

ERREPASO-ARIKETAK #03**Izena****Kurtsoa****1****FORMULAZIOA:**
Osatu ondoko taula

Izenak	Egiturak	Formulak
Ur oxigenatua		
Azido sulfhidrikoa		
Kaltzio hidroxidoa		
Amoniakoa		
Magnesio sulfatoa		
Azido sulfurikoa		
Azido nitrikoa		
Potasio permanganatoa		

2	TAULA PERIODIKOA eta LOTURAK Galderak erantzun
----------	--

1. Adierazi "A" eta "B" elementuen ikurrak eta izenak

2. Eman atomo neutroen konfigurazio elektronikoak kutxa-diagrama formatuan

3. Adierazi zein ioi emateko joera izango duten

4. Alderatu erradio atomikoak

5. Alderatu atomo neutro eta ioiaren erradio atomikoak bi kasuetan

6. Alderatu elektronegatibotasuna

7. Eman beraien artean osatzen duten konposatuaren formula eta izena

3**KALKULU KIMIKOA**

Galderak erantzun

35 gramo butano (C_4H_{10}) erretzen dira (konbustio-erreakzioa).

1. Doitu ekuazio kimikoa
2. Kalkulatu zenbat gramo oxigeno behar diren butanoarekin batera erretzeko
3. Kalkulatu zenbat gramo ur lortuko diren
4. Kalkulatu zenbat litro karbono dioxido lortuko diren baldintza hauetan neurtuta: presioa 800 mm Hg eta temperatura 37 °C

DATUAK

Masa atomikoak: H=1; O=16; C=12

R=0,082 atm.L/(K.mol)