

CLASSIFICATION QUANTITATIVE DES COUPLES OXYDANT/REDUCTEUR

	<u>Oxydant</u>	<u>Potentiel standard d'oxydoréduction E°(V)</u>	<u>Réducteur</u>	
	Au ³⁺	+1,52	Au	
	MnO ₄ ⁻	+1,51	Mn ²⁺	
	PbO ₂	+1,47	Pb ²⁺	
	Cr ₂ O ₇ ²⁻	+1,36	Cr ³⁺	
	Pt ²⁺	+1,19	Pt	
	NO ₃ ⁻	+0,96	NO	
	Hg ²⁺	+0,85	Hg	
	O ₂	+0,81	OH ⁻	
	Ag ⁺	+0,80	Ag	
	Fe ³⁺	+0,77	Fe ²⁺	
	Cu ²⁺	+0,34	Cu	
	H ⁺	0,00	H ₂	
	Pb ²⁺	-0,13	Pb	
	Sn ²⁺	-0,14	Sn	
	Ni ²⁺	-0,25	Ni	
	Cd ²⁺	-0,40	Cd	
	Fe ²⁺	-0,44	Fe	
	Cr ³⁺	-0,74	Cr	
	Zn ²⁺	-0,76	Zn	
	Al ³⁺	-1,67	Al	
	Mg ²⁺	-2,36	Mg	

POUVOIR
OXYDANT
CROISSANT

POUVOIR
REDUCTEUR
CROISSANT