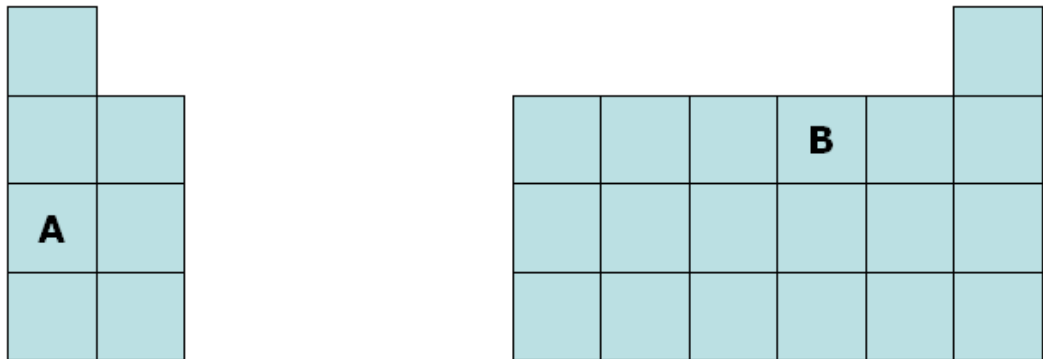


ERREPASO-ARIKETAK #01**Izena****Kurtsoa****1****FORMULAZIOA:**
Osatu ondoko taula

Izenak	Egiturak	Formulak
Ura		
Azido sulfurikoa		
Kaltzio karbonatoa		
Amoniakoa		
Potasio sulfatoa		
Amonio sulfuroa		
Azido nitrikoa		
Magnesio hidroxidoa		

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

Amoniakoa lortzeko asmoz, ontzi batean 4 mol nitrogenu eta 7 g hidrogeno sartzen dira.

1. Doitu ekuazio kimikoa
2. Kalkulatu eta adierazi zein den errektibo mugatzailea
3. Kalkulatu zenbat gramo amoniako lortuko diren
4. Kalkulatu zenbat errektibo geratuko den soberan
5. Erreakzioa 4 litroko ontzian egin bada, 27 °C-tan, kalkulatu hasierako eta amaierako presio totalak

DATUAK

Masa atomikoak: H=1; N=14

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