

## Formula Builders

Cmpds.	Methane	CH <sub>4</sub>	Ammonia	NH <sub>3</sub>
	Water	H <sub>2</sub> O	Hydrogen peroxide	H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>
	Carbon Dioxide	CO <sub>2</sub>	Carbon Monoxide	CO

1+	Sodium	Na <sup>+</sup>	Hydrogen	H <sup>+</sup>
	Potassium	K <sup>+</sup>	Silver	Ag <sup>+</sup>
	Lithium	Li <sup>+</sup>	Ammonium	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>
	Copper (I)	Cu <sup>+</sup>	Cesium	Cs <sup>+</sup>

2+	Calcium	Ca <sup>2+</sup>	Cobalt(II)	Co <sup>2+</sup>
	Magnesium	Mg <sup>2+</sup>	Nickel	Ni <sup>2+</sup>
	Zinc	Zn <sup>2+</sup>	Strontium	Sr <sup>2+</sup>
	Iron(II)	Fe <sup>2+</sup>	Tin(II)	Sn <sup>2+</sup>
	Lead(II)	Pb <sup>2+</sup>	Cadmium	Cd <sup>2+</sup>
	Copper(II)	Cu <sup>2+</sup>	Barium	Ba <sup>2+</sup>
	Mercury(II)	Hg <sup>2+</sup>	Manganese(II)	Mn <sup>2+</sup>

1-	Bromide	Br <sup>-</sup>	Perchlorate	ClO <sub>4</sub> <sup>-</sup>
	Chloride	Cl <sup>-</sup>	Chlorate	ClO <sub>3</sub> <sup>-</sup>
	Fluoride	F <sup>-</sup>	Chlorite	ClO <sub>2</sub> <sup>-</sup>
	Iodide	I <sup>-</sup>	Hypochlorite	ClO <sup>-</sup>
	Bicarbonate	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	Acetate	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>
	Hydroxide	OH <sup>-</sup>	Iodate	IO <sub>3</sub> <sup>-</sup>
	Nitrate	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	Permanganate	MnO <sub>4</sub> <sup>-</sup>
	Nitrite	NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	Cyanide	CN <sup>-</sup>

2-	Oxide	O <sup>2-</sup>	Carbonate	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>
	Sulfide	S <sup>2-</sup>	Peroxide	O <sub>2</sub> <sup>2-</sup>
	Sulfate	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Chromate	CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>
	Sulfite	SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	Dichromate	Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup>

Misc.	Aluminum	Al <sup>3+</sup>	Manganese(IV)	Mn <sup>4+</sup>
	Iron(III)	Fe <sup>3+</sup>	Manganese(VII)	Mn <sup>7+</sup>
	Lead(IV)	Pb <sup>4+</sup>	Phosphate	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>
	Tin(IV)	Sn <sup>4+</sup>	Phosphite	PO <sub>3</sub> <sup>3-</sup>

Acid Rules	H + _____ - ide	=	hydro <u>ROOT</u> - ic	acid
	H + _____ - ate	=	<u>ROOT</u> - ic	acid
	H + _____ - ite	=	<u>ROOT</u> - ous	Acid