

		Potentiel standard d'oxydoréduction	
oxydant		E° (V) en volts	
		pouvoir oxydant croissant	réducteur
(susceptible de prendre un ou plusieurs électrons)			(susceptible de donner un ou plusieurs électrons)
ion perroxodisulfate	$S_2O_8^{2-}$	2,00	ion sulfate
peroxyde d'hydrogène	H_2O_2	1,77	eau
acide hypochloreux	$HClO$	1,63	dichlore
ion permanganate	MnO_4^-	1,51	ion manganèse (II)
ion Au (III)	Au^{3+}	1,50	or
dichlore	$Cl_2(aq)$	1,39	ion chlorure
ion dichromate	$Cr_2O_7^{2-}$	1,33	ion chrome (III)
dioxygène	O_2	1,23	eau
ion platine (II)	Pt^{2+}	1,20	platine
dibrome	$Br_2(aq)$	1,08	ion bromure
ion nitrate	NO_3^-	0,96	monoxyde d'azote
ion mercure (II)	Hg^{2+}	0,85	mercure
ion argent (I)	Ag^+	0,80	argent
ion fer (III)	Fe^{3+}	0,77	ion fer (II)
dioxygène	O_2	0,69	peroxyde d'hydrogène
diiode	$I_2(aq)$	0,62	ion iodure
diiode dans I^-	I_3^-	0,54	ion iodure
ion cuivre (II)	Cu^{2+}	0,34	cuivre
ion sulfate	SO_4^{2-}	0,17	dioxyde de soufre
ion tétrathionate	$S_4O_6^{2-}$	0,09	ion thiosulfate
ion hydrogène (eau ou H_2O)	H^+	0,00	dihydrogène
ion plomb (II)	Pb^{2+}	-0,13	H_2O/H_2
ion étain (II)	Sn^{2+}	-0,14	plomb
ion nickel (II)	Ni^{2+}	-0,25	étain
ion cobalt (II)	Co^{2+}	-0,29	nickel
ion cadmium (II)	Cd^{2+}	-0,40	cobalt
ion fer (II)	Fe^{2+}	-0,44	cadmium
ion chrome (III)	Cr^{3+}	-0,74	fer
ion zinc	Zn^{2+}	-0,76	chrome
ion manganèse (II)	Mn^{2+}	-1,17	zinc
ion aluminium	Al^{3+}	-1,66	manganèse
ion magnésium	Mg^{2+}	-2,37	aluminium
ion sodium	Na^+	-2,71	magnésium
ion potassium	K^+	-2,92	sodium
ion lithium	Li^+	-3,03	potassium
			lithium
		pouvoir réducteur croissant	

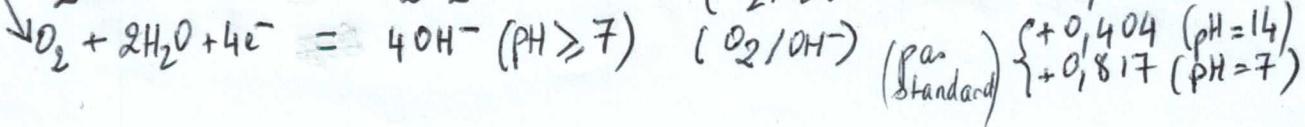
TABLEAU de POTENTIELS NORMAUX E°

Conditions « standard » : concentration des ions : 1 mol L⁻¹ (STANDARD)
 température : 25°C, pression : pression atmosphérique (1015 hPa)

se lit : « standard »

E° (V)

OX + ne⁻	RED	E° (V)
$\text{Ag}^+ + \text{e}^- \rightleftharpoons \text{Ag}$	(Ag^+/Ag)	+0,80
$\text{Al}^{3+} + 3\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Al}$	$(\text{Al}^{3+}/\text{Al})$	-1,66
$\text{Br}_2 + 2\text{e}^- \rightleftharpoons 2\text{Br}^-$	$(\text{Br}_2/\text{Br}^-)$	+1,09
$\text{Ca}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Ca}$	$(\text{Ca}^{2+}/\text{Ca})$	-2,76
$\text{Cd}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Cd}$	$(\text{Cd}^{2+}/\text{Cd})$	-0,40
$\text{Cl}_2 + 2\text{e}^- \rightleftharpoons 2\text{Cl}^-$	$(\text{Cl}_2/\text{Cl}^-)$	+1,36
$2\text{HClO} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Cl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	$(\text{HClO}/\text{Cl}_2)$	+1,63
$\text{Co}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Co}$	$(\text{Co}^{2+}/\text{Co})$	-0,28
$\text{Cr}^{3+} + 3\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Cr}$	$(\text{Cr}^{3+}/\text{Cr})$	-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
$\text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Cu}$	$(\text{Cu}^{2+}/\text{Cu})$	+0,34
$\text{F}_2 + 2\text{e}^- \rightleftharpoons 2\text{F}^-$	(F_2/F^-)	+2,87
$\text{Fe}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Fe}$	$(\text{Fe}^{2+}/\text{Fe})$	-0,44
$\text{Fe}^{3+} + \text{e}^- \rightleftharpoons \text{Fe}^{2+}$	$(\text{Fe}^{3+}/\text{Fe}^{2+})$	+0,77
$2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{H}_2 \quad (\text{pH} < 7)$	(H^+/H_2)	Standard 0,00 ($\text{pH}=0$)
$2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{H}_2 + 2\text{OH}^- \quad (\text{pH} > 7)$	$(\text{H}_2\text{O}/\text{H}_2)$	pas standard
$\text{H}_2\text{O}_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightleftharpoons 2\text{H}_2\text{O}$	$(\text{H}_2\text{O}_2/\text{H}_2\text{O})$	+1,77
$\text{I}_2 + 2\text{e}^- \rightleftharpoons 2\text{I}^- \quad (\text{I}_2/\text{I}^-) \text{ ou } \begin{cases} \text{I}_2 + \text{I}^- + 2\text{e}^- \\ \text{I}_3^- + 2\text{e}^- \end{cases} \quad 3\text{I}^- \quad (\text{I}_3^-/\text{I}^-)$		+0,54
$\text{K}^+ + \text{e}^- \rightleftharpoons \text{K}$	(K^+/K)	-2,92
$\text{Li}^+ + \text{e}^- \rightleftharpoons \text{Li}$	(Li^+/Li)	-3,03
$\text{Mg}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Mg}$	$(\text{Mg}^{2+}/\text{Mg})$	-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
$\text{NO}_3^- + 4\text{H}^+ + 3\text{e}^- \rightleftharpoons \text{NO} + 2\text{H}_2\text{O}$	$(\text{NO}_3^-/\text{NO})$	+0,96
$\text{O}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \rightleftharpoons 2\text{H}_2\text{O} \quad (\text{pH} < 7)$	$(\text{O}_2/\text{H}_2\text{O})$	Standard +1,23 ($\text{pH}=0$)
$\text{Pb}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Pb}$	$(\text{Pb}^{2+}/\text{Pb})$	-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
$\text{Sn}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Sn}$	$(\text{Sn}^{2+}/\text{Sn})$	-0,14
$\text{Zn}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Zn}$	$(\text{Zn}^{2+}/\text{Zn})$	-0,76



$[\text{H}^+] = 1 \text{ mol L}^{-1}$
 conditions standard

$[\text{OH}^-] = 1 \text{ mol L}^{-1}$
 $[\text{H}^+] = 10^{-7} \text{ mol L}^{-1}$

$[\text{OH}^-] = [\text{H}^+] = 10^{-7} \text{ mol L}^{-1}$

idem ↗

idem ↗