

Chapitre 1 Leçon 1

Oxydant : Espèce chimique capable de capter un ou plusieurs électrons

Ex : Cu^{2+}

Réducteur : Espèce chimique capable de perdre un ou plusieurs électrons

Ex : Cu

Réaction d'oxydoréduction : Réaction qui met en jeu un transfert d'électron entre le réducteur d'un couple vers l'oxydant d'un autre couple

Ex : $\text{Cu} = \text{Cu}^{2+} + 2 e^-$ (Réduction : Gain d'électron(s))

$\text{Ag}^+ + e^- = \text{Ag}$ (Oxydation : Perte d'électron(s)) *x 2 pour qu'il y ait le même nombre d'électrons dans les deux demi-équations*

$\text{Cu} + 2 \text{Ag}^+ = \text{Cu}^{2+} + 2 \text{Ag}$

Toutes les réactions chimiques ne sont pas instantanée.

L'étude des vitesses de réaction s'appelle: la cinétique chimique.

On distingue 3 classes de réaction:

- Réaction quasi-instantanée
- Réaction lente: *réaction dont l'évolution n'est pas visible à l'oeil nu*
- Réaction infiniment lente

En général, la vitesse de réaction chimique augmente avec la concentration des réactifs.

La vitesse de réaction augmente avec la température.