

oxydant		E°		réducteur
		pouvoir oxydant croissant		
ion peroxodisulfate	$S_2O_8^{2-}$	2,00	SO_4^{2-}	ion sulfate
peroxyde d'hydrogène	H_2O_2	1,77	H_2O	eau
acide hypochloreux	$HClO$	1,63	Cl_2	dichlore
ion permanganate	MnO_4^-	1,51	Mn^{2+}	ion manganèse (II)
ion Au (III)	Au^{3+}	1,50	Au	or
dichlore	Cl_2aq	1,39	Cl^-	ion chlorure
ion dichromate	$Cr_2O_7^{2-}$	1,33	Cr^{3+}	ion chrome (III)
dioxygène	O_2	1,23	H_2O	eau
ion platine (II)	Pt^{2+}	1,20	Pt	platine
dibrome	Br_2aq	1,08	Br^-	ion bromure
ion nitrate	NO_3^-	0,96	NO	monoxyde d'azote
ion mercure (II)	Hg^{2+}	0,85	Hg	mercure
ion argent (I)	Ag^+	0,80	Ag	argent
ion fer (III)	Fe^{3+}	0,77	Fe^{2+}	ion fer (II)
dioxygène	O_2	0,69	H_2O_2	peroxyde d'hydrogène
diiode	I_2aq	0,62	I^-	ion iodure
diiode dans I^-	I_3^-	0,54	I^-	ion iodure
ion cuivre (II)	Cu^{2+}	0,34	Cu	cuivre
ion sulfate	SO_4^{2-}	0,17	SO_{2aq}	dioxyde de soufre
ion tétrathionate	$S_4O_6^{2-}$	0,09	$S_2O_3^{2-}$	ion thiosulfate
	H^+	0,00	H_2	
ion plomb (II)	Pb^{2+}	-0,13	Pb	plomb
ion étain (II)	Sn^{2+}	-0,14	Sn	étain
ion nickel (II)	Ni^{2+}	-0,25	Ni	nickel
ion cobalt (II)	Co^{2+}	-0,29	Co	cobalt
ion cadmium (II)	Cd^{2+}	-0,40	Cd	cadmium
ion fer (II)	Fe^{2+}	-0,44	Fe	fer
ion chrome (III)	Cr^{3+}	-0,74	Cr	chrome
ion zinc	Zn^{2+}	-0,76	Zn	zinc
ion manganèse (II)	Mn^{2+}	-1,17	Mn	manganèse
ion aluminium	Al^{3+}	-1,66	Al	aluminium
ion magnésium	Mg^{2+}	-2,37	Mg	magnésium
ion sodium	Na^+	-2,71	Na	sodium
ion potassium	K^+	-2,92	K	potassium
ion lithium	Li^+	-3,03	Li	lithium

pouvoir réducteur croissant

TABLEAU de POTENTIELS NORMAUX E°

OX + n e⁻ ⇌ RED	E° (V)
$\text{Ag}^+ + \text{e}^- \rightleftharpoons \text{Ag}$ (Ag^+/Ag)	+0,80
$\text{Al}^{3+} + 3\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Al}$ (Al^{3+}/Al)	-1,66
$\text{Br}_2 + 2\text{e}^- \rightleftharpoons 2 \text{Br}^-$ (Br_2/Br^-)	+1,09
$\text{Ca}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Ca}$ (Ca^{2+}/Ca)	-2,76
$\text{Cd}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Cd}$ (Cd^{2+}/Cd)	-0,40
$\text{Cl}_2 + 2\text{e}^- \rightleftharpoons 2 \text{Cl}^-$ (Cl_2/Cl^-)	+1,36
$2 \text{HClO} + 2 \text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Cl}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$ (HClO/Cl_2)	+1,63
$\text{Co}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Co}$ (Co^{2+}/Co)	-0,28
$\text{Cr}^{3+} + 3\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Cr}$ (Cr^{3+}/Cr)	-0,74
$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + 14 \text{H}^+ + 6\text{e}^- \rightleftharpoons 2 \text{Cr}^{3+} + 7 \text{H}_2\text{O}$ ($\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}/\text{Cr}^{3+}$)	+1,33
$\text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Cu}$ (Cu^{2+}/Cu)	+0,34
$\text{F}_2 + 2\text{e}^- \rightleftharpoons 2 \text{F}^-$ (F_2/F^-)	+2,87
$\text{Fe}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Fe}$ (Fe^{2+}/Fe)	-0,44
$\text{Fe}^{3+} + \text{e}^- \rightleftharpoons \text{Fe}^{2+}$ ($\text{Fe}^{3+}/\text{Fe}^{2+}$)	+0,77
$2 \text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{H}_2$ (H^+/H_2)	0,00 ($\text{pH}=0$)
$2 \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{H}_2 + 2 \text{OH}^-$ ($\text{H}_2\text{O}/\text{H}_2$)	-0,83 ($\text{pH}=14$)
$\text{H}_2\text{O}_2 + 2 \text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightleftharpoons 2 \text{H}_2\text{O}$ ($\text{H}_2\text{O}_2/\text{H}_2\text{O}$)	+1,77
$\text{I}_2 + 2\text{e}^- \rightleftharpoons 2 \text{I}^-$ (I_2/I^-) ou $\begin{cases} \text{I}_2 + \text{I}^- + 2\text{e}^- \rightleftharpoons 3\text{I}^- \\ \text{I}_3^- + 2\text{e}^- \rightleftharpoons 3\text{I}^- \end{cases}$ (I_3^-/I^-)	+0,54
$\text{K}^+ + \text{e}^- \rightleftharpoons \text{K}$ (K^+/K)	-2,92
$\text{Li}^+ + \text{e}^- \rightleftharpoons \text{Li}$ (Li^+/Li)	-3,03
$\text{Mg}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Mg}$ (Mg^{2+}/Mg)	-2,37
$\text{MnO}_2 + 4 \text{H}^+ + 4\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Mn}^{2+} + 2 \text{H}_2\text{O}$ ($\text{MnO}_2/\text{Mn}^{2+}$)	+1,23
$\text{MnO}_4^- + 8 \text{H}^+ + 5\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Mn}^{2+} + 4 \text{H}_2\text{O}$ ($\text{MnO}_4^-/\text{Mn}^{2+}$)	+1,51
$\text{Na}^+ + \text{e}^- \rightleftharpoons \text{Na}$ (Na^+/Na)	-2,71
$\text{NO}_3^- + 4 \text{H}^+ + 3\text{e}^- \rightleftharpoons \text{NO} + 2 \text{H}_2\text{O}$ (NO_3^-/NO)	+0,96
$\text{O}_2 + 4 \text{H}^+ + 4\text{e}^- \rightleftharpoons 2 \text{H}_2\text{O}$ ($\text{O}_2/\text{H}_2\text{O}$)	+1,23 ($\text{pH}=0$)
$\text{Pb}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Pb}$ (Pb^{2+}/Pb)	-0,12
$\text{S}_2\text{O}_8^{2-} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons 2 \text{SO}_4^{2-}$ ($\text{S}_2\text{O}_8^{2-}/\text{SO}_4^{2-}$)	+2,00
$\text{S}_4\text{O}_6^{2-} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons 2 \text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ ($\text{S}_4\text{O}_6^{2-}/\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$)	+0,09
$\text{Sn}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Sn}$	-0,14
$\text{Zn}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Zn}$	-0,76

idem ↗

$$[\text{H}^+] = 10^{-\text{pH}}$$

$$[\text{OH}^-] = 1 \text{ mol L}^{-1}$$

idem ↗

