

AZTERKETA
Loturak eta formulazio ez-organikoa

Izena:

Kurtsoa:

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

PUNTUAZIOA: 2 PUNTU

Substantzia-mota	Adibidea	Uretan disolbagarria	Fusio-puntua	Korrente elektrikoaren eroalea	Ezaugarri mekanikoak
Kobalente atomikoa	diamantea	ez	altua	ez	gogorra
Ionikoa	NaCl	bai	altua	Solidoan ez Urtuta edo disolbatuta bai	hauskorra
Kobalente molekularra	amoniako	batzutan	baxua	ez	---
Metalikoa	kobrea	ez	altua	bai	xaflakorra harikorra

2 Osatu hutsuneak
PUNTUAZIOA: 6 PUNTU

Izena	Egitura	Formula
Potasio nitrato		KNO_3
Azido perkloriko		HClO_4
Sodio nitrito		NaNO_2
Azido klorhidriko		HCl
Burdina (III) oxido		Fe_2O_3
Karbono monoxido		CO
Karbono dioxido		CO_2
Aluminio oxido		Al_2O_3

Potasio hidroxido		KOH
Kaltzio hidroxido		Ca(OH) ₂
Burdina (II) hidroxido		Fe(OH) ₂
Azido nitriko		HNO ₃
Sodio oxido		Na ₂ O
Ura		H ₂ O
Potasio bromuro		KBr
Kaltzio oxido		CaO
Azido sulfhidriko		H ₂ S

Azido sulfuriko		H ₂ SO ₄
Zilar nitratoa		AgNO ₃
Sodio kloruro		NaCl
Azido karboniko		H ₂ CO ₃
Kaltzio sulfito		CaSO ₃
Kaltzio karbonato		CaCO ₃
Amoniako		NH ₃