

IKASGAIA/ASIGNATURA: QUÍMICA		
MODULUA/MÓDULO: CIENCIAS FUNDAMENTALES		
KODEA/CÓDIGO: QUIM. 01-2019/20	KURTSOA/CURSO: 1º	KOKAPENA/UBICACIÓN: 1º SEMESTRE
IRAUPENA/DURACIÓN: 150 h	KREDITUAK/CRÉDITOS: 6 ECTS	MOTA/TIPO: BÁSICA
IRAKASLEA/PROFESOR: MARIA ARBULU / 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
<ul style="list-style-type: none"> 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 	<p>CB1, CB5, CG1, CG1.3, CG5, CG5.3, CE1, CE1.3, CM1, CM4, CM6</p>	<p>QUÍMICA INORGÁNICA: Formulación de compuestos inorgánicos Estructura de la materia (átomo, partículas subatómicas, tabla periódica, moléculas, fuerzas de unión), disoluciones, cinética química, equilibrio químico, ácidos y bases. Reactividad</p> <p>QUÍMICA ORGÁNICA <i>Formulación de compuestos orgánicos</i> Moléculas orgánicas Reactividad Enlaces químicos Determinación de estructuras Aplicaciones industriales</p>

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
- Borragoma
- Calculadora NO PROGRAMABLE

OHIKO DEILADIA -CONVOCATORIA ORDINARIA

- **FORMULACIÓN INORGÁNICA:** Se llevará a cabo una prueba que servirá para eliminar materia al final del tema. En caso de no superar la prueba quedará pendiente para el siguiente examen de asignatura y así sucesivamente hasta la recuperación. Se supera con 80% bien.
- **PARTE TEÓRICA Q. INORGÁNICA:**
 - Test de los temas 1-2 (10%)
 - Examen (90%)

Para aplicar los porcentajes indicado arriba será necesario obtener un 4 en el examen

- **QUÍMICA ORGÁNICA:**
 - Examen (100%)
- **NOTA FINAL:** Se aplicará a la nota media de cada una de las partes el peso de horas correspondientes siempre y cuando las dos partes estén aprobadas con una nota de 5.

EZ-OHIKO DEIALDIA -CONVOCATORIA EXTRAORDINARIA

- El alumno se examinará de la parte suspendida. Se considera la parte aprobada cuando la calificación de dicha parte es igual o superior a 5. La nota final será en 2ª convocatoria y no se guarda ninguna de las partes, la próxima vez se matricula de la asignatura completa.