

Activity Series

Metal	Oxidation Reaction				
Lithium	Li	$\rightleftharpoons$	Li ⁺	+	e ⁻
Rubidium	Rb	$\rightleftharpoons$	Rb ⁺	+	e ⁻
Potassium	K	$\rightleftharpoons$	K ⁺	+	e ⁻
Barium	Ba	$\rightleftharpoons$	Ba ²⁺	+	2e ⁻
Calcium	Ca	$\rightleftharpoons$	Ca ²⁺	+	2e ⁻
Sodium	Na	$\rightleftharpoons$	Na ⁺	+	e ⁻
Magnesium	Mg	$\rightleftharpoons$	Mg ²⁺	+	2e ⁻
Aluminum	Al	$\rightleftharpoons$	Al ³⁺	+	3e ⁻
Manganese	Mn	$\rightleftharpoons$	Mn ²⁺	+	2e ⁻
Zinc	Zn	$\rightleftharpoons$	Zn ²⁺	+	2e ⁻
Chromium	Cr	$\rightleftharpoons$	Cr ³⁺	+	3e ⁻
Iron	Fe	$\rightleftharpoons$	Fe ²⁺	+	2e ⁻
Cobalt	Co	$\rightleftharpoons$	Co ²⁺	+	2e ⁻
Nickel	Ni	$\rightleftharpoons$	Ni ²⁺	+	2e ⁻
Tin	Sn	$\rightleftharpoons$	Sn ²⁺	+	2e ⁻
Lead	Pb	$\rightleftharpoons$	Pb ²⁺	+	2e ⁻
Hydrogen	H ₂	$\rightleftharpoons$	2 H ⁺	+	2e ⁻
Copper	Cu	$\rightleftharpoons$	Cu ²⁺	+	2e ⁻
Silver	Ag	$\rightleftharpoons$	Ag ⁺	+	e ⁻
Mercury	Hg	$\rightleftharpoons$	Hg ²⁺	+	2e ⁻
Platinum	Pt	$\rightleftharpoons$	Pt ²⁺	+	2e ⁻
Gold	Au	$\rightleftharpoons$	Au ³⁺	+	3e ⁻

Metals at the top of the table are most easily oxidized.

Activity Series

Metal	Oxidation Reaction				
Lithium	Li	$\rightleftharpoons$	Li ⁺	+	e ⁻
Rubidium	Rb	$\rightleftharpoons$	Rb ⁺	+	e ⁻
Potassium	K	$\rightleftharpoons$	K ⁺	+	e ⁻
Barium	Ba	$\rightleftharpoons$	Ba ²⁺	+	2e ⁻
Calcium	Ca	$\rightleftharpoons$	Ca ²⁺	+	2e ⁻
Sodium	Na	$\rightleftharpoons$	Na ⁺	+	e ⁻
Magnesium	Mg	$\rightleftharpoons$	Mg ²⁺	+	2e ⁻
Aluminum	Al	$\rightleftharpoons$	Al ³⁺	+	3e ⁻
Manganese	Mn	$\rightleftharpoons$	Mn ²⁺	+	2e ⁻
Zinc	Zn	$\rightleftharpoons$	Zn ²⁺	+	2e ⁻
Chromium	Cr	$\rightleftharpoons$	Cr ³⁺	+	3e ⁻
Iron	Fe	$\rightleftharpoons$	Fe ²⁺	+	2e ⁻
Cobalt	Co	$\rightleftharpoons$	Co ²⁺	+	2e ⁻
Nickel	Ni	$\rightleftharpoons$	Ni ²⁺	+	2e ⁻
Tin	Sn	$\rightleftharpoons$	Sn ²⁺	+	2e ⁻
Lead	Pb	$\rightleftharpoons$	Pb ²⁺	+	2e ⁻
Hydrogen	H ₂	$\rightleftharpoons$	2 H ⁺	+	2e ⁻
Copper	Cu	$\rightleftharpoons$	Cu ²⁺	+	2e ⁻
Silver	Ag	$\rightleftharpoons$	Ag ⁺	+	e ⁻
Mercury	Hg	$\rightleftharpoons$	Hg ²⁺	+	2e ⁻
Platinum	Pt	$\rightleftharpoons$	Pt ²⁺	+	2e ⁻
Gold	Au	$\rightleftharpoons$	Au ³⁺	+	3e ⁻

Metals at the top of the table are most easily oxidized.

