		Guia do	cente		
	Datos Ident	tificativos			2017/18
Asignatura (*)	Fisicoquímica del Agua			Código	610311621
Titulación	Licenciado en Química				-
		Descrip	tores		
Ciclo	Periodo	Curs	60	Tipo	Créditos
1º y 2º Ciclo	2º cuatrimestre	Cuarto C	Quinto	Optativa	6
Idioma	CastellanoGallego		'		
Modalidad docente	Presencial				
Prerrequisitos					
Departamento	Química				
Coordinador/a			Correo electrónico		
Profesorado			Correo electrónico		
Web	ciencias.udc.es				
Descripción general	Equilibrios químicos en medios a	cuosos naturales	s. Especiación. Comp	lejos de disolució	n. Interacciones sólido-líquido
	medios naturales. Parámetros fís	sicoquímicos indi	cadores de la calidad	de las aguas. Índ	dices de calidad.

	Competencias / Resultados del título
Código	Competencias / Resultados del título
А3	Conocer las características de los diferentes estados de la materia y las teorías empleadas para describirlos.
A5	Comprender los principios de la termodinámica y sus aplicaciones en Química.
A7	Conocer y aplicar las técnicas analíticas.
A11	Conocer y diseñar operaciones unitarias de Ingeniería Química.
A14	Demostrar el conocimiento y comprensión de conceptos, principios y teorías relacionadas con la Química.
A15	Reconocer y analizar nuevos problemas y planear estrategias para solucionarlos.
A16	Adquirir, evaluar y utilizar los datos e información bibliográfica y técnica relacionada con la Química.
A17	Trabajar en el laboratorio Químico con seguridad (manejo de materiales y eliminación de residuos).
A19	Llevar a cabo procedimientos estándares y manejar la instrumentación científica.
A20	Interpretar los datos procedentes de observaciones y medidas en el laboratorio.
A21	Comprender los aspectos cualitativos y cuantitativos de los problemas químicos.
A22	Planificar, diseñar y desarrollar proyectos y experimentos.
A23	Desarrollar una actitud crítica de perfeccionamiento en la labor experimental.
A25	Relacionar la Química con otras disciplinas y reconocer y valorar los procesos químicos en la vida diaria.
B2	Resolver un problema de forma efectiva.
В3	Aplicar un pensamiento crítico, lógico y creativo.
B4	Trabajar de forma autónoma con iniciativa.
C6	Valorar críticamente el conocimiento, la tecnología y la información disponible para resolver los problemas con los que deben enfrentarse.

Resultados de aprendizaje			
Resultados de aprendizaje		Competencias /	
	Result	ados de	l título
1.1. Capacidad para identificar elementos contaminantes en un agua natural. Tema 1			
	A14		
2.1. Calcular las concentraciones y/o actividades de las especies iónicas y moleculares en un agua natural. Tema 2 y Tema	A21	B2	
3.			

3.1. Suministrar datos termodinámicos de utilidad en estudios de impacto ambiental de vertidos contaminantes sobre cursos	A16		
de aguas. Tema 2.	A20		
3.2. Saber redactar un informe completo (introducción, antecedentes, parte experimental, descripción de resultados y su			
discusión, conclusiones y recomendaciones, bibliografía) sobre la contaminación por metales y otros contaminantes			
presentes en un medio acuático. Tema 6.			
3.3. Extraer información relevante derivada de la lectura de artículos de investigación/divulgación sobre problemas reales			
asociados a la contaminación de aguas y/o a procesos de modelización en aguas naturales; sintetizar su contenido y			
enjuiciarlo de manera crítica. Tema 6.			
3.4. Saber especificar claramente la información analítica y otros datos científicos previos y necesarios para formular un			
problema de composición de aguas. Tema 2.			
4.1. Conocer la estructura de los programas de cálculo más utilizados en la resolución de problemas de especiación	A5	B2	C6
química y saber manejar al menos uno de ellos.	A15		
4.2. Capacidad para aplicar las ecuaciones y procedimientos matemáticos necesarios para resolver el modelo que conduce a	A20		
la composición de un agua en términos de especiación química.	A21		
4.3. Analizar las limitaciones de los procesos de modelización a la hora de interpretar los datos obtenidos sobre la	A22		
composición de las aguas naturales. Temas 2-5.			
5.1. Conocer las bases fisicoquímicas de los procesos de depuración de aguas mediante fenómenos de adsorción y	A11	B4	
coagulación/floculación y saber diseñar un experimento para su realización. Temas 3 y 6.	A17		
	A19		
	A25		
6.1. Saber determinar la alcalinidad, pH, dureza, conductividad y salinidad de un agua natural e interpretar el resultado	A7	В3	
obtenido en relación con la calidad de un agua natural. Temas 4 y 6.	A20		
	A23		

	Contenidos
Tema	Subtema
Tema 1. Características de las aguas naturales	
Tema 2. Modelización del equilibrio químico en aguas	
naturales	
Tema 3. Interacciones iónicas en aguas naturales0	
Tema 4. Equilibrios ácido-base y de solubilidad: Fisicoquímica	
del CO2	
Tema 5. Complejación: Especiación de metales	
Tema 6. Calidad de aguas naturales y contaminación	

	Planificaci	ón		
Metodologías / pruebas	Competencias /	Horas lectivas	Horas trabajo	Horas totales
	Resultados	(presenciales y	autónomo	
		virtuales)		
Prueba mixta	A3 A5 A7 A11 A14	3	147	150
	A15 A16 A17 A19			
	A20 A21 A22 A23			
	A25 B2 B3 B4 C6			
Atención personalizada		0	0	0

Metodologías



Metodologías	Descripción
Prueba mixta	Exámen escrito

	Atención personalizada		
Metodologías	Descripción		
	Resolución de todo tipo de dudas que plantee el alumno.		

		Evaluación	
Metodologías	Competencias /	Descripción	Calificación
	Resultados		
Prueba mixta	A3 A5 A7 A11 A14	Examen de contenidos de la asignatura	100
	A15 A16 A17 A19		
	A20 A21 A22 A23		
	A25 B2 B3 B4 C6		
Otros			

Observaciones evaluación

- 1.-Los criterios establecidos más arriba se aplican a todas las convocatorias.
- 2.-Se considera alumno NO PRESENTADO aquel que no realiza la prueba escrita.

	Fuentes de información
Básica	
Complementária	- RODRÍGUEZ MELLADO J. M ; MARÍN GALVÍN R (1999). Fisicoquímica de Aguas. Ed. Díaz de Santos
	- CATALÁN LAFUENTE , J (1981). Química del Agua. Ed.Bellisco

Recomendaciones
Asignaturas que se recomienda haber cursado previamente
Asignaturas que se recomienda cursar simultáneamente
Asignaturas que continúan el temario
Otros comentarios

(*) La Guía Docente es el documento donde se visualiza la propuesta académica de la UDC. Este documento es público y no se puede modificar, salvo cosas excepcionales bajo la revisión del órgano competente de acuerdo a la normativa vigente que establece el proceso de elaboración de guías