

Potentiels standard de quelques couples oxydoréducteurs

Eléments	Demi-équations électroniques	E° (V)	
Actinium	$Ac^{3+} + 3e^- \rightleftharpoons Ac (s)$	-2,4	
Aluminium	$Al^{3+} + 3e^- \rightleftharpoons Al (s)$	-1,66	
	$Al(OH)_3 + 3e^- \rightleftharpoons Al (s) + 3 OH^-$	-2,30	
	$Al^{3+} + 2e^- \rightleftharpoons Al^+ (s)$	-2,76	
	$Al^+ + e^- \rightleftharpoons Al (s)$	-0,55	vu à -0,67
Americium	$AmO_2^{2+} + e^- \rightleftharpoons AmO_2^+$	1,60	
	$AmO_2^{2+} + 4 H^+ + 3e^- \rightleftharpoons Am^{3+} + 2H_2O$	1,75	
	$AmO_2^+ + 4 H^+ + 2e^- \rightleftharpoons Am^{3+} + 2H_2O$	1,83	
	$Am^{4+} + e^- \rightleftharpoons Am^{3+}$	2,40	
	$Am^{3+} + 3e^- \rightleftharpoons Am$	-2,38	
Antimoine	$Sb + 3H^+ + 3e^- \rightleftharpoons SbH_3 (g)$	-0,51	
	$Sb^{3+} + 3e^- \rightleftharpoons Sb (s)$	0,10	vu à 2,00
	$SbO_2^- + 2H_2O + 3e^- \rightleftharpoons Sb + 4OH^-$	-0,64	
	$Sb(OH)_6^+ + 2H^+ + 2e^- \rightleftharpoons Sb(OH)_4^- + 2H_2O$	0,36	
	$Sb_2O_5 (s) + 4H^+ + 4e^- \rightleftharpoons Sb_2O_3 (s) + 2H_2O$	0,69	
	$Sb_2O_5 (s) + 6H^+ + 4e^- \rightleftharpoons 2 SbO^+ + 3H_2O$	0,58	
	$SbO_3^- + H_2P + 2e^- \rightleftharpoons SbO_2^- + 2OH^-$	-0,59	
	$SbO^+ + 2H^+ + 3e^- \rightleftharpoons Sb (s) + H_2O$	0,21	
	$Sb_2O_4 (s) + 4H^+ + 2e^- \rightleftharpoons SbO^+ + 2H_2O$	0,68	
	$Sb_2O_3 (s) + 6H^+ + 6e^- \rightleftharpoons 2 Sb(s) + 3H_2O$	0,15	
Argent	$Ag^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Ag (s)$	1,98	
	$Ag^+ + e^- \rightleftharpoons Ag (s)$	0,80	
	$AgCl (s) + e^- \rightleftharpoons Ag (s) + Cl^-$	0,22	
	$AgBr (s) + e^- \rightleftharpoons Ag (s) + Br^-$	0,07	
	$AgI (s) + e^- \rightleftharpoons Ag (s) + I^-$	-0,15	
	$Ag_2SO_4 + 2e^- \rightleftharpoons 2Ag (s) + SO_4^{2-}$	0,65	
	$2 AgO (s) + H_2O + 2e^- \rightleftharpoons Ag_2O (s) + 2 OH^-$	0,60	
	$2 AgO (s) + 2H^+ + 2e^- \rightleftharpoons Ag_2O (s) + H_2O$	1,40	
	$Ag_2S (s) + 2e^- \rightleftharpoons 2Ag (s) + S^{2-}$	-0,71	
	$Ag_2CrO_4 (s) + 2e^- \rightleftharpoons 2Ag (s) + CrO_4^{2-}$	0,45	
	$Ag_2O_3 (s) + 6H^+ + 4e^- \rightleftharpoons Ag^+ + 3H_2O$	1,76	vu à -0,61
	$Ag_2O_3 (s) + 2H^+ + 2e^- \rightleftharpoons 2AgO (s) + H_2O$	1,71	
	$Ag_2O_3 (s) + H_2O + 2e^- \rightleftharpoons 2 AgO (s) + 2OH^-$	-0,74	vu à -0,66
	$Ag_2O (s) + 2H^+ + 2e^- \rightleftharpoons 2Ag (s) + H_2O$	1,17	
	$Ag_2O (s) + 2H_2O + 2e^- \rightleftharpoons 2Ag (s) + OH^-$	0,34	
	$Ag_2C_2O_4 (s) + 2e^- \rightleftharpoons 2 Ag (s) + C_2O_4^{2-}$	0,47	
	$AgN_3 (s) + e^- \rightleftharpoons Ag (s) + N_3^-$	0,29	

dissous pH=14

Arsenic	$\text{AsO}_4^{3-} / \text{AsO}_3^{3-}$	0,57	
	$\text{As}^{3+} / \text{As (s)}$	0,30	
	$\text{As (s)} + 3\text{H}^+ + 3\text{e}^- \leftrightarrow \text{H}_3\text{As (g)}$	-0,22	
	$\text{As (s)} + 3\text{H}_2\text{O} + 3\text{e}^- \leftrightarrow \text{H}_3\text{As (g)} + 3\text{OH}^-$	-1,37	
	$\text{AsO}_2^- + 2\text{H}_2\text{O} + 3\text{e}^- \leftrightarrow \text{As} + 4\text{OH}^-$	-0,68	
	$2 \text{AsO}_4^{3-} + 10\text{H}^+ + 4\text{e}^- \leftrightarrow \text{As}_2\text{O}_3 + 5 \text{H}_2\text{O}$	0,72	
	$\text{AsO}_4^{3-} + 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{AsO}_2^- + 4 \text{OH}^-$	-0,67	
	$\text{AsO}_4^{3-} + 8\text{H}^+ + 5\text{e}^- \leftrightarrow \text{As (s)} + 4 \text{H}_2\text{O}$	0,65	
	$\text{As}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \leftrightarrow 2\text{As (s)} + 3\text{H}_2\text{O}$	0,23	
	$\text{As}_2\text{O}_5 + 8\text{H}^+ + 5\text{e}^- \leftrightarrow \text{As (s)} + 4 \text{H}_2\text{O}$	0,43	
	$\text{HAsO}_4^{2-} + 3\text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{AsO}_2^- + 2 \text{H}_2\text{O}$	0,61	
	$\text{HAsO}_2 + 3\text{H}^+ + 3\text{e}^- \leftrightarrow \text{As (s)} + 2 \text{H}_2\text{O}$	0,25	
	$\text{H}_2\text{AsO}_4^- + 3\text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{HAsO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$	0,67	
	$\text{H}_3\text{AsO}_3 + 3\text{H}^+ + 3\text{e}^- \leftrightarrow \text{As (s)} + 3 \text{H}_2\text{O}$	0,24	
	$\text{H}_3\text{AsO}_4 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{HAsO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$	0,56	
	$\text{H}_3\text{AsO}_4 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{H}_3\text{AsO}_3 + \text{H}_2\text{O}$	0,56	
	$2 \text{H}_3\text{AsO}_4 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \leftrightarrow \text{As}_2\text{O}_3 + 5 \text{H}_2\text{O}$	0,58	
	Astate	$\text{HAtO}_3 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \leftrightarrow \text{HAtO} + 2\text{H}_2\text{O}$	1,40
		$2 \text{HAtO} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{At}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	0,70
$\text{At}_2 + 2\text{e}^- \leftrightarrow 2 \text{At}^-$		0,20	
Azote	$2 \text{NO}_3^- + 4\text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{N}_2\text{O}_4 \text{ (g)} + 2 \text{H}_2\text{O}$	0,80	
	$2 \text{NO}_3^- + 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{N}_2\text{O}_4 \text{ (g)} + 4 \text{OH}^-$	-0,86	
	$\text{NO}_3^- + 3\text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{HNO}_2 + \text{H}_2\text{O}$	0,94	
	$\text{NO}_3^- + 4\text{H}^+ + 3\text{e}^- \leftrightarrow \text{NO (g)} + 2 \text{H}_2\text{O}$	0,96	
	$\text{NO}_3^- + 2\text{H}_2\text{O} + 3\text{e}^- \leftrightarrow \text{NO} + 4\text{OH}^-$	-0,14	
	$\text{NO}_3^- + 2\text{H}^+ + \text{e}^- \leftrightarrow \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$	0,80	
	$\text{NO}_3^- + 2\text{H}^+ + \text{e}^- \leftrightarrow \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$	0,78	
	$\text{NO}_3^- + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{NO}_2^- + \text{H}_2\text{O}$	0,84	
	$\text{NO}_3^- + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{NO}_2^- + 2\text{OH}^-$	0,01	
	$\text{NO}_3^- + 10\text{H}^+ + 8\text{e}^- \leftrightarrow \text{N}_2\text{O} + 5 \text{H}_2\text{O}$	1,12	
	$\text{NO}_3^- + 12\text{H}^+ + 10\text{e}^- \leftrightarrow \text{N}_2 + 6 \text{H}_2\text{O}$	1,25	
	$\text{NO}_3^- + 6\text{H}_2\text{O} + 8\text{e}^- \leftrightarrow \text{NH}_3 + 9\text{OH}^-$	-0,12	
	$\text{NO}_3^- + 10\text{H}^+ + 8\text{e}^- \leftrightarrow \text{NH}_4^+ + 3\text{H}_2\text{O}$	0,88	
	$\text{N}_2\text{O}_4 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow 2 \text{HNO}_2^-$	1,07	
	$\text{N}_2\text{O}_4 + 2\text{e}^- \leftrightarrow 2 \text{NO}_2^-$	0,87	
	$\text{N}_2\text{O}_4 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \leftrightarrow 2 \text{NO} + 2\text{H}_2\text{O}$	1,04	
	$\text{N}_2\text{O}_4 + 8\text{H}^+ + 8\text{e}^- \leftrightarrow \text{N}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$	1,36	
	$\text{N}_2\text{O}_4 + 16\text{H}^+ + 16\text{e}^- \leftrightarrow \text{NH}_4^+ + 4\text{H}_2\text{O}$	0,89	
	$2 \text{NH}_3\text{OH}^+ + \text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{N}_2\text{H}_5^+ + 2 \text{H}_2\text{O}$	1,42	
	$\text{N}_2\text{H}_5^+ + 3\text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow 2 \text{NH}_4^+$	1,27	
	$\text{N}_2\text{O (g)} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{N}_2 \text{ (g)} + \text{H}_2\text{O}$	1,77	
	$\text{N}_2\text{O (g)} + 10\text{H}^+ + 8\text{e}^- \leftrightarrow 2 \text{NH}_4^+ + \text{H}_2\text{O}$	0,65	
	$\text{N}_2\text{O (g)} + 8\text{H}^+ + 8\text{e}^- \leftrightarrow 2 \text{NH}_3 \text{ (g)} + \text{H}_2\text{O}$	1,77	
	$\text{HNO}_2 + \text{H}^+ + \text{e}^- \leftrightarrow \text{NO (g)} + \text{H}_2\text{O}$	0,98	

	$\text{HNO}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \leftrightarrow \text{N}_2\text{O} (\text{g}) + 3\text{H}_2\text{O}$	1,30	
	$2 \text{HNO}_2 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \leftrightarrow \text{N}_2 (\text{g}) + 4\text{H}_2\text{O}$	1,45	
	$\text{HNO}_2 + 7\text{H}^+ + 6\text{e}^- \leftrightarrow \text{NH}_4^+ + 2\text{H}_2\text{O}$	0,86	
	$\text{HNO}_2 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \leftrightarrow \text{NH}_3 (\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}$	0,75	vu à 0,32
	$\text{NO}^+ + \text{e}^- \leftrightarrow \text{NO} (\text{g})$	1,46	
	$2 \text{NO} (\text{g}) + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{N}_2\text{O} (\text{g}) + \text{H}_2\text{O}$	1,59	
	$\text{NO} (\text{g}) + 6\text{H}^+ + 5\text{e}^- \leftrightarrow \text{NH}_4^+ + \text{H}_2\text{O}$	1,68	
	$2 \text{NO} (\text{g}) + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \leftrightarrow \text{N}_2 (\text{g}) + 2 \text{H}_2\text{O}$	1,68	
	$\text{NO} (\text{g}) + 5\text{H}^+ + 5\text{e}^- \leftrightarrow \text{NH}_3(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}$	0,73	
	$\text{N}_2 (\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O} + 4\text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow 2 \text{NH}_3\text{OH}^+$	-1,87	
	$3 \text{N}_2 + 2 \text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow 2 \text{NH}_3$	-3,10	
	$\text{N}_2 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \leftrightarrow 2 \text{NH}_3 (\text{g})$	-0,06	
	$\text{N}_2 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \leftrightarrow 2 \text{NH}_3 (\text{aq})$	-0,09	
	$\text{N}_2 + 8\text{H}^+ + 6\text{e}^- \leftrightarrow 2 \text{NH}_4^+$	0,27	
	$\text{N}_2 (\text{g}) + 5 \text{H}^+ + 4\text{e}^- \leftrightarrow \text{N}_2\text{H}_5^+$	-0,23	
	$\text{N}_2 + 6\text{H}_2\text{O} + 6\text{e}^- \leftrightarrow 2\text{NH}_3 + 6\text{OH}^-$	-0,40	
	$3\text{N}_2 (\text{g}) + 6\text{e}^- \leftrightarrow 2 \text{N}^{3-}$	-3,40	
	$2\text{NH}_4^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow 2 \text{NH}_3 (\text{aq}) + \text{H}_2$	-0,55	
	$\text{NO}_2 + \text{H}^+ + \text{e}^- \leftrightarrow \text{HNO}_2$	0,51	
	$\text{NO}_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$	1,05	
	$2 \text{NO}_2 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \leftrightarrow \text{N}_2\text{O} + 3 \text{H}_2\text{O}$	1,23	
	$3 \text{NO}_2 + 8\text{H}^+ + 8\text{e}^- \leftrightarrow \text{N}_2 + 4 \text{H}_2\text{O}$	1,36	
	$4 \text{NO}_2 + 8\text{H}^+ + 7\text{e}^- \leftrightarrow \text{NH}_4^+ + 2 \text{H}_2\text{O}$	0,90	
	$\text{NO}_2^- + 2\text{H}^+ + \text{e}^- \leftrightarrow \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$	1,20	
	$\text{NO}_2^- + 6\text{H}^+ + 4\text{e}^- \leftrightarrow \text{N}_2\text{O} + 3\text{H}_2\text{O}$	1,40	
	$2 \text{NO}_2^- + 3\text{H}_2\text{O} \leftrightarrow \text{N}_2\text{O} + 6\text{OH}^-$	0,15	
	$2 \text{NO}_2^- + 8\text{H}^+ + 6\text{e}^- \leftrightarrow \text{N}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$	1,52	
	$\text{NO}_2^- + 8\text{H}^+ + 6\text{e}^- \leftrightarrow \text{NH}_4^+ + 2\text{H}_2\text{O}$	0,90	
	$\text{NO}_2^- + 7\text{H}^+ + 6\text{e}^- \leftrightarrow \text{NH}_3 (\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}$	0,79	
	$\text{NO}_2^- + 7\text{H}^+ + 6\text{e}^- \leftrightarrow \text{NH}_3 (\text{aq}) + 2\text{H}_2\text{O}$	0,81	
	$\text{NO}_2^- + \text{H}_2\text{O} + \text{e}^- \leftrightarrow \text{NO} (\text{g}) + 2\text{OH}^-$	-0,46	
Baryum	$\text{Ba}^{2+} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Ba} (\text{s})$	-2,91	
	$\text{Ba}(\text{OH})_2 + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Ba} (\text{s}) + 2\text{OH}^-$	-2,81	
Berkélium	$\text{Bk}^{4+} + \text{e}^- \leftrightarrow \text{Bk}^{3+}$	1,60	
	$\text{Bk}^{3+} + 3\text{e}^- \leftrightarrow \text{Bk} (\text{s})$	-2,40	
Béryllium	$\text{Be}^{2+} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Be} (\text{s})$	-1,85	
Bismuth	$\text{Bi}^{3+} + 3\text{e}^- \leftrightarrow \text{Bi} (\text{s})$	0,29	
	$\text{Bi}(\text{s}) + 3\text{H}^+ + 3\text{e}^- \leftrightarrow \text{BiH}_3$	-0,97	
	$\text{Bi}^{5+} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Bi}^{3+}$	2,00	
	$\text{BiO}^+ / \text{Bi} (\text{s})$	0,32	vu à 1,08
	$\text{BiOCl} + 2\text{H}^+ + 3\text{e}^- \leftrightarrow \text{Bi} (\text{s}) + \text{Cl}^- + \text{H}_2\text{O}$	0,17	
	$\text{Bi}(\text{OH})^{2+} + 3\text{e}^- \leftrightarrow \text{Bi} (\text{s}) + \text{OH}^-$	0,07	
	$\text{Bi}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O} + 6\text{e}^- \leftrightarrow 2 \text{Bi} (\text{s}) + 6\text{OH}^-$	-0,45	
	$\text{Bi}_3\text{O}_3 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \leftrightarrow 2 \text{Bi} (\text{s}) + 3 \text{H}_2\text{O}$	0,38	vu à 0,76

Bore	H ₃ BO ₃ / B (s)	-0,87	vu à 0,61
	BF ₄ ⁻ + 3e ⁻ <--> B (s) + 4 F ⁻	-1,04	vu à 1,5
Brome	Br ₂ (l) + 2e ⁻ <--> 2 Br ⁻	1,06	
	Br ₂ (aq) + 2e ⁻ <--> 2 Br ⁻	1,09	vu à 1,85
	Br ₃ ⁻ + 2e ⁻ <--> 3 Br ⁻	1,05	
	2 HBrO + 2H ⁺ + 2e ⁻ <--> Br ₂ + 2 H ₂ O	1,6	
	HBrO + H ⁺ + e ⁻ <--> Br ⁻ + H ₂ O	1,34	
	BrO ⁻ + H ₂ O + 2e ⁻ <--> Br ⁻ + 2OH ⁻	0,77	
	2 BrO ⁻ + 2 H ₂ O + 2e ⁻ <--> Br ₂ + 4 OH ⁻	0,45	
	BrO ₃ ⁻ + 3H ₂ O + 6e ⁻ <--> Br ⁻ + 6 OH ⁻	0,58	
	2 BrO ₃ ⁻ + 12 H ⁺ + 10e ⁻ <--> Br ₂ + 6 H ₂ O	1,48	
	BrO ₃ ⁻ + 5H ⁺ + 4e ⁻ <--> HBrO + 2H ₂ O	1,48	
	BrO ₃ ⁻ + 2H ₂ O + 4e ⁻ <--> BrO ⁻ + 4 OH ⁻	0,49	
	BrO ₄ ⁻ + 2H ⁺ + 2e ⁻ <--> BrO ₃ ⁻ + H ₂ O	1,76	
	BrO ₄ ⁻ + H ₂ O + 2e ⁻ <--> BrO ₃ ⁻ + 2 OH ⁻	1,02	
	BrCl (g) + 2e ⁻ <--> Br ⁻ + Cl ⁻	1,35	
	Cadnium	Cd ²⁺ + 2e ⁻ <--> Cd (s)	-0,40
Cd ²⁺ + Hg + 2e ⁻ <--> Cd(Hg) (s)		-0,35	
CdS (s) + 2e ⁻ <--> Cd (s) + S ²⁻		-0,25	
Césium	Cs ⁺ + 2e ⁻ <--> Cs (s)	-2,92	
	Cs ⁺ + Hg + e ⁻ <--> Cs(Hg)	-1,78	
Calcium	Ca ²⁺ + 2e ⁻ <--> Ca (s)	-2,87	
	Ca(OH) ₂ + 2e ⁻ <--> Ca(s) + 2OH ⁻	-3,03	
Californium	Cf ³⁺ + 3e ⁻ <--> Cf (s)	-2,10	
Carbone	2 CO ₂ (g) + 2H ⁺ + 2e ⁻ <--> H ₂ C ₂ O ₄	-0,49	
	CO ₂ (g) + 2H ⁺ + 2e ⁻ <--> CO (g) + H ₂ O	-0,12	
	CO ₂ (g) + 2H ⁺ + 2e ⁻ <--> HCOOH	-0,20	
	CO ₂ (g) + 4H ⁺ + 4e ⁻ <--> C + 2 H ₂ O	0,21	
	CO ₂ (g) + 8H ⁺ + 8e ⁻ <--> CH ₄ + 2 H ₂ O	0,17	
	CO + 6H ⁺ + 6e ⁻ <--> CH ₄ + H ₂ O	0,26	
	C + 4H ⁺ + 4e ⁻ <--> CH ₄ (g)	0,13	
	HOCN aq + 2H ⁺ + 2e ⁻ <--> HCN aq + H ₂ O	0,02	
	HOCN aq + 2H ⁺ + 2e ⁻ <--> HCN g + H ₂ O	-0,02	
	OCN ⁻ + 2H ⁺ + 2e ⁻ <--> CN ⁻ + H ₂ O	-0,14	vu à -2,48
	CNO ⁻ + H ₂ O + 2e ⁻ <--> CN ⁻ + 2OH ⁻	0,97	
	CH ₃ COOH aq + 2H ⁺ + 2e ⁻ <--> CH ₄ g + H ₂ O	0,59	
	CO ₃ ²⁻ + 4H ⁺ + 2e ⁻ <--> C ₂ O ₄ ²⁻ + 2H ₂ O	0,48	
	CO ₃ ²⁻ + 3H ⁺ + 2e ⁻ <--> HCOO ⁻ + H ₂ O	0,31	
	CO ₃ ²⁻ + 6H ⁺ + 4e ⁻ <--> HCHO + 2H ₂ O	0,20	vu à 0,89
	2 HCNO + 2H ⁺ <--> (CN) ₂ (g) + 2H ₂ O	0,33	
	(CN) ₂ (g) + 2H ⁺ + 2e ⁻ <--> 2 HCN	0,37	
Cérium	Ce (IV) + e ⁻ <--> Ce (III) - milieu H ₂ SO ₄	1,74	

	$\text{Ce}^{3+} + 3\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Ce (s)}$	-2,33	vu à 1,66
	$\text{Ce(OH)}^{3+} + \text{H}^+ + \text{e}^- \rightleftharpoons \text{Ce}^{3+} + \text{H}_2\text{O}$	1,70	vu à 1,67
Chlore	$\text{Cl}_2 \text{ (g)} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons 2\text{Cl}^-$	1,36	
	$\text{Cl}_2 \text{ (aq)} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons 2\text{Cl}^-$	1,39	
	$\text{ClO}^- + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Cl}^- + 2\text{OH}^-$	1,72	
	$\text{HCl (g)} / \text{Cl}_2 \text{ (g)}$	1,63	
	$2 \text{ClO}^- + 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Cl}_2 + 4\text{OH}^-$	1,63	vu à 1,18
	$\text{HClO} + \text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Cl}^- + \text{H}_2\text{O}$	1,50	
	$\text{HClO}_2 + 3\text{H}^+ + 4\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Cl}^- + 2\text{H}_2\text{O}$	1,58	
	$2 \text{HClO}_2 + 6\text{H}^+ + 6\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Cl}_2 \text{ (g)} + 2 \text{H}_2\text{O}$	1,63	
	$\text{HClO}_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{HClO} + \text{H}_2\text{O}$	1,64	
	$\text{ClO}_2^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{ClO}^- + 2\text{OH}^-$	0,68	
	$\text{ClO}_2 + \text{H}^+ + \text{e}^- \rightleftharpoons \text{HClO}_2$	1,19	
	$\text{ClO}_3^- + 3\text{H}_2\text{O} + 6\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Cl}^- + 6 \text{OH}^-$	0,62	
	$\text{ClO}_3^- + 12\text{H}^+ + 10\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Cl}_2 + 6 \text{H}_2\text{O}$	1,47	
	$\text{ClO}_3^- + 2\text{H}_2\text{O} + 4\text{e}^- \rightleftharpoons \text{ClO}^- + 4 \text{OH}^-$	0,49	
	$\text{ClO}_3^- + 3\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{HClO}_2 + \text{H}_2\text{O}$	1,21	
	$\text{ClO}_3^- + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{ClO}_2^- + 2 \text{OH}^-$	0,29	
	$\text{ClO}_3^- + 2\text{H}^+ + \text{e}^- \rightleftharpoons \text{ClO}_2 \text{ g} + \text{H}_2\text{O}$	1,17	vu à 1,38
	$\text{ClO}_3^- + \text{H}_2\text{O} + \text{e}^- \rightleftharpoons \text{ClO}_2 \text{ g} + 2\text{OH}^-$	-0,48	vu à 1,36
	$\text{ClO}_4^- + 8\text{H}^+ + 8\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Cl}^- + 4\text{H}_2\text{O}$	1,39	
	$2 \text{ClO}_4^- + 16\text{H}^+ + 14\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Cl}_2 + 8 \text{H}_2\text{O}$	1,39	
	$\text{ClO}_4^- + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{ClO}_3^- + \text{H}_2\text{O}$	1,19	
	$\text{ClO}_4^- + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{ClO}_3^- + 2\text{OH}^-$	0,37	
Chrome	$\text{Cr}^{3+} + 3\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Cr (s)}$	-0,74	
	$\text{Cr}^{3+} / \text{Cr}^{2+}$	-0,41	
	$\text{Cr}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Cr (s)}$	-0,86	
	$\text{HCrO}_4^- + 7 \text{H}^+ + 3\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Cr}^{3+} + 4 \text{H}_2\text{O}$	1,20	
	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + 14 \text{H}^+ + 6\text{e}^- \rightleftharpoons 2 \text{Cr}^{3+} + 7 \text{H}_2\text{O}$	1,33	
	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} / \text{CrO}_2^-$	-0,12	
	$\text{CrO}_4^{2-} + 4\text{H}_2\text{O} + 3\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Cr}^{3+} + 8\text{OH}^-$	-0,11	
	$\text{CrO}_4^{2-} + 4\text{H}_2\text{O} + 3\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Cr(OH)}_3 + 5\text{OH}^-$	-0,13	
	$\text{Cr(CN)}_6^{3-} + \text{e}^- \rightleftharpoons \text{Cr(CN)}_3^{4-}$	-1,14	
Cobalt	$\text{Co}^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Co (s)}$	-0,29	
	$\text{Co (III)} + \text{e}^- \rightleftharpoons \text{Co}^{2+}$ -milieu acide	1,77	
	$\text{Co(NH}_3)_6^{3+} + \text{e}^- \rightleftharpoons \text{Co(NH}_3)_6^{2+}$	0,10	
	$\text{Co(H}_2\text{O)}_6^{2+} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Co (s)} + 6 \text{H}_2\text{O}$	-0,28	
	$\text{Co(H}_2\text{O)}_6^{3+} + \text{e}^- \rightleftharpoons \text{Co(H}_2\text{O)}_6^{2+}$	1,92	
	$\text{Co(OH)}_3 + \text{e}^- \rightleftharpoons \text{Co(OH)}_2 + \text{OH}^-$	0,17	
	$\text{Co(OH)}_2 + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Co (s)} + 2 \text{OH}^-$	-0,73	
	$\text{CrO}_2 \text{ (s)} + \text{H}_2\text{O} + \text{e}^- \rightleftharpoons \text{CoO.OH (s)} + \text{OH}^-$	0,70	
	$\text{CrO}_2^- + 2\text{H}_2\text{O} + \text{e}^- \rightleftharpoons \text{Co(OH)}_2 \text{ (s)} + 2 \text{OH}^-$	-0,22	vu à 0,14
	$\text{CoOOH (s)} + \text{H}_2\text{O} + \text{e}^- \rightleftharpoons \text{Co(OH)}_2 \text{ (s)} + \text{OH}^-$	0,17	

	$[\text{Co}(\text{CO})_4]_2 (\text{s}) + 2\text{e}^- \leftrightarrow 2 \text{Co}(\text{CO})_4^-$	-0,40
Cuivre	$\text{Cu}^+ + \text{e}^- \leftrightarrow \text{Cu}$	0,52
	$\text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Cu}$	0,34
	$\text{Cu}^{2+} + \text{e}^- \leftrightarrow \text{Cu}^+$	0,17
	$\text{Cu}^{3+} + \text{e}^- \leftrightarrow \text{Cu}^{2+}$	2,30
	$2 \text{CuO} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Cu}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}$	0,64
	$\text{CuO} + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Cu} (\text{s}) + 2\text{OH}^- \text{ aq}$	-0,29
	$\text{CuCl} + \text{e}^- \leftrightarrow \text{Cu} (\text{s}) + \text{Cl}^-$	0,12
	$\text{Cu}^{2+} + \text{Br}^- + \text{e}^- \leftrightarrow \text{CuBr}$	0,65
	$\text{Cu}^{2+} + 2 \text{Br}^- + \text{e}^- \leftrightarrow \text{CuBr}_2^-$	0,52
	$\text{Cu}^{2+} + \text{Cl}^- + \text{e}^- \leftrightarrow \text{CuCl}$	0,54
	$\text{Cu}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \leftrightarrow 2\text{Cu} (\text{s}) + 2\text{OH}^- \text{ aq}$	-0,36
	$\text{CuN}_3 (\text{s}) + \text{e}^- \leftrightarrow \text{Cu} (\text{s}) + \text{N}_3^-$	0,03
	$\text{Cu}_2\text{O}_3 (\text{s}) + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow 2 \text{CuO} (\text{s}) + \text{H}_2\text{O}$	1,60
	$\text{Cu}_2\text{O}_3 (\text{s}) + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \leftrightarrow 2 \text{CuO} (\text{s}) + \text{OH}^-$	0,74
Curium	$\text{Cm} (\text{IV}) + \text{e}^- \leftrightarrow \text{Cm} (\text{III})$	3,20
	$\text{Cm}^{3+} + 3\text{e}^- \leftrightarrow \text{Cm}$	-2,70
Dysprosium	$\text{Dy}^{3+} + 3\text{e}^- \leftrightarrow \text{Dy} (\text{s})$	-2,35
Einsteinium	$\text{Es}^{3+} + 3\text{e}^- \leftrightarrow \text{Es} (\text{s})$	-2,00
Etain	$\text{Sn}^{2+} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Sn}$	-0,14
	$\text{Sn} (\text{IV}) + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Sn} (\text{II}) - \text{HCl conc}$	0,14
	$\text{Sn}^{4+} + 4\text{e}^- \leftrightarrow \text{Sn}$	0,05
	$\text{SnO}_2 + 4\text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Sn}^{2+} + 2\text{H}_2\text{O}$	0,12
	$\text{SnO}_3^{2-} + 6\text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Sn}^{2+} + 3 \text{H}_2\text{O}$	0,85
	$\text{HSNO}_2^- + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Sn} + 3\text{OH}^-$	-0,91
	$\text{HSNO}_2^- + 3\text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Sn} + 2\text{H}_2\text{O}$	0,33
Fer	$\text{Fe}^{2+} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Fe} (\text{s})$	-0,44
	$\text{Fe}^{3+} / \text{Fe} (\text{s})$	-0,04
	$\text{Fe}^{3+} + \text{e}^- \leftrightarrow \text{Fe}^{2+}$	0,77
	$\text{FeO}_4^{2-} + 8\text{H}^+ + 3\text{e}^- \leftrightarrow \text{Fe}^{3+} + 4 \text{H}_2\text{O}$	2,20
	$\text{Fe}_3\text{O}_4 (\text{s}) + 8\text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow 3 \text{Fe}^{2+} + 3 \text{H}_2\text{O}$	1,23
	$\text{Fe}(\text{OH})_3 (\text{s}) + 3\text{H}^+ + 3\text{e}^- \leftrightarrow \text{Fe}^{2+} + 3 \text{H}_2\text{O}$	1,14
	$\text{Fe}(\text{CN})_6^{3-} + \text{e}^- \leftrightarrow \text{Fe}(\text{CN})_6^{4-}$	0,35
	$\text{Fe}(\text{bipy})_3^{3+} + \text{e}^- \leftrightarrow \text{Fe}(\text{bipy})_3^{2+}$	1,10
	$\text{Fe}(\text{phen})_3^{3+} + \text{e}^- \leftrightarrow \text{Fe}^{2+} + 3 \text{H}_2\text{O}$	0,93
	$\text{FeCp}_2^+ + \text{e}^- \leftrightarrow \text{FeCp}_2 (\text{ferrocène})$	0,40
Fermium	$\text{Fm}^{3+} + 3\text{e}^- \leftrightarrow \text{Fm} (\text{s})$	-2,10
Fluor	$\text{F}_2 (\text{g}) + 2\text{e}^- \leftrightarrow 2 \text{F}^-$	2,87
	$\text{F}_2 (\text{g}) + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow 2 \text{HF}$	3,06
	$\text{F}_2\text{O} (\text{g}) + 2\text{H}^+ + 4\text{e}^- \leftrightarrow \text{H}_2\text{O} + 2 \text{F}^-$	2,1

vu à 0,93

		0 V à pH=0 et -0,41 V à pH=7	
Gallium	$\text{Ga}^{3+} + 3\text{e}^- \leftrightarrow \text{Ga (s)}$	-0,56	
Gadolinium	$\text{Gd}^{3+} + 3\text{e}^- \leftrightarrow \text{Gd (s)}$	-2,40	
germanium	$\text{Ge}^{4+} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Ge}^{2+}$	0,00	vu à -0,003
	$\text{Ge}^{2+} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Ge (s)}$	0,23	
Holmium	$\text{Ho}^{3+} + 3\text{e}^- \leftrightarrow \text{Ho (s)}$	-2,32	
Hydrogène	$2 \text{H}^+ (\text{aq}) + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{H}_2 (\text{g})$	0,00	
	$\text{H}^+ / \text{H}_2\text{O}$	1,23	
	$\text{H}_2 (\text{g}) + 2\text{e}^- \leftrightarrow 2\text{H}^-$	-2,25	
	$2 \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$	-0,83	
	$\text{H}_2\text{O}_2 / \text{H}_2\text{O}$	1,77	
	$2 \text{D}^+ (\text{aq}) + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{D}_2 (\text{g})$	0,03	vu à 0,49
Indium	$\text{In}^{3+} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{In}^+$	-0,43	
	$\text{In}^{3+} + 3\text{e}^- \leftrightarrow \text{In (s)}$	-0,34	
	$\text{In}^+ + \text{e}^- \leftrightarrow \text{In}^+ (\text{s})$	-0,18	
Iode	$\text{I}_2 (\text{s}) + 2\text{e}^- \leftrightarrow 2 \text{I}^-$	0,53	vu à 1,10 vu à 1,61
	$\text{I}_2 \text{ aq} + 2\text{e}^- \leftrightarrow 2 \text{I}^-$	0,62	
	$\text{I}_3^- + 2\text{e}^- \leftrightarrow 3 \text{I}^-$	0,54	
	$\text{HIO} + \text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{I}^- + \text{H}_2\text{O}$	0,99	
	$\text{IO}^- + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{I}^- + 2\text{OH}^-$	0,47	
	$2 \text{ICl aq} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{I}_2 + 2 \text{Cl}^-$	1,20	
	$\text{ICl}_3 (\text{s}) + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{ICl} + 2\text{Cl}^-$	1,31	
	$2 \text{ICl}_3 (\text{s}) + 6\text{e}^- \leftrightarrow \text{I}_2 + 6\text{Cl}^-$	1,28	
	$2 \text{IO}_3^- + 12 \text{H}^+ + 10 \text{e}^- \leftrightarrow \text{I}_2 (\text{s}) + 6 \text{H}_2\text{O}$	1,19	
	$\text{IO}_3^- + 3\text{H}_2\text{O} + 6\text{e}^- \leftrightarrow \text{I}^- + 6\text{OH}^-$	0,26	
	$\text{IO}_4^- + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{IO}_3^- + \text{H}_2\text{O}$	1,55	
	$\text{ICN} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{I}^- + \text{CN}^-$	0,30	
	$\text{H}_5\text{IO}_6 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{IO}_3^- + 3\text{H}_2\text{O}$	1,60	
	$2 \text{ICl}_2 + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{I}_2 (\text{s}) + 4 \text{Cl}^-$	1,06	
	$2 \text{Ibr} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{I}_2 (\text{s}) + 2 \text{Br}^-$	1,02	
	$2 \text{IBr}_2^- + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{I}_2 (\text{s}) + 4 \text{Br}^-$	0,87	
	$2 \text{ICN} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{I}_2 (\text{s}) + 2 \text{HCN}$	0,63	
Lanthane	$\text{La}^{3+} + 3\text{e}^- \leftrightarrow \text{La (s)}$	-2,52	
Lithium	$\text{Li}^+ + 3\text{e}^- \leftrightarrow \text{Li (s)}$	-3,03	vu à 0,59
Magnésium	$\text{Mg}^{2+} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Mg (s)}$	-2,37	
	$\text{Mg}(\text{OH})_2 + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Mg (s)} + 2\text{OH}^-$	-2,69	
Manganèse	$\text{Mn}^{2+} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Mn (s)}$	-1,17	
	$\text{Mn}^{3+} + \text{e}^- \leftrightarrow \text{Mn}^{2+}$	1,50	

$\text{MnO}_2 (\text{s}) + 4\text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Mn}^{2+} + 2 \text{H}_2\text{O}$	1,23
$\text{MnO}_4^- + 8\text{H}^+ + 5\text{e}^- \leftrightarrow \text{Mn}^{2+} + 4 \text{H}_2\text{O}$	1,51
$\text{MnO}_4^- + 4\text{H}_2\text{O} + 5\text{e}^- \leftrightarrow \text{Mn}(\text{OH})_2 (\text{s}) + 6\text{OH}^-$	0,34
$\text{MnO}_4^- + 2\text{H}_2\text{O} + 3\text{e}^- \leftrightarrow \text{MnO}_2 (\text{s}) + 4 \text{OH}^-$	0,60
$\text{MnO}_4^- + 4\text{H}^+ + 3\text{e}^- \leftrightarrow \text{MnO}_2 (\text{s}) + 2 \text{H}_2\text{O}$	1,68
$\text{MnO}_4^- + \text{e}^- \leftrightarrow \text{MnO}_4^{2-}$	0,57
$\text{MnO}_4^{2-} + \text{e}^- \leftrightarrow \text{MnO}_4^{3-}$	0,27

Mercure	$2 \text{Hg}^{2+} \text{aq} / \text{Hg} (\text{l})$	0,85
	$2 \text{Hg}^{2+} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Hg}_2^{2+}$	0,91
	$\text{Hg}_2^{2+} \text{aq} + 2\text{e}^- \leftrightarrow 2 \text{Hg} (\text{l})$	0,79
	$\text{HgO} (\text{s}) + 2 \text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Hg} (\text{l}) + \text{H}_2\text{O}$	0,93
	$\text{HgO} (\text{s}) + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Hg} (\text{l}) + 2\text{OH}^-$	0,10
	$\text{Hg}_2\text{Cl}_2 + 2\text{e}^- \leftrightarrow 2 \text{Hg} (\text{l}) + 2 \text{Cl}^-$	0,27
	$\text{Hg}_2\text{SO}_4 + 2\text{e}^- \leftrightarrow 2 \text{Hg} (\text{l}) + 2 \text{SO}_4^{2-}$	0,61

Nickel	$\text{Ni}^{2+} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Ni} (\text{s})$	-0,25
	$\text{NiO} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Ni} + \text{H}_2\text{O}$	0,12
	$\text{NiO}_2 (\text{s}) + 4\text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Ni}^{2+} + 2 \text{H}_2\text{O}$	2,00

pH=0 ; 0,815 à pH=7

Nobelium	$\text{No}^{3+} + 3\text{e}^- \leftrightarrow \text{No} (\text{s})$	-2,50
-----------------	---	-------

Or	$\text{Au}^{3+} + 3\text{e}^- \leftrightarrow \text{Au} (\text{s})$	1,52
	$\text{AuCl}_2^- + \text{e}^- \leftrightarrow \text{Au} (\text{s}) + 2 \text{Cl}^-$	1,15
	$\text{AuCl}_4^- + 2 \text{e}^- \leftrightarrow \text{AuCl}_2^- + 2 \text{Cl}^-$	0,92
	$\text{AuCl}_4^- + 3 \text{e}^- \leftrightarrow \text{Au} (\text{s}) + 4 \text{Cl}^-$	1,00

Oxygène	$\text{O}_2 (\text{g}) + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \leftrightarrow 2 \text{H}_2\text{O}$	1,23
	$\text{O}_2 (\text{g}) + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{H}_2\text{O}_2$	2,43
	$\text{O}_2 (\text{g}) + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \leftrightarrow 2\text{OH}^-$	1,60
	$\text{O}_2 (\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O} + 4\text{e}^- \leftrightarrow 4\text{OH}^-$	0,40
	$\text{O}_2 (\text{g}) + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{H}_2\text{O}_2$	0,69
	$\text{O}_2 (\text{g}) + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{OH}^- + \text{HO}_2^-$	-0,07
	$\text{O}_2 + 4\text{e}^- \leftrightarrow 2 \text{O}^{2-}$	1,12

vu à 0,99

	$2 \text{O}_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$	0,38	
	$\text{O}_2 + \text{e}^- \leftrightarrow \text{O}_2^-$	-0,28	
	$\text{O}_3 (\text{g}) + 2 \text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{O}_2 (\text{g}) + \text{H}_2\text{O}$	2,07	
	$\text{O}_3 (\text{g}) + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{O}_2 (\text{g}) + 2\text{OH}^-$	1,25	
	$\text{H}_2\text{O}_2 + 2 \text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow 2 \text{H}_2\text{O}$	1,77	
Palladium	$\text{PdCl}_4^{2-} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Pd} (\text{s}) + 4 \text{Cl}^-$	0,62	
	$\text{Pd}^{2+} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Pd} (\text{s})$	0,92	
Phosphore	$\text{P} (\text{r}) + 3\text{H}^+ + 3\text{e}^- \leftrightarrow \text{PH}_3$	-0,11	
	$\text{P} (\text{bl}) + 3\text{H}^+ + 3\text{e}^- \leftrightarrow \text{PH}_3$	-0,06	
	$\text{H}_3\text{PO}_4 + 2 \text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{H}_3\text{PO}_3 + \text{H}_2\text{O}$	-0,28	
	$\text{H}_3\text{PO}_4 + 8 \text{H}^+ + 8\text{e}^- \leftrightarrow \text{PH}_3 + 4 \text{H}_2\text{O}$	-0,28	
	$\text{H}_3\text{PO}_3 + 2 \text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{H}_3\text{PO}_2 + \text{H}_2\text{O}$	-0,50	
	$\text{H}_3\text{PO}_3 + 6 \text{H}^+ + 6\text{e}^- \leftrightarrow \text{PH}_3 + 3 \text{H}_2\text{O}$	-0,28	
	$\text{H}_3\text{PO}_2 + \text{H}^+ + \text{e}^- \leftrightarrow 1/4 \text{P}_4 (\text{s}) + 2 \text{H}_2\text{O}$	-0,51	
	$\text{H}_2\text{PO}_4^- + 9\text{H}^+ + 8\text{e}^- \leftrightarrow \text{PH}_3 + 4 \text{H}_2\text{O}$	0,26	
	$\text{H}_2\text{PO}_4^- + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{H}_2\text{PO}_3^- + \text{H}_2\text{O}$	-0,26	
	$\text{H}_2\text{PO}_3^- + 7\text{H}^+ + 6\text{e}^- \leftrightarrow \text{PH}_3 + 3 \text{H}_2\text{O}$	-0,20	
	$\text{HPO}_4^{2-} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{HPO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O}$	-0,23	
	$\text{HPO}_3^{2-} + 10\text{H}^+ + 8\text{e}^- \leftrightarrow \text{PH}_3 + 4 \text{H}_2\text{O}$	0,21	
	$\text{PO}_4^{3-} + 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{HPO}_3^{2-} + 3\text{OH}^-$	-1,12	
	$\text{PO}_4^{3-} + 11\text{H}^+ + 8\text{e}^- \leftrightarrow \text{PH}_3 + 4\text{H}_2\text{O}$	0,12	vu à 1,69
	$\text{PO}_4^{3-} + 3\text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{HPO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O}$	-0,12	
Platine	$\text{Pt}^{2+} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Pt} (\text{s})$	1,20	
	$\text{Pt}^{4+} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Pt} (\text{s})$	1,15	
	$\text{PtCl}_4^{2-} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Pt} (\text{s}) + 4\text{Cl}^-$	0,76	
	$\text{PtCl}_6^{2-} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{PtCl}_4^{2-} + 2\text{Cl}^-$	0,73	
	$\text{PtCl}_6^{2-} + 4\text{e}^- \leftrightarrow \text{Pt} (\text{s}) + 6\text{Cl}^-$	0,74	
Plomb	$\text{Pb}^{2+} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Pb} (\text{s})$	-0,13	
	$\text{Pb}^{4+} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Pb}^{2+}$	1,80	
	$\text{PbO} (\text{r}) + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Pb} + 2 \text{OH}^-$	-0,58	
	$\text{PbO}_2 (\text{s}) + 4 \text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Pb}^{2+} + 2 \text{H}_2\text{O}$	1,45	
	$\text{PbO}_2 + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{PbO} (\text{r}) + 2\text{OH}^-$	0,25	
	$\text{PbO}_2 (\text{s}) + \text{SO}_4^{2-} + 4 \text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{PbSO}_4 (\text{s}) + 2 \text{H}_2\text{O}$	1,69	
	$\text{PbSO}_4 (\text{s}) + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Pb} (\text{s}) + \text{SO}_4^{2-}$	-0,36	
	$\text{PbI}_2 + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Pb} + 2\text{I}^-$	-0,36	
	$\text{PbCl}_2 + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Pb} + 2 \text{Cl}^-$	-0,27	
Potassium	$\text{K}^+ + \text{e}^- \leftrightarrow \text{K} (\text{s})$	-2,92	vu à -0,45
Silicium	$\text{Si} + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \leftrightarrow \text{SiH}_4$	-0,14	
	$\text{SiO}_2 (\text{s}) + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \leftrightarrow \text{Si} (\text{s}) + 2 \text{H}_2\text{O}$	-0,86	
	$\text{SiO}_3^{2-} + 3\text{H}_2\text{O} + 4\text{e}^- \leftrightarrow \text{Si} + 6 \text{OH}^-$	-1,70	
	$\text{SiF}_6^{2-} + 4\text{e}^- \leftrightarrow \text{Si} + 6\text{F}^-$	-1,40	

Sodium	$\text{Na}^+ + \text{e}^- \leftrightarrow \text{Na}$	-2,71	
Soufre	$\text{S (s)} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{S}^{2-}$	-0,48	
	$\text{S (s)} / \text{H}_2\text{S aq}$	0,14	
	$\text{S (s)} / \text{H}_2\text{S g}$	0,17	
	$\text{S (s)} + \text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{HS}^-$	-0,45	
	$\text{S (s)} + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{HS}^- + \text{OH}^-$	-0,48	
	$\text{SO}_2 / \text{S (s)}$	0,45	
	$\text{SO}_2 / \text{S}_2\text{O}_3^{2-}$	0,40	
	$\text{SO}_2 + 4\text{H}^+ + 6\text{e}^- \leftrightarrow \text{S}_4\text{O}_6^{2-} + 2 \text{H}_2\text{O}$	0,51	
	$\text{SO}_4^{2-} / \text{SO}_2$	0,17	vu à 2,08
	$2 \text{SO}_4^{2-} + 4\text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{S}_2\text{O}_6^{2-} + 2\text{H}_2\text{O}$	-0,20	
	$\text{SO}_4^{2-} + 4\text{H}^+ + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{H}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O}$	0,17	
	$\text{SO}_4^{2-} + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{SO}_3^{2-} + 2\text{OH}^-$	0,94	
	$\text{SO}_3^{2-} + 3 \text{H}_2\text{O} + 4\text{e}^- \leftrightarrow \text{S} + 6\text{OH}^-$	-0,66	
	$2 \text{SO}_3^{2-} + 3\text{H}^+ + 4\text{e}^- \leftrightarrow \text{S}_2\text{O}_3^{2-} + 3 \text{H}_2\text{O}$	0,67	
	$2 \text{SO}_3^{2-} + 3\text{H}_2\text{O} + 4\text{e}^- \leftrightarrow \text{S}_2\text{O}_3^{2-} + 6 \text{OH}^-$	-0,58	vu à 0,50
	$4 \text{SO}_3^- + 12\text{H}^+ + 6\text{e}^- \leftrightarrow \text{S}_4\text{O}_6^{2-} + 6 \text{H}_2\text{O}$	0,51	
	$\text{S}_2\text{O}_3^{2-} + 6\text{H}^+ + 4\text{e}^- \leftrightarrow 2 \text{S (s)} + 3 \text{H}_2\text{O}$	0,50	
	$\text{S}_2\text{O}_3^{2-} + 3\text{H}_2\text{O} + 4\text{e}^- \leftrightarrow 2 \text{S (s)} + 6\text{OH}^-$	-0,74	
	$\text{S}_2\text{O}_8^{2-} + 2\text{e}^- \leftrightarrow 2 \text{HSO}_4^-$	2,00	
	$\text{S}_2\text{O}_8^{2-} + 2\text{e}^- \leftrightarrow 2 \text{SO}_4^{2-}$	1,96	
	$\text{S}_4\text{O}_6^{2-} + 2\text{e}^- \leftrightarrow 2 \text{S}_2\text{O}_3^{2-}$	0,09	
	$4 \text{HSO}_3^- + 8\text{H}^+ + 6\text{e}^- \leftrightarrow \text{S}_4\text{O}_6^{2-} + 6 \text{H}_2\text{O}$	0,58	
	$2 \text{HSO}_3^- + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \leftrightarrow \text{S}_2\text{O}_3^{2-} + 3 \text{H}_2\text{O}$	0,45	
	$2 \text{H}_2\text{SO}_3 + 2\text{H}^+ + 4\text{e}^- \leftrightarrow \text{S}_2\text{O}_3^{2-} + 3 \text{H}_2\text{O}$	0,40	
	$\text{H}_2\text{SO}_3 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- \leftrightarrow \text{S (s)} + 3 \text{H}_2\text{O}$	0,45	
	$4 \text{H}_2\text{SO}_3 + 4\text{H}^+ + 6\text{e}^- \leftrightarrow \text{S}_4\text{O}_6^{2-} + 6 \text{H}_2\text{O}$	0,51	
Strontium	$\text{Sr}^{2+} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Sr (s)}$	-2,89	
	$\text{Sr(OH)}_2 + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Sr (s)} + 2\text{OH}^-$	-2,88	
Titane	$\text{TiO}_2 \text{ (s)} + 4 \text{H}^+ + 4\text{e}^- \leftrightarrow \text{Ti (s)} + 2 \text{H}_2\text{O}$	-0,86	
	$\text{Ti}^{3+} + \text{e}^- \leftrightarrow \text{Ti}^{2+}$	-0,37	
	$\text{Ti}^{2+} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{Ti (s)}$	-1,63	
Tungstène	$\text{WO}_3 \text{ (s)} + 6\text{H}^+ \leftrightarrow \text{W (s)} + 3 \text{H}_2\text{O}$	-0,09	
	$\text{WO}_2 \text{ (s)} + 4\text{H}^+ \leftrightarrow \text{W (s)} + 2 \text{H}_2\text{O}$	-0,12	
Uranium	$\text{U}^{2+} + 2\text{e}^- \leftrightarrow \text{U (s)}$	-1,80	
	$\text{U}^{3+} + \text{e}^- \leftrightarrow \text{U}^{2+}$	-0,63	
	$\text{UO}_2^{2+} + 4 \text{H}^+ + \text{e}^- \leftrightarrow \text{U}^{4+} + 2 \text{H}_2\text{O}$	0,55	
Vanadium	$\text{VO}_2^+ + 4 \text{H}^+ + 5\text{e}^- \leftrightarrow \text{V (s)} + 2 \text{H}_2\text{O}$	-0,25	
	$\text{VO}_2^+ + 2 \text{H}^+ + \text{e}^- \leftrightarrow \text{VO}^{2+} + \text{H}_2\text{O}$	1,00	
	$\text{VO}^{2+} + 2 \text{H}^+ + \text{e}^- \leftrightarrow \text{V}^{3+} + \text{H}_2\text{O}$	0,34	
	$\text{V}^{3+} + \text{e}^- \leftrightarrow \text{V}^{2+}$	-0,25	

	$V^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons V (s)$	-1,20
Zinc	$Zn^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Zn (s)$	-0,76
	$ZnS + 2e^- \rightleftharpoons Zn (s) + S^{2-}$	-1,44
	$[Zn(NH_3)_4]^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Zn (s) + 4 NH_3$	-1,04