

Potentiers standard en solutions acides à 25 °**(V)**

$\text{O}_3(g) + 2 \text{H}^+(aq) + 2 e^-$	$\text{O}_2(g) + \text{H}_2\text{O}$	+ 2,076
$\text{S}_2\text{O}_8^{2-}(aq) + 2 e^-$	$2 \text{SO}_4^{2-}(aq)$	+ 2,010
$\text{H}_2\text{O}_2(aq) + 2 \text{H}^+(aq) + 2 e^-$	$2 \text{H}_2\text{O}$	+ 1,776
$\text{PbO}_2(s) + \text{SO}_4^{2-}(aq) + 4 \text{H}^+(aq) + 2 e^-$	$\text{PbSO}_4(s) + 2 \text{H}_2\text{O}$	+ 1,691
$\text{MnO}_4^- + 8 \text{H}^+(aq) + 5 e^-$	$\text{Mn}^{2+}(aq) + 4 \text{H}_2\text{O}$	+ 1,507
$\text{PbO}_2(s) + 4 \text{H}^+(aq) + 2 e^-$	$\text{Pb}^{2+}(aq) + 2 \text{H}_2\text{O}$	+ 1,455
$\text{Cl}_2(g) + 2 e^-$	$2 \text{Cl}^-(aq)$	+ 1,358
$\text{Tl}^{3+}(aq) + 2 e^-$	$\text{Tl}^+(aq)$	+ 1,252
$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}(aq) + 14 \text{H}^+(aq) + 6 e^-$	$2 \text{Cr}^{3+}(aq) + 7 \text{H}_2\text{O}$	+ 1,232
$\text{O}_2(g) + 4 \text{H}^+(aq) + 4 e^-$	$2 \text{H}_2\text{O}$	+ 1,229
$\text{MnO}_2(s) + 4 \text{H}^+(aq) + 2 e^-$	$\text{Mn}^{2+}(aq) + 2 \text{H}_2\text{O}$	+ 1,224
$\text{HNO}_2(aq) + \text{H}^+(aq) + e^-$	$\text{NO}(g) + \text{H}_2\text{O}$	+ 0,983
$\text{NO}_3^-(aq) + 4 \text{H}^+(aq) + 3 e^-$	$\text{NO}(g) + 2 \text{H}_2\text{O}$	+ 0,957
$\text{NO}_3^-(aq) + 3 \text{H}^+(aq) + 2 e^-$	$\text{HNO}_2(aq) + \text{H}_2\text{O}$	+ 0,934
$2 \text{Hg}^{2+}(aq) + 2 e^-$	$\text{Hg}_2^{2+}(aq)$	+ 0,920
$\text{Hg}^{2+}(aq) + 2 e^-$	$\text{Hg}(l)$	+ 0,851
$\text{Ag}^+(aq) + e^-$	$\text{Ag}(s)$	+ 0,800
$\text{Hg}_2^{2+} + 2 e^-$	$2 \text{Hg}(l)$	+ 0,797
$\text{NO}_3^-(aq) + 2 \text{H}^+(aq) + e^-$	$\text{NO}_2(g) + \text{H}_2\text{O}$	+ 0,775
$\text{Fe}^{3+}(aq) + e^-$	$\text{Fe}^{2+}(aq)$	+ 0,771
$\text{O}_2(g) + 2 \text{H}^+(aq) + 2 e^-$	$\text{H}_2\text{O}_2(l)$	+ 0,695
$\text{I}_2(s) + 2 e^-$	$2 \text{I}^-(aq)$	+ 0,536
$\text{Cu}^+(aq) + e^-$	$\text{Cu}(s)$	+ 0,521
$\text{Cu}^{2+}(aq) + 2 e^-$	$\text{Cu}(s)$	+ 0,342
$\text{Hg}_2\text{Cl}_2(s) + 2 e^-$	$2 \text{Hg}(l) + 2 \text{Cl}^-(aq)$	+ 0,268
$\text{SO}_4^{2-}(aq) + 4 \text{H}^+(aq) + 2 e^-$	$\text{H}_2\text{SO}_3(aq) + 2 \text{H}_2\text{O}$	+ 0,158
$\text{Sn}^{4+}(aq) + 2 e^-$	$\text{Sn}^{2+}(aq)$	+ 0,151
$\text{S}_4\text{O}_6^{2-}(aq) + 2 e^-$	$2 \text{S}_2\text{O}_3^{2-}(aq)$	+ 0,080

$2 \text{H}^+(aq) + 2 e^-$	$\text{H}_2(g)$	0,000
$\text{Fe}^{3+}(aq) + 3 e^-$	$\text{Fe}(s)$	- 0,037
$\text{Pb}^{2+}(aq) + 2 e^-$	$\text{Pb}(s)$	- 0,126
$\text{Sn}^{2+}(aq) + 2 e^-$	$\text{Sn}(s)$	- 0,138
$\text{Ni}^{2+}(aq) + 2 e^-$	$\text{Ni}(s)$	- 0,257
$\text{Tl}^+(aq) + e^-$	$\text{Tl}(s)$	- 0,336
$\text{PbSO}_4(s) + 2 e^-$	$\text{Pb}(s) + \text{SO}_4^{2-}(aq)$	- 0,359
$\text{Cr}^{3+}(aq) + e^-$	$\text{Cr}^{2+}(aq)$	- 0,407
$\text{Fe}^{2+}(aq) + 2 e^-$	$\text{Fe}(s)$	- 0,447
$\text{Cr}^{3+}(aq) + 3 e^-$	$\text{Cr}(s)$	- 0,744
$\text{Zn}^{2+}(aq) + 2 e^-$	$\text{Zn}(s)$	- 0,762
$\text{Na}^+(aq) + e^-$	$\text{Na}(s)$	- 2,71

Potentiers standard en solutions basiques à 25 °C**(V)**

$\text{O}_2(g) + 2 \text{H}_2\text{O} + 4 e^-$	$4 \text{OH}^-(aq)$	+ 0,401
$2 \text{H}_2\text{O} + 2 e^-$	$\text{H}_2(g) + 2 \text{OH}^-(aq)$	- 0,828