

MÓDULO	MATERIA	CURSO	SEMESTRE	CRÉDITOS	TIPO
Básico	Química Inorgánica	1 ^º	1 ^º	6	Básica
PROFESOR(ES)			DIRECCIÓN COMPLETA DE CONTACTO PARA TUTORÍAS (Dirección postal, teléfono, correo electrónico, etc.)		
<ul style="list-style-type: none"> F. Javier López Garzón Francisco José Maldonado Hodar 			Departamento de Química Inorgánica Facultad de Ciencias Correo electrónico: flopez@ugr.es y fjmalDON@ugr.es		
			HORARIO DE TUTORÍAS		
			Martes, miércoles y jueves, de 8 a 10 horas (F. J. López) y de 10 a 12 horas (F. J. Maldonado)		
GRADO EN EL QUE SE IMPARTE			OTROS GRADOS A LOS QUE SE PODRÍA OFERTAR		
Grado en Ingeniería Química					
PRERREQUISITOS Y/O RECOMENDACIONES (si procede)					
BREVE DESCRIPCIÓN DE CONTENIDOS (SEGÚN MEMORIA DE VERIFICACIÓN DEL GRADO)					
Estructura atómica. El núcleo atómico. La corteza atómica. Enlace químico: covalente, iónico y metálico. Enlaces intermoleculares. Tabla periódica. Elementos y compuestos del bloque p. Elementos y compuestos metálicos.					
COMPETENCIAS GENERALES Y ESPECÍFICAS					
<ul style="list-style-type: none"> CBI, CII, CI2, CI3, CI5, CPI, CP4, CSI, CB4 					
OBJETIVOS (EXPRESADOS COMO RESULTADOS ESPERABLES DE LA ENSEÑANZA)					
<ul style="list-style-type: none"> Comprender los fenómenos, conceptos y principios relacionados con la estructura, núcleo y corteza atómicos. Conocer los principios y fundamentos del enlace químico: covalente, iónico y metálico. Conocer los diferentes tipos de enlaces intermoleculares y sus propiedades Adquirir conocimientos básicos relativos a la estructura y reactividad de los elementos y compuestos químicos inorgánicos más comunes. 					



TEMARIO DETALLADO DE LA ASIGNATURA

TEMARIO TEÓRICO:

- Tema 1. Estructura atómica: composición del átomo, modelos teóricos.
- Tema 2. El núcleo atómico.
- Tema 3. La corteza atómica: orbitales atómicos. Configuraciones electrónicas.
- Tema 4. Tabla periódica: propiedades periódicas.
- Tema 5. Enlace químico: covalente, iónico y metálico.
- Tema 6. Enlaces intermoleculares.
- Tema 7. Elementos y compuestos del bloque p.
- Tema 8. Elementos y compuestos metálicos.

TEMARIO PRÁCTICO:

Seminarios/Talleres

Seminarios de ejercicios y problemas.

Prácticas de Laboratorio

Obtención de cobre por cementación.
Gel de sílice como medio de cristalización.
Síntesis de haluros anhidros.

BIBLIOGRAFÍA

BIBLIOGRAFÍA FUNDAMENTAL:

- Petrucci, R. H., Harwood, W. S., Herring, F. G., Química General. Pearson-Prentice Hall. Madrid 2009.
- Chang, R. Química. McGraw-Hill. México 2007.
- Atkins, P., Jones, L. Principios de Química: los caminos del descubrimiento. Editorial Médica Panamericana. Madrid 2006.
- Colacio, E. Fundamentos de enlace y estructura de la materia. Anaya. Madrid 2004.
- J. D. Lee. Concise Inorganic Chemistry. Chapman and Hall. 1.991.
- N.N.Greenwood and A.Earnshaw. Chemistry of the elements. Pergamon 1.984
- C.E.Housecroft and A.G.Sharpe. Química Inorgánica (2ªEd.). Pearson. 2.006

- BIBLIOGRAFÍA COMPLEMENTARIA

ENLACES RECOMENDADOS

<http://www.webelements.com/>

METODOLOGÍA DOCENTE

- Lección magistral
- Seminarios de ejercicios y problemas.
- Tutorías.
- Actividades no presenciales individuales.
- Actividades no presenciales grupales.



PROGRAMA DE ACTIVIDADES

Primer cuatrimestre	Temas del temario	Actividades presenciales (NOTA: Modificar según la metodología docente propuesta para la asignatura)					Actividades no presenciales (NOTA: Modificar según la metodología docente propuesta para la asignatura)				
		Sesiones teóricas (horas)	Sesiones prácticas (horas)	Exposiciones y seminarios (horas)	Exámenes (horas)	Etc.	Tutorías individuales (horas)	Tutorías colectivas (horas)	Estudio y trabajo individual del alumno (horas)	Trabajo en grupo (horas)	Etc.
Semana 1	T1	2		2							
Semana 2	T1	3		2							
Semana 3	T2	3		2							
Semana 4	T2	2		2							
Semana 5	T3			2	1						
Semana 6	T3	4									
Semana 7	T3,T4	4									
Semana 8	T4	4									
Semana 9	T5	1		4							
Semana 10	T5	3		1							
Semana 11	T5	4									
Semana 12	T6	1		4							
Semana 13	T6	4									
Semana 14	T7	3			1						
Semana 15	T7	2									
Total horas		38		19	2						

EVALUACIÓN (INSTRUMENTOS DE EVALUACIÓN, CRITERIOS DE EVALUACIÓN Y PORCENTAJE SOBRE LA CALIFICACIÓN FINAL, ETC.)

- SE1, Prueba escrita: 70%
- SE2, SE3: Actividades y trabajos individuales y en grupo del alumno: 10.
- SE3, Prácticas: 20



INFORMACIÓN ADICIONAL

Cumplimentar con el texto correspondiente en cada caso.

