

المعادلة النصفية	الثنائية (Ox/Red)
$F_2 + 2 e^- = 2 F^-$	(F_2/F^-)
$Cl_2 + 2 e^- = 2 Cl^-$	(Cl_2/Cl^-)
$Br_2 + 2 e^- = 2 Br^-$	(Br_2/Br^-)
$I_2 + 2 e^- = 2 I^-$	(I_2/I^-)
$S_2 O_8^{2-} + 2 e^- = 2 SO_4^{2-}$	$(S_2 O_8^{2-}/SO_4^{2-})$
$S_4 O_6^{2-} + 2 e^- = 2 S_2 O_3^{2-}$	$(S_4 O_6^{2-}/S_2 O_3^{2-})$
$Ag^+ + e^- = Ag$	(Ag^+/Ag)
$Li^+ + e^- = Li$	(Li^+/Li)
$K^+ + e^- = K$	(K^+/K)
$2 H^+ + 2 e^- = H_2$	(H^+/H_2)
$Cu^{2+} + 2 e^- = Cu$	(Cu^{2+}/Cu)
$Fe^{2+} + 2 e^- = Fe$	(Fe^{2+}/Fe)
$Zn^{2+} + 2 e^- = Zn$	(Zn^{2+}/Zn)
$Mg^{2+} + 2 e^- = Mg$	(Mg^{2+}/Mg)
$Au^{3+} + 3 e^- = Au$	(Au^{3+}/Au)
$Cr^{3+} + 3 e^- = Cr$	(Cr^{3+}/Cr)
$Al^{3+} + 3 e^- = Al$	(Al^{3+}/Al)
$Fe^{3+} + e^- = Fe^{2+}$	(Fe^{3+}/Fe^{2+})
$H_2 O_2 + 2 H^+ + 2 e^- = 2 H_2 O$	$(H_2 O_2/H_2 O)$
$ClO^- + 2 H^+ + 2 e^- = Cl^- + H_2 O$	(ClO^-/Cl^-)
$MnO_4^- + 8 H^+ + 5 e^- = Mn^{2+} + 4 H_2 O$	(MnO_4^-/Mn^{2+})
$Cr_2 O_7^{2-} + 14 H^+ + 6 e^- = 2 Cr^{3+} + 7 H_2 O$	$(Cr_2 O_7^{2-}/Cr^{3+})$
$NO_3^- + 4 H^+ + 3 e^- = NO + 2 H_2 O$	(NO_3^-/NO)
$O_2 + 4 H^+ + 4 e^- = 2 H_2 O$	$(O_2/H_2 O)$
$O_2 + 2 H^+ + 2 e^- = H_2 O_2$	$(O_2/H_2 O_2)$
$SO_4^{2-} + 4 H^+ + 2 e^- = SO_2 + 2 H_2 O$	(SO_4^{2-}/SO_2)

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)