

Oxydoréduction

- Différents types
- Trouver polarité de la pile
- Accumulateurs

- Piles
- Corrosion

Applications

- Oxydant gagne des électrons
- Réducteur perd des électrons

Réaction d'oxydoréduction
Transfert d'électrons entre un oxydant et un réducteur

Equation

$$Ox_1 + Red_2 \rightarrow Red_1 + Ox_2$$

Couple d'oxydoréduction
2 EC forment un couple d'oxydoréduction si on passe de l'une à l'autre par gain ou perte d'électrons

Noté ox / red

Associé à une demi-équation du type
 $Ox + n \cdot e^- = Red$

Différents types de couples

- cation métallique / Métal
- Ion monoatomique / molécule
- Elément associé à l'oxygène

Méthode O-H-e

