

**Définition**

- Un *réducteur* est une espèce capable de *céder* un ou plusieurs électrons
- Un *oxidant* est une espèce capable de *capter* un ou plusieurs électrons

**Ajustage d'une demi-équation électronique****Ajustage d'une demi-équation électronique**

1. Assurer la conservation des éléments autres que H et O
2. Assurer la conservation de l'élément en ajoutant de l'eau  $\text{H}_2\text{O}_{(l)}$
3. Assurer la conservation de l'élément hydrogène en ajoutant des ions  $\text{H}_{(\text{aq})}^+$
4. Assurer la conservation des charges en ajoutant des  $e^-$
5. Si le milieu est basique, ajouter autant d' $\text{HO}_{(\text{aq})}^-$  qu'il y a déjà d' $\text{H}_{(\text{aq})}^+$  et remplacer les paires  $\text{HO}_{(\text{aq})}^- + \text{H}_{(\text{aq})}^+$  par  $\text{H}_2\text{O}_{(l)}$