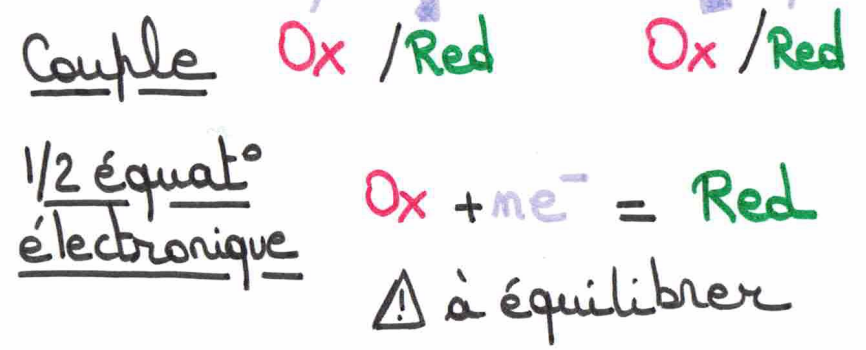


L' OXYDO RÉDUCTION

DEF **Oxydant** : Accepte les électrons e^-
Réducteur : Donne les électrons



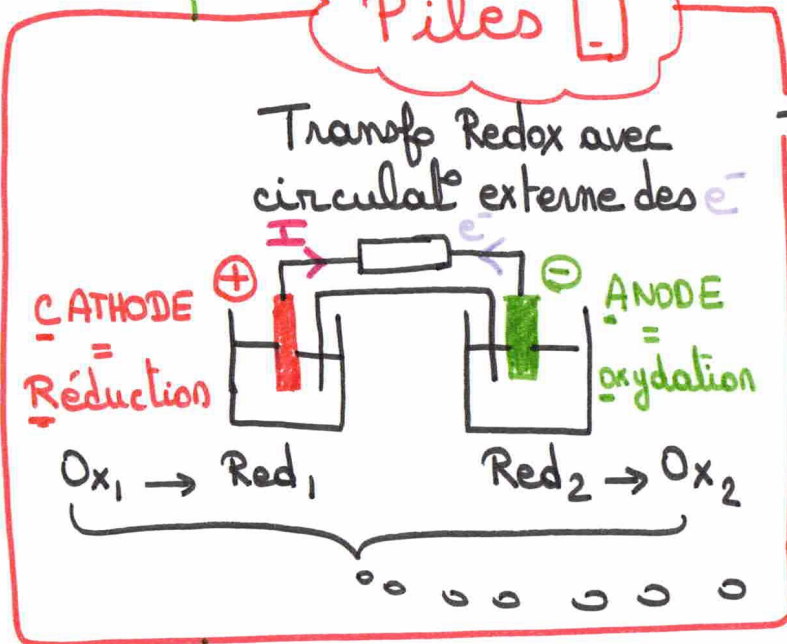
Corrosion

métal M $\rightarrow$ ion M^{n+}
 oo $\approx$ 
 Or / Platine / Palladium
 ne s'oxydent pas
 (Acier inoxydable)

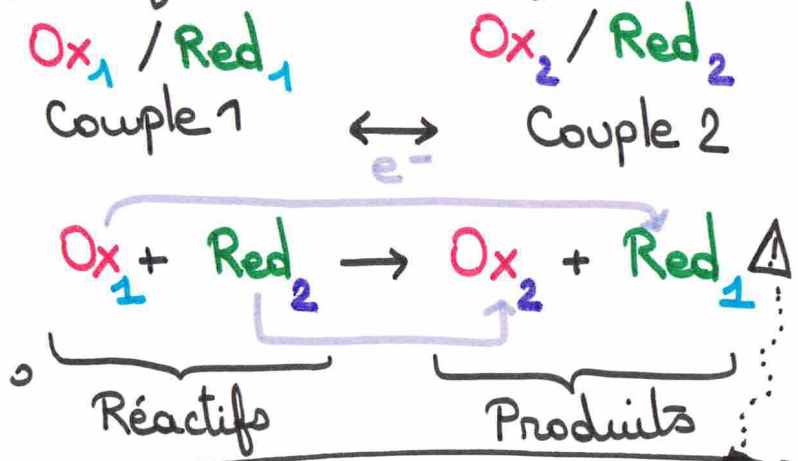
Moyens PROTECTION

couche protectrice
 passivante
 anode sacrificielle

Piles



Transformation d'oxydo-réduction



Méthode pour équilibrer une équation redox

- 1)  Réactifs / produits
- 2) à gauche à droite
- 3) $1/2 \text{ eq}^\circ$ électroniques
- 4) Combiner en égalant le nb d' e^- échangés