

FORMULAZIO eta NOMENKLATURA INORGANIKOA

1.- Ioiak: katioiak (ioi positiboak) eta anioiak (ioi negatiboak)

F^- : Fluoruro	NO_3^- : Nitrato
Cl^- : Kloruro	CO_3^{2-} : Karbonato
Br^- : Bromuro	HCO_3^- : Bikarbonato (hidrogeno karbonato)
I^- : Ioduro	SO_4^{2-} : Sulfato
S^{2-} : Sulfuro	HSO_4^- : Bisulfato (hidrogeno sulfato)
HS^- : Bisulfuro (hidrogeno sulfuro)	CH_3COO^- : Azetato
OH^- : Hidroxilo / Oxidrilo	
CN^- : Zianuro	
NH_4^+ : Amonio	

2.- Gatzak: katioiez eta anioiez osaturiko konposatu ionikoak

KI: Potasio ioduro	$NaNO_3$: Sodio nitrato
KCl: Potasio kloruro	KNO_3 : Potasio nitrato
NaCl: Sodio kloruro / sukaldeko gatz	NH_4NO_3 : Amonio nitrato
$ZnCl_2$: Zink kloruro	Na_2CO_3 : Sodio karbonato
$CaCl_2$: Kaltzio kloruro	$NaHCO_3$: Sodio bikarbonato
$FeCl_2$: Burdin (II) kloruro / Kloruro ferroso	$CaCO_3$: Kaltzio karbonato / Marmol / Kaltzita / Kareharri
$FeCl_3$: Burdin (III) kloruro / Kloruro ferriko	$(NH_4)_2CO_3$: Amonio karbonato
NH_4Cl : Amonio kloruro	$(NH_4)_2SO_4$: Amonio sulfato
KCN: Potasio zianuro	$BaSO_4$: Bario sulfato
	$NaCH_3COO$: Sodio azetato

3.- Konposatu molekularrak

H_2 : Hidrogeno	H_2O : Ur
F_2 : Fluor	H_2O_2 : Hidrogeno peroxido / Ur oxigenatu
Cl_2 : Kloro	SiC: Silizio karburo
Br_2 : Bromo	CH_4 : Metano
I_2 : Iodo	SiH_4 : Silano
N_2 : Nitrogeno	NH_3 : Amoniako
P_4 : Fosforo	PH_3 : Fosfina
O_2 : Oxigeno	CH_3OH : Metanol / Alkohol metiliko
O_3 : Ozono	CH_3CH_2OH : Etanol / Alkohol etiliko
S_8 : Sufre	



4.- Oxidoak

MgO: Magnesio oxido

CaO: Kaltzio oxido / Kare bizi

Al₂O₃: Aluminio oxido/Alumina

FeO: Burdin (II) oxido / Oxido ferroso

Fe₂O₃: Burdin (III) oxido / Oxido ferriko

Cu₂O: Kobre (I) oxido / Oxido kuproso

CuO: Kobre (II) oxido /Oxido kupriko

CO: Karbono monoxido

CO₂: Karbono dioxido / Anhidrido karboniko

SO₂: Sufre dioxido / Anhidrido sulfuroso

SO₃: Sufre trioxido / Anhidrido sulfuriko

NO: Nitrogeno (II) oxido / Oxido nitriko

NO₂: Nitrogeno (IV) oxido

N₂O: Nitrogeno (I) oxido / Oxido nitroso

SiO₂: Silizio (IV) oxido / Silizio dioxido / Silize

5.- Hidroxidoak: uretan disolbatzean ioi hidroxiloa/k edo oxidriloa/k (OH⁻) askatzen duten/dituzten sustantziak

NaOH: Sodio hidroxido / Soda kaustiko

KOH: Potasio hidroxido

NH₄OH: Amonio hidroxido / Amoniako ur

Ba(OH)₂: Bario hidroxido

Ca(OH)₂: Kaltzio hidroxido / Kare hil

Fe(OH)₃: Budin hidroxido / Herdoil / Uger

6.- Azidoak: uretan disolbatzean protoia/k edo ioi hidrogenoa/k (H⁺) askatzen duten/dituzten sustantziak

Hidrazidoak:

HCl: Azido klorhidriko / Hidrogeno kloruro

HF: Azido fluorhidriko / Hidrogeno fluoruro

HBr: Azido bromhidriko / Hidrogeno bromuro

HI: Azido iodhidriko / Hidrogeno ioduro

H₂S: Azido sulfhidriko / Hidrogeno sulfuro

HCN: Azido zianhidriko

Oxazidoak:

HClO₃: Azido kloriko

HNO₃: Azido nitriko

H₂CO₃: Azido karboniko

H₂SO₄: Azido sulfuriko

H₃PO₄: Azido fosforiko

CH₃COOH: Azido azetiko

7.- Hidratoak: bere estrukturan zenbait ur molekulak dituzten konposatu kristalinoak

BaCl₂·2H₂O: Bario kloruro dihidrato

MgSO₄·7H₂O: Magnesio sulfato heptahidrato

CaSO₄·2H₂O: Kaltzio sulfato dihidrato / Igeltsu

CuSO₄·5H₂O: Kobre sulfato pentahidrato

