

Irakaskuntza gida / Guía docente

Kod. - Cod:F 04.20
Erreb. – Rev.: 2

IKASGAIA/ASIGNATURA: KIMIKA		
MODULUA/MÓDULO: OINARRIZKO ZIENTZIAK		
KODEA/CÓDIGO: QUIM 01-2021/22	KURTSOA/CURSO: 1º	KOKAPENA/UBICACIÓN: 1º SEIHILEKOA
IRAUPENA/DURACIÓN: 150 ordu	KREDITUAK/CRÉDITOS: 6 ECTS	MOTA/TIPO: OINARRIZKOA
IRAKASLEA/PROFESOR: (Euskara) / JOSETXO GUTIÉRREZ BERRAONDO (Gaztelania)		HIZKUNTZA/IDIOMA: GAZTELANIA / EUSKARA

HELBURUA – OBJETIVO: Egoera errealetan kimikako arazoak konpontzeko gaitasuna garatzea

IKAS-PROZESUAREN EMAITZAK/ RESULTADOS DE APRENDIZAJE	ASOZIATUTAKO GAITASUNAK / COMPETENCIAS ASOCIADAS	EDUKIAK /CONTENIDOS
<ul style="list-style-type: none"> • Ordenazio atomiko eta lotura interatomiko motak aztertu • Material kristalinoetan egitura kristalino mota desberdinak eta horien akatsak identifikatu • Likido edo gas batetik solido batera masa transferitzeko mekanismoak deskribatu • Materialak sortzen dituzten taula periodikoko elementuen arteko lotura motak identifikatu • Atomoa eta bere egiturari lotutako kontzeptu teorikoak deskribatu • Taula periodikoa erabili ahal izatea • Materiaren egoera, indar intramolekularrak, indar intermolekularrak, solido mota ezberdinak eta disoluzio mekanismoak identifikatu • Lotura kimiko motak deskribatu • Konposatu organiko eta ez-organiko desberdinak izendatu eta formulatu • Konposatu organiko eta ez-organikoak lortzeko erreaktibotasuna eta metodoak definitu • Konposatu organikoak identifikatu teknika esperimentalak erabiliz 	<p>CB1, CB5, CG1, CG1.3, CG5, CG5.3, CE1, CE1.3, CM1, CM4, CM6</p>	<p>KIMIKA EZ-ORGANIKOA: Konposatu ez-organikoen formulazioa Materiaren egitura (atomoa, partikula subatomikoak, taula periodikoa, molekulak, lotura indarrak), disoluzioak, zinetika kimikoa, oreka kimikoa, azido eta baseak Erreaktibotasuna</p> <p>KIMIKA ORGANIKOA: <i>Konposatu organikoen formulazioa</i> Molekula organikoak Erreaktibotasuna Lotura kimikoak Egiturak zehaztea Aplikazio industrialak</p>

Irakaskuntza gida / Guía docente

Kod. - Cod:F 04.20
Erreb. – Rev.: 2

BALIABIDE /METODOLOGI PEDAGOGIKOAK - MEDIOS/MÉTODOS PEDAGÓGICOS:

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

BIBLIOGRAFIA - BIBLIOGRAFÍA:

- Raymond Chang. Química. Mc Graw Hill.
- Dickerson, Gray, Darenbourg, Darenbourg. 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 industriala/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

Irakaskuntza gida / Guía docente

Kod. - Cod:F 04.20
Erreb. – Rev.: 2

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 errekueraketara arte. %80-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.
- **EZ-OHIKO 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.