

<b>IKASGAIA/ASIGNATURA:</b> QUÍMICA		
<b>MODULUA/MÓDULO:</b> CIENCIAS FUNDAMENTALES		
<b>KODEA/CÓDIGO:</b> QUIM 01-2022/23	<b>KURTSOA/CURSO:</b> 1º	<b>KOKAPENA/UBICACIÓN:</b> 1º SEMESTRE
<b>IRAUPENA/DURACIÓN:</b> 150 h	<b>KREDITUAK/CRÉDITOS:</b> 6 ECTS	<b>MOTA/TIPO:</b> BÁSICA
<b>IRAKASLEA/PROFESOR:</b> MAIALEN GALDEANO (Euskera) / JOSETXO GUTIÉRREZ BERRAONDO(Castellano)		<b>HIZKUNTZA/IDIOMA:</b> CASTELLANO / EUSKERA

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

<b>IKAS-PROZESUAREN EMAITZAK/ RESULTADOS DE APRENDIZAJE</b>	<b>ASOZIATUTAKO GAITASUNAK / COMPETENCIAS ASOCIADAS</b>	<b>EDUKIAK /CONTENIDOS</b>
<ul style="list-style-type: none"> <li>Analizar los tipos de ordenación atómica y enlaces interatómicos</li> <li>Identificar los diferentes tipos de estructuras cristalinas y sus imperfecciones para los materiales cristalinos</li> <li>Describir los mecanismos de transferencia de masa de un líquido o gas a un sólido</li> <li>Identificar los tipos de unión entre elementos de la tabla periódica que dan lugar a los materiales</li> <li>Describir los conceptos teóricos relacionados con el átomo y su estructura</li> <li>Manejar la tabla periódica</li> <li>Identificar el estado de la materia las fuerzas intramoleculares, las fuerzas intermoleculares, diferentes tipos de sólidos y los mecanismos de disolución.</li> <li>Describir la naturaleza de los enlaces químicos</li> <li>Nombrar y formular los diferentes compuestos orgánicos e inorgánicos</li> <li>Definir la reactividad y métodos de obtención de los compuestos orgánicos e inorgánicos</li> <li>Identificar compuestos orgánicos mediante técnicas experimentales</li> </ul>	CB1, CB5, CG1, CG1.3, CG5, CG5.3, CE1, CE1.3, CM1, CM4, CM6	<p><b>QUÍMICA INORGÁNICA:</b>  <b>Formulación de compuestos inorgánicos</b>  <b>Estructura de la materia (átomo, partículas subatómicas, tabla periódica, moléculas, fuerzas de unión), disoluciones, cinética química, equilibrio químico, ácidos y bases.</b>            Reactividad</p> <p><b>QUÍMICA ORGÁNICA</b>  <i>Formulación de compuestos orgánicos</i>  <b>Moléculas orgánicas</b>  <b>Reactividad</b>  <b>Enlaces químicos</b>            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 Industrail;

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

- **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 la 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.

## **EZOHIKO 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.