

**FORMULAZIOA (I)**

Izendatu:	Formulatu:
HCl	Bario kromatoa
H <sub>2</sub> Te	Manganeso dihidroxidoa
MnO <sub>2</sub>	Silanoa
FeCl <sub>3</sub>	Burdin (III) oxidoa
HClO	Nitrogenoa
CdSO <sub>3</sub>	Dimanganeso tris(tetraoxidosulfatoa)
I <sub>2</sub>	Sodio hidroxidoa
HMnO <sub>4</sub>	Estrontzio nitratoa
NO <sub>2</sub>	Karbono disulfuroa
BrF <sub>5</sub>	Azido sulfurosoa
NaHCO <sub>3</sub>	Azido sulfhidrikoa
KH	Artsina/artsanoa
PbO	Hidrogeno ( tetraoxidoiodato)
Fe(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Azido kromikoa
HNO <sub>2</sub>	Azido dikromikoa
ZnS	Dikobalto trioxidoa
NO	Hidrogeno ioduroa
LiHCO <sub>3</sub>	Merkurio (II) iodatoa
SnO <sub>2</sub>	Dinitrogeno pentaoxidoa
PH <sub>3</sub>	Azido klorikoa
BaCrO <sub>4</sub>	Kromo (III) nitratoa
Mn(OH) <sub>2</sub>	Kromo (III) ioduroa
SiH <sub>4</sub>	Trihidrogeno( tetraoxidofosfatoa)
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Azido metafosforikoa
N <sub>2</sub>	Nikel(II) hidroxidoa
Mn <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	Dinitrogeno pentasulfuroa
NaOH	Aluminio hidruroa
Sr(HSO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	Kaltzio fluoruroa
CS <sub>2</sub>	Amonio nitritoa
H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	Amonio trioxidonitratoa
H <sub>2</sub> S(aq)	Oxido dikloruroa
AsH <sub>3</sub>	Hidrogeno kloruroa
Sn	Hidrogeno teleruroa
HIO <sub>4</sub>	Manganeso(IV) oxidoa
H <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>	Burdina triklorua
BaCrO <sub>4</sub>	Azido klorosoa