

Annexe 2: Potentiel Standard d'équilibre d'oxydoréduction à 25°C

Réaction	Potentiel Standard d'équilibre En (Volts)
$\text{Au} \rightleftharpoons \text{Au}^{3+} + 3\text{e}^-$	+ 1.50
$2\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{O}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^-$	+ 1.23
$\text{Pt} \rightleftharpoons \text{Pt}^{2+} + 2\text{e}^-$	+ 1.19
$\text{Ag} \rightleftharpoons \text{Ag}^+ + \text{e}^-$	+ 0.80
$4\text{OH}^- \rightleftharpoons \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 4\text{e}^-$	+ 0.40
$\text{Cu} \rightleftharpoons \text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^-$	+ 0.34
$\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{H}^+ + 2\text{e}^-$	0
$\text{Pb} \rightleftharpoons \text{Pb}^{+2} + 2\text{e}^-$	- 0.13
$\text{Sn} \rightleftharpoons \text{Sn}^{+2} + 2\text{e}^-$	- 0,14
$\text{Ni} \rightleftharpoons \text{Ni}^{2+} + 2\text{e}^-$	- 0.25
$\text{Cd} \rightleftharpoons \text{Cd}^{2+} + 2\text{e}^-$	-0.40
$\text{Fe} \rightleftharpoons \text{Fe}^{2+} + 2\text{e}^-$	-0.44
$\text{Cr} \rightleftharpoons \text{Cr}^{+2} + 2\text{e}^-$	- 0,74
$\text{Zn} \rightleftharpoons \text{Zn}^{2+} + 2\text{e}^-$	- 0.76
$\text{Al} \rightleftharpoons \text{Al}^{3+} + 3\text{e}^-$	- 1.67
$\text{Mg} \rightleftharpoons \text{Mg}^{2+} + 2\text{e}^-$	- 2.37
$\text{Na} \rightleftharpoons \text{Na}^+ + \text{e}^-$	- 2,71