

FORMULA	IZENA	IZENA	FORMULA
$^{+3}Fe_2O_3^{-2}$	diburdin trioxidoa burdin(III)oxidoa	Kloro(VII)oxidoa	$^{+7}Cl_2O_7^{-2}$
$^{+1}H_2S^{-2}$	hidrogeno sulfuroa/azido sulfhidrikoa	Amoniakoa	$^{-3}NH_3^{+1}$
$^{+1}NH_4OH^{-1}$	amonio hidroxidoa	Berun tetrahidroxidoa	$^{+4}Pb(OH)_4^{-1}$
$^{+3}Al_4Si_3^{4-}$	tetraaluminio trisiluroa aluminio siluroa	Karbono tetrakloruroa	$^{+4}CCl_4^{-1}$
$^{+1}HMnO_4^{-2}$ $^{+7}$	azido permanganikoa hidrogeno(tetraoxido manganatoa)	Azido perklorikoa	$^{+1}HClO_4^{-2}$ $^{+7}$
$^{+1}H_3AsO_4^{-2}$ $^{+5}$	azido (orto)arsenikoa. Trihidrogeno(tetraoxido arseniatoa)	Azido klorhidrikoa	$^{+1}HCl^{-1}$
$^{+3}Ni_2(SeO_3)_3^{-2}$ $^{+4}$	nikel(III)selenitoa. Dinikel tris(trioxido seleniatioa)	Potasio dikromatoa	$^{+1}K_2Cr_2O_7^{-2}$ $^{+6}$
$^{+1+4}Na_2CO_3^{-2}$	Sodio karbonatoa. Disodio trioxido karbonatoa.	Urre(III) sulfatoa	$^{+3}Au_2(SO_4)_3^{-2}$ $^{+6}$
$^{+2}Ba(IO)_2^{-1}$ $^{+1}$	Bario hipioditoa. Bario bis(oxido iodatoa)	Platino (II) kloritoa	$^{+2}Pt(ClO_2)_2^{-1}$ $^{+3}$
$^{+1}H_2O_2^{-2}$	hidrogeno peroxidoa/ur oxigenatua/dihidrogeno dioxidoa	Zink peroxidoa	$^{+2}ZnO_2^{-2}$