

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)	3,05-
K ⁺ _(aq)	+	e ⁻	↔	K _(s)	2,92-
Ca ²⁺ _(aq)	+	2e ⁻	↔	Ca _(s)	2,76-
Na ⁺ _(aq)	+	e ⁻	↔	Na _(s)	2,71-
Mg ²⁺ _(aq)	+	2e ⁻	↔	Mg _(s)	2,37-
Al ³⁺ _(aq)	+	3e ⁻	↔	Al _(s)	1,66-
Mn ²⁺ _(aq)	+	2e ⁻	↔	Mn _(s)	1,18-
2H ₂ O _(l)	+	2e ⁻	↔	2OH ⁻ _(aq) + H _{2(g)}	0,83-
Zn ²⁺ _(aq)	+	2e ⁻	↔	Zn _(s)	0,76-
Cr ³⁺ _(aq)	+	3e ⁻	↔	Cr _(s)	0,73-
Fe ²⁺ _(aq)	+	2e ⁻	↔	Fe _(s)	0,44-
Cd ²⁺ _(aq)	+	2e ⁻	↔	Cd _(s)	0,40-
Co ²⁺ _(aq)	+	2e ⁻	↔	Co _(s)	0,28-
Ni ²⁺ _(aq)	+	2e ⁻	↔	Ni _(s)	0,23-
Sn ²⁺ _(aq)	+	2e ⁻	↔	Sn _(s)	0,14-
Pb ²⁺ _(aq)	+	2e ⁻	↔	Pb _(s)	0,13-
Fe ³⁺ _(aq)	+	3e ⁻	↔	Fe _(s)	0,04-
2H ⁺ _(aq)	+	2e ⁻	↔	H _{2(g)}	0,00
Cu ²⁺ _(aq)	+	2e ⁻	↔	Cu _(s)	0,34
I _{2(s)}	+	2e ⁻	↔	2I ⁻ _(aq)	0,54
Ag ⁺ _(aq)	+	e ⁻	↔	Ag _(s)	0,80
Hg ²⁺ _(aq)	+	2e ⁻	↔	Hg _(l)	0,85
Br _{2(l)}	+	2e ⁻	↔	2Br ⁻ _(aq)	1,09
O _{2(g)}	+ 4H ⁺	+ 4e ⁻	↔	2H ₂ O _(l)	1,23
Cl _{2(g)}	+	2e ⁻	↔	2Cl ⁻ _(aq)	1,36
Au ³⁺ _(aq)	+	3e ⁻	↔	Au _(s)	1,50
F _{2(g)}	+	2e ⁻	↔	2F ⁻ _(aq)	2,87

زيادة قوة العامل المؤكسد

زيادة قوة العامل المختزل