

AZTERKETA: "Lotura kimikoa eta Formulazioa" (Batx 1)

Izena:

Kurtsoa:

1. Aztertu ondoko molekulak: CO_2 , BF_3 , CH_4 , H_2O , HCN , H_2CO , SO_2 , SO_3 eta adierazi:

- Lewis egitura
- Angeluak eta molekulen geometria
- Molekulen polaritateak
- Indar intermolekularrak

ELEKTRONEGATIBITATEAK: H=2,1; O=3,5; N=3; B=2; F=4; C=2,5; S=2,5
(4 puntu)

2. Osatu ondoko taula.

Adibidea	Substantzia mota	Fusio puntua	Propietate elektrikoak	Uretan disolbag.	Propietate mekanikoak
	kobalente molekularra (polarra)				ez bete
Burdina (Fe)				ez	
CO_2					ez bete
NaCl					
C (diamantea)					

Fusio puntuan **altua** / **baxua** adierazi

Puntu 1

3. Osatu taula.
(5 PUNTU)

ARIKETA: Osatu taula

Formula	Lewis :	IZENA
$\text{Fe}(\text{OH})_3 \rightarrow$		
$\text{NH}_3 \rightarrow$		
$\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$		
		← karbono dioxido
$\text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$		
$\text{K}_2\text{O} \rightarrow$		
		← burdina (II) sulfato
		← kaltzio sulfito

Formula	Lewis	Izena
		← Azido klorhidriko
		← aluminio oxido
		← amonio hidroxido
		← azido nitriko
Cl_2O →		
H_2SO_3 →		
$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ →		
KClO_3 →		
MgCO_3 →		

Formula	Lewis	Izena
H ₂ O →		
HBrO ₄ →		
HF →		
PbO ₂ →		
		← magnesio hidroxido
		← litio kloruro
		← sodio ortosilikato
K ₂ S →		