

الثنائية (Ox/Red)	المعادلة النصفية
(F_2/F^-)	$F_2 + 2 e^- = 2 F^-$
(Cl_2/Cl^-)	$Cl_2 + 2 e^- = 2 Cl^-$
(Br_2/Br^-)	$Br_2 + 2 e^- = 2 Br^-$
(I_2/I^-)	$I_2 + 2 e^- = 2 I^-$
$(S_2O_8^{2-}/SO_4^{2-})$	$S_2O_8^{2-} + 2 e^- = 2 SO_4^{2-}$
$(S_4O_6^{2-}/S_2O_3^{2-})$	$S_4O_6^{2-} + 2 e^- = 2 S_2O_3^{2-}$
(Ag^+/Ag)	$Ag^+ + e^- = Ag$
(Li^+/Li)	$Li^+ + e^- = Li$
(K^+/K)	$K^+ + e^- = K$
(H^+/H_2)	$2 H^+ + 2 e^- = H_2$
(Cu^{2+}/Cu)	$Cu^{2+} + 2 e^- = Cu$
(Fe^{2+}/Fe)	$Fe^{2+} + 2 e^- = Fe$
(Zn^{2+}/Zn)	$Zn^{2+} + 2 e^- = Zn$
(Mg^{2+}/Mg)	$Mg^{2+} + 2 e^- = Mg$
(Au^{3+}/Au)	$Au^{3+} + 3 e^- = Au$
(Cr^{3+}/Cr)	$Cr^{3+} + 3 e^- = Cr$
(Al^{3+}/Al)	$Al^{3+} + 3 e^- = Al$
(Fe^{3+}/Fe^{2+})	$Fe^{3+} + e^- = Fe^{2+}$
(H_2O_2/H_2O)	$H_2O_2 + 2 H^+ + 2 e^- = 2 H_2O$
(ClO^-/Cl^-)	$ClO^- + 2 H^+ + 2 e^- = Cl^- + H_2O$
(MnO_4^-/Mn^{2+})	$MnO_4^- + 8 H^+ + 5 e^- = Mn^{2+} + 4 H_2O$
$(Cr_2O_7^{2-}/Cr^{3+})$	$Cr_2O_7^{2-} + 14 H^+ + 6 e^- = 2 Cr^{3+} + 7 H_2O$
(NO_3^-/NO)	$NO_3^- + 4 H^+ + 3 e^- = NO + 2 H_2O$
(O_2/H_2O)	$O_2 + 4 H^+ + 4 e^- = 2 H_2O$
(O_2/H_2O_2)	$O_2 + 2 H^+ + 2 e^- = H_2O_2$
(SO_4^{2-}/SO_2)	$SO_4^{2-} + 4 H^+ + 2 e^- = SO_2 + 2 H_2O$

المعادلة النصفية	الثنائية (Ox/Red)
	(F_2/F^-)
	(Cl_2/Cl^-)
	(Br_2/Br^-)
	(I_2/I^-)
	$(S_2O_8^{2-}/SO_4^{2-})$
	$(S_4O_6^{2-}/S_2O_3^{2-})$
	(Ag^+/Ag)
	(Li^+/Li)
	(K^+/K)
	(H^+/H_2)
	(Cu^{2+}/Cu)
	(Fe^{2+}/Fe)
	(Zn^{2+}/Zn)
	(Mg^{2+}/Mg)
	(Au^{3+}/Au)
	(Cr^{3+}/Cr)
	(Al^{3+}/Al)
	(Fe^{3+}/Fe^{2+})
	(H_2O_2/H_2O)
	(ClO^-/Cl^-)
	(MnO_4^-/Mn^{2+})
	$(Cr_2O_7^{2-}/Cr^{3+})$
	(NO_3^-/NO)
	(O_2/H_2O)
	(O_2/H_2O_2)
	(SO_4^{2-}/SO_2)