

Réaction d'oxydo-réduction

Échange d'électrons entre l'**oxydant** d'un couple oxydant-réducteur et le **réducteur** d'un autre couple

un **oxydant** gagne des électrons
un **réducteur** perd des électrons

couples oxydant-réducteur

(Ox₁ / Red₁)
(Ox₂ / Red₂)

gain d'électrons par l'oxydant

Réduction : Ox₁ + m e⁻ = Red₁ (× n)

perte d'électrons par le réducteur

Oxydation : Red₂ = Ox₂ + n e⁻ (× m)

en fin de réaction :

l'**oxydant** est réduit
le **réducteur** est oxydé

