



## Oxydation

Une oxydation est une transformation correspondant à une perte d'électrons





## Réduction

Une réduction est une transformation correspondant à un gain d'électrons



Le réactif qui capte les électrons est appelé **oxydant**

Le réactif qui cède les électrons est appelé **réducteur**



Un **couple oxydant réducteur** ou **couple redox** est constitué de deux entités chimiques l'une correspondant à la forme oxydée Ox et l'autre à la forme forme réduite Red des espèces généralement composées .  
On le note **Ox/Red**





## Réaction d'oxydoréduction

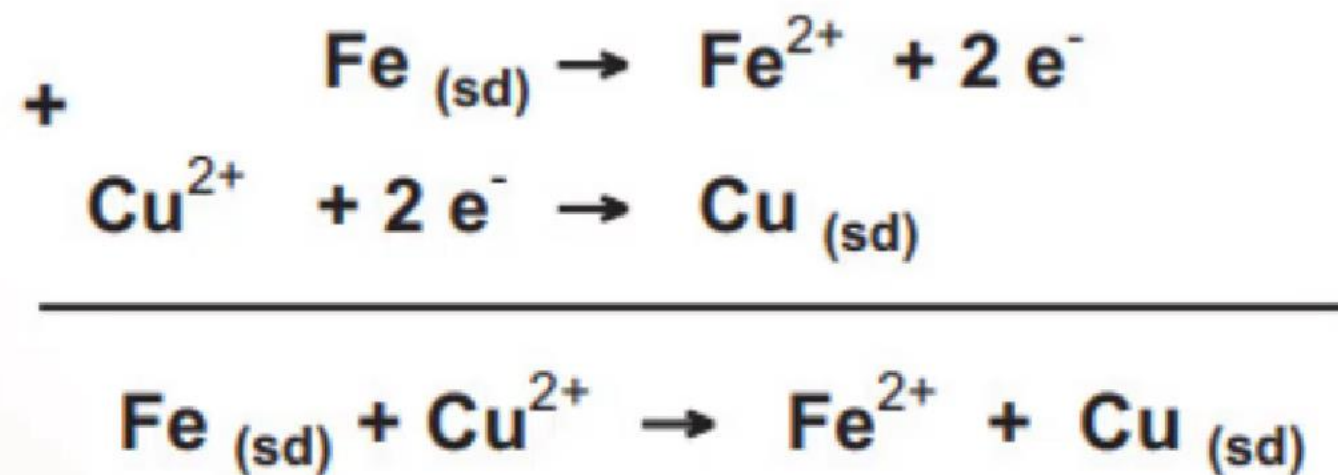
Une réaction chimique mettant en jeu un transfert d'électrons entre ses réactifs.



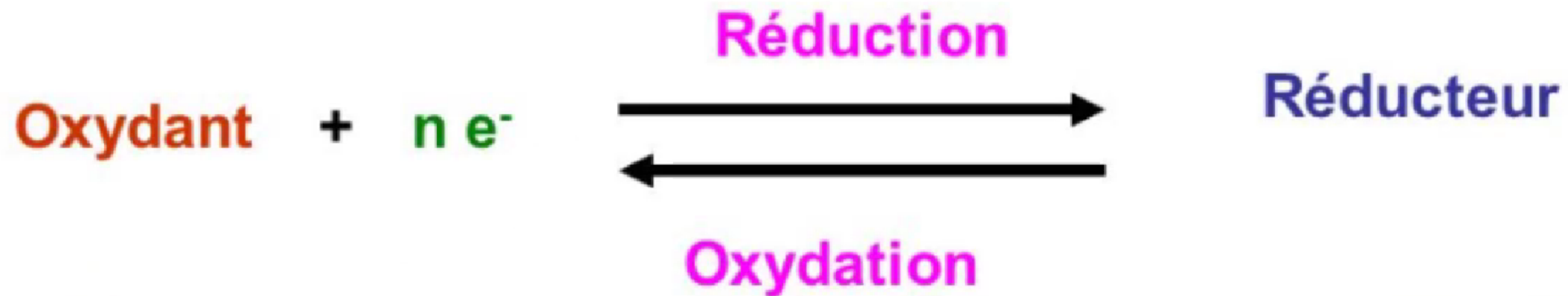




## Equation Bilan









# Pile Daniell

