

CHEM 1115 Ion Chart

Cations

Copper (I) ion	Cu^+
Cadmium ion	Cd^{2+}
Chromium (II) ion	Cr^{2+}
Cobalt (II) ion	Co^{2+}
Copper (II) ion	Cu^{2+}
Lead (II) ion	Pb^{2+}
Manganese (II) ion	Mn^{2+}
Mercury (II) ion	Hg^{2+}
Tin (II) ion	Sn^{2+}
Bismuth (III) ion	Bi^{3+}
Chromium (III) ion	Cr^{3+}
Cobalt (III) ion	Co^{3+}
Iron (III) ion	Fe^{3+}
Manganese (III) ion	Mn^{3+}
Lead (IV) ion	Pb^{4+}
Tin (IV) ion	Sn^{4+}
Bismuth (V) ion	Bi^{5+}

Anions

Hypobromite ion	BrO^-
Bromate ion	BrO_3^-
Hypochlorite ion	ClO^-
Chlorite ion	ClO_2^-
Iodate ion	IO_3^-
Periodate ion	IO_4^-
Nitrite ion	NO_2^-
Permanganate ion	MnO_4^-
Chromate ion	CrO_4^{2-}
Dichromate ion	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$
Sulfite ion	SO_3^{2-}
Phosphite ion	PO_3^{3-}
Monohydrogen phosphate ion	HPO_4^{2-}
Dihydrogen phosphate ion	H_2PO_4^-