

Classification des couples RÉDOX # Potentiels normaux d'oxydoréduction

Oxydant	$\xrightleftharpoons[\text{oxydation}]{\text{réduction}}$	Réducteur	E ₀ (V)
F ₂ + 2 e ⁻	$\rightleftharpoons$	2 F ⁻	+ 2,87
S ₂ O ₈ ²⁻ + 2 e ⁻	$\rightleftharpoons$	2 SO ₄ ²⁻	+ 2,10
MnO ₄ ⁻ + 4 H ₃ O ⁺ + 2 e ⁻	$\rightleftharpoons$	MnO ₂ + 6 H ₂ O	+ 1,69
ClO ⁻ + 2 H ₃ O ⁺ + e ⁻	$\rightleftharpoons$	½ Cl ₂ + H ₂ O	+ 1,63
MnO ₄ ⁻ + 8 H ₃ O ⁺ + 5 e ⁻	$\rightleftharpoons$	Mn ²⁺ + 12 H ₂ O	+ 1,51
Au ³⁺ + 2 e ⁻	$\rightleftharpoons$	Au	+ 1,50
ClO ⁻ + 2 H ₃ O ⁺ + 2 e ⁻	$\rightleftharpoons$	Cl ⁻ + 3 H ₂ O	+ 1,49
PbO ₂ + 4 H ₃ O ⁺ + 2 e ⁻	$\rightleftharpoons$	Pb ²⁺ + 6 H ₂ O	+ 1,45
Cl ₂ + 2 e ⁻	$\rightleftharpoons$	2 Cl ⁻	+ 1,39
Cr ₂ O ₇ ²⁻ + 14 H ₃ O ⁺ + 6 e ⁻	$\rightleftharpoons$	2 Cr ³⁺ + 21 H ₂ O	+ 1,33
O ₂ + 4 H ₃ O ⁺ + 4 e ⁻	$\rightleftharpoons$	6 H ₂ O	+ 1,23
2 IO ₃ ⁻ + 12 H ₃ O ⁺ + 10 e ⁻	$\rightleftharpoons$	I ₂ + 18 H ₂ O	+ 1,19
Br ₂ + 2 e ⁻	$\rightleftharpoons$	2 Br ⁻	+ 1,07
NO ₃ ⁻ + 4 H ₃ O ⁺ + 3 e ⁻	$\rightleftharpoons$	NO + 6 H ₂ O	+ 0,96
ClO ⁻ + H ₂ O + 2 e ⁻	$\rightleftharpoons$	Cl ⁻ + 2 OH ⁻	+ 0,90
Ag ⁺ + e ⁻	$\rightleftharpoons$	Ag	+ 0,80
NO ₃ ⁻ + 2 H ₃ O ⁺ + e ⁻	$\rightleftharpoons$	NO ₂ + 3 H ₂ O	+ 0,80
Fe ³⁺ + e ⁻	$\rightleftharpoons$	Fe ²⁺	+ 0,77
I ₂ + 2 e ⁻	$\rightleftharpoons$	2 I ⁻	+ 0,54
H ₂ O + ½ O ₂ + 2 e ⁻	$\rightleftharpoons$	2 OH ⁻	+ 0,40
Cu ²⁺ + 2 e ⁻	$\rightleftharpoons$	Cu	+ 0,34
CH ₃ CHO + 2 H ₃ O ⁺ + 2 e ⁻	$\rightleftharpoons$	CH ₃ CH ₂ OH + 2 H ₂ O	+ 0,19
SO ₄ ²⁻ + 3 H ₃ O ⁺ + 2 e ⁻	$\rightleftharpoons$	HSO ₃ ⁻ + 4 H ₂ O	+ 0,17
S ₄ O ₆ ²⁻ + 2 e ⁻	$\rightleftharpoons$	2 S ₂ O ₃ ²⁻	+ 0,09
2 H ₃ O ⁺ + 2 e ⁻	$\rightleftharpoons$	H ₂ + 2 H ₂ O	0,00
CH ₃ CO ₂ H + 2 e ⁻	$\rightleftharpoons$	CH ₃ CHO	- 0,12
Pb ²⁺ + 2 e ⁻	$\rightleftharpoons$	Pb	- 0,13
Sn ²⁺ + 2 e ⁻	$\rightleftharpoons$	Sn	- 0,14
Ni ²⁺ + 2 e ⁻	$\rightleftharpoons$	Ni	- 0,23
Fe ²⁺ + 2 e ⁻	$\rightleftharpoons$	Fe	- 0,44
2 CO ₂ + 2 e ⁻	$\rightleftharpoons$	C ₂ O ₄ ²⁻	- 0,49
Zn ²⁺ + 2 e ⁻	$\rightleftharpoons$	Zn	- 0,76
2 H ₂ O + 2 e ⁻	$\rightleftharpoons$	2 OH ⁻ + H ₂	- 0,83
Al ³⁺ + 3 e ⁻	$\rightleftharpoons$	Al	- 1,67
Mg ²⁺ + 2 e ⁻	$\rightleftharpoons$	Mg	- 2,37
Na ⁺ + e ⁻	$\rightleftharpoons$	Na	- 2,71
Cs ⁺ + e ⁻	$\rightleftharpoons$	Cs	- 2,92