



Guía Docente				
Datos Identificativos			2012/13	
Asignatura (*)	Química Inorgánica II	Código	610311204	
Titulación				
Descriptorios				
Ciclo	Período	Curso	Tipo	Créditos
1º e 2º Ciclo	1º cuatrimestre	Segundo	Troncal	4
Idioma	CastelánGalego			
Prerrequisitos				
Departamento	Química Fundamental			
Coordinación	Fernandez Sanchez, Jesus Jose	Correo electrónico	jesus.fernandezs@udc.es	
Profesorado	Fernandez Sanchez, Jesus Jose	Correo electrónico	jesus.fernandezs@udc.es	
Web				
Descrición xeral	<p>La docencia propia del Área de Química Inorgánica en el Primer Ciclo de la Licenciatura en Química de la UDC engloba tres asignaturas troncales: una práctica, ?Experimentación en Síntesis Inorgánica? y dos teóricas, ?Química Inorgánica I? y ?Química Inorgánica II?, de manera que el conjunto de las tres asignaturas proporciona al alumno una perspectiva amplia de la Química Inorgánica, así como una serie de herramientas necesarias para el estudio de otras materias de la Licenciatura, tanto de Primer como de Segundo Ciclo. La ?Química Inorgánica II? se ubica en el segundo curso de la Licenciatura y aborda el estudio de los elementos metálicos de la Tabla Periódica y sus compuestos.</p> <p>NOTA: Se recuerda que, de acuerdo con la paulatina desaparición de los cursos de la Licenciatura en Química de la UDC, como consecuencia de la implantación del Grado en Química, en el curso académico 2012/13 no se impartirán clases de esta asignatura.</p>			

Competencias da titulación	
Código	Competencias da titulación

Resultados da aprendizaxe			
Competencias de materia (Resultados de aprendizaxe)	Competencias da titulación		
Conocer y racionalizar el comportamiento químico de los elementos metálicos y sus principales compuestos derivados, sus propiedades individuales y sus posibilidades de combinación, todo ello de acuerdo con los modelos y teorías adecuados, y relacionarlo con su situación en la tabla periódica	A1 A2 A6 A12 A14 A15 A21 A24 A25	B1 B2 B3 B4	C1
Relacionar de forma crítica los conocimientos teóricos con los hechos experimentales	A1 A14 A15 A21 A24	B1 B2 B3 B4	C1
Conocer los medios bibliográficos en Química Inorgánica	A15 A16	B1 B2 B3 B4	C1 C2 C3

Contidos	
Temas	Subtemas



Tema 1.- Metales. Generalidades.	Definición. Estructura y enlace. Propiedades físicas y químicas. Métodos generales de obtención.
Tema 2.- Química de la Coordinación.	Consideraciones generales. Estructura de los complejos. Isomería. El enlace en los complejos: teoría del enlace de valencia y teoría del campo cristalino. Usos y limitaciones de la TCC.
Tema 3.- Elementos de los grupos 1, 2 y 3.	Estructura electrónica y comportamiento químico. Estado elemental: propiedades y reactividad. Principales compuestos. Estado natural, obtención y principales aplicaciones. Elementos de transición
Tema 4.- Metales del grupo 13: Al, Ga, In, Tl.	Estructura electrónica y comportamiento químico. Estado elemental: propiedades y reactividad. Principales compuestos. Estado natural, obtención y principales aplicaciones.
Tema 6.- Elementos de Transición.	Características generales. Clasificación de los elementos de transición
Tema 5.- Metales del grupo 14: Sn y Pb.	Estructura electrónica y comportamiento químico. Estado elemental: propiedades y reactividad. Principales compuestos. Estado natural, obtención y principales aplicaciones.
Tema 7.- Elementos de la 1ª Serie de Transición.	Estructura electrónica y comportamiento químico. Estado elemental: propiedades y reactividad. Principales compuestos. Estado natural, obtención y principales aplicaciones.
Tema 8.- Elementos de las 2ª y 3ª Series de Transición.	Estructura electrónica y comportamiento químico. Estado elemental: propiedades y reactividad. Principales compuestos. Estado natural, obtención y principales aplicaciones.
Tema 9.- Lantánidos, Actínidos y Transactínidos: Características generales.	Estructura electrónica y comportamiento químico. Estado elemental: propiedades y reactividad. Principales compuestos. Estado natural, obtención y principales aplicaciones.

### Planificación

Metodoloxías / probas	Horas presenciais	Horas non presenciais / traballo autónomo	Horas totais
Proba mixta	4	96	100
Atención personalizada	0		0

\*Os datos que aparecen na táboa de planificación son de carácter orientativo, considerando a heteroxeneidade do alumnado

### Metodoloxías

Metodoloxías	Descrición
Proba mixta	Dado que la asignatura forma parte de un plan de estudios en vías de extinción, la única actividad prevista de naturaleza presencial es el examen final de la asignatura, que constará de preguntas de diversa naturaleza: de desarrollo medio-largo de un tema o una parte del mismo, de corto desarrollo sobre aspectos puntuales; de resolución de problemas, tanto numéricos como de aplicación lógica de los conocimientos, y de elección entre respuesta múltiple.

### Atención personalizada

Metodoloxías	Descrición
Proba mixta	La atención personalizada al alumno, entendida como un apoyo en el proceso de enseñanza-aprendizaje, se realizará en las horas de tutoría del profesor.

### Avaliación

Metodoloxías	Descrición	Cualificación
--------------	------------	---------------



Proba mixta	La prueba mixta se llevará a cabo en el horario aprobado en Junta de Facultad. Constará de cuestiones y preguntas relacionados con el programa de la asignatura.	100
Outros	Evaluación de ejercicios, problemas y trabajos realizados.	

### Observacións avaliación

La calificación final del alumno corresponde con la obtenida en el examen final de la asignatura, hasta un máximo de 10 puntos. El examen final será redactado en castellano. Los estudiantes que, en aplicación de la Normativa académica de avaliacións, de cualificacións e de reclamacións? aprobada en Consejo de Gobierno de 2-6-2006, deseen disponer de una copia del examen en gallego habrán de solicitarla con una semana de antelación.

### Fontes de información

<b>Bibliografía básica</b>	- C. E. Housecroft y A. G. Sharpe (2006). Química Inorgánica. Madrid, Pearson Educación, 2a Ed.
<b>Bibliografía complementaria</b>	- S.M. Owen and A.T. Brooken (1991). A Guide to Modern Inorganic Chemistry. Harlow, Longman - D.F. Shriver and P.W. Atkins (2006). Inorganic Chemistry. Oxford, Oxford Univ. Press, 4th Ed. - G. E. Rodgers (1995). Química Inorgánica. Madrid, McGraw Hill - G. Rayner-Canham (2000). Química Inorgánica Descriptiva. Méjico, Pearson Educación, 2ª Ed.

### Recomendacións

#### Materias que se recomenda ter cursado previamente

Experimentación en Síntese Inorgánica/610311205  
Química Inorgánica Avanzada/610311402  
Experimentación en Química Inorgánica/610311406  
Ampliación Química Inorgánica/610311503  
Ampliación de Experim. Quím. Inorg. Avanzada/610311504

#### Materias que se recomenda cursar simultaneamente

#### Materias que continúan o temario

Enlace Químico e Estrutura da Materia/610311104  
Química Inorgánica I/610311105  
Simetría, Aplicac. da Teoría de Grupos en Química/610311512

### Observacións

EL CURSO ACADÉMICO 2012/13 ES EL ÚLTIMO CURSO EN QUE SE REALIZAN EXÁMENES DE LA ASIGNATURA "QUÍMICA INORGÁNICA II", DE ACUERDO CON EL CALENDARIO DE EXTINCIÓN DEL PLAN DE ESTUDIOS DE LA LICENCIATURA EN QUÍMICA DE LA UDC.

(\*A Guía docente é o documento onde se visualiza a proposta académica da UDC. Este documento é público e non se pode modificar, salvo casos excepcionais baixo a revisión do órgano competente dacordo coa normativa vixente que establece o proceso de elaboración de guías