

**FORMULAZIOA(I)\_emaitzak**

Izendatu:		Formulatu:	
HCl	<i>Hidrogeno kloruroa</i>	<b>Bario kromatoa</b>	$BaCrO_4$
H <sub>2</sub> Te	<i>(di)hidrogeno teleruroa</i>	<b>Manganeso dihidroxidoa</b>	$Mn(OH)_2$
MnO <sub>2</sub>	<i>Manganeso dioxidoa manganeso(IV) oxidoa</i>	<b>Silanoa</b>	$SiH_4$
FeCl <sub>3</sub>	<i>Burdina trikloruroa Burdina(III) kloruroa</i>	<b>Burdin (III) oxidoa</b>	$Fe_2O_3$
HClO	<i>Azido hipoklorosoa Hidrogeno(oxidokloratoa)</i>	<b>Nitrogenoa</b>	$N_2$
CdSO <sub>3</sub>	<i>Kadmio sulfitoa Kadmio trioxidosulfatoa</i>	<b>Dimanganeso tris(tetraoxidosulfatoa)</b>	$Mn_2(SO_4)_3$
I <sub>2</sub>	<i>Iodoa / diiodoa</i>	<b>Sodio hidroxidoa</b>	$NaOH$
HMnO <sub>4</sub>	<i>Azido permanganikoa Hidrogeno(teraoxidomanganatoa)</i>	<b>Estrontzio nitratoa</b>	$Sr(NO_3)_2$
NO <sub>2</sub>	<i>Nitrogeno dioxidoa Nitrogeno(IV) oxidoa</i>	<b>Karbono disulfuroa</b>	$CS_2$
BrF <sub>5</sub>	<i>Bromo pentafluoruroa Bromo(V) fluoruroa</i>	<b>Azido sulfurosoa</b>	$H_2SO_3$
NaHCO <sub>3</sub>	<i>Sodio bikarbonatoa Sodio [hidrogeno(trioxidokarbonatoa)]</i>	<b>Azido sulfhidrikoa</b>	$H_2S$
KH	<i>Potasio hidruoa</i>	<b>Artsina/artsanoa</b>	$AsH_3$
PbO	<i>Berun monoxidoa Berun(II) oxidoa</i>	<b>Hidrogeno (tetraoxidoiodatoa)</b>	$HIO_4$
Fe(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	<i>Burdina(II) nitratoa Burdina bis(trioxidonitratoa)</i>	<b>Azido kromikoa</b>	$H_2CrO_4$
HNO <sub>2</sub>	<i>Azido nitrosoa Hidrogeno(dioxidonitratoa)</i>	<b>Azido dikromikoa</b>	$H_2Cr_2O_7$
ZnS	<i>Zink sulfuroa</i>	<b>Dikobalto trioxidoa</b>	$Co_2O_3$
NO	<i>Nitrogeno monoxidoa Nitrogeno(II) oxidoa</i>	<b>Hidrogeno ioduroa</b>	$HI$
LiHCO <sub>3</sub>	<i>Litio hidrogeno karbonatoa Litio [hidrogeno(trioxidokarbonatoa)]</i>	<b>Merkurio (II) iodatoa</b>	$Hg(IO_3)_2$
SnO <sub>2</sub>	<i>Eztainu dioxidoa Eztainu(IV) oxidoa</i>	<b>Dinitrogeno pentaoxidoa</b>	$N_2O_5$
PH <sub>3</sub>	<i>Fosforo trihidruoa fosfanoa</i>	<b>Azido klorikoa</b>	$HClO_3$
BaCrO <sub>4</sub>	<i>Bario kromatoa Bario tetraoxidokromatoa</i>	<b>Kromo (III) nitratoa</b>	$Cr(NO_3)_3$
Mn(OH) <sub>2</sub>	<i>Manganeso dihidroxidoa Manganeso(II) hidroxidoa</i>	<b>Kromo (III) ioduroa</b>	$CrI_3$
SiH <sub>4</sub>	<i>Silizio tetrahidruoa Silanoa</i>	<b>Trihidrogeno (tetraoxidofosfatoa)</b>	$H_3PO_4$

<b>Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>	<i>Diburdin trioxidoa</i> <i>Burdina(III) oxidoa</i>	<b>Azido metafosforikoa</b>	<i>HPO<sub>3</sub></i>
<b>N<sub>2</sub></b>	<i>Nitrogenoa</i> <i>dinitrogenoa</i>	<b>Nikel(II) hidroxidoa</b>	<i>Ni(OH)<sub>2</sub></i>
<b>Mn<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub></b>	<i>Manganeso(III) sulfatoa</i> <i>Dimanganeso tris(tetraoxidosulfatoa)</i>	<b>Dinitrogeno pentaoxidoa</b>	<i>N<sub>2</sub>O<sub>5</sub></i>
<b>NaOH</b>	<i>Sodio hidroxidoa</i>	<b>Aluminio hidruroa</b>	<i>AlH<sub>3</sub></i>
<b>Sr(HSO<sub>4</sub>)<sub>2</sub></b>	<i>Estrontzio hidrogenosulfatoa</i> <i>Estrontzio</i> <i>bis[hidrogeno(tetraoxidosulfatoa)]</i>	<b>Kaltzio fluoruroa</b>	<i>CaF<sub>2</sub></i>
<b>CS<sub>2</sub></b>	<i>Karbono disulfuroa</i> <i>Karbono(IV) sulfuroa</i>	<b>Amonio nitritoa</b>	<i>NH<sub>4</sub>NO<sub>2</sub></i>
<b>H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub></b>	<i>Azido sulfurosoa</i> <i>Dihidrogeno (trioxidosulfatoa)</i>	<b>Amonio trioxidonitratoa</b>	<i>NH<sub>4</sub>NO<sub>3</sub></i>
<b>H<sub>2</sub>S(aq)</b>	<i>Azido sulfhidrikoa</i>	<b>Oxido dikloruroa</b>	<i>OCl<sub>2</sub></i>
<b>AsH<sub>3</sub></b>	<i>Artseniko trihidruroa</i> <i>artsanoa</i>	<b>Hidrogeno kloruroa</b>	<i>HCl</i>
<b>Sn</b>	<i>eztainua</i>	<b>Hidrogeno teleruroa</b>	<i>H<sub>2</sub>Te</i>
<b>HIO<sub>4</sub></b>	<i>Azido periodikoa</i> <i>Hidrogeno (tetraoxidoiodatoa)</i>	<b>Manganeso(IV) oxidoa</b>	<i>MnO<sub>2</sub></i>
<b>H<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub></b>	<i>Azido kromikoa</i> <i>Dihidrogeno (tetraoxidokromatoa)</i>	<b>Burdina triklorua</b>	<i>FeCl<sub>3</sub></i>
<b>BaCrO<sub>4</sub></b>	<i>Bario kromatoa</i> <i>Bario (tetraoxidokromatoa)</i>	<b>Azido klorosoa</b>	<i>HClO<sub>2</sub></i>