

ARLOA: FISIKA-KIMIKA 3.DBH**1 EDUKI / EZAGUTZEN DENBORALIZAZIOA****1. ebaluazioa****ZIENTZIA ETA NEURKETA**

Magnitudeak eta unitateak
 Nazioarteko unitate-sistema
 Unitate aldaketak

GASAK ETA DISOLUZIOAK

Gasen legeak: Boyle-Mariotte, Gay-Lussac, Charles
 Disoluzio baten osagaiak
 Disoluzio baten kontzentrazioa eta adierazteko moduak: Ehunekoa eta masa/bolumena

2. ebaluazioa**ATOMOA**

Atomoaren oinarriko partikulak: Zenbaki atomikoa eta zenbaki masikoa
 Isotopoak
 Bohren eredu atomikoa

ELEMENTUAK ETA KONPOSTUAK

Elementuak eta konposatuak
 Elementuen sailkapena: metalak, ez-metalak eta gas nobleak
 Elementu esanguratsuenen sinbola
 Taula periodikoa

3. ebaluazioa**FORMULAZIO EZ ORGANIKOA**

Elementu garrantzitsuenen balentziak
 Konposatu bitarrak
 Hidroxidoak

ERREAKZIO KIMIKOAK

Erreakzio kimikoaren definizioa
 Ekuazio kimikoak
 Ekuazio kimiko sinpleen doiketa

EBALUAZIOA**EBALUAZIO TRESNAK****KALIFIKAZIOA(%)**

Azterketa

%65

Talde lanak/laborategiko txostenak

%10

Gelako ariketak

%10

Jarrera

%10

Testuen ulermena

%5

BERRESKURAPENA

Suspentsoa azterketetako notetan eman bada, zergatia aztertu ondoren (ez du ulertu? ez du nahikoa ikasi?) birpasatzeko ariketak egingo ditu, irakaslearen zuzenketa eta azalpenez lagunduta eta ondoren berreskurapen azterketa.

Lanak ez entregatzearen ondorio bada, lanak entregatuko ditu.

Hobetu beharrekoa jarrera bada, hurrengo ebaluaketatik aurrera jarrera aldaketa eskatuko zaio gaintu ahal izateko.

Ikasturte bukaeran

Ebaluaketa sistema ez da jarraitua. Ikasturte bukaerako nota hiru ebaluazioen batez bestekoa izango da.

Gaintuta ez dituen ebaluazioak, ekaineko ohiko deialdian izango du aukera egiteko. Hauek ez gaintzekotan, ekaineko ez-ohiko deialdian guztia egin beharko dute.