

**POTENCJAŁY STANDARDOWE NIEKTÓRYCH ELEKTROD METALICZNYCH**

elektroda	reakcja	E <sup>0</sup> , [V]
Li <sup>+</sup> /Li	Li <sup>+</sup> + e → Li	-3,045
K <sup>+</sup> /K	K <sup>+</sup> + e → K	-2,925
Rb <sup>+</sup> /Rb	Rb <sup>+</sup> + e → Rb	-2,925
Cs <sup>+</sup> /Cs	Cs <sup>+</sup> + e → Cs	-2,923
Ra <sup>2+</sup> /Ra	Ra <sup>2+</sup> + 2e → Ra	-2,916
Ba <sup>2+</sup> /Ba	Ba <sup>2+</sup> + 2e → Ba	-2,906
Sr <sup>2+</sup> /Sr	Sr <sup>2+</sup> + 2e → Sr	-2,888
Ca <sup>2+</sup> /Ca	Ca <sup>2+</sup> + 2e → Ca	-2,866
Na <sup>+</sup> /Na	Na <sup>+</sup> + e → Na	-2,714
Mg <sup>2+</sup> /Mg	Mg <sup>2+</sup> + 2e → Mg	-2,363
Be <sup>2+</sup> /Be	Be <sup>2+</sup> + 2e → Be	-1,847
U <sup>3+</sup> /U	U <sup>3+</sup> + e → U	-1,789
Al <sup>3+</sup> /Al	Al <sup>3+</sup> + 3e → Al	-1,662
Mn <sup>2+</sup> /Mn	Mn <sup>2+</sup> + 2e → Mn	-1,180
Cr <sup>2+</sup> /Cr	Cr <sup>2+</sup> + 2e → Cr	-0,913
Zn <sup>2+</sup> /Zn	Zn <sup>2+</sup> + 2e → Zn	-0,763
Cr <sup>3+</sup> /Cr	Cr <sup>3+</sup> + 3e → Cr	-0,744
Fe <sup>2+</sup> /Fe	Fe <sup>2+</sup> + 2e → Fe	-0,440
Cd <sup>2+</sup> /Cd	Cd <sup>2+</sup> + 2e → Cd	-0,403
In <sup>3+</sup> /In	In <sup>3+</sup> + 3e → In	-0,343
Tl <sup>+</sup> /Tl	Tl <sup>+</sup> + e → Tl	-0,336
Co <sup>2+</sup> /Co	Co <sup>2+</sup> + 2e → Co	-0,277
Ni <sup>2+</sup> /Ni	Ni <sup>2+</sup> + 2e → Ni	-0,250
Sn <sup>2+</sup> /Sn	Sn <sup>2+</sup> + 2e → Sn	-0,136
Pb <sup>2+</sup> /Pb	Pb <sup>2+</sup> + 2e → Pb	-0,126
Fe <sup>3+</sup> /Fe	Fe <sup>3+</sup> + 3e → Fe	-0,036
H <sup>+</sup> /H <sub>2</sub>	H <sup>+</sup> + e → 1/2H <sub>2</sub>	0,000
Cu <sup>2+</sup> /Cu	Cu <sup>2+</sup> + 2e → Cu	+0,337
Cu <sup>+</sup> /Cu	Cu <sup>+</sup> + e → Cu	+0,521
Ag <sup>+</sup> /Ag	Ag <sup>+</sup> + e → Ag	+0,799
Hg <sup>2+</sup> /Hg	Hg <sup>2+</sup> + 2e → Hg	+0,854
Pt <sup>2+</sup> /Pt	Pt <sup>2+</sup> + 2e → Pt	+1,200
Au <sup>3+</sup> /Au	Au <sup>3+</sup> + 3e → Au	+1,498
Au <sup>+</sup> /Au	Au <sup>+</sup> + e → Au	+1,700