

Стандартни електродни потенциали във водни разтвори при 25°C

$Ox + ne \rightleftharpoons Red$	$E^\circ(Ox/Red), V$
$Li^+ + e^- \rightleftharpoons Li$	-3,05
$K^+ + e^- \rightleftharpoons K$	-2,93
$Ca^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Ca$	-2,87
$Na^+ + e^- \rightleftharpoons Na$	-2,71
$Mg^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Mg$	-2,38
$Al^{3+} + 3e^- \rightleftharpoons Al$	-1,66
$Mn^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Mn$	-1,18
$Zn^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Zn$	-0,76
$Cr^{3+} + 3e^- \rightleftharpoons Cr$	-0,74
$Fe^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Fe$	-0,44
$2H_2O + 2e^- \rightleftharpoons H_2 + 2OH^-$ (pH = 7)	-0,41
$Cd^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Cd$	-0,40
$Co^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Co$	-0,28
$Ni^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Ni$	-0,25
$Mo^{3+} + 3e^- \rightleftharpoons Mo$	-0,20
$Sn^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Sn$	-0,14
$Pb^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Pb$	-0,13
$Fe^{3+} + 3e^- \rightleftharpoons Fe$	-0,04
$2H^+ + 2e^- \rightleftharpoons H_2$	0
$Sn^{4+} + 4e^- \rightleftharpoons Sn$	0,01
$Sn^{4+} + 2e^- \rightleftharpoons Sn^{2+}$	0,15
$Cu^{2+} + e^- \rightleftharpoons Cu^+$	0,16
$Cu^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Cu$	0,34
$O_2 + 2H_2O + 4e^- \rightleftharpoons 4OH^-$ (pH = 14)	0,40
$Cu^+ + e^- \rightleftharpoons Cu$	0,52
$I_2 + 2e^- \rightleftharpoons 2I^-$	0,54
$Fe^{3+} + e^- \rightleftharpoons Fe^{2+}$	0,77
$Ag^+ + e^- \rightleftharpoons Ag$	0,80
$Pb^{4+} + 4e^- \rightleftharpoons Pb$	0,80
$O_2 + 2H_2O + 4e^- \rightleftharpoons 4OH^-$ (pH = 7)	0,82
$Pd^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Pd$	0,99
$Br_2 + 2e^- \rightleftharpoons 2Br^-$	1,09
$Pt^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Pt$	1,20
$O_2 + 4H^+ + 4e^- \rightleftharpoons 2H_2O$ (pH < 7)	1,23
$Cl_2 + 2e^- \rightleftharpoons 2Cl^-$	1,36
$Au^{3+} + 3e^- \rightleftharpoons Au$	1,50
$Mn^{3+} + e^- \rightleftharpoons Mn^{2+}$	1,51
$Pb^{4+} + 2e^- \rightleftharpoons Pb^{2+}$	1,67
$Au^+ + e^- \rightleftharpoons Au$	1,69
$Mn^{4+} + 2e^- \rightleftharpoons Mn^{2+}$	1,84
$S_2O_8^{2-} + 2e^- \rightleftharpoons 2SO_4^{2-}$	2,01
$F_2 + 2e^- \rightleftharpoons 2F^-$	2,87

силни редуктори

силни окислители