

Oxido ez-metalikoa		Oxoazidoa (+ H ₂ O)		Anioia	Katioia	Oxigatza (kaioi-anioiaren konbinaketa)	
Izena	Formula	Izen tradizionala	Formula	Formula	Formula	Izen tradizionala	Formula
Karbono dioxidoa	<i>CO₂</i>	<i>Azido karbonikoa</i>	<i>H₂CO₃</i>	<i>CO₃²⁻</i>	<i>Na⁺</i>	<i>Sodio karbonatoa</i>	<i>Na₂CO₃</i>
Dikloro heptaoxidoa	<i>Cl₂O₇</i>	<i>Azido perklorikoa</i>	<i>HClO₄</i>	<i>ClO₄⁻</i>	<i>Fe²⁺</i>	<i>burdina(II) perkloratoa</i>	<i>Fe(ClO₄)₂</i>
Sufre dioxidoa	<i>SO₂</i>	<i>Azido sulfurosoa</i>	<i>H₂SO₃</i>	<i>SO₃²⁻</i>	<i>NH₄⁺</i>	<i>Amonio sulfitoa</i>	<i>(NH₄)₂ SO₃</i>
Difosforo trioxigenoa	<i>P₂O₃</i>	<i>Azido fosforosoa</i>	<i>H₃PO₃</i>	<i>PO₃³⁻</i>	<i>Co³⁺</i>	<i>Kobalto(III) fosfitoa</i>	<i>Co PO₃</i>
Dibromo monoxidoa	<i>Br₂O</i>	<i>Azido hopobromosoa</i>	<i>HBrO</i>	<i>BrO⁻</i>	<i>Ni²⁺</i>	<i>Nikel(II) hipobromitoa</i>	<i>Ni(BrO)₂</i>
Dinitrogeno pentaoidoa	<i>N₂O₅</i>	<i>Azido nitrikoa</i>	<i>HNO₃</i>	<i>NO₃⁻</i>	<i>Ca²⁺</i>	<i>Kaltzio nitratoa</i>	<i>Ca(NO₃)₂</i>
Sufre trioxidoa	<i>SO₃</i>	<i>Azido sulfurikoa</i>	<i>H₂SO₄</i>	<i>SO₄²⁻</i>	<i>Hg⁺</i>	<i>Merkurio(I) sulfatoa</i>	<i>Hg₂SO₄</i>
Diiodoa trioxidoa	<i>I₂O₃</i>	<i>Azido iodosoa</i>	<i>HIO₂</i>	<i>IO₂⁻</i>	<i>Cu²⁺</i>	<i>Kobre(II) ioditoa</i>	<i>Cu(IO₂)₂</i>
Karbono monoxidoa	<i>CO</i>	<i>Azido karbonosoa</i>	<i>H₂CO₂</i>	<i>CO₂²⁻</i>	<i>K⁺</i>	<i>Potasio karbonitoa</i>	<i>K₂CO₂</i>
Diarseniko monoxidoa	<i>As₂O</i>	<i>Azido hipoarsenisoa</i>	<i>H₃AsO₂</i>	<i>AsO₂³⁻</i>	<i>Al³⁺</i>	<i>Aluminio hipoarsenitoa</i>	<i>Al₃AsO₂</i>
Dibromo pentaoidoa	<i>Br₂O₅</i>	<i>Azido bromikoa</i>	<i>HBrO₃</i>	<i>BrO₃⁻</i>	<i>Fe³⁺</i>	<i>Burdin(III) bromatoa</i>	<i>Fe(BrO₃)₃</i>
Dinitrogeno trioxidoa	<i>N₂O₃</i>	<i>Azido nitrosoa</i>	<i>HNO₂</i>	<i>NO₂⁻</i>	<i>Sn²⁺</i>	<i>Eztainu(II) nitritoa</i>	<i>Sn(NO₂)₂</i>
Sufre trioxidoa	<i>SO₃</i>	<i>Azido sulfurikoa</i>	<i>H₂SO₄</i>	<i>SO₄²⁻</i>	<i>Ba²⁺</i>	<i>Bario sulfatoa</i>	<i>BaSO₄</i>
Teluro dioxidoa	<i>TeO₂</i>	<i>Azido telurosoa</i>	<i>H₂TeO₃</i>	<i>TeO₃²⁻</i>	<i>Cu⁺</i>	<i>Kobre(I) teluritoa</i>	<i>Cu₂TeO₃</i>
Diantimonio pentaoidoa	<i>Sb₂O₅</i>	<i>Azido antimonikoa</i>	<i>H₃SbO₄</i>	<i>SbO₄³⁻</i>	<i>Mg²⁺</i>	<i>Magnesio antimoniattoa</i>	<i>Mg₃(SbO₄)₂</i>
Difosforo pentaoidoa	<i>P₂O₅</i>	<i>Azido metafosforikoa</i>	<i>HPO₃</i>	<i>PO₃⁻</i>	<i>Cd²⁺</i>	<i>Ladmio metafosfatoa</i>	<i>Cd(PO₃)₂</i>
Manganeso trioxidoa	<i>MnO₃</i>	<i>Azido manganikoa</i>	<i>H₂MnO₄</i>	<i>MnO₄²⁻</i>	<i>Zn²⁺</i>	<i>Zink manganatoa</i>	<i>ZnMnO₄</i>
Dimanganeso heptaoxidoa	<i>Mn₂O₇</i>	<i>Azido permanganikoa</i>	<i>HMnO₄</i>	<i>MnO₄⁻</i>	<i>Ni³⁺</i>	<i>Nikel(III) permanganatoa</i>	<i>Ni(MnO₄)₃</i>
Kromo trioxidoa	<i>CrO₃</i>	Azido dikromikoa	<i>H₂Cr₂O₇</i>	<i>Cr₂O₇²⁻</i>	<i>NH₄⁺</i>	<i>Amonio dikromatoa</i>	<i>(NH₄)₂ Cr₂O₇</i>
Kromo trioxidoa	<i>CrO₃</i>	<i>Azido kromikoa</i>	<i>H₂CrO₄</i>	<i>CrO₄²⁻</i>	<i>Sn⁴⁺</i>	<i>Eztainu(IV) kromatoa</i>	<i>Sn(CrO₄)₂</i>
Diantimonio trioxidoa	<i>Sb₂O₃</i>	<i>Azido metaantimoniosoa</i>	<i>HSbO₂</i>	<i>SbO₂⁻</i>	<i>Au³⁺</i>	<i>Urre(III) metaantimonitoa</i>	<i>Au(SbO₂)₃</i>
Difosforo pentaoidoa	<i>P₂O₅</i>	<i>Azido fosforikoa</i>	<i>H₃PO₄</i>	<i>PO₄³⁻</i>	<i>Ag⁺</i>	<i>Zilar fosfatoa</i>	<i>Ag₃PO₄</i>