

Ox	+	ne⁻		→	Red	E° (V)
Li ⁺	+	e ⁻		→	Li	-3,045
K ⁺	+	e ⁻		→	K	-2,925
Ba ⁺⁺	+	2e ⁻		→	Ba	-2,9
Ca ⁺⁺	+	2e ⁻		→	Ca	-2,87
Na ⁺	+	e ⁻		→	Na	-2,714
Mg ⁺⁺	+	2e ⁻		→	Mg	-2,37
Be ⁺⁺	+	2e ⁻		→	Be	-1,85
Al ⁺⁺⁺	+	3e ⁻		→	Al	-1,66
Ti ⁺⁺	+	2e ⁻		→	Ti	-1,63
Mn ⁺⁺	+	2e ⁻		→	Mn	-1,18
V ⁺⁺	+	2e ⁻		→	V	-1,18
Zn ⁺⁺	+	2e ⁻		→	Zn	-0,763
Cr ⁺⁺⁺	+	3e ⁻		→	Cr	-0,74
Fe ⁺⁺	+	2e ⁻		→	Fe	-0,44
Cd ⁺⁺	+	2e ⁻		→	Cd	-0,403
Co ⁺⁺	+	2e ⁻		→	Co	-0,277
Ni ⁺⁺	+	2e ⁻		→	Ni	-0,25
Sn ⁺⁺	+	2e ⁻		→	Sn	-0,136
Pb ⁺⁺	+	2e ⁻		→	Pb	-0,126
2 H ⁺	+	2e ⁻		→	H ₂	0,000
Cu ⁺⁺	+	2e ⁻		→	Cu	+0,337
O ₂	+	4e ⁻	+ 2 H ₂ O	→	4 OH ⁻	+0,401
Cu ⁺	+	e ⁻		→	Cu	+0,521
I ₂	+	2e ⁻		→	2 I ⁻	+0,536
Hg ⁺⁺	+	2e ⁻		→	2 Hg	+0,789
Ag ⁺	+	e ⁻		→	Ag	+0,799
Rh ⁺⁺⁺	+	3e ⁻		→	Rh	+0,8
Pd ⁺⁺	+	2e ⁻		→	Pd	+0,987
Br ₂	+	2e ⁻		→	2 Br ⁻	+1,065
Cl ₂	+	2e ⁻		→	2 Cl ⁻	+1,359
Au ⁺⁺⁺	+	3e ⁻		→	Au	+1,50
Au ⁺	+	e ⁻		→	Au	+1,68
F ₂	+	2e ⁻		→	2 F ⁻	+2,87

Serie elettrochimica degli elementi: comprende quasi tutti gli elementi più comuni nei loro stati di ossidazione più abituali. La freccia indicata non è doppia (benché le reazioni siano sempre possibili anche in senso contrario) poiché consideriamo sempre la reazione di riduzione.

Ox			+	ne⁻	→	Red			E° (V)
2 SO ₃ ²⁻	+	2 H ₂ O	+	2e ⁻	→	S ₂ O ₄ ²⁻	+	4 OH ⁻	-1,12
SO ₄ ²⁻	+	H ₂ O	+	2e ⁻	→	SO ₃ ²⁻	+	2 OH ⁻	-0,93
Cr ⁺⁺⁺			+	e ⁻	→	Cr ⁺⁺			-0,41
2 SO ₄ ²⁻	+	4 H ⁺	+	2e ⁻	→	S ₂ O ₆ ²⁻	+	2 H ₂ O	-0,22
CrO ₄ ²⁻	+	4 H ₂ O	+	3e ⁻	→	Cr(OH) ₃	+	5 OH ⁻	-0,13
S ₄ O ₆ ²⁻			+	2e ⁻	→	2 S ₂ O ₃ ²⁻			+0,08
Sn ⁺⁺⁺⁺			+	2e ⁻	→	Sn ⁺⁺			+0,154
Cu ⁺⁺			+	e ⁻	→	Cu ⁺			+0,153
SO ₄ ²⁻	+	4 H ⁺	+	2e ⁻	→	H ₂ SO ₃	+	H ₂ O	+0,17
Fe(CN) ₆ ³⁻			+	e ⁻	→	Fe(CN) ₆ ⁴⁻			+0,36
MnO ₄ ⁻			+	e ⁻	→	MnO ₄ ²⁻			+0,564
MnO ₄ ²⁻	+	2 H ₂ O	+	2e ⁻	→	MnO ₂	+	4 OH ⁻	+0,60
O ₂	+	2 H ⁺	+	2e ⁻	→	H ₂ O ₂			+0,682
Fe ⁺⁺⁺			+	e ⁻	→	Fe ⁺⁺			+0,771
2 Hg ⁺⁺			+	2e ⁻	→	Hg ₂ ⁺⁺			+0,920
NO ₃ ⁻	+	4 H ⁺	+	3e ⁻	→	NO	+	2 H ₂ O	+0,96
MnO ₂	+	4 H ⁺	+	2e ⁻	→	Mn ⁺⁺	+	2 H ₂ O	+1,23
Tl ⁺⁺⁺			+	2e ⁻	→	Tl ⁺			+1,25
Cr ₂ O ₇ ²⁻	+	14 H ⁺	+	6e ⁻	→	2 Cr ⁺⁺⁺	+	7 H ₂ O	+1,33
MnO ₄ ⁻	+	8 H ⁺	+	5e ⁻	→	Mn ⁺⁺	+	4 H ₂ O	+1,51
MnO ₄ ⁻	+	4 H ⁺	+	3e ⁻	→	MnO ₂	+	2 H ₂ O	+1,695
Co ⁺⁺⁺			+	e ⁻	→	Co ⁺⁺			+1,842
S ₂ O ₈ ²⁻			+	2e ⁻	→	2 SO ₄ ²⁻			+2,01

Scala dei potenziali normali per una serie di reazioni abbastanza comuni.