



Año académico	2012-13
Asignatura	21002 - Química I
Grupo	Grupo 1, 1S, GFIS
Guía docente	A
Idioma	Castellano

Identificación de la asignatura

Asignatura	21002 - Química I
Créditos	2.4 presenciales (60 horas) 3.6 no presenciales (90 horas) 6 totales (150 horas).
Grupo	Grupo 1, 1S, GFIS(Campus Extens)
Período de impartición	Primer semestre
Idioma de impartición	Castellano

Profesores

Profesores	Horario de atención al alumnado					
	Hora de inicio	Hora de fin	Día	Fecha inicial	Fecha final	Despacho
Gemma Isabel Turnes Palomino g.turnes@uib.es						No hay sesiones definidas
Jessica Avivar Cerezo jessica.avivar@uib.es						No hay sesiones definidas

Titulaciones donde se imparte la asignatura

Titulación	Carácter	Curso	Estudios
Grado en Física	Formación Básica	Primer curso	Grado

Contextualización

La asignatura 'Química I' pretende que el alumno adquiera una formación básica en aspectos fundamentales de la Química. Los conocimientos adquiridos permitirán al alumno una mejor comprensión y asimilación de otros conceptos, no sólo del campo de la Química sino también de otras áreas afines, y un óptimo desarrollo de sus estudios de Física.

Requisitos

Competencias

Las competencias trabajadas se traducirán en los resultados de aprendizaje siguientes:

- Poder nombrar y formular los compuestos químicos inorgánicos y orgánicos.
- Poder resolver cualquier problema básico relativo a la determinación de las fórmulas empíricas y moleculares de los compuestos.



Año académico	2012-13
Asignatura	21002 - Química I
Grupo	Grupo 1, 1S, GFIS
Guía docente	A
Idioma	Castellano

- Saber expresar la composición de las sustancias químicas y de sus mezclas en las unidades estándares establecidas.
- Saber resolver problemas cuantitativos sencillos relativos a los procesos químicos, tanto en el equilibrio como desde un punto de vista cinético.
- Capacidad para predecir de una manera cualitativa qué propiedades fisicoquímicas permiten adquirir conocimientos más específicos dentro de cada una de las áreas en razón de composición y de la estructura de sus átomos y moléculas, de manera que pueda prever cual será su comportamiento químico más probable.
- Disponer de unos conocimientos básicos, pero suficientemente amplios, que permitan la adquisición de una manera efectiva de conocimientos más específicos dentro de cada una de las áreas de la Química (analítica, biológica, física, inorgánica y orgánica).
- Poder explicar de manera comprensible fenómenos y procesos relacionados con aspectos básicos de la Química.

Específicas

1. E8. Tener la capacidad de asimilar explicaciones, leer y entender textos científicos, y saber resumir y presentar la información de una manera concisa y clara..
2. E11. Desarrollar la habilidad de trabajar independientemente, usar su iniciativa y organizarse para cumplir plazos de entrega. Ganar experiencia en el trabajo en grupo y ser capaz de interactuar constructivamente..

Genéricas

1. B1. Demostrar poseer y comprender conocimientos en el área de la Física que parte de la base de la educación secundaria general, a un nivel que, si bien se apoya en libros de texto avanzados, incluye también algunos aspectos que implican conocimientos procedentes de la vanguardia de la Física..
2. B2. Saber aplicar sus conocimientos a su trabajo o vocación de una forma profesional y poseer las competencias que suelen demostrarse por medio de la elaboración y defensa de argumentos y la resolución de problemas de Física..
3. B3. Tener la capacidad de reunir e interpretar datos relevantes (normalmente dentro del área de la Física) para emitir juicios que incluyan una reflexión sobre temas relevantes de índole social, científica o ética..
4. T3. Capacidad para adaptarse a nuevas situaciones..
5. T4. Capacidad de organizar y planificar..
6. T5. Conocimientos generales básicos..

Contenidos

La asignatura tratará los siguientes contenidos estructurados en los temas que se detallan a continuación:

Estructura atómica. Tabla periódica de los elementos. Propiedades periódicas.

Compuestos Químicos. Nomenclatura química: inorgánica y orgánica.

Las reacciones químicas. Estequiometría.

Fundamentos de la reactividad química.

El enlace químico: teorías y tipos de enlace.

Estados de agregación de la materia.

Disoluciones.

Contenidos temáticos

Tema 1. Estructura atómica. Tabla periódica de los elementos. Propiedades periódicas



Año académico	2012-13
Asignatura	21002 - Química I
Grupo	Grupo 1, 1S, GFIS
Guía docente	A
Idioma	Castellano

La teoría atómica.- La estructura del átomo.- Número atómico, número másico e isótopos.- El átomo de Bohr.- Los números cuánticos y los orbitales atómicos.- Configuración electrónica.- El principio de construcción.- Clasificación periódica de los elementos.- Propiedades periódicas.

(5 horas de teoría, 2 horas de problemas y 1,5 horas de tutorías)

Tema 2. Compuestos Químicos. Nomenclatura química: inorgánica y orgánica

Tipos de compuestos químicos y sus fórmulas.- El concepto de mol y los compuestos químicos.- Constitución de los compuestos químicos.- Nomenclatura de los compuestos orgánicos e inorgánicos.

(5 horas de teoría, 2 horas de problemas y 3 horas de tutorías)

Tema 3. Las reacciones químicas

Las reacciones químicas y las ecuaciones químicas.- La ecuación química y la estequiometría.- Reactivo limitante.- Rendimiento de reacción.- Reacciones de precipitación.- Reacciones ácido-base.- Reacciones de oxidación-reducción.- Estequiometría de las reacciones en disolución y valoraciones.

(5 horas de teoría, 4 horas de problemas y 2,5 hora de tutorías)

Tema 4. El enlace químico: teorías y tipos de enlace

El enlace iónico.- La energía reticular de los compuestos iónicos.- El enlace covalente.- Escritura de las estructuras de Lewis.- La forma de las moléculas.- Teoría del enlace-valencia.- Hibridación de orbitales atómicos.- Teoría de orbitales moleculares.

(6 horas de teoría, 2 horas de problemas y 2 horas de tutorías)

Tema 5. Estados de agregación de la materia

Propiedades de los gases.- Las leyes elementales de los gases.- Aplicaciones de la ecuación de los gases ideales.- Los gases en las reacciones químicas.- Ley de Dalton de las presiones parciales.- La teoría cinético-molecular de los gases.- Desviación del comportamiento ideal (ó gases reales).- Fuerzas intermoleculares.- Propiedades de los líquidos.- Estructuras cristalinas.- Tipos de cristales.- Sólidos amorfos.

(6 horas de teoría, 2 horas de problemas y 2 horas de tutorías)

Tema 6. Disoluciones

Tipos de disoluciones.- Unidades de concentración.- Factores que afectan a la solubilidad.- Fuerzas intermoleculares y procesos de disolución.- Propiedades coligativas.

(3 horas de teoría, 2 horas de problemas y 1 hora de tutorías)

Metodología docente

El contenido teórico de la asignatura se expondrá en clases presenciales por temas basados en uno o dos textos de referencia básicos. El estudiante fijará los conocimientos ligados a las competencias mediante las clases presenciales, el estudio personal de la teoría y el trabajo práctico de resolución de problemas. Los problemas propuestos para cada tema se resolverán aplicando la teoría (definiciones, leyes,...). El estudiante trabajará los problemas personalmente o en grupos reducidos, mediante seminarios tutelados, según se indique. Los estudiantes comenzarán a desempeñar por sí mismos competencias del módulo en cada modalidad de trabajo. La adquisición de los conocimientos, capacidades y destrezas de la materia requerirá distintas modalidades de trabajo presencial y no presencial.

Año académico	2012-13
Asignatura	21002 - Química I
Grupo	Grupo 1, 1S, GFIS
Guía docente	A
Idioma	Castellano

Actividades de trabajo presencial

Modalidad	Nombre	Tip. agr.	Descripción
Clases teóricas	Clases de teoría	Grupo grande (G)	El profesor explicará los contenidos de la materia. Se explicará la base teórica de los diferentes temas, incidiendo en aquellos aspectos o conceptos claves para la comprensión de los mismos.
Seminarios y talleres	Clases de problemas	Grupo mediano 2 (X)	El profesor resolverá problemas y ejercicios tipo relacionados con los contenidos expuestos en las clases de teoría
Clases prácticas	Tutorías	Grupo mediano 2 (X)	El alumno, de forma individual o en grupos reducidos, junto con el profesor analizará y resolverá problemas o ejercicios relacionados con los contenidos expuestos en las clases de teoría. Se podrán utilizar también estas sesiones para la resolución de dudas, el intercambio de información y la orientación del trabajo de los alumnos
Evaluación	Realización de exámenes	Grupo grande (G)	El alumno realizará de forma individual pruebas escritas en las que se evaluarán los conocimientos adquiridos en relación a todo el temario impartido hasta la realización del examen. Las pruebas escritas serán dos. El peso de cada una de ellas sobre la calificación global de la asignatura es del 30% para la primera y del 50% para la segunda.

Actividades de trabajo no presencial

Modalidad	Nombre	Descripción
Estudio y trabajo autónomo individual	Estudio	El alumno analizará y estudiará los contenidos expuestos en las clases de teoría y problemas.
Estudio y trabajo autónomo individual o en grupo	Resolución de problemas	El alumno resolverá, de forma individual o en grupos reducidos, ejercicios y problemas sobre los contenidos expuestos en clase.

Riesgos específicos y medidas de protección

Las actividades de aprendizaje de esta asignatura no conllevan riesgos específicos para la seguridad y salud del alumnado y, por tanto, no es necesario adoptar medidas de protección especiales.

Estimación del volumen de trabajo

La dedicación horaria a cada una de las modalidades de trabajo presencial y no presencial se presenta en la tabla siguiente:



Año académico	2012-13
Asignatura	21002 - Química I
Grupo	Grupo 1, 1S, GFIS
Guía docente	A
Idioma	Castellano

Modalidad	Nombre	Horas	ECTS	%
Actividades de trabajo presencial		60	2.4	40
Clases teóricas	Clases de teoría	30	1.2	20
Seminarios y talleres	Clases de problemas	14	0.56	9.33
Clases prácticas	Tutorías	12	0.48	8
Evaluación	Realización de exámenes	4	0.16	2.67
Actividades de trabajo no presencial		90	3.6	60
Estudio y trabajo autónomo individual	Estudio	45	1.8	30
Estudio y trabajo autónomo individual o en grupo	Resolución de problemas	45	1.8	30
Total		150	6	100

Al inicio del semestre estará a disposición de los estudiantes el cronograma de la asignatura a través de la plataforma UIBdigital. Este cronograma incluirá al menos las fechas en las que se realizarán las pruebas de evaluación continua y las fechas de entrega de los trabajos. Asimismo, el profesor o la profesora informará a los estudiantes si el plan de trabajo de la asignatura se realizará a través del cronograma o mediante otra vía, incluida la plataforma Campus Extens.

Evaluación del aprendizaje del estudiante

Las competencias establecidas en la asignatura serán evaluadas de forma continua mediante la aplicación de una serie de procedimientos de evaluación. En la tabla del presente apartado se describe para cada actividad de evaluación, la tipología (recuperable o no recuperable), los criterios de evaluación y su peso en la calificación de la asignatura. El alumno obtendrá una calificación numérica entre 0 y 10 puntos para cada actividad evaluativa, la cual será ponderada según su peso, a fin de obtener la calificación global de la asignatura. Para superar la asignatura el alumno ha de obtener un mínimo de 4 puntos sobre 10 en cada una de las pruebas escritas (exámenes) y de 5 puntos sobre 10 mediante la suma ponderada de todas las actividades realizadas (tutorías y exámenes). Finalmente, los estudiantes que no alcancen la calificación mínima de 5 puntos para superar la asignatura, podrán recuperar las pruebas escritas (exámenes) mediante un único examen global durante el periodo de evaluación extraordinaria de septiembre (que tendrá una nota única y valdrá un 80% de la nota global). La puntuación obtenida por el alumno en este examen se conmutará por la puntuación obtenida en los exámenes realizados durante el curso. La calificación global de la asignatura, se obtendrá ponderando según su peso las distintas notas obtenidas durante el periodo lectivo y el periodo de evaluación extraordinario de septiembre.

Tutorías

Modalidad	Clases prácticas
Técnica	Técnicas de observación (No recuperable)
Descripción	El alumno, de forma individual o en grupos reducidos, junto con el profesor analizará y resolverá problemas o ejercicios relacionados con los contenidos expuestos en las clases de teoría. Se podrán utilizar también estas sesiones para la resolución de dudas, el intercambio de información y la orientación del trabajo de los alumnos
Criterios de evaluación	Capacidad de plantear y resolver problemas.- Capacidad de interpretar resultados.

Porcentaje de la calificación final: 20% para el itinerario A





Año académico	2012-13
Asignatura	21002 - Química I
Grupo	Grupo 1, 1S, GFIS
Guía docente	A
Idioma	Castellano

Realización de exámenes

Modalidad	Evaluación
Técnica	Pruebas de respuesta larga, de desarrollo (Recuperable)
Descripción	El alumno realizará de forma individual pruebas escritas en las que se evaluarán los conocimientos adquiridos en relación a todo el temario impartido hasta la realización del examen. Las pruebas escritas serán dos. El peso de cada una de ellas sobre la calificación global de la asignatura es del 30% para la primera y del 50% para la segunda.
Criterios de evaluación	Capacidad de aplicar conceptos teóricos a la resolución de problemas prácticos.- Comprensión de conceptos.- Capacidad de razonamiento.

Porcentaje de la calificación final: 80% para el itinerario A

Recursos, bibliografía y documentación complementaria

Bibliografía básica

Química, 10a ed.
Raymond Chang
McGraw-Hill/Interamericana, 2010

Bibliografía complementaria

Química general, 8a ed.
Ralph H. Petrucci, William S. Harwood, F. Geoffrey Herring ; con la colaboración de Scott S. Perry
Prentice Hall, 2002

Otros recursos

