

ASIGNATURA QUÍMICA I

Código	40212007
Titulación	GRADO EN ENOLOGÍA
Módulo	MÓDULO I: MÓDULO BÁSICO
Materia	MATERIA I.5 QUÍMICA
Curso	1
Duración	PRIMER SEMESTRE
Tipo	FORMACIÓN BÁSICA
Idioma	CASTELLANO
ECTS	6
Teoría	4,75
Práctica	2,75
Departamento	C128 - CIENCIA DE LOS MATERIALES E ING. MET. Y

REQUISITOS Y RECOMENDACIONES

Requisitos

Los propios del acceso al título de Grado en Enología

Recomendaciones

Es recomendable que los estudiantes hayan adquirido los conocimientos de Química de Bachillerato y haber superado las pruebas de nivel de Química.

RESULTADO DEL APRENDIZAJE

Código Seguro de verificación: B5wDSMeE+pJ8U/wImNNkMw==. Permite la verificación de la integridad de una copia de este documento electrónico en la dirección: <https://verificarfirma.uca.es>
Este documento incorpora firma electrónica reconocida de acuerdo a la Ley 59/2003, de 19 de diciembre, de firma electrónica.

FIRMADO POR	MARIA DEL CARMEN JAREÑO CEPILLO	FECHA	08/04/2019
ID. FIRMA	angus.uca.es	B5wDSMeE+pJ8U/wImNNkMw==	PÁGINA 1/8



B5wDSMeE+pJ8U/wImNNkMw==

Id.	Resultados
1	Saber usar el lenguaje químico relativo a la designación y formulación de elementos y compuestos químicos inorgánicos y orgánicos, de acuerdo con las reglas estándares de la IUPAC y las tradiciones más comunes
2	Conocer los aspectos más básicos de la Química que se relacionan con las leyes ponderales
3	Adquirir nuevos conceptos básicos y reforzar los adquiridos en bachillerato relativos a la composición de la materia.
4	Capacidad para predecir de una manera cualitativa qué propiedades físico-químicas 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.
5	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.
6	Explicar de manera comprensible fenómenos y procesos relacionados con aspectos básicos de la Química.

COMPETENCIAS

Id.	Competencia	Tipo
CB01	Que los estudiantes hayan demostrado poseer y comprender conocimientos en un área de estudio que parte de la base de la educación secundaria general, y se suele encontrar 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 su campo de estudio.	BÁSICA



Id.	Competencia	Tipo
CB02	Que los estudiantes sepan aplicar sus conocimientos a su trabajo o vocación de una forma profesional y posean las competencias que suelen demostrarse por medio de la elaboración y defensa de argumentos y la resolución de problemas dentro de su área de estudio.	BÁSICA
CB03	Que los estudiantes tengan la capacidad de reunir e interpretar datos relevantes (normalmente dentro de su área de estudio) para emitir juicios que incluyan una reflexión sobre temas relevantes de índole social, científica o ética.	BÁSICA
CE02	Tener la capacidad para la resolución de los problemas químicos necesarios para el ejercicio de la profesión de enólogo.	ESPECÍFICA
CG04	Capacidad de análisis y síntesis.	GENERAL
CG07	Capacidad de ser responsable ante temas medioambientales.	GENERAL

CONTENIDOS

TEMA 05.-Formulación y propiedades de los compuestos inorgánicos

TEMA 02.-Estructura atómica

TEMA 03.-Tabla periódica de los elementos y propiedades periódicas.

TEMA 04.-Enlace químico: teorías y tipos de enlace



TEMA 06.-Estados de agregación de la materia. Fuerzas intermoleculares

TEMA 07.-Disoluciones

TEMA 08.- Termoquímica

Tema 01: Fundamentos de química

SISTEMA DE EVALUACIÓN

Criterios generales de evaluación

La adquisición de competencias se valorará a través de un examen final con cuestiones y problemas sobre los contenidos teóricos y a través de evaluación continua mediante el seguimiento del trabajo personal de cada alumno y de su participación en el aula.

Código Seguro de verificación: B5wDSMeE+pJ8U/wImNNkMw==. Permite la verificación de la integridad de una copia de este documento electrónico en la dirección: <https://verificarfirma.uca.es>
Este documento incorpora firma electrónica reconocida de acuerdo a la Ley 59/2003, de 19 de diciembre, de firma electrónica.

FIRMADO POR	MARIA DEL CARMEN JAREÑO CEPILLO	FECHA	08/04/2019
ID. FIRMA	angus.uca.es	B5wDSMeE+pJ8U/wImNNkMw==	PÁGINA 4/8



B5wDSMeE+pJ8U/wImNNkMw==

Procedimiento de calificación

La nota final será el resultado de considerar en la convocatoria de Febrero los siguientes apartados:

- + 70% prueba escrita
- + 30% actividades académicamente dirigidas

Para superar la asignatura se requiere que la calificación en el examen final supere 4,0 puntos sobre 10.

Los alumnos que no cumplan con la participación en la evaluación continua tendrán una nota final que corresponderá al 70% de la obtenida en la prueba escrita.

Para las convocatorias extraordinarias de Junio y Septiembre, se mantendrán las notas obtenidas en la evaluación continua. No se conservará ninguna calificación para el siguiente curso académico.

Los alumnos tendrán derecho a una prueba de evaluación global, en las dos convocatorias extraordinarias posteriores a la convocatoria ordinaria (la del cuatrimestre en el que se imparte). Esta modalidad de evaluación deberá ser solicitada en los plazos que el Centro determine. Los criterios de evaluación y tipo de pruebas a realizar serán determinados por el equipo docente de la asignatura e informados con suficiente antelación a aquellos alumnos que la soliciten.

Procedimientos de evaluación

Tarea/Actividades	Medios, técnicas e instrumentos
Actividades académicamente dirigidas	Realización y entrega de cuestiones teóricas o prácticas propuestas por el profesor.
Elaboración y Presentación Oral del trabajo sobre un tema propuesto.	Documento descriptivo sobre el trabajo, incluyendo índice, resumen y bibliografía comentada. Presentación pública del trabajo (powerpoint).
Realización de prueba final	Examen escrito/ escala de valoración

Código Seguro de verificación: B5wDSMeE+pJ8U/wImNNkMw==. Permite la verificación de la integridad de una copia de este documento electrónico en la dirección: <https://verificarfirma.uca.es>
Este documento incorpora firma electrónica reconocida de acuerdo a la Ley 59/2003, de 19 de diciembre, de firma electrónica.

FIRMADO POR	MARIA DEL CARMEN JAREÑO CEPILLO	FECHA	08/04/2019
ID. FIRMA	angus.uca.es	B5wDSMeE+pJ8U/wImNNkMw==	PÁGINA 5/8



B5wDSMeE+pJ8U/wImNNkMw==

PROFESORADO

Profesorado	Categoría	Coordinador
TRASOBARES LLORENTE, SUSANA	PROFESOR TITULAR UNIVERSIDAD	Sí
MOSQUERA DIAZ, MARIA JESUS	CATEDRÁTICO DE UNIVERSIDAD	No
CHINCHILLA SALCEDO, NURIA	INVESTIGADOR	No
RODRIGUEZ DODERO, MARIA DEL CARME	PROFESOR COLABORADOR	No

ACTIVIDADES FORMATIVAS

Actividad	Horas	Detalle
01 Teoría	38	Sesiones donde se expondrán los contenidos teóricos de cada tema, y se hará hincapié en aquellos que se consideran de mayor dificultad.
02 Prácticas, seminarios y problemas	22	Sesiones dedicadas a la aplicación de los conceptos adquiridos en las sesiones teóricas, a problemas y ejercicios.
10 Actividades formativas no presenciales	81	-Actividades académicamente dirigidas (8 horas) -Horas de estudio personales (73 h.) de las cuales se recomienda que el alumno dedique 40 h. al estudio teórico y 33 h. a la resolución de problemas planteados en clase y problemas adicionales.
11 Actividades formativas de tutorías	5	Tutorías específicas para trabajar la competencia CB02 (2h). Tutorías para resolución de dudas (3h)
12 Actividades de evaluación	4	Examen final de la asignatura



BIBLIOGRAFÍA

Bibliografía básica

R.H. Petrucci, F. G. Herring, J.D. Modura, C. Bissonnette. " Química General. Principios y aplicaciones modernas". 10ª Edición. Prentice Hall- Pearson Education, S.A., Madrid 2011. ISBN: 978-84-8322-680-3. R.H. Petrucci, W. S. Harwood, F. G. Herring,. " Química General. Principios". 8ª Edición. Prentice Hall- Pearson Education, S.A., Madrid 2009. ISBN: 0-13-014329-4.

Bibliografía específica

Casabó J. "Estructura atómica y enlace químico". Editorial reverté. 1997. ISBN: 8429171894
W.R. Peterson, Formulación y nomenclatura : química inorgánica. 14ª ed. EDUNSA, Barcelona. 1990. ISBN: 8485257049 M.S. Silberberg, QUIMICA GENERAL. La Naturaleza molecular del cambio y la materia. 2ª Ed (2000). Ed. McGraw-Hill. Chang, Raymond; Química. 9ª edición (Madrid, McGraw-Hill, 2007) Fernández Oncada, Amada; Pérez Escribano, Carmen; Química. 2ª edición (Madrid, McGraw-Hill, 2005) Russel, John B.; Larena, Alicia; Química. (Madrid, McGraw-Hill, 1997) Vinagre Jara, F et al.; Fundamentos y problemas de química (Salamanca, ICE y Departamento de Química General de la Universidad de Extremadura, 1984) Andrés Ordax, Francisco et al., Formulación y nomenclatura en química. Normas IUPAC (Bilbao, Universidad del País Vasco, 1991) Quiñoa E., Riguera, R. "Nomenclatura y representación de los compuestos orgánicos. Una guía de estudio y autoevaluación". MacGraw Hill Simpson P. "Basic Concepts in organic Chemistry: A programmed learning approach". Chapman & Hall Geoff Rayner-Canham "Química Inorgánica Descriptiva" Prentice Hall.



Bibliografía ampliación

R.J. Gillespie. Atoms, molecules and reactions : An introduction to chemistry. Englewood Cliffs : Prentice hall, 1994. ISBN: 0-13-088790-0 P. Atkins, L. Jones, Chemistry : molecules, matter and change. 3rd ed. W.H. Freeman and Co, New York. 1997. ISBN: 0-7167-2988-1 P. Atkins, L. Jones. Chemical principles : the quest for insight. 4ª ed. W. H. Freeman and Company, New York. 2007. ISBN: 0-7167-7355-4 Ruíz Fernández, Xavier, Ed.; Química (Barcelona, Océano, 1999) Clayden J., Greeves N., Warren S., and Wothers P. "Organic Chemistry". Oxford University Press.

MECANISMOS DE CONTROL

Encuestas de satisfacción a los alumnos.
Reuniones de coordinación del profesorado.

El presente documento es propiedad de la Universidad de Cádiz y forma parte de su Sistema de Gestión de Calidad Docente.

En aplicación de la Ley 3/2007, de 22 de marzo, para la igualdad efectiva de mujeres y hombres, así como la Ley 12/2007, de 26 de noviembre, para la promoción de la igualdad de género en Andalucía, toda alusión a personas o colectivos incluida en este documento estará haciendo referencia al género gramatical neutro, incluyendo por lo tanto la posibilidad de referirse tanto a mujeres como a hombres.

Código Seguro de verificación: B5wDSMeE+pJ8U/wImNNkMw==. Permite la verificación de la integridad de una copia de este documento electrónico en la dirección: <https://verificarfirma.uca.es>
Este documento incorpora firma electrónica reconocida de acuerdo a la Ley 59/2003, de 19 de diciembre, de firma electrónica.

FIRMADO POR	MARIA DEL CARMEN JAREÑO CEPILLO	FECHA	08/04/2019
ID. FIRMA	angus.uca.es	B5wDSMeE+pJ8U/wImNNkMw==	PÁGINA 8/8



B5wDSMeE+pJ8U/wImNNkMw==