

Metal	Oxidation Reaction				
Lithium	$\text{Li}(s)$	\longrightarrow	$\text{Li}^+(aq)$	+	e^-
Potassium	$\text{K}(s)$	\longrightarrow	$\text{K}^+(aq)$	+	e^-
Barium	$\text{Ba}(s)$	\longrightarrow	$\text{Ba}^{2+}(aq)$	+	$2e^-$
Calcium	$\text{Ca}(s)$	\longrightarrow	$\text{Ca}^{2+}(aq)$	+	$2e^-$
Sodium	$\text{Na}(s)$	\longrightarrow	$\text{Na}^+(aq)$	+	e^-
Magnesium	$\text{Mg}(s)$	\longrightarrow	$\text{Mg}^{2+}(aq)$	+	$2e^-$
Aluminum	$\text{Al}(s)$	\longrightarrow	$\text{Al}^{3+}(aq)$	+	$3e^-$
Manganese	$\text{Mn}(s)$	\longrightarrow	$\text{Mn}^{2+}(aq)$	+	$2e^-$
Zinc	$\text{Zn}(s)$	\longrightarrow	$\text{Zn}^{2+}(aq)$	+	$2e^-$
Chromium	$\text{Cr}(s)$	\longrightarrow	$\text{Cr}^{3+}(aq)$	+	$3e^-$
Iron	$\text{Fe}(s)$	\longrightarrow	$\text{Fe}^{2+}(aq)$	+	$2e^-$
Cobalt	$\text{Co}(s)$	\longrightarrow	$\text{Co}^{2+}(aq)$	+	$2e^-$
Nickel	$\text{Ni}(s)$	\longrightarrow	$\text{Ni}^{2+}(aq)$	+	$2e^-$
Tin	$\text{Sn}(s)$	\longrightarrow	$\text{Sn}^{2+}(aq)$	+	$2e^-$
Lead	$\text{Pb}(s)$	\longrightarrow	$\text{Pb}^{2+}(aq)$	+	$2e^-$
Hydrogen	$\text{H}_2(g)$	\longrightarrow	$2\text{H}^+(aq)$	+	$2e^-$
Copper	$\text{Cu}(s)$	\longrightarrow	$\text{Cu}^{2+}(aq)$	+	$2e^-$
Silver	$\text{Ag}(s)$	\longrightarrow	$\text{Ag}^+(aq)$	+	e^-
Mercury	$\text{Hg}(l)$	\longrightarrow	$\text{Hg}^{2+}(aq)$	+	$2e^-$
Platinum	$\text{Pt}(s)$	\longrightarrow	$\text{Pt}^{2+}(aq)$	+	$2e^-$
Gold	$\text{Au}(s)$	\longrightarrow	$\text{Au}^{3+}(aq)$	+	$3e^-$



Ease of oxidation increases