

جدول جهود الاختزال المعيارية

رتبت العناصر حسب ميلها للاختزال في جدول خاص؛ يسمى جدول جهود الاختزال المعيارية.

نصف تفاعل الاختزال		E° (الفولت)
$\text{Li}^+_{(aq)} + e^- \rightleftharpoons \text{Li}_{(s)}$		-3.05
$\text{K}^+_{(aq)} + e^- \rightleftharpoons \text{K}_{(s)}$		-2.92
$\text{Ca}^{2+}_{(aq)} + 2e^- \rightleftharpoons \text{Ca}_{(s)}$		-2.76
$\text{Na}^+_{(aq)} + e^- \rightleftharpoons \text{Na}_{(s)}$		-2.71
$\text{Mg}^{2+}_{(aq)} + 2e^- \rightleftharpoons \text{Mg}_{(s)}$		-2.37
$\text{Al}^{3+}_{(aq)} + 3e^- \rightleftharpoons \text{Al}_{(s)}$		-1.66
$\text{Mn}^{2+}_{(aq)} + 2e^- \rightleftharpoons \text{Mn}_{(s)}$		-1.18
$2\text{H}_2\text{O}_{(l)} + 2e^- \rightleftharpoons 2\text{OH}^-_{(aq)} + \text{H}_{2(g)}$		-0.82
$\text{Zn}^{2+}_{(aq)} + 2e^- \rightleftharpoons \text{Zn}_{(s)}$		-0.76
$\text{Cr}^{3+}_{(aq)} + 3e^- \rightleftharpoons \text{Cr}_{(s)}$		-0.73
$\text{Fe}^{2+}_{(aq)} + 2e^- \rightleftharpoons \text{Fe}_{(s)}$		-0.44
$\text{Cd}^{2+}_{(aq)} + 2e^- \rightleftharpoons \text{Cd}_{(s)}$		-0.40
$\text{Co}^{2+}_{(aq)} + 2e^- \rightleftharpoons \text{Co}_{(s)}$		-0.28
$\text{Ni}^{2+}_{(aq)} + 2e^- \rightleftharpoons \text{Ni}_{(s)}$		-0.23
$\text{Sn}^{2+}_{(aq)} + 2e^- \rightleftharpoons \text{Sn}_{(s)}$		-0.14
$\text{Pb}^{2+}_{(aq)} + 2e^- \rightleftharpoons \text{Pb}_{(s)}$		-0.13
$\text{Fe}^{3+}_{(aq)} + 3e^- \rightleftharpoons \text{Fe}_{(s)}$		-0.04
$2\text{H}^+_{(aq)} + 2e^- \rightleftharpoons \text{H}_{2(g)}$		0.00
$\text{Cu}^{2+}_{(aq)} + 2e^- \rightleftharpoons \text{Cu}_{(s)}$		0.34
$\text{I}_{2(s)} + 2e^- \rightleftharpoons 2\text{I}^-_{(aq)}$		0.54
$\text{Ag}^+_{(aq)} + e^- \rightleftharpoons \text{Ag}_{(s)}$		0.80
$\text{Hg}^{2+}_{(aq)} + 2e^- \rightleftharpoons \text{Hg}_{(l)}$		0.85
$\text{Br}_{2(l)} + 2e^- \rightleftharpoons 2\text{Br}^-_{(aq)}$		1.09
$\text{O}_{2(g)} + 4\text{H}^+ + 4e^- \rightleftharpoons 2\text{H}_2\text{O}_{(l)}$		1.23
$\text{Cl}_{2(g)} + 2e^- \rightleftharpoons 2\text{Cl}^-_{(aq)}$		1.36
$\text{Au}^{3+}_{(aq)} + 3e^- \rightleftharpoons \text{Au}_{(s)}$		1.50
$\text{F}_{2(g)} + 2e^- \rightleftharpoons 2\text{F}^-_{(aq)}$		2.87

زيادة قوة العامل المؤكسد

زيادة قوة العامل المختزل