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)	$SO_4^{2-} + 4\,H^+ + 2\,e^- = SO_2 + 2\,H_2O$

قلم الجزائر
WWW.DZPEN.COM

الثنائية (Ox/Red)	المعادلة النصفية
(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)	

قلم الجزائر
WWW.DZPEN.COM