

PROGRAMAZIO LABURRA

IKASTETXEAREN IZENA	OLABIDE IKASTOLA								
ARLOA / GAIA	FISIKA ETA KIMIKA						DATA	2017-2018	
ETAPA - MAILA	1 DBH		2 DBH		3 DBH X		4 DBH	1 BATX.	2 BATX.

1	HELBURUAK: GUTXIENGO GAITASUN MODUAN DEFINITUAK
----------	--

- 1.- Gasen ezaugarriak eta horien portaera deskribatzeko, ikerketa txikiak egin eta teoria zinetiko-molekularra erabili
- 2.- Aldaketa fisikoak eta kimikoak bereiztu eta azken hauen arrazoiketa egin teoria atomiko-molekularraren bidez.
- 3.- Ikerketa-helburuari erantzuten dion hasierako hipotesia baieztatzeko edota ukatzeko metodoa irudikatu, kontrastatzeko prozesua egin eta lortutako emaitzak komunikatu.
- 4.- Elementuen egitura atomikoa azterketan oinarrituta, atomoen artean sortzen diren loturak deskribatu
- 5.- Atomoen arteko loturetan oinarrituta, substantzia kimikoak izendatu eta substantzia kimiko aipagarrienak deskribatu, formula kimikoa adieraziz
- 6.- Teoria atomiko molekularren bidez oinarritutakoak diren erreakzio kimikoak interpretatu eta ekuazio doituen bidez adierazi
- 7.- Esparru desberdinetako erreakzio kimiko motak identifikatu eta komunikatu, gizartearen garapenerako duten balioaz jabetzeko
- 8.- Karga elektriko kontzeptuaren bidez elektrizazio fenomenoak azaldu, materiaren izaera elektrikoan oinarrituz eta kargen arteko interakzioa Coulomben legearen bidez.
- 9.- Magnitude elektrikoak (intentsitatea, tentsioa, erresistentzia elektriko eta potentzia) neurtu eta euren arteko erlazioa (Ohm-en legea) ikertu, zirkuitu elektrikoak irudikatu, euskarri desberdinen bidez eta egin beharreko kalkuluak eginez.
- 10.- Korrante elektrikoaren aplikazio praktiko arruntak identifikatu eta deskribatu, haren efektuak (termikoa, magnetikoa, indukzio elektromagnetikoa, mekanikoa) ulertuz
- 11.- Jasagarriak eta eraginkorrak diren erabilerak identifikatu, elektrizitatearen erabileraren inguruko informazioa aztertuz eta magnitude elektrikoetan oinarrituz.

2	EDUKIEN DENBORALIZAZIOA				
----------	--------------------------------	--	--	--	--

ORD.	1 ebaluazioa	OR D.	2. ebaluazioa	OR D.	3. ebaluazioa
	Teoria zinetiko molekularra Gasen legeak Teoria atomiko molekularra Aldaketa fisikoak eta kimikoak Errekuntza Metodo zientifikoa: Hipotesia		Atomoen ezaugarriak Taula Periodikoa Lotura kimikoak Erreakzio kimikoak Lavoisier legea Estekiometria Metodo zientifikoa: Dibulgazio zientifiko		Elektroiaren ezaugarriak Korrante elektrikoak Ohmen legea Fenomeno elektrikoak Elektrizitatearen kontsumoa Metodo zientifikoaren irudikapena: kasua ondorioak

3	METODOLOGIA				
----------	--------------------	--	--	--	--

PROZEDURA

4	BAILABIDEAK				
----------	--------------------	--	--	--	--

TESTU LIBURUA:	EDITORIALA:
DBH 3 FISIKA ETA KIMIKA	IKAS ELKAR

EBALUAZIO SISTEMA									
--------------------------	--	--	--	--	--	--	--	--	--

KALIFIKAZIO IRIZPIDEAK									
KALIFIKAZIOEN BALIO PORTZENTUALA	EDUKIAK	%35	KONPETENTZIAK	%35	LANAK	%10	JARRERAK	%20	

6	BERRESKURAPEN SISTEMA				
----------	------------------------------	--	--	--	--

Bataz bestekoa ez bada nahikora irizten edo, edukietan edo konpetentzietan ez bada heldu 4-ra, gainditu gabeko azteketaren errekuperazioa egiten zaie ebaluaketa bukatzerakoan.

Ekaineko ohiko deialdian suspenditutako helburuen azterketa egiten zaie.

Ekaineko ez ohikoan ikasturte osoan emandako materia osoaren azterketa egiten zaie.