

## **Méthode :**

# **Equilibrer une réaction d'oxydo réduction**

- Identifier les réactifs (énoncé).
- Identifier dans les réactifs lequel est oxydant et lequel réducteur (Données de l'énoncé Ox/Red)
- Faire les  $\frac{1}{2}$  équations
  - Réactif à gauche.
  - Equilibrer l'atome autre que H et O.
  - Ajouter des  $H_2O$  pour équilibrer les Oxygènes.
  - Ajouter des  $H^+$  pour équilibrer les Hydrogènes.
  - Ajouter des  $e^-$  pour équilibrer les charges.
    - *Vérifier que les  $e^-$  sont côté oxydant.*
- Placer les deux  $\frac{1}{2}$  équations l'une en dessous de l'autre.
- Leur appliquer un coefficient multiplicateur de façon à ce que les nombre d' $e^-$  échangés soient identiques.
- Sommer les deux  $\frac{1}{2}$  équations.
  - *Les  $e^-$  doivent disparaître.*
  - *Simplifier si des espèces apparaissent côté réactifs ET produits.*