

Half-Reaction

$\text{Li}^+(aq) + 1\text{e}^-$	$\rightarrow \text{Li}(s)$
$\text{K}^+(aq) + 1\text{e}^-$	$\rightarrow \text{K}(s)$
$\text{Ca}^{2+}(aq) + 2\text{e}^-$	$\rightarrow \text{Ca}(s)$
$\text{Na}^+(aq) + 1\text{e}^-$	$\rightarrow \text{Na}(s)$
$\text{Mg}^{2+}(aq) + 2\text{e}^-$	$\rightarrow \text{Mg}(s)$
$\text{Al}^{3+}(aq) + 3\text{e}^-$	$\rightarrow \text{Al}(s)$
$2\text{H}_2\text{O}(l) + 2\text{e}^-$	$\rightarrow 2\text{OH}^-(aq) + \text{H}_2(g)$
$\text{Zn}^{2+}(aq) + 2\text{e}^-$	$\rightarrow \text{Zn}(s)$
$\text{Fe}^{2+}(aq) + 2\text{e}^-$	$\rightarrow \text{Fe}(s)$
$\text{Ni}^{2+}(aq) + 2\text{e}^-$	$\rightarrow \text{Ni}(s)$
$\text{Sn}^{2+}(aq) + 2\text{e}^-$	$\rightarrow \text{Sn}(s)$
$\text{Pb}^{2+}(aq) + 2\text{e}^-$	$\rightarrow \text{Pb}(s)$
$2\text{H}^+(aq) + 2\text{e}^-$	$\rightarrow \text{H}_2(g)$
$\text{Cu}^{2+}(aq) + 2\text{e}^-$	$\rightarrow \text{Cu}(s)$
$\text{Ag}^+(aq) + 1\text{e}^-$	$\rightarrow \text{Ag}(s)$