

Réaction d'oxydo-réduction

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

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