

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	$Cl_2(aq)$	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	$Br_2(aq)$	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	$I_2(aq)$	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		$SO_{2(aq)}$	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			