

<u>Cation Formula</u>	<u>Cation Name</u>	<u>Anion Formula</u>	<u>Anion Name</u>
H <sup>+</sup>	Hydrogen	BO <sub>3</sub> <sup>-3</sup>	Borate
Li <sup>+</sup>	Lithium	CO <sub>3</sub> <sup>-2</sup>	Carbonate
Na <sup>+</sup>	Sodium	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	Bicarbonate
K <sup>+</sup>	Potassium	NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	Nitrite
Be <sup>+2</sup>	Beryllium	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	Nitrate
Mg <sup>+2</sup>	Magnesium	PO <sub>2</sub> <sup>-3</sup>	Hypophosphite
Ca <sup>+2</sup>	Calcium	PO <sub>3</sub> <sup>-3</sup>	Phosphite
Sr <sup>+2</sup>	Strontium	PO <sub>4</sub> <sup>-3</sup>	Phosphate
Ba <sup>+2</sup>	Barium	HPO <sub>4</sub> <sup>-2</sup>	Biphosphate
B <sup>+3</sup>	Boron	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	Hydrogen Biphosphate
Al <sup>+3</sup>	Aluminum	S <sup>-2</sup>	Sulfide
Zn <sup>+2</sup>	Zinc	HS <sup>-</sup>	Bisulfide
Cd <sup>+2</sup>	Cadmium	SO <sub>3</sub> <sup>-2</sup>	Sulfite
Hg <sup>+2</sup>	Mercuric (Mercury II)	SO <sub>4</sub> <sup>-2</sup>	Sulfate
Hg <sub>2</sub> <sup>+2</sup>	Mercurous (Mercury I)	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	Bisulfate
Cu <sup>+2</sup>	Cupric (Copper II)	F <sup>-</sup>	Fluoride
Cu <sup>+</sup>	Cuprous (Copper I)	FO <sup>-</sup>	Hypofluorite
Ni <sup>+3</sup>	Nickelic (Nickel III)	FO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	Fluorite
Ni <sup>+2</sup>	Nickelous (Nickel II)	FO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	Fluorate
Fe <sup>+3</sup>	Ferric (Iron III)	FO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	Perfluorate
Fe <sup>+2</sup>	Ferrous (Iron II)	Cl <sup>-</sup>	Chloride
Ag <sup>+</sup>	Silver	ClO <sup>-</sup>	Hypochlorite
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	Ammonium	ClO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	Chlorite
Sn <sup>+4</sup>	Stannic (Tin IV)	ClO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	Chlorate
Sn <sup>+2</sup>	Stannous (Tin II)	ClO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	Perchlorate
Pb <sup>+4</sup>	Plumbic (Lead IV)	Br <sup>-</sup>	Bromide
Pb <sup>+2</sup>	Plumbous (Lead II)	BrO <sup>-</sup>	Hypobromite
Mn <sup>+2</sup>	Manganous (Mn II)	BrO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	Bromite
Mn <sup>+3</sup>	Manganic (Mn III)	BrO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	Bromate
Mn <sup>+4</sup>	Manganite (Mn IV)	BrO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	Perbromate
Cr <sup>+2</sup>	Chromous (Chromium II)	I <sup>-</sup>	Iodide
Cr <sup>+3</sup>	Chromic (Chromium III)	IO <sup>-</sup>	Hypoiodite
Co <sup>+2</sup>	Cobaltous (Cobalt II)	IO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	Iodite
Co <sup>+3</sup>	Cobaltic (Cobalt III)	IO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	Iodate
Sb <sup>+3</sup>	Antimonous (Sb III)	IO <sub>6</sub> <sup>-5</sup>	Periodate
Sb <sup>+5</sup>	Antimonic (Sb V)	OH <sup>-</sup>	Hydroxide
PH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	Phosphonium	O <sup>-2</sup>	Oxide
H <sub>3</sub> O <sup>+</sup>	Hydronium	As <sup>-2</sup>	Arsenide
H <sub>3</sub> S <sup>+</sup>	Sulfonium	AsO <sub>4</sub> <sup>-3</sup>	Arsenate
		AsS <sub>4</sub> <sup>-3</sup>	Thioarsenate
		S <sub>2</sub> O <sub>3</sub> <sup>-2</sup>	Thiosulfate
		Se <sup>-2</sup>	Selenide
		CrO <sub>4</sub> <sup>-2</sup>	Chromate
		Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>-2</sup>	Dichromate
		MnO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	Permanganate (Mn VII)
		MnO <sub>4</sub> <sup>-2</sup>	Manganate (Mn VI)
		CH <sub>3</sub> CO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	Acetate
		CN <sup>-</sup>	Cyanide
		OCN <sup>-</sup>	Cyanate
		CNO <sup>-</sup>	Fulminate
		SCN <sup>-</sup>	Thiocyanate
		Fe(CN) <sub>6</sub> <sup>-4</sup>	Ferrocyanide
		Fe(CN) <sub>6</sub> <sup>-3</sup>	Ferricyanide
		N <sub>3</sub> <sup>-</sup>	Azide
		N <sup>-3</sup>	Nitride
		P <sup>-3</sup>	Phosphide