

LOTURA KIMIKOA ARIKETEN EBAZPENAK 1-4

1.- Sailka itzazu ondoko substantziak izaera metalikoaren, ionikoaren, kobalente molekularren edo kobalente atomikoaren arabera: rubidio kloruroa, sodio ioduroa, hidrogeno kloruroa, ura, beruna, karbono dioxidoa, silizio dioxidoa, zilarra, potasio oxidoa, karbonoa, sodio hidroxidoa eta nitrogenoa.

RUBIDIO KLOORUROA	IONIKOA (METALA+EZ METALA) RbCl
SODIO IODUROA	IONIKOA (METALA+EZ METALA) NaI
HIDROGENO KLOORUROA	KOBALENTE MOLEKULARRA (H+EZMETALA) HCl
URA	KOBALENTE MOLEKULARRA (H+EZMETALA) H ₂ O
BERUNA	METALIKOA Pb
KARBONO DIOXIDOA	KOBALENTE MOLEKULARRA (EZ-METALA+EZMETALA) CO ₂
SILIZIO DIOXIDOA	KOBALENTE MOLEKULARRA (EZ-METALA+EZMETALA) SiO ₂
ZILARRA	METALIKOA Ag
POTASIO OXIDOA	IONIKOA (METALA+EZ METALA) K ₂ O
KARBONOA	KOBALENTE ATOMIKOA C
SODIO HIDROXIDOA	IONIKOA (METALA M ⁺ +OH ⁻) NaOH
NITROGENOA	KOBALENTE MOLEKULARRA ELEMENTUA (EZ-METALA+EZMETALA) N ₂

2.- Aipa ezazu ondoko ezaugarriak dituzten substantzia-moten adibidearen bat.

- Egoera solidoan elektrizitatearen eroalea.
- Ur-disoluzioan elektrizitatearen eroalea.
- Dentsitate handikoa.
- Fusio-tenperatura oso baxua.

PROPIETATEA	LOTURA MOTA	ADIBIDEA
Fusio-tenperatura oso baxua.	KOBALENTE APOLARRA	N ₂
Egoera solidoan elektrizitatearen eroalea.	LOTURA METALIKOA	Pb
Ur-disoluzioan elektrizitatearen eroalea	LOTURA IONIKOA	NaI
Dentsitate handikoa	LOTURA METALIKOA	Ag
	LOTURA IONIKOA	RbCl

3.- Ondoko substantzia hauen artean, esan zein diren disolbagarriak uretan, eta azaldu zer disolbatzaile erabiliko zenukeen uretan disolbaezinak direnekin: KNO₃, NaF, NaOH, Cu, CH₄, HF, CO₂ eta Br₂.

URETAN KONPOSATU IONIKOAK ETA KOBALENTE POLARRAK DISOLBATUKO DIRA, URA DISOLBATZAILE POLARRA DELAKO.	KOBALENTE APOLARRAK DISOLBATZAILE EZ-POLARRETAN DISOLBATUKO ADIBIDEZ: CCl ₄
KNO ₃ NaF, NaOH IONIKOAK	CH ₄ , CO ₂ eta Br ₂ KOBALENTE APOLARRAK
HF KOBALENTE POLARRAK	

LOTURA KIMIKOA ARIKETEN EBAZPENAK 1-4

4.- Sailkatu taulako substantziak izaera metalikoaren, ionikoaren, kobalente molekularren edo kobalente atomikoaren arabera.

	Fusio-tenperatura (°C)	Eroankortasun elektrikoa	Disolbagarritasuna uretan	SAILKAPENA
A (s)	112	Ez-eroalea	Disolbaezina	KOBALENTE ATOMIKOA (SiO₂)
B (s)	650	Eroalea ur-disoluzioan	Disolbagarria	IONIKOA (NaCl)
C (s)	3000	Ez-eroalea	Disolbaezina	KOBALENTE ATOMIKOA (C)
D (g)	-60	Ez-eroalea	Disolbaezina	KOBALENTE MOLEKULARRA(N₂)
E (s)	700	Eroalea egoera solidoan	Disolbaezina	METALIKOA (Fe)_n
F (g)	-30	Ez-eroalea	Disolbagarria	KOBALENTE MOLEKULARRA (HF)