

### Common Transition Metal Ions

+1 Ions	+2 Ions	+3 Ions	+4 Ions
<i>silver</i> $\text{Ag}^{+1}$ <i>copper I</i> $\text{Cu}^{+1}$	<i>cadmium</i> $\text{Cd}^{+2}$ <i>cobalt II</i> $\text{Co}^{+2}$ <i>chromium II</i> $\text{Cr}^{+2}$ <i>copper II</i> $\text{Cu}^{+2}$ <i>iron II</i> $\text{Fe}^{+2}$ <i>lead II</i> $\text{Pb}^{+2}$ <i>manganese II</i> $\text{Mn}^{+2}$ <i>mercury II</i> $\text{Hg}^{+2}$ <i>nickel</i> $\text{Ni}^{+2}$ <i>tin II</i> $\text{Sn}^{+2}$ <i>zinc</i> $\text{Zn}^{+2}$	<i>cobalt III</i> $\text{Co}^{+3}$ <i>chromium III</i> $\text{Cr}^{+3}$ <i>iron III</i> $\text{Fe}^{+3}$ <i>manganese III</i> $\text{Mn}^{+3}$ <i>scandium</i> $\text{Sc}^{+3}$	<i>lead IV</i> $\text{Pb}^{+4}$ <i>tin IV</i> $\text{Sn}^{+4}$

### Common Polyatomic Ions

+1 Ions	-1 Ions	-2 Ions	-3 Ions
<i>ammonium</i> $\text{NH}_4^{+1}$	<i>hydroxide</i> $\text{OH}^{-1}$ <i>perchlorate</i> $\text{ClO}_4^{-1}$ <i>chlorate</i> $\text{ClO}_3^{-1}$ <i>chlorite</i> $\text{ClO}_2^{-1}$ <i>hypochlorite</i> $\text{ClO}^{-1}$ <i>nitrate</i> $\text{NO}_3^{-1}$ <i>nitrite</i> $\text{NO}_2^{-1}$ <i>acetate</i> $\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2^{-1}$ <i>cyanide</i> $\text{CN}^{-1}$ <i>permanganate</i> $\text{MnO}_4^{-1}$	<i>carbonate</i> $\text{CO}_3^{-2}$ <i>chromate</i> $\text{CrO}_4^{-2}$ <i>dichromate</i> $\text{Cr}_2\text{O}_7^{-2}$ <i>sulfate</i> $\text{SO}_4^{-2}$ <i>sulfite</i> $\text{SO}_3^{-2}$	<i>phosphate</i> $\text{PO}_4^{-3}$