

جدول جهود الاختزال المعيارية

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

نصف تفاعل الاختزال					E° (الفولت)
Li ⁺ _(aq)	+	e ⁻	↔	Li _(s)	٣,٠٥-
K ⁺ _(aq)	+	e ⁻	↔	K _(s)	٢,٩٢-
Ca ²⁺ _(aq)	+	2e ⁻	↔	Ca _(s)	٢,٧٦-
Na ⁺ _(aq)	+	e ⁻	↔	Na _(s)	٢,٧١-
Mg ²⁺ _(aq)	+	2e ⁻	↔	Mg _(s)	٢,٣٧-
Al ³⁺ _(aq)	+	3e ⁻	↔	Al _(s)	١,٦٦-
Mn ²⁺ _(aq)	+	2e ⁻	↔	Mn _(s)	١,١٨-
2H ₂ O _(l)	+	2e ⁻	↔	2OH ⁻ _(aq) + H _{2(g)}	٠,٨٣-
Zn ²⁺ _(aq)	+	2e ⁻	↔	Zn _(s)	٠,٧٦-
Cr ³⁺ _(aq)	+	3e ⁻	↔	Cr _(s)	٠,٧٣-
Fe ²⁺ _(aq)	+	2e ⁻	↔	Fe _(s)	٠,٤٤-
Cd ²⁺ _(aq)	+	2e ⁻	↔	Cd _(s)	٠,٤٠-
Co ²⁺ _(aq)	+	2e ⁻	↔	Co _(s)	٠,٢٨-
Ni ²⁺ _(aq)	+	2e ⁻	↔	Ni _(s)	٠,٢٣-
Sn ²⁺ _(aq)	+	2e ⁻	↔	Sn _(s)	٠,١٤-
Pb ²⁺ _(aq)	+	2e ⁻	↔	Pb _(s)	٠,١٣-
Fe ³⁺ _(aq)	+	3e ⁻	↔	Fe _(s)	٠,٠٤-
2H ⁺ _(aq)	+	2e ⁻	↔	H _{2(g)}	٠,٠٠
Cu ²⁺ _(aq)	+	2e ⁻	↔	Cu _(s)	٠,٣٤
I _{2(s)}	+	2e ⁻	↔	2I ⁻ _(aq)	٠,٥٤
Ag ⁺ _(aq)	+	e ⁻	↔	Ag _(s)	٠,٨٠
Hg ²⁺ _(aq)	+	2e ⁻	↔	Hg _(l)	٠,٨٥
Br _{2(l)}	+	2e ⁻	↔	2Br ⁻ _(aq)	١,٠٩
O _{2(g)}	+ 4H ⁺	+ 4e ⁻	↔	2H ₂ O _(l)	١,٢٣
Cl _{2(g)}	+	2e ⁻	↔	2Cl ⁻ _(aq)	١,٣٦
Au ³⁺ _(aq)	+	3e ⁻	↔	Au _(s)	١,٥٠
F _{2(g)}	+	2e ⁻	↔	2F ⁻ _(aq)	٢,٨٧

زيادة قوة العامل المؤكسد

زيادة قوة العامل المختزل

زيادة قوة العامل المؤكسد

زيادة قوة العامل المختزل