

Table des potentiels standards

Ce sont des données à 25°C et à 1 bar.

I – Classement par potentiel décroissant :

Oxydant	Réducteur	Potentiel standard en V
F_2	HF	3,05
F_2	F^-	2,87
O	H_2O	2,43
$S_2O_8^{2-}$	HSO_4^-	2,08
O_3	O_2	2,07
Bi^{5+}	Bi^{3+}	2,00
$S_2O_8^{2-}$	SO_4^{2-}	1,96
$[Co(H_2O)_6]^{3+}$	$[Co(H_2O)_6]^{2+}$	1,92
BrO_4^-	BrO_3^-	1,85
Co^{3+}	Co^{2+}	1,84
N_2O	N_2	1,77
H_2O_2	H_2O	1,76
Ce^{4+}	Ce^{3+}	1,72
MnO_4^-	MnO_2	1,70
$PbO_2 + SO_4^{2-}$	$PbSO_4$	1,70
Pb^{4+}	Pb^{2+}	1,69
Au^+	Au	1,68
NO	N_2	1,67
$HClO_2$	HClO	1,67
$HClO_2$	Cl_2	1,66
HClO	Cl_2	1,63
O	HO^-	1,60
HBrO	Br_2	1,60
NO	N_2O	1,59
$HClO_2$	Cl^-	1,58
IO_4^-	IO_3^-	1,55
Au^{3+}	Au	1,52
NO_2^-	N_2	1,51
MnO_4^-	Mn^{2+}	1,51
Mn^{3+}	Mn^{2+}	1,50
HClO	Cl^-	1,50
BrO_3^-	Br_2	1,48
BrO_3^-	HBrO	1,48
ClO_3^-	Cl_2	1,47

PbO ₂	Pb ²⁺	1,47
HNO ₂	N ₂	1,45
NO ₂ ⁻	N ₂ O	1,40
ClO ₄ ⁻	Cl ⁻	1,39
ClO ₄ ⁻	Cl ₂	1,39
Cl ₂ aq	Cl ⁻	1,39
HCrO ₄ ⁻	Cr ³⁺	1,38
NO ₂	N ₂	1,36
N ₂ O ₄	N ₂	1,36
Cl ₂ gaz	Cl ⁻	1,36
Cr ₂ O ₇ ²⁻	Cr ³⁺	1,36
HBrO	Br ⁻	1,34
ICl ₃	ICl + Cl ⁻	1,31
HNO ₂	N ₂ O	1,30
ICl ₃	ICl	1,28
O ₃	O ₂	1,25
NO ₃ ⁻	N ₂	1,25
MnO ₂	Mn ²⁺	1,23
NO ₂	N ₂ O	1,23
O ₂	H ₂ O	1,23
ClO ₄ ⁻	ClO ₃ ⁻	1,20
NO ₂ ⁻	NO	1,20
ICl	I ₂ + Cl ⁻	1,20
IO ₃ ⁻	I ₂	1,19
Pt ²⁺	Pt	1,19
ClO ₂	HClO ₂	1,19
ClO ₃ ⁻	HClO ₂	1,18
ClO ₃ ⁻	ClO ₂	1,17
Pt ⁴⁺	Pt	1,15
NO ₃ ⁻	N ₂ O	1,12
O ₂	O ²⁻	1,12
NO ₂	HNO ₂	1,09
Br	Br ⁻	1,09
IO ₃ ⁻	I ⁻	1,08
N ₂	HNO ₂	1,07
Br ₂	Br ⁻	1,06
NO ₂	NO	1,05
Br ₃ ⁻	Br ⁻	1,05
N ₂ O ₄	NO	1,04
BrO ₄ ⁻	BrO ₃ ⁻	1,02
HNO ₂	NO	1,00
VO ₂ ⁺	VO ²⁺	1,00
Pd ²⁺	Pd	0,99

HIO	I ⁻	0,98
CNO ⁻	CN ⁻	0,97
NO ₃ ⁻	NO	0,96
NO ₃ ⁻	HNO ₂	0,94
HgO	Hg	0,93
Hg ²⁺	Hg ₂ ²⁺	0,91
NO ₂	NH ₄ ⁺	0,90
NO ₂ ⁻	NH ₄ ⁺	0,90
ClO ⁻	Cl ⁻	0,89
N ₂ O ₄	NH ₄ ⁺	0,89
NO ₃ ⁻	NH ₄ ⁺	0,875
N ₂ O ₄	NO ₂ ⁻	0,87
HNO ₂	NH ₃	0,86
SO ₃ ²⁻	S ₄ O ₆ ²⁻	0,86
Hg ²⁺	Hg	0,85
SnO ₃ ²⁻	Sn ²⁺	0,85
NO	NH ₄ ⁺	0,84
NO ₃ ⁻	NO ₂ ⁻	0,835
O ₂	H ₂ O	0.815 pour pH=7
NO ₂ ⁻	NH ₃	0,81
NO ₃ ⁻	N ₂ O ₄	0,803
Hg ₂ ²⁺	Hg	0,80
Ag ⁺	Ag	0,80
NO ₂ ⁻	NH ₃	0,79
NO ₃ ⁻	NO ₂	0,775
Fe ³⁺	Fe ²⁺	0,77
BrO ⁻	Br ⁻	0,77
PtCl ₄ ⁻	Pt + Cl ⁻	0,76
HNO ₂	NH ₃	0,75
PtCl ₆ ²⁻	Pt + Cl ⁻	0,74
NO	NH ₃	0,73
AsO ₄ ³⁻	As ₂ O ₃	0,72
O ₂	H ₂ O ₂	0,69
ClO ₂ ⁻	ClO ⁻	0,68
H ₂ AsO ₄ ⁻	HAsO ₂	0,67
SO ₃ ²⁻	S ₂ O ₃ ²⁻	0,67
Ag ₂ SO ₄	Ag + SO ₄ ²⁻	0,65
Cu ²⁺ + Br ⁻	CuBr	0,65
AsO ₄ ³⁻	As	0,65
N ₂ O	NH ₄ ⁺	0,65

ClO_3^-	Cl^-	0,62
$\text{I}_{2\text{aq}}$	I^-	0,62
Hg_2SO_4	$\text{Hg} + \text{SO}_4^{2-}$	0,61
HAsO_4^-	AsO_2^-	0,61
MnO_4^-	MnO_2	0,60
CH_3OH	CH_4	0,59
H_3AsO_4	As_2O_3	0,58
BrO_3^-	Br^-	0,58
HSO_3^-	$\text{S}_4\text{O}_6^{2-}$	0,58
H_3AsO_4	H_3AsO_3	0,56
MnO_4^-	MnO_4^{2-}	0,56
$\text{Cu}^{2+} + \text{Cl}^-$	CuCl	0,54
$\text{I}_{2\text{solide}}$	I^-	0,54
I^{3-}	I^-	0,54
Cu^+	Cu	0,52
N_2O	NH_3	0,51
H_2SO_3	$\text{S}_4\text{O}_6^{2-}$	0,51
SO_2	$\text{S}_4\text{O}_6^{2-}$	0,51
H_2SO_3	S	0,50
$\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$	S	0,50
BrO_3^-	BrO^-	0,49
ClO_3^-	ClO^-	0,49
CO_3^{2-}	$\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$	0,48
IO^-	I^-	0,47
SO_2	S	0,45
HSO_3^-	$\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$	0,45
BrO^-	Br_2	0,45
As_2O_5	As	0,43
ClO^-	Cl_2	0,42
H_2SO_3	$\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$	0,40
O_2	HO^-	0,40
O_2	O_3	0,38
Bi_2O_3	Bi	0,38
ClO_4^-	ClO_3^-	0,37
$\text{Sb}(\text{HO})_6^-$	$\text{Sb}(\text{HO})_4^-$	0,36
$[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{3-}$	$[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{4-}$	0,36
MnO_4^-	$\text{Mn}(\text{HO})_2$	0,34
Cu^{2+}	Cu	0,34
Ag_2O	Ag	0,34
HSnO_2^-	Sn	0,33
Bi^{3+}	Bi	0,32
CO_3^{2-}	HCOO^-	0,31

As^{3+}	As	0,30
ClO_3^-	ClO_2^-	0,29
MnO_4^{2-}	MnO_4^{3-}	0,27
N_2	NH_4^+	0,27
Hg_2Cl_2	$\text{Hg} + \text{Cl}^-$	0,27
H_2PO_4^-	PH_3	0,26
IO_3^-	I^-	0,26
CO	CH_4	0,26
PbO_2	PbO	0,25
H_3AsO_3	As	0,24
As_2O_3	As	0,23
AgCl	$\text{Ag} + \text{Cl}^-$	0,22
HPO_4^{2-}	PH_3	0,21
CO_2	C	0,21
CO_3^{2-}	C	0,21
CO_3^{2-}	HCHO	0,20
S	H_2S_g	0,17
BiOCl	$\text{Bi} + \text{Cl}^-$	0,17
CO_2	CH_4	0,17
$\text{Co}(\text{OH})_3$	$\text{Co}(\text{OH})_2$	0,17
SO_4^{2-}	H_2SO_3	0,16
Cu^{2+}	Cu	0,16
Sn^{4+}	Sn^{2+}	0,15
NO_2^-	N_2O	0,15
S	$\text{H}_2\text{S}_{\text{aq}}$	0,14
C	CH_4	0,13
CuCl	$\text{Cu} + \text{Cl}^-$	0,12
NiO	Ni	0,12
SnO_2	Sn^{2+}	0,12
PO_4^{3-}	PH_3	0,12
Sb^{3+}	Sb	0,10
HgO	Hg	0,098
$\text{S}_4\text{O}_6^{2-}$	$\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$	0,08
AgBr	$\text{Ag} + \text{Br}^-$	0,071
$\text{Bi}(\text{OH})^{2+}$	Bi	0,07
Sn^{4+}	Sn	0,05
HOCN	HCN_{aq}	0,02
NO_3^-	NO_2^-	0,01
H^+	H_2	0,00
HOCN	HCN_g	- 0,02
Fe^{3+}	Fe	- 0,04
P	PH_3	- 0,06
S	HS^-	- 0,06

N_2	NH_{3g}	- 0,06
O_2	HO_2^-	- 0,065
N_2	NH_{3aq}	- 0,09
CrO_4^{2-}	$Cr(HO)_3$	- 0,11
P	PH_3	- 0,11
NO_3^-	NH_{3g}	- 0,12
PO_4^{3-}	HPO_3^{2-}	- 0,12
Pb^{2+}	Pb	- 0,13
Si	SiH_4	- 0,14
Sn^{2+}	Sn	- 0,14
OCN^-	CN^-	- 0,14
NO_3^-	NO	- 0,14
AgI	$Ag + I^-$	- 0,15
HPO_3^{2-}	PH_3	- 0,20
As	AsH_3	- 0,22
HPO_4^{2-}	HPO_3^{2-}	- 0,23
CdS	$Cd + S^{2-}$	- 0,25
Ni^{2+}	Ni	- 0,25
$H_2PO_3^-$	PH_3	- 0,26
$H_2PO_4^-$	$H_2PO_3^-$	- 0,26
$PbCl_2$	$Pb + Cl^-$	- 0,27
Co^{2+}	Co	- 0,28
H_3PO_3	PH_3	- 0,28
H_3PO_4	PH_3	- 0,28
H_3PO_4	H_3PO_3	- 0,28
O_2	O_2^-	- 0,28
CuO	Cu	- 0,29
H_3PO_4	$H_2PO_3^-$	- 0,33
$Cd^{2+} + Hg$	$CdHg$	- 0,35
PbI_2	$Pb + I^-$	- 0,36
Cu_2O	Cu	- 0,36
N_2	NH_3	- 0,40
Cd^{2+}	Cd	- 0,40
H^+	H_2	- 0,40 à pH=7
Cr^{3+}	Cr^{2+}	- 0,42
Fe^{2+}	Fe	- 0,44
S	S^{2-}	- 0,45
Bi_2O_3	Bi	- 0,45
NO_2^-	NO	- 0,46
CO_2	$H_2C_2O_4$	- 0,48
ClO_3^-	ClO_2	- 0,48
Sb	SbH_3	- 0,51
NH_4^+	NH_4	- 0,55

PbO	Pb	- 0,58
SO ₃ ²⁻	S ₂ O ₃ ²⁻	- 0,58
SO ₃ ²⁻	S ²⁻	- 0,61
SbO ₂ ⁻	Sb	- 0,64
SO ₃ ²⁻	S	- 0,66
AsO ₂ ⁻	As	- 0,68
Co(HO) ₂	Co	- 0,73
S ₂ O ₃ ²⁻	S	- 0,74
Cr ³⁺	Cr	- 0,74
Zn ²⁺	Zn	- 0,76
H ₂ O	H ₂	- 0,83
NO ₃ ⁻	N ₂ O ₄	- 0,86
Cr ²⁺	Cr	- 0,90
HSnO ₂ ⁻	Sn	- 0,91
SO ₄ ²⁻	SO ₃ ²⁻	- 0,94
Bi	BiH ₃	- 0,97
BF ₄ ⁻	B + F ⁻	- 1,04
[Zn(NH ₃) ₄] ²⁺	Zn + NH ₃	- 1,04
Sn	SnH ₄	- 1,07
PO ₄ ³⁻	HPO ₃ ²⁻	- 1,12
Mn ²⁺	Mn	- 1,18
As	AsH ₃	- 1,37
SiF ₆ ²⁻	Si + F ⁻	- 1,40
ZnS	Zn + S ⁻	- 1,44
Al ³⁺	Al	- 1,67
SiO ₃ ²⁻	Si	- 1,70
Be ²⁺	Be	- 1,85
H ₂	H ⁻	- 2,25
Al(HO) ₃	Al	- 2,30
Mg ²⁺	Mg	- 2,36
Ce ³⁺	Ce	- 2,48
Mg(HO) ₂	Mg	- 2,69
Na ⁺	Na	- 2,71
Ba(HO) ₂	Ba	- 2,81
Ca ²⁺	Ca	- 2,84
Sr(HO) ₂	Sr	- 2,88
Sr ²⁺	Sr	- 2,89
Ba ²⁺	Ba	- 2,92
Cs ⁺	Cs	- 2,92
K ⁺	K	- 2,92
Rb ⁺	Rb	- 2,92
Ca(HO) ₂	Ca	- 3,03
Li ⁺	Li	- 3,04



- 3,40

II – Classement par groupe de composés :1) Alcalins :

Cs^+	Cs	- 2,92
Li^+	Li	- 3,04
Na^+	Na	- 2,71
K^+	K	- 2,92
Rb^+	Rb	- 2,92

2) Aluminium :

Al^{3+}	Al	- 1,67
$\text{Al}(\text{HO})_3$	Al	- 2,30

3) Antimoine :

Sb	SbH_3	- 0,51
SbO_2^-	Sb	- 0,64
$\text{Sb}(\text{HO})_6^-$	$\text{Sb}(\text{HO})_4^-$	0,36
Sb^{3+}	Sb	0,10

4) Arsenic :

As (milieu acide)	AsH_3	- 0,22
As (milieu basique)	AsH_3	- 1,37
AsO_2^-	As	- 0,68
As_2O_3	As	0,23
H_3AsO_3	As	0,24
H_3AsO_4	H_3AsO_3	0,56
H_3AsO_4	As_2O_3	0,58
H_2AsO_4^-	HAsO_2	0,67
HAsO_4^-	AsO_2^-	0,61
AsO_4^{3-}	As_2O_3	0,72
As_2O_5	As	0,43
AsO_4^{3-}	As	0,65
As^{3+}	As	0,30

5) Azote :

NO_3^-	N_2O_4	- 0,86
NO_3^-	N_2O_4	0,803
NO_3^-	NO_2	0,775
NO_3^-	HNO_2	0,94
NO_3^-	NO_2^-	0,835
NO_3^-	NO_2^-	0,01
NO_3^-	NO	0,96
NO_3^-	N_2O	1,12
NO_3^-	N_2	1,25
NO_3^-	NH_4^+	0,875
NO_3^-	NH_{3g}	- 0,12
NO_3^-	NO	- 0,14
NO_2	HNO_2	1,09
N_2	HNO_2	1,07
N_2O_4	NO_2^-	0,87
NO_2	NO	1,05
N_2O_4	NO	1,04
NO_2	N_2O	1,23
NO_2	N_2	1,36
N_2O_4	N_2	1,36
NO_2	NH_4^+	0,90
N_2O_4	NH_4^+	0,89
NO_2^-	NO	1,20
HNO_2	NO	1,00
NO_2^-	N_2O	1,40
HNO_2	N_2O	1,30
NO_2^-	N_2O	0,15
NO_2^-	N_2	1,52
HNO_2	N_2	1,45
NO_2^-	NH_4^+ (aqueux)	0,90
HNO_2	NH_3 (gazeux)	0,86
NO_2^-	NH_3	0,81
NO_2^-	NH_3	0,79
HNO_2	NH_3	0,75
NO	N_2O	1,59
NO	N_2	1,68
NO	NH_4^+	0,84
NO	NH_3	0,73
N_2O	N_2	1,77
N_2O	NH_4^+	0,65

N_2O	NH_3	0,51
N_2	N_3^-	- 3,40
N_2	NH_4^+	0,27
N_2	NH_{3g}	- 0,06
N_2	NH_{3aq}	- 0,09
NH_4^+	NH_4	- 0,55
N_2	NH_3	- 0,40
NO_2^-	NO	- 0,46

6) Baryum :

Ba^{2+}	Ba	- 2,92
$Ba(OH)_2$	Ba	- 2,81

7) Bismuth :

Bi	BiH_3	- 0,97
Bi^{3+}	Bi	0,32
$Bi(OH)^{2+}$	Bi	0,07
Bi_2O_3	Bi	- 0,45
Bi_2O_3	Bi	0,38
$BiOCl$	$Bi + Cl^-$	0,17
Bi^{5+}	Bi^{3+}	2,00

8) Brome :

Br_2	Br^-	1,06
Br	Br^-	1,09
Br_3^-	Br^-	1,05
$HBrO$	Br_2	1,60
$HBrO$	Br^-	1,34
BrO^-	Br^-	0,77
BrO^-	Br_2	0,45
BrO_3^-	Br^-	0,58
BrO_3^-	Br_2	1,48
BrO_3^-	$HBrO$	1,48
BrO_3^-	BrO^-	0,49
BrO_4^-	BrO_3^-	1,85
BrO_4^-	BrO_3^-	1,02

9) Cadmium :

Cd^{2+}	Cd	- 0,40
$\text{Cd}^{2+} + \text{Hg}$	CdHg	- 0,35
CdS	$\text{Cd} + \text{S}^{2-}$	- 0,25

10) Calcium :

Ca^{2+}	Ca	- 2,84
$\text{Ca}(\text{HO})_2$	Ca	- 3,03

11) Carbone :

CO_2	$\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$	- 0,48
CO_3^{2-}	$\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$	0,48
CO_3^{2-}	HCOO^-	0,31
CO_3^{2-}	HCHO	0,20
CO_2	C	0,21
CO_2	CH_4	0,17
CH_3OH	CH_4	0,59
CO	CH_4	0,26
C	CH_4	0,13
HOCN	HCN_{aq}	0,02
OCN^-	CN^-	- 0,14
HOCN	HCN_{g}	- 0,02
CNO^-	CN^-	0,97

12) Cérium :

Ce^{3+}	Ce	- 2.48
Ce^{4+}	Ce^{3+}	1,72

13) Chlore :

$\text{Cl}_{2\text{gaz}}$	Cl^-	1,36
$\text{Cl}_{2\text{gaz}}$	Cl^-	1,39
ClO^-	Cl^-	0,89
HClO	Cl_2	1,63
HClO	Cl^-	1,50
HClO_2	Cl^-	1,58
HClO_2	Cl_2	1,66
HClO_2	HClO	1,67
ClO_2^-	ClO^-	0,68
ClO_2	HClO_2	1,19
ClO_3^-	Cl^-	0,62
ClO_3^-	Cl_2	1,47
ClO_3^-	ClO^-	0,49
ClO_3^-	HClO_2	1,18
ClO_3^-	ClO_2^-	0,29
ClO_3^- (milieu acide)	ClO_2	1,17
ClO_3^- (milieu basique)	ClO_2	- 0,48
ClO_4^-	Cl^-	1,39
ClO_4^-	Cl_2	1,39
ICl	$\text{I}_2 + \text{Cl}^-$	1,20
ClO_4^-	ClO_3^-	0,37

14) Chrome :

Cr^{3+}	Cr^{2+}	- 0,42
Cr^{2+}	Cr	- 0,90
Cr^{3+}	Cr	- 0,74
$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$	Cr^{3+}	1,36
HCrO_4^-	Cr^{3+}	1,38
CrO_4^{2-}	$\text{Cr}(\text{HO})_3$	- 0,11

15) Cobalt :

$[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$	$[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$	1,92
Co^{2+}	Co	- 0,28
$\text{Co}(\text{OH})_3$	$\text{Co}(\text{OH})_2$	0,17
$\text{Co}(\text{HO})_2$	Co	- 0,73

16) Cuivre :

Cu^+	Cu	0,52
Cu^{2+}	Cu (solide)	0,34
Cu^{2+}	Cu (aqueux)	0,16
Cu_2O	Cu	- 0,36
CuO	Cu	- 0,29
CuCl	$\text{Cu} + \text{Cl}^-$	0,12
$\text{Cu}^{2+} + \text{Br}^-$	CuBr	0,65
$\text{Cu}^{2+} + \text{Cl}^-$	CuCl	0,54

17) Etain :

Sn^{2+}	Sn	- 0,14
HSnO_2^-	Sn	- 0,91
HSnO_2^-	Sn	0,33
Sn^{4+}	Sn^{2+}	0,15
SnO_2	Sn^{2+}	0,12
SnO_3^{2-}	Sn^{2+}	0,85
Sn^{4+}	Sn	0,05

18) Fer :

Fe^{2+}	Fe	- 0,44
Fe^{3+}	Fe	- 0,04
$[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{3-}$	$[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{4-}$	0,36
Fe^{3+}	Fe^{2+}	0,77

19) Fluor :

F_2	F^-	2,87
F_2	HF	3,05

20) Iode :

$\text{I}_{2\text{solide}}$	I^-	0,54
$\text{I}_{2\text{aq}}$	I^-	0,62
I^{3-}	I^-	0,54
HIO	I^-	0,98
IO^-	I^-	0,47
ICl	$\text{I}_2 + \text{Cl}^-$	1,20
ICl_3	$\text{ICl} + \text{Cl}^-$	1,31
ICl_3	ICl	1,28
IO_3^-	I_2	1,19
IO_3^-	I^-	0,26
IO_4^-	IO_3^-	1,55

21) Hydrogène :

H^+	H_2	0,00
H^+	H_2	- 0,40 à pH=7
H_2O	H_2	- 0,83

22) Magnésium :

Mg^{2+}	Mg	- 2,36
$Mg(OH)_2$	Mg	- 2,69

23) Manganèse :

Mn^{2+}	Mn	- 1,18
Mn^{3+}	Mn^{2+}	1,50
MnO_2	Mn^{2+}	1,23
MnO_4^-	Mn^{2+}	1,51
MnO_4^-	$Mn(OH)_2$	0,34
MnO_4^- (milieu basique)	MnO_2	0,60
MnO_4^- (milieu acide)	MnO_2	1,70
MnO_4^-	MnO_4^{2-}	0,56
MnO_4^{2-}	MnO_4^{3-}	0,27

24) Mercure :

Hg_2^{2+}	Hg	0,80
Hg_2Cl_2	$Hg + Cl^-$	0,27
Hg_2SO_4	$Hg + SO_4^{2-}$	0,61
Hg^{2+}	Hg_2^{2+}	0,91
Hg^{2+}	Hg	0,85
HgO	Hg	0,93
HgO	Hg	0,098

25) Nickel :

Ni^{2+}	Ni	- 0,25
NiO	Ni	0,12

26) Or :

Au^{3+}	Au	1,52
-----------	----	------

27) Oxygène :

O_2	H_2O	1,23
O_2	H_2O	0.815 pour pH=7
O_2	HO^-	0,40
O	H_2O	2,43
O	HO^-	1,60
O_2	H_2O_2	0,69
O_2	HO_2^-	- 0,065
O_2	O^{2-}	1,12
H_2O_2	H_2O	1,76
O_3 (milieu acide)	O_2	2,07
O_3 (milieu basique)	O_2	1,25
O_2	O_3	0,38
O_2	O_2^-	- 0,28

28) Phosphore :

H_3PO_4	H_3PO_3	- 0,28
PO_4^{3-}	HPO_3^{2-}	- 1,12
P	PH_3	- 0,11
P	PH_3	- 0,06
H_3PO_3	PH_3	- 0,28
HPO_3^{2-}	PH_3	- 0,20
H_3PO_4	PH_3	- 0,28
$H_2PO_4^-$	PH_3	0,26
HPO_4^{2-}	PH_3	0,21
PO_4^{3-}	PH_3	0,12
H_3PO_4	H_3PO_3	- 0,28
$H_2PO_4^-$	$H_2PO_3^-$	- 0,26
HPO_4^{2-}	HPO_3^{2-}	- 0,23
PO_4^{3-}	HPO_3^{2-}	- 0,12

29) Platine :

Pt^{2+}	Pt	1,19
$PtCl_4^-$	$Pt + Cl^-$	0,76
Pt^{4+}	Pt	1,15
$PtCl_6^{2-}$	$Pt + Cl^-$	0,74

30) Plomb :

Pb^{2+}	Pb	- 0,13
PbO	Pb	- 0,58
PbI_2	$Pb + I^-$	- 0,36
$PbO_2 + SO_4^{2-}$	$PbSO_4$	1,70
PbO_2	Pb^{2+}	1,47
Pb^{4+}	Pb^{2+}	1,69
PbO_2	PbO	0,25
$PbCl_2$	$Pb + Cl^-$	- 0,27

31) Palladium :

Pd^{2+}	Pd	0,99
-----------	----	------

32) Silicium :

SiO_3^{2-}	Si	- 1,70
SiF_6^{2-}	$Si + F^-$	- 1,40
Si	SiH_4	- 0,14

33) Souffre :

S	H_2S_{aq}	0,14
S	H_2S_g	0,17
S	S^{2-}	- 0,45
S	HS^-	- 0,45
H_2SO_3	S	0,50
SO_2	S	0,45
SO_3^{2-}	S	- 0,66
SO_4^{2-}	H_2SO_3	0,16
SO_4^{2-}	SO_3^{2-}	- 0,94
H_2SO_3	$S_2O_3^{2-}$	0,40
HSO_3^-	$S_2O_3^{2-}$	0,45
SO_3^{2-}	$S_2O_3^{2-}$	0,67
SO_3^{2-}	$S_2O_3^{2-}$	- 0,58
H_2SO_3	$S_4O_6^{2-}$	0,51
SO_2	$S_4O_6^{2-}$	0,51
HSO_3^-	$S_4O_6^{2-}$	0,58
SO_3^{2-}	$S_4O_6^{2-}$	0,86
$S_4O_6^{2-}$	$S_2O_3^{2-}$	0,08
$S_2O_8^{2-}$	SO_4^{2-}	1,96
$S_2O_8^{2-}$	HSO_4^-	2,08
$S_2O_3^{2-}$	S	0,50
$S_2O_3^{2-}$	S	- 0,74

34) Strontium :

Sr^{2+}	Sr	- 2,89
$Sr(OH)_2$	Sr	- 2,88

35) Vanadium :

VO_2^+	VO^{2+}	1,00
----------	-----------	------

35) Zinc :

Zn^{2+}	Zn	- 0,76
$[Zn(NH_3)_4]^{2+}$	$Zn + NH_3$	- 1,04
ZnS	$Zn + S^-$	- 1,44