

Série eletroquímica

	Agente oxidante		Agente redutor
	$F_2 (g)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$2 F^- (aq)$
	$O_3 (g) + 2 H^+ (aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$O_2 (g) + H_2O (l)$
	$S_2O_8^{2-} (aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$2 SO_4^{2-} (aq)$
	$Co^{3+} (aq)$	$+ e^- \rightarrow$	$Co^{2+} (aq)$
	$H_2O_2 (aq) + 2 H^+ (aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$2 H_2O (l)$
	$PbSO_2 (s) + 4 H^+ (aq) + SO_4^{2-} (aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$PbSO_4 (s) + 2 H_2O (l)$
	$Ce^{4+} (aq)$	$+ e^- \rightarrow$	$Ce^{3+} (aq)$
	$MnO_4^- (aq) + 8 H^+ (aq)$	$+ 5 e^- \rightarrow$	$Mn^{2+} (aq) + 4 H_2O (l)$
	$Au^{3+} (aq)$	$+ 3 e^- \rightarrow$	$Au (s)$
	$Cl_2 (g)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$2 Cl^- (aq)$
	$Cr_2O_7^{2-} (aq) + 14 H^+ (aq)$	$+ 6 e^- \rightarrow$	$2 Cr^{3+} (aq) + 7 H_2O (l)$
	$MnO_2 (s) + 4 H^+ (aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$Mn^{2+} (aq) + 2 H_2O (l)$
	$O_2 (g) + 4 H^+ (aq)$	$+ 4 e^- \rightarrow$	$2 H_2O (l)$
	$Br_2 (l)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$2 Br^- (aq)$
	$NO_3^- (aq) + 4 H^+ (aq)$	$+ 3 e^- \rightarrow$	$NO (g) + 2 H_2O (l)$
	$H_2O_2 (l)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$2 OH^- (aq)$
	$Hg_2^{2+} (aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$2 Hg (l)$
	$Ag^+ (aq)$	$+ e^- \rightarrow$	$Ag (s)$
	$Fe^{3+} (aq)$	$+ e^- \rightarrow$	$Fe^{2+} (aq)$
	$O_2 (g) + 2 H^+ (aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$H_2O_2 (aq)$
	$MnO_4^- (aq) + 2 H_2O (l)$	$+ 3 e^- \rightarrow$	$MnO_2 (s) + 4 OH^- (aq)$
	$I_2 (s)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$2 I^- (aq)$
	$Cu^+ (aq)$	$+ e^- \rightarrow$	$Cu (s)$
	$O_2 (g) + 2 H_2O (l)$	$+ 4 e^- \rightarrow$	$4 OH^- (aq)$
	$Cu^{2+} (aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$Cu (s)$
	$AgCl (s)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$Ag (s) + Cl^- (aq)$
	$SO_4^{2-} (aq) + 4 H^+ (aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$SO_2 (g) + 2 H_2O (l)$
	$Cu^{2+} (aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$Cu^+ (s)$
	$Sn^{4+} (aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$Sn^{2+} (aq)$
	$2 H^+ (aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$H_2 (g)$
	$CrO_4^{2-} (aq) + 4 H_2O (l)$	$+ 3 e^- \rightarrow$	$Cr(OH)_3 (s) + 5 OH^- (aq)$
	$Pb^{2+} (aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$Pb (s)$
	$Sn^{2+} (aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$Sn (s)$
	$Ni^{2+} (aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$Ni (s)$
	$Co^{2+} (aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$Co (s)$
	$PbSO_4 (s)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$Pb (s) + SO_4^{2-} (aq)$
	$Cd^{2+} (aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$Cd (s)$
	$Fe^{2+} (aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$Fe (s)$
	$Ni(OH)_2 (s)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$Ni (s) + 2 OH^- (aq)$
	$Cr^{3+} (aq)$	$+ 3 e^- \rightarrow$	$Cr (s)$
	$Zn^{2+} (aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$Zn (s)$
	$2 H_2O (l)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$H_2 (g) + 2 OH^- (aq)$
	$Mn^{2+} (aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$Mn (s)$
	$Al^{3+} (aq)$	$+ 3 e^- \rightarrow$	$Al (s)$
	$Be^{2+} (aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$Be (s)$
	$H_2 (g)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$2 H^- (g)$
	$Mg^{2+} (aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$Mg (s)$
	$Na^+ (aq)$	$+ e^- \rightarrow$	$Na (s)$
	$Ca^{2+} (aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$Ca (s)$
	$Sr^{2+} (aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$Sr (s)$
	$Ba^{2+} (aq)$	$+ 2 e^- \rightarrow$	$Ba (s)$
	$K^+ (aq)$	$+ e^- \rightarrow$	$K (s)$
	$Li^+ (aq)$	$+ e^- \rightarrow$	$Li (s)$

Poder oxidante crescente

Poder redutor crescente