

**Стандартные электродные потенциалы металлов  
и некоторых газовых электродов в водных растворах при 298 К**

Электрод	Электродные реакции	$\varphi^{\bullet}_{298}$ , В
Li <sup>+</sup> /Li	Li <sup>+</sup> +e $\rightleftharpoons$ Li	-3,045
K <sup>+</sup> /K	K <sup>+</sup> +e $\rightleftharpoons$ K	-2,925
Rb <sup>+</sup> /Rb	Rb <sup>+</sup> +e $\rightleftharpoons$ Rb	-2,925
Cs <sup>+</sup> /Cs	Cs <sup>+</sup> +e $\rightleftharpoons$ Cs	-2,923
Ca <sup>2+</sup> /Ca	Ca <sup>2+</sup> +2e $\rightleftharpoons$ Ca	-2,866
Na <sup>+</sup> /Na	Na <sup>+</sup> +e $\rightleftharpoons$ Na	-2,714
Mg <sup>2+</sup> /Mg	Mg <sup>2+</sup> +2e $\rightleftharpoons$ Mg	-2,363
Be <sup>2+</sup> /Be	Be <sup>2+</sup> +2e $\rightleftharpoons$ Be	-1,847
Al <sup>3+</sup> /Al	Al <sup>3+</sup> +3e $\rightleftharpoons$ Al	-1,662
Mn <sup>2+</sup> /Mn	Mn <sup>2+</sup> +2e $\rightleftharpoons$ Mn	-1,179
Zn <sup>2+</sup> /Zn	Zn <sup>2+</sup> +2e $\rightleftharpoons$ Zn	-0,763
Cr <sup>3+</sup> /Cr	Cr <sup>3+</sup> +3e $\rightleftharpoons$ Cr	-0,744
Fe <sup>2+</sup> /Fe	Fe <sup>2+</sup> +2e $\rightleftharpoons$ Fe	-0,440
Cd <sup>2+</sup> /Cd	Cd <sup>2+</sup> +2e $\rightleftharpoons$ Cd	-0,403
Co <sup>2+</sup> /Co	Co <sup>2+</sup> +2e $\rightleftharpoons$ Co	-0,277
Ni <sup>2+</sup> /Ni	Ni <sup>2+</sup> +2e $\rightleftharpoons$ Ni	-0,250
Mo <sup>3+</sup> /Mo	Mo <sup>3+</sup> +3e $\rightleftharpoons$ Mo	-0,200
Sn <sup>2+</sup> /Sn	Sn <sup>2+</sup> +2e $\rightleftharpoons$ Sn	-0,136
Pb <sup>2+</sup> /Pb	Pb <sup>2+</sup> +2e $\rightleftharpoons$ Pb	-0,126
H <sup>+</sup> /½H <sub>2</sub>	H <sup>+</sup> +e $\rightleftharpoons$ ½H <sub>2</sub>	0,000
Sb <sup>3+</sup> /Sb	Sb <sup>3+</sup> +3e $\rightleftharpoons$ Sb	+0,200
Bi <sup>3+</sup> /Bi	Bi <sup>3+</sup> +3e $\rightleftharpoons$ Bi	+0,21
Cu <sup>2+</sup> /Cu	Cu <sup>2+</sup> +2e $\rightleftharpoons$ Cu	+0,337
½Hg <sub>2</sub> <sup>2+</sup> /Hg	½Hg <sub>2</sub> <sup>2+</sup> +1e $\rightleftharpoons$ Hg	+0,788
Ag <sup>+</sup> /Ag	Ag <sup>+</sup> +e $\rightleftharpoons$ Ag	+0,799
Pd <sup>2+</sup> /Pd	Pd <sup>2+</sup> +2e $\rightleftharpoons$ Pd	+0,830
Hg <sup>2+</sup> /Hg	Hg <sup>2+</sup> +2e $\rightleftharpoons$ Hg	+0,85
½O <sub>2</sub> +H <sub>2</sub> O/2OH <sup>-</sup>	½O <sub>2</sub> +H <sub>2</sub> O+2e $\rightleftharpoons$ 2OH <sup>-</sup>	+0,400
Au <sup>3+</sup> /Au	Au <sup>3+</sup> +3e $\rightleftharpoons$ Au	+1,498
Au <sup>+</sup> /Au	Au <sup>+</sup> +e $\rightleftharpoons$ Au	+1,69

