Universida_{de}Vigo

Guía Materia 2012 / 2013

<i>*</i>			///X/ X LEWING KIND X		Sula Materia 2012 / 2013
DAT	OS IDEN	ITIFICATIVOS			
Quín	nica aml	biental			
Asign	natura	Química			
		ambiental			
Códig		V11G200V01902			
Titula	acion	Grado en			
		Química			
Desc	riptores	Creditos ECTS	Seleccione	Curso	Cuatrimestre
		6	OP	4	<u>2c</u>
Leng		Castellano			
	rtición				
Depa	rtamento	o Química analítica y alimentaria			
<u></u>	al: a. al a/a	Química física			
		Gonzalez Romero, Elisa			
Profe	sorado	Correa Duarte, Miguel Ángel Gonzalez Romero, Elisa			
Corro		eromero@uvigo.es			
Corre Web	ю-е	eromero@uvigo.es			
	ripción	Conocimiento global de los procesos quír	micos implicados on ol modio	ambiente análi	isis do contaminantos
gene	•	control de calidad, tratamiento y gestión			
gene	iui	control de candad, tratarmento y gestion	de la contaminación. Evalua	cion dei impact	o ambientai
		1 1 ./			
		as de titulación			
Códig					an the said was said a
A2		strar conocimiento y comprensión de hecho		icipios y teorias	en: tipos de reacción
A4		a y sus principales características asociada		sinias v taarías	on fundamentos v
A4		strar conocimiento y comprensión de hecho nientas utilizadas en la resolución de proble			
A17		strar conocimiento y comprensión de hecho			
A17		os químicos, incluyendo la gestión de la ca		icipios y teorias	en. medologia de los
A18		strar conocimiento y comprensión de hecho		ncinios v teorías	en: principios de
7110		oquímica	os esericiales, correcptos, prii	icipios y teorius	en principios de
B1		nicarse de forma oral y escrita en al menos	una de las lenguas oficiales	de la Universida	nd .
B3		der de forma autónoma	and de las lenguas enclares	40 14 01111015140	
B4		y gestionar información procedente de dis	tintas fuentes		
B5		r las tecnologías de la información y de las		erramientas inf	ormáticas básicas
B6		ar las matemáticas, incluyendo aspectos ta			
		rrecto de unidades y modos de presentació			e or a orrest a o magnitual,
B7		los conocimientos teóricos a la práctica			
B8		ar en equipo			_
B9		ar de forma autónoma			
B10		ar en un contexto tanto nacional como inte	rnacional		
B12		car y gestionar adecuadamente el tiempo			
B13		decisiones			
B14		ar y sintetizar información y obtener conclu	siones		
B15		r de modo crítico y constructivo su entorno			
כוא					

Competencias de materia	
Resultados previstos en la materia	Resultados de Formación y
	Aprendizaie

Desarrollar preocupación por los aspectos medioambientales y de gestión de la calidad

Describir los ciclos de la materia en el medioambiente, profundizando en el del carbono y el del agua	A2 A17	B1 B3 B4 B5 B6 B7 B8 B9 B10 B12 B13 B14 B15
Describir los principales procesos químicos que ocurren en cada capa de la atmósfera. Describir los mecanismos de producción y destrucción de ozono. Explicar el efecto invernadero	A2 A17	B1 B3 B4 B5 B6 B7 B8 B9 B10 B12 B13 B14 B15
Describir la composición y propiedades de las aguas naturales	A2 A17	B1 B3 B4 B5 B6 B7 B8 B9 B10 B12 B13 B14 B15
Explicar el intercambio de materia entre los distintos compartimentos medioambientales. Tiempos de residencia	A2 A17	B1 B3 B4 B5 B6 B7 B8 B9 B10 B12 B13 B14 B15
Explicar las principales causas de la corrosión y cómo minimizarla	A2 A18	B3 B4 B5 B6 B7 B9 B10 B14

Identificar los principales contaminantes presentes en el medio natural y los contaminantes prioritarios según las diferentes normativas medioambientales	A2 A4 A17	B3 B4 B5 B6 B7 B9 B10 B13 B14
Reconocer y predecir los diferentes tipos de reacciones químicas que experimentan los contaminantes en los medios naturales	A2 A4 A17	B3 B4 B5 B6 B7 B10 B14 B17
Estimar los efectos nocivos para el medio ambiente de los diversos tipos de contaminantes	A2 A4 A17	B3 B4 B5 B6 B7 B8 B9 B10 B13 B14 B17
Describir el muestreo, pretratamiento y preparación de muestra para el análisis de contaminantes ambientales	A4 A17	B3 B4 B5 B6 B7 B8 B10 B13 B14 B17
Seleccionar las técnicas analíticas apropiadas y los métodos concretos para su determinación en la atmósfera, aguas, suelos, sedimentos y biota	A4 A17	B3 B4 B5 B6 B7 B8 B10 B13 B14 B15
Describir las principales tecnologías disponibles para el tratamiento de la contaminación y evaluar su aplicabilidad en casos diversos	A4 A17	B1 B4 B5 B6 B7 B8 B10 B12 B13 B14 B15

Conocer las metodologías fundamentales para la evaluación del impacto	A4	B1
ambiental y la normativa relacionada	A17	B4
		B5
		В6
		В7
		В8
		B10
		B12
		B13
		B14
		B15
		B17

Contenidos	
Tema	
1 La materia y sus ciclos	Generalidades
2 Procesos químicos en la atmósfera	Procesos fotoquímicos. Química de la
	capa de ozono. Efecto invernadero.
3 Procesos químicos en la hidrosfera	Salinidad y alcalinidad. Transferencia de
	materia entre compartimentos medioambientales. Interfase atmósfera-
	agua. Intercambio de gases. Interfase sedimento-agua
4 Procesos electroquímicos en el	Corrosión
medioambiente	
5 Contaminantes medioambientales	Clasificación. Transformaciones naturales
	de los contaminantes.
6 Análisis de contaminantes	Metodología Analítica: muestreo y tratamiento de muestra, técnicas y
	métodos en la determinación de contaminantes. Aplicaciones en
	atmósfera, aguas, suelos, sedimentos y biota
7 Control de calidad en los laboratorios de	Generalidades
análisis medioambiental	
8 Tratamiento y gestión de la contaminación	Generalidades
9 Evaluación del impacto ambiental	Sistemas de gestión medioambiental

Planificación			
	Horas en clase	Horas fuera de clase	Horas totales
Seminarios	10	25	35
Presentaciones/exposiciones	4	14	18
Eventos docentes y/o divulgativos	3	4.5	7.5
Talleres	3	9	12
Sesión magistral	22	33	55
Pruebas de respuesta corta	2	9	11
Pruebas de respuesta larga, de desarrollo	2	9.5	11.5

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

Metodologías	
	Descripción
Seminarios	El objetivo que se persigue en los seminarios es asentar los conocimientos y ampliar las competencias adquiridas en las clases magistrales, dando ejemplos prácticos y representativos de los conceptos fundamentales que se recogen en cada tema.
Presentaciones/exposici	o Cada alumno elegirá, al inicio del curso, un tema de los que se sugieren, u otro si es de interés para él
nes	pero siempre relacionado con el programa de la materia Química Ambiental, y realizará un esquema y síntesis del trabajo para ser expuesto en un tiempo máximo de 10 min, en el que se incluirá un ejemplo práctico extraído de uno o varios artículos científicos. Los objetivos a cubrir son: introducción y/o práctica en la búsqueda bibliográfica, elaboración y presentación del trabajo científico, comparación de resultados entre diferentes técnicas, evaluación del impacto ambiental, etc Previo a la exposición, el alumno/a entregará, en un dossier con su nombre y título de la exposición, una copia de todos los artículos consultados y de la presentación de la misma. La asistencia a las exposiciones es obligatoria y alguna de las cuestiones formuladas durante su desarrollo puede caer en los exámenes

Eventos docentes y/o divulgativos	Se incluyen otras actividades menos convencionales dentro del programa de la asignatura, como la asistencia a conferencias, [workshops] o congresos que se celebren en la propia Universidad, lo que permitirá al alumno ampliar sus horizontes y empezar a entrar en contacto con otras realidades más allá de la facultad, obteniendo información de primera mano a través de representantes de empresas, de profesores de otras universidades -e, incluso, de otros países - que les orientarán sobre otras oportunidades y promoverán la movilidad de estos estudiantes una vez egresados. De esta forma, se pretende transmitir al alumno las múltiples posibilidades que se le pueden presentar en el futuro, mostrándole un abanico de posibilidades laborales. Estos eventos están sujetos a las programaciones extraacadémicas de los diferentes centros en la propia Universidad, pero en ningún momento se solaparán con actividades programadas con anterioridad y, en su caso, se buscarían otras alternativas.
Talleres	Formarían parte de los seminarios en los que los alumnos deberán resolver por sí mismos, bajo la supervisión del profesor pero con una mayor autonomía, supuestos prácticos reales de procesos químicos, detección de posibles contaminantes en los que derivan, el impacto medioambiental que producen y diseñar estrategias para su control
Sesión magistral	Las clases magistrales (55 min) pretenden dar una visión global y real de los procesos químicos que se producen en el medio ambiente, la interacción entre los diferentes medios compartimentados, los contaminantes presentes y los que se generan, la metodología más apropiada para su análisis y su control medioambiental. Cada uno de los temas irá documentado con artículos científicos, cuyos contenidos servirán para asentar y ampliar los conocimientos adquiridos en las clases teóricas, y de ejemplos representativos de los conceptos fundamentales que recogen cada tema. La metodología enseñanza-aprendizaje estará centrada en el alumno, por lo que las clases estarán dirigidas a motivar/incentivar una participación elevada por parte de éstos en el aula. La plataforma Tem@ será el recurso que permita al alumno la comunicación con el profesor y sus compañeros, a través de una aplicación virtual, al mismo tiempo de ser la fuente de información de acceso inmediato para ellos. En ella podrán encontrar la información básica y documentación sobre materia que se imparte, la agenda de actividades, los ejercicios a realizar y las calificaciones.

Atención personalizada Metodologías Descripción		
Seminarios	Tanto en los seminarios como en los talleres se hará un seguimiento del trabajo personal que esté realizando el alumno en ese momento, relacionado con la materia. Se realizaran experimentos de aula y se aprocecharan para la resolucion de problemas, asi como para la exposicion y otros trabajos complementarios que se propongan, en función de la evolución del alumno en el proceso de aprendizaje.	
Talleres	Tanto en los seminarios como en los talleres se hará un seguimiento del trabajo personal que esté realizando el alumno en ese momento, relacionado con la materia. Se realizaran experimentos de aula y se aprocecharan para la resolucion de problemas, asi como para la exposicion y otros trabajos complementarios que se propongan, en función de la evolución del alumno en el proceso de aprendizaje.	

Evaluación		
	Descripción	Calificación
Presentaciones/exposiciones	Las presentaciones y otras actividades asociadas hasta llegar a la defensa del trabajo	20
Pruebas de respuesta corta	Se realizarán dos pruebas cortas de una hora de duración, C1 y C2, a lo largo del cuatrimestre en el que se imparte la materia y cuyas fechas estarán fijadas en el cronograma al inicio del curso. No son eliminatorias.	30
Pruebas de respuesta larga, de desa	arrolloLa prueba larga tendrá una duracción de 2 horas y en ella entrarán todos los temas impartidos de la materia.	50

Otros comentarios sobre la Evaluación

Todas las calificaciones parciales permitirán confeccionar la calificación final, valorándose la actitud de participación y el interés mostrado por el alumno a lo largo del curso. Debido a que cada uno de los temas irá documentado con artículos científicos, alguna pregunta extraída de ellos podrá formar parte de las pruebas cortas y/o larga y en la segunda convocatoria.

Se considera no presentado (NP) no asistir al 25% de las horas presenciales y/o no realizar ninguna de las pruebas (cortas o largas) ni participar en las actividades programadas. En el momento en que alguna de las partes evaluables tenga calificación, en actas aparecerá dicha calificación obtenida, aunque no haya realizado ninguna otra prueba o actividad programada.

En la segunda convocatoria, los alumnos tendrán la oportunidad de recuperar el 50% de la asignatura. Esta prueba contempla los mismos contenidos que se requieren para la prueba larga y se mantendrán las calificaciones de los otros apartados evaluados a lo largo del curso.

Para conseguir aprobar la asignatura, los alumnos tendrán que superar el 50% de todas y cada una de las pruebas y actividades programas de la materia.

Fuentes de información

P.W. ATKINS, Química Física,

I.N. LEVINE, **Fisicoquímica**,

Stanley E. Manahan, Environmental Chemistry, 9,

Roger N. Reeve, Introduction to Environmental Analysis,

F. W. Fifield y P. J. Haines (Editores), Environmental Analytical Chemistry, 2,

Frank M. Dunnivant, Environmental Laboratory Exercises for Instrumental Analysis and Environmental Chemistry,

Chunlong Zhang, Fundamentals of Environmental Sampling and Analysis,

J. P. RILEY y G. SKIRROW, Chemical Oceanography,

ISI WEB OF KNOWLEDGE,

Scifinder,

Environmental Sciences Category,

Recomendaciones

Asignaturas que continúan el temario

Trabajo de Fin de Grado/V11G200V01991

Asignaturas que se recomienda cursar simultáneamente

Prácticas externas: Prácticas en empresas/V11G200V01981

Proyecto/V11G200V01701

Química de materiales/V11G200V01702

Ouímica industrial/V11G200V01904

Trabajo de Fin de Grado/V11G200V01991

Asignaturas que se recomienda haber cursado previamente

Química analítica I/V11G200V01302

Química física I/V11G200V01303

Química física II/V11G200V01403

Química analítica II/V11G200V01503

Química analítica III/V11G200V01601

Química física III/V11G200V01603