

# Les réactions d'oxydoréduction

## Oxydants et Réducteurs

### Oxydants

= espèce chimique susceptible de capter un ou plusieurs électrons.

Ex : Ion Cuivre  $\text{Cu}^{2+}$ . Il peut se transformer en cuivre par gain de 2 électrons

### Réducteurs

= espèce chimique susceptible de céder un ou plusieurs électrons

Ex : L'atome de zinc Zn. Il peut se transformer en ion  $\text{Zn}^{2+}$  par perte de 2 électrons

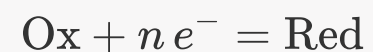
forment

## Couples Redox

Un oxydant et un réducteur forment un couple redox si on peut passer de l'un à l'autre par gain ou perte d'électrons. Un tel couple est noté Ox / Red.

Ex : L'ion  $\text{Cu}^{2+}$  et l'atome Cu

Demi-équation électronique



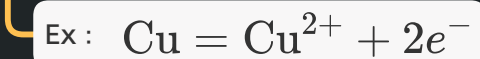
### réduction

= gain d'électrons



### oxydation

= perte d'électrons



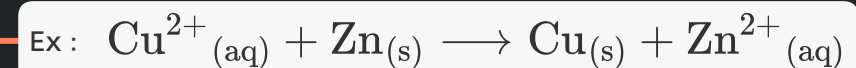
! Les demi-équations électroniques doivent vérifier les lois de conservation des éléments chimiques et de la charge électrique. Il faut parfois ajouter des coefficients stœchiométrique !

forment

## Ecriture d'une réaction d'oxydoréduction



Forme de la réaction



! Ces réactions doivent vérifier la lois de conservation de la charge électrique. Il faut parfois ajouter des coefficients stœchiométrique !