

Série eletroquímica

	Agente oxidante		Agente redutor	
	$F_2(g)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$2 F^-(aq)$	
	$O_3(g) + 2 H^+(aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$O_2(g) + H_2O(l)$	
	$S_2O_8^{2-}(aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$2 SO_4^{2-}(aq)$	
	$Co^{3+}(aq)$	$+ e^- \rightarrow$	$Co^{2+}(aq)$	
	$H_2O_2(aq) + 2 H^+(aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$2 H_2O(l)$	
	$PbSO_4(s) + 4 H^+(aq) + SO_4^{2-}(aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$PbSO_4(s) + 2 H_2O(l)$	
	$Ce^{4+}(aq)$	$+ e^- \rightarrow$	$Ce^{3+}(aq)$	
	$MnO_4^-(aq) + 8 H^+(aq)$	$+ 5 e^- \rightarrow$	$Mn^{2+}(aq) + 4 H_2O(l)$	
	$Au^{3+}(aq)$	$+ 3 e^- \rightarrow$	$Au(s)$	
	$Cl_2(g)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$2 Cl^-(aq)$	
	$Cr_2O_7^{2-}(aq) + 14 H^+(aq)$	$+ 6 e^- \rightarrow$	$2 Cr^{3+}(aq) + 7 H_2O(l)$	
	$MnO_2(s) + 4 H^+(aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$Mn^{2+}(aq) + 2 H_2O(l)$	
	$O_2(g) + 4 H^+(aq)$	$+ 4 e^- \rightarrow$	$2 H_2O(l)$	
	$Br_2(l)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$2 Br^-(aq)$	
	$NO_3^-(aq) + 4 H^+(aq)$	$+ 3 e^- \rightarrow$	$NO(g) + 2 H_2O(l)$	
	$H_2O_2(l)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$2 OH^-(aq)$	
	$Hg_2^{2+}(aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$2 Hg(l)$	
	$Ag^+(aq)$	$+ e^- \rightarrow$	$Ag(s)$	
	$Fe^{3+}(aq)$	$+ e^- \rightarrow$	$Fe^{2+}(aq)$	
	$O_2(g) + 2 H^+(aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$H_2O_2(aq)$	
	$MnO_4^-(aq) + 2 H_2O(l)$	$+ 3 e^- \rightarrow$	$MnO_2(s) + 4 OH^-(aq)$	
	$I_2(s)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$2 I^-(aq)$	
	$Cu^+(aq)$	$+ e^- \rightarrow$	$Cu(s)$	
	$O_2(g) + 2 H_2O(l)$	$+ 4 e^- \rightarrow$	$4 OH^-(aq)$	
	$Cu^{2+}(aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$Cu(s)$	
	$AgCl(s)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$Ag(s) + Cl^-(aq)$	
	$SO_4^{2-}(aq) + 4 H^+(aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$SO_2(g) + 2 H_2O(l)$	
	$Cu^{2+}(aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$Cu^+(s)$	
	$Sn^{4+}(aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$Sn^{2+}(aq)$	
	$2 H^+(aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$H_2(g)$	
	$CrO_4^{2-}(aq) + 4 H_2O(l)$	$+ 3 e^- \rightarrow$	$Cr(OH)_3(s) + 5 OH^-(aq)$	
	$Pb^{2+}(aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$Pb(s)$	
	$Sn^{2+}(aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$Sn(s)$	
	$Ni^{2+}(aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$Ni(s)$	
	$Co^{2+}(aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$Co(s)$	
	$PbSO_4(s)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$Pb(s) + SO_4^{2-}(aq)$	
	$Cd^{2+}(aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$Cd(s)$	
	$Fe^{2+}(aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$Fe(s)$	
	$Ni(OH)_2(s)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$Ni(s) + 2 OH^-(aq)$	
	$Cr^{3+}(aq)$	$+ 3 e^- \rightarrow$	$Cr(s)$	
	$Zn^{2+}(aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$Zn(s)$	
	$2 H_2O(l)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$H_2(g) + 2 OH^-(aq)$	
	$Mn^{2+}(aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$Mn(s)$	
	$Al^{3+}(aq)$	$+ 3 e^- \rightarrow$	$Al(s)$	
	$Be^{2+}(aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$Be(s)$	
	$H_2(g)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$2 H^-(g)$	
	$Mg^{2+}(aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$Mg(s)$	
	$Na^+(aq)$	$+ e^- \rightarrow$	$Na(s)$	
	$Ca^{2+}(aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$Ca(s)$	
	$Sr^{2+}(aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$Sr(s)$	
	$Ba^{2+}(aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$Ba(s)$	
	$K^+(aq)$	$+ e^- \rightarrow$	$K(s)$	
	$Li^+(aq)$	$+ e^- \rightarrow$	$Li(s)$	

Poder oxidante crescente

Poder redutor crescente