



## CLASSIFICATION ÉLECTROCHIMIQUE

POUVOIR  
OXYDANT  
CROISSANT

Couple ox/red	E (V)
$\text{Au}^{3+}/\text{Au}$	1,50
$\text{Pt}^{2+}/\text{Pt}$	1,00
$\text{Hg}^{2+}/\text{Hg}$	0,85
$\text{Pd}^{2+}/\text{Pd}$	0,83
$\text{Ag}^+/\text{Ag}$	0,80
$\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}$	0,34
$\text{H}_3\text{O}^+/\text{H}_2$	0
$\text{Pb}^{2+}/\text{Pb}$	-0,13
$\text{Sn}^{2+}/\text{Sn}$	-0,14
$\text{Ni}^{2+}/\text{Ni}$	-0,23
$\text{Fe}^{2+}/\text{Fe}$	-0,44
$\text{Cr}^{3+}/\text{Cr}$	-0,74
$\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}$	-0,76
$\text{Al}^{3+}/\text{Al}$	-1,66
$\text{Mg}^{2+}/\text{Mg}$	-2,37
$\text{Na}^+/\text{Na}$	-2,71
$\text{Ca}^{2+}/\text{Ca}$	-2,87
$\text{K}^+/\text{K}$	-2,92
$\text{Li}^+/\text{Li}$	-3,04

POUVOIR  
REDUCTEUR  
CROISSANT