: aspectos macroscópicos.
Periodicidad y simetría. Redes bidimensionales. Grupos de simetría puntual. Notaciones de Schoenflies y Hermann-Mauguin.
Grupos espaciales. Índices de Miller. Coordenadas fraccionarias y ejes de zona.
La red recíproca. Transformada de Fourier y difracción en el espacio recíproco.

Técnicas de difracción	Métodos de monocristal y de polvo. Espectros de difracción de rayos X: Ley de Bragg. Esfera de Ewald. Factor de estructura. El problema de la fase.
Interpretación de espectros de difracción	Análisis de diagramas de difracción de polvo. Determinación estructural mediante microscopia electrónica de alta resolución (HREM). Métodos de caracterización de materiales no cristalinos.
Algunas aplicaciones de las técnicas de difracció	n Caracterización de materiales cerámicos y aleaciones. Determinación de la estructura de proteínas. Análisis textural de materiales amorfos y muestras biológicas. Seguimiento en tiempo real de transiciones de fase.
Crecimiento de cristales en medios naturales	Biomineralización. Ambientes evaporíticos. Modelos de predicción de precipitación de fases cristalinas.
Geocronología	Isótopos radiactivos. Estabilidad nuclear. Mecanismos de descomposición. Vida media. Sistemas de datación temporal: K-Ar, Rb-Sr, Sm-Nd, U-Th-Pb, 14C. Otros métodos de datación: huellas de fisión.
Isótopos estables en Geología	Relación isotópica. Factores que determinan el fraccionamiento isotópico. Aplicaciones como marcadores cinéticos y termodinámicos de procesos geoquímicos.

Horas en clase	Horas fuera de clase	Horas totales
2	13	15
26	52	78
13	26	39
0	14	14
4	0	4
	Horas en clase 2 26 13 0 4	Horas en clase Horas fuera de clase 2 13 26 52 13 26 0 14 4 0

^{*}Los datos que aparecen en la tabla de planificación son de carácter orientativo, considerando la heterogeneidad de alumnado

Metodologías	
	Descripción
Trabajos tutelados	Son trabajos que realiza cada alumno de manera individual y consistirán en la caracterización cristalográfica de una sustancia cristalina en los aspectos estructurales, composicionales y morfológicos. Adoptan el formato de un pequeño trabajo de investigación y llevan implícito el conocimiento y manejo de los conceptos y nomenclatura explicados en las clases teóricas y seminarios.
Sesión magistral	Se explican los principios básicos de la cristalización como proceso y de las estructuras de los sólidos cristalinos a partir de las ideas de periodicidad y simetría de las redes cristalinas. Se introduce al alumno a las técnicas de difracción.
Resolución de problemas y/o ejercicios	Se emplearán los seminarios para la preparación de trabajos prácticos asociados al proceso de crecimiento de cristales. y se tabajara con programas de resolucion de estructuras mediante difraccion y microscopía electronica
Otros	Se realizarán presentaciones por grupos con para exponer los resultados y principlaes conclusiones de los trabajos desarrollados por grupos acerca de los procesos de crecimiento cristalino. y caracterización estructural

Atención personalizada			
Metodologías	Descripción		
Trabajos tutelados	Estos trabajos se realizarán durante los seminarios utilizando programas cristalográficos en los que ese emplee la notación de simetría de Herman-Mauguin empleada en Cristalografía		
Resolución de problemas y/o ejercicios	Se desarrollaran en el aula de informática, durante los seminarios, empleando programas d edificación de rayos X y mediante el tratamiento de imágenes de microscopio electrónica de transmisión (HREM).		
Otros	Se desarrollarán en el aula de informática y en case teórica así como mediante l realización de tutorías o consultas empleando la plataforma Tema o el correo electrónico.		

Evaluación		
Descripción	Calificación	Resultados de Formación y Aprendizaje

Trabajos tuteladosSe valorará que los conceptos explicados en la teoría sean empleados correctamente, así como la notación y nomenclatura cristalográfica. También aspectos como la coherencia en el desarrollo del trabajo y la precisión en las medidas y en la cuantificación de los resultados.		10	C1 C14 C27	D1 D3 D4 D5 D7 D8 D12 D13
Resolución de problemas y/o ejercicios	Se valorará la el grado aprendizaje obtenido mediante los trabajos prácticos asociados la actividad realizada durante los seminarios	30	C1 C27	D3 D7 D9 D14 D15
Otros	Se valorará la exposición de las conclusiones obtenidas en los seminarios realizados acerca de la resolución de estructuras	20	_ C1	D1 D4 D8 D14
Pruebas de tipo test	se evaluará el grado de comprensión de los conceptos y definiciones cristalográficos, asociados a la parte teórica.	40	C1 C14	D1 D9 D14

La evaluación en la segunda convocatoria consistirá en la realización de un ejercicio teórico acerca de los conceptos básicos de la Cristalografía y su aplicación a la resolución de estructuras, desarrollados durante las clases magistrales. Asimismo, será necesario realizar un ejercicio práctico en el manejo de las herramientas informáticas para el análisis de estructuras cristalinas empleadas durante el curso.

Fuentes de información

Edward Tarbuck y Frederick Lutgens, Ciencias de la Tierra. Una introducción a la Geología Física, 8º,

Christofer Hammond, The Basic of Crystallography and Diffraction, 3º,

Andrew Putnis, Introduction to Mineral Sciences, 1ª,

Jose Luis Amorós, El Cristal: morfología, estructura y propiedades físicas, 4º,

Rousseau, J.-J., Basic crystallography,

Vitalij K. Pecharsky, Peter Y. Zavalij, Fundamentals of powder diffraction and structural characterization of materials,

Douglas, Bodie E., Structure and chemistry of crystalline solids, 1a,

Robert A. Evarestov, V.P. Smirnov, Site symmetry in cristals: theory and applications, 2ª,

Woolfson, M. M., An Introduction to X-ray crystallography, 2ª,

Salvador Galí Medina, Cristalografía: teoría particular, grupos puntuales y grupos espaciales, 1º,

Recomendaciones

Asignaturas que continúan el temario

Química inorgánica I/V11G200V01404

Determinación estructural/V11G200V01501

Asignaturas que se recomienda cursar simultáneamente

Física: Física II/V11G200V01201

Matemáticas: Matemáticas II/V11G200V01203

Química, física y geología: Laboratorio integrado II/V11G200V01202

Química: Química II/V11G200V01204

Asignaturas que se recomienda haber cursado previamente

Biología: Biología/V11G200V01101 Física: Física I/V11G200V01102

Matemáticas: Matemáticas I/V11G200V01104

Química, física y biología: Laboratorio integrado I/V11G200V01103