



<b>IKASGAIA/ASIGNATURA:</b> KIMIKA		
<b>MODULUA/MÓDULO:</b> OINARRIZKO ZIENTZIAK		
<b>KODEA/CÓDIGO:</b> QUIM 01-2023/24	<b>KURTSOA/CURSO:</b> 1º	<b>KOKAPENA/UBICACIÓN:</b> 1º SEIHILEKOA
<b>IRAUPENA/DURACIÓN:</b> 150 ordu	<b>KREDITUAK/CRÉDITOS:</b> 6 ECTS	<b>MOTA/TIPO:</b> OINARRIZKOA
<b>IRAKASLEA/PROFESOR:</b> MAIALEN GALDEANO (Euskara) / GUSTAVO VARGAS (Gaztelania)		<b>HIZKUNTZA/IDIOMA:</b> GAZTELANIA / EUSKARA

**HELBURUA – OBJETIVO:** Egoera errealetan kimikako arazoak konpontzeko gaitasuna garatzea

<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>• Ordenazio atomiko eta lotura interatomiko motak aztertu</li> <li>• Material kristalinoetan egitura kristalino mota desberdinak eta horien akatsak identifikatu</li> <li>• Likido edo gas batetik solido batera masa transferitzeko mekanismoak deskribatu</li> <li>• Materialak sortzen dituzten taula periodikoko elementuen arteko lotura motak identifikatu</li> <li>• Atomoa eta bere egiturari lotutako kontzeptu teorikoak deskribatu</li> <li>• Taula periodikoa erabili ahal izatea</li> <li>• Materiaren egoera, indar intramolekularrak, indar intermolekularrak, solido mota ezberdinak eta disoluzio mekanismoak identifikatu</li> <li>• Lotura kimiko motak deskribatu</li> <li>• Konposatu organiko eta ez-organiko desberdinak izendatu eta formulatu</li> <li>• Konposatu organiko eta ez-organikoak lortzeko erreaktibotasuna eta metodoak definitu</li> <li>• Konposatu organikoak identifikatu teknika esperimentalak erabiliz</li> </ul>	<p>CB1, CB5, CG1, CG1.3, CG5, CG5.3, CE1, CE1.3, CM1, CM4, CM6</p>	<p><b>KIMIKA EZ-ORGANIKOA:</b> <b>Konposatu ez-organikoen formulazioa</b> <b>Materiaren egitura</b> (atomoa, partikula subatomikoak, <b>taula periodikoa, molekulak, lotura indarrak), disoluzioak, zinetika kimikoa, oreka kimikoa, azido eta baseak</b> Erreaktibotasuna</p> <p><b>KIMIKA ORGANIKOA:</b> <i>Konposatu organikoen formulazioa</i> <b>Molekula organikoak</b> <b>Erreaktibotasuna</b> <b>Lotura kimikoak</b> Egiturak zehaztea Aplikazio industrialak</p>



## BALIABIDE /METODOLOGI PEDAGOGIKOAK - MEDIOS/MÉTODOS PEDAGÓGICOS:

- Irakaslean esplikazio edota erakustaldi saioak.
- Klasean egindako ariketak irakaslearen laguntzarekin.
- Aplikazio praktikoko ariketak, simulazioak eta espermentazioa banaka edo taldean eginez.
- Probak, espermentuak eta neurketak egitea, azpiegitura eta lan ekipamendu egokiak erabiliz.

## 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**

- Boligrafoa
- Arkatza
- Borragoma
- Kalkulagailu ez-programagarria

**OHIKO DEIALDIA -CONVOCATORIA ORDINARIA**



- FORMULAZIO EZ-ORGANIKOA: Gaia amaitzean materiala kentzeko balio duen proba egingo da. Proba gainditu ezean, materiala ikasgaiko hurrengo azterketarako geratuko da eta horrela behin eta berriz errekeraketara arte. %65-a ondo edukita gainditzen da.
- ZATI TEORIKOA KIMIKA EZ-ORGANIKOA:
  - 1-2 Gaien probak (%10)
  - Azterketa (%90)

Goian adierazitako portzentajeak aplikatzeko beharrezkoa izango da azterketan 4 lortzea.

- KIMIKA ORGANIKOA:
  - Azterketa (%100)
- NOTA FINALA: Zati bakoitzeko batez besteko notari ordu kopuruen pisua aplikatuko zaio eta bi zatiak aprobatuta daudenean 5-eko notarekin.

## **EZOHIKO DEIALDIA -CONVOCATORIA EXTRAORDINARIA**

- Ikaslea suspenditutako zatiaren azterketa egingo du. Zati bat aprobatuta dagoela kontsideratzen da zati horren nota 5 edo altuagoa bada. Nota finala 2. deialdikoa izango da eta ez da notarik gordetzen, hurrengo matrikula ikasgai osoarena izango da.