

**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 sulfuroa	
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 hidruoa	
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	

<b>BaCrO<sub>4</sub></b>		<b>Azido klorosoa</b>	
--------------------------	--	-----------------------	--