

IKASGAIA/ASIGNATURA: QUÍMICA		
MODULUA/MÓDULO: CIENCIAS FUNDAMENTALES		
KODEA/CÓDIGO: QUIM 01-2025/26	KURTSOA/CURSO: 1º	KOKAPENA/UBICACIÓN: 1º SEMESTRE
IRAUPENA/DURACIÓN: 150 h	KREDITUAK/CRÉDITOS: 6 ECTS	MOTA/TIPO: BÁSICA
IRAKASLEA/PROFESOR: JOSETXO GUTIÉRREZ BERRAONDO		HIZKUNTZA/IDIOMA: CASTELLANO / EUSKERA

HELBURUA – OBJETIVO: Desarrollar la capacidad para resolver problemas de Química en situaciones reales

IKAS-PROZESUAREN EMAITZAK/ RESULTADOS DE APRENDIZAJE	ASOZIATUTAKO GAITASUNAK / COMPETENCIAS ASOCIADAS	EDUKIAK /CONTENIDOS
- Analizar los tipos de ordenación atómica y enlaces interatómicos - Identificar los diferentes tipos de estructuras cristalinas y sus imperfecciones para los materiales cristalinos - Describir los mecanismos de transferencia de masa de un líquido o gas a un sólido - Identificar los tipos de unión entre elementos de la tabla periódica que dan lugar a los materiales - Describir los conceptos teóricos relacionados con el átomo y su estructura - Manejar la tabla periódica - Identificar el estado de la materia las fuerzas intramoleculares, las fuerzas intermoleculares, diferentes tipos de sólidos y los mecanismos de disolución. - Describir la naturaleza de los enlaces químicos - Nombrar y formular los diferentes compuestos orgánicos e inorgánicos - Definir la reactividad y métodos de obtención de los compuestos orgánicos e inorgánicos - Identificar compuestos orgánicos mediante técnicas experimentales	CB1, CB5, CG1, CG1.3, CG5, CG5.3, CE1, CE1.3, CM1, CM4, CM6	QUÍMICA INORGÁNICA: Formulación de compuestos inorgánicos Estructura de la materia (<i>átomo, partículas subatómicas, tabla periódica, moléculas, fuerzas de unión</i>), disoluciones, <i>cinética química, equilibrio químico, ácidos y bases</i>. Reactividad QUÍMICA ORGÁNICA <i>Formulación de compuestos orgánicos</i> Moléculas orgánicas Reactividad Enlaces químicos Determinación de estructuras Aplicaciones industriales

BALIABIDE /METODOLOGI PEDAGOGIKOAK - MEDIOS/MÉTODOS PEDAGÓGICOS:

- Sesiones explicativas y/o demostrativas por parte del profesor.
- Ejercicios realizados en el aula con ayuda del docente.
- Aplicación práctica a través de realización de ejercicios, simulaciones y experimentación de manera individual o en grupo.
- Realización de ensayos, experimentos y mediciones, usando infraestructura, equipos de trabajo y consumibles apropiados.

BIBLIOGRAFIA - BIBLIOGRAFÍA:

- Raymond Chang. Química. Mc Graw Hill.
- Dickerson, Gray, Darensbourg, Darensbourg. Principios de Química. Editorial Reverte, S. A.

IRAKASKUNTZA MOTA -TIPO DE DOCENCIA

Irakaskuntza mota/Tipos de docencia:

M=Magistrala/Magistral;**S**=Mintegia/Seminario; **GA**=Gelako praktikak/Prácticas de Aula; **GL**=Laborategiko praktikak/Prácticas de P. Laboratorio; **GO**=Ordenagailuko praktikak/Prácticas de ordenador; **TA**=Tailerra/Taller; **TI**=Tailer industriaial/Taller Industrial;

Irakaskuntza mota / Tipo de docencia	M	S	GA	GL	GO	TA	TI
Ikasgelako eskola-orduak /Horas de docencia presencial	50	12	18		10		
Ikasgelaz kanpoko ikaslearen orduak / Horas de actividad no presencial del alumno	40	10	8		2		

EBALUAZIO METODO ETA IRIZPIDEAK – MÉTODOS Y CRITERIOS DE EVALUACIÓN

ETENGABEKO EBALUAZIOA - EVALUACIÓN CONTINUA ☐

AZKEN EBALUAZIOA - EVALUACIÓN FINAL ☒

Ebaluazio probetan erabili ahal izango diren baliabide eta bitartekoak / Medios y recursos que se podrán utilizar en las pruebas de evaluación

- Bolígrafo
- Lápiz
- Goma de borrar
- Calculadora NO PROGRAMABLE
-

OHIKO DEIALDIA -CONVOCATORIA ORDINARIA

- Examen final (100 %)



INGENIARITZA
DUALAREN ESKOLA
ESCUELA DE
INGENIERÍA DUAL

Irakaskuntza gida / Guía docente

Kod. - Cod:F 04.20
Erreb. – Rev.: 2

eman ta zabal zazu



Universidad
del País Vasco

Euskal Herriko
Unibertsitatea

EZOHIKO DEIALDIA -CONVOCATORIA EXTRAORDINARIA

- Examen final (100 %)