

Substantzien ezaugarriak eta Formulazio ez-organikoa

1. Ondoko taula osatu, ondoko propietateak kontutan harturik:

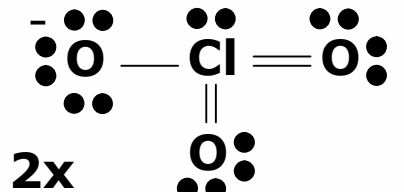
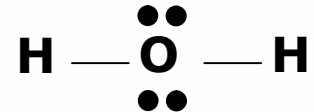
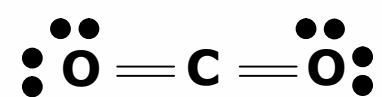
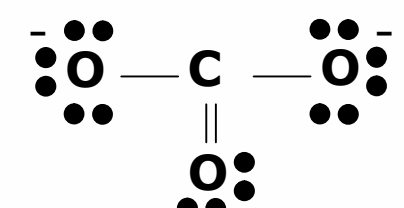
- dagokion substantzia-motaren adibide bat jarri (formula eta egitura)
- uretan disolbagarria: bai / ez
- fusio-puntua: altua / baxua
- eroalea: bai / ez / urtuta eta disolbatuta soilik
- ezaugarri mekanikoak: hauskorra / gogorra / xaflakorra-harikorra

[2 PUNTU]

Substantzia-mota	Adibidea	Uretan disolbagarria	Fusio-puntua	Korronte elektrikoaren eroalea	Ezaugarri mekanikoak
metalikoa	Al	Ez	Altua	Bai	Harikorra Xaflakorra
kobalente atomikoa	diamantea	Ez	Altua	Ez	Gogorra
ionikoa	Na ₂ O	Bai	Altua	Bai, urtuta edo disolbat.	Hauskorra
kobalente molekularra	CO ₂	Ez/Bai	Baxua	Ez	---

Substantzien ezaugarriak eta Formulazio ez-organikoa

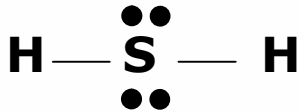
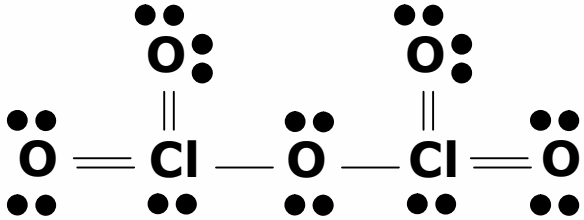
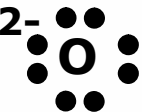
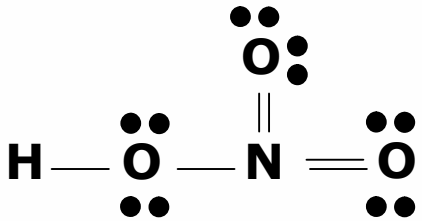
2. FORMULAZIOA. Osatu hutsuneak. [8 PUNTU]

Formula	Egitura	Izena
$\text{Mg}(\text{ClO}_3)_2$	Mg^{2+}  2x	Magnesio kloratoa
H_2O		Ura
CO_2		Karbono dioxidoa
MgCO_3	Mg^{2+} 	Magnesio karbonatoa

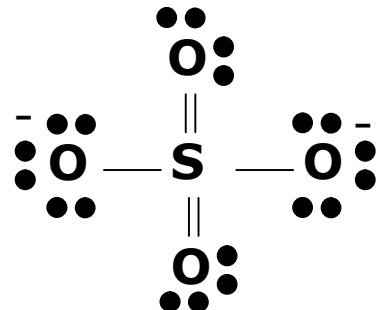
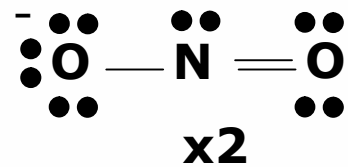
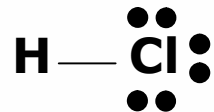
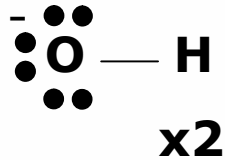
Substantzien ezaugarriak eta Formulazio ez-organikoa

CaCl_2	$\text{Ca}^{2+} \quad \overset{-}{\underset{\cdot\cdot}{\text{Cl}}}\overset{\cdot\cdot}{\cdot\cdot} \quad \text{x2}$	Kaltzio kloruroa
H_2SO_4	$\begin{array}{c} \overset{\cdot\cdot}{\text{O}}\overset{\cdot\cdot}{\cdot\cdot} \\ \parallel \\ \text{H}-\overset{\cdot\cdot}{\text{O}}-\overset{\cdot\cdot}{\text{S}}-\overset{\cdot\cdot}{\text{O}}-\text{H} \\ \parallel \\ \overset{\cdot\cdot}{\text{O}}\overset{\cdot\cdot}{\cdot\cdot} \end{array}$	Azido sulfurikoa
$\text{Fe}(\text{OH})_3$	$\text{Fe}^{3+} \quad \overset{-}{\underset{\cdot\cdot}{\text{O}}}\overset{\cdot\cdot}{\cdot\cdot}-\text{H} \quad \text{x3}$	burdina(III) hidroxidoa
HClO_4	$\begin{array}{c} \overset{\cdot\cdot}{\text{O}}\overset{\cdot\cdot}{\cdot\cdot} \\ \parallel \\ \text{H}-\overset{\cdot\cdot}{\text{O}}-\overset{\cdot\cdot}{\text{Cl}}=\overset{\cdot\cdot}{\text{O}} \\ \parallel \\ \overset{\cdot\cdot}{\text{O}}\overset{\cdot\cdot}{\cdot\cdot} \end{array}$	azido perklorikoa

Substantzien ezaugarriak eta Formulazio ez-organikoa

H_2S		Azido sulfhidrikoa
Cl_2O_5		Kloro (V) oxidoa
CaO	$\text{Ca}^{2+} \quad \text{O}^{2-}$ 	Kaltzio oxidoa
HNO_3		Azido nitrikoa

Substantzien ezaugarriak eta Formulazio ez-organikoa

K_2SO_4	$K^+ \times 2$ 	Potasio sulfatoa
$Ca(NO_2)_2$	$Ca^{2+} \times 2$ 	Kaltzio nitritoa
HCl		Azido klorhidrikoa
$Ca(OH)_2$	$Ca^{2+} \times 2$ 	Kaltzio hidroxidoa