

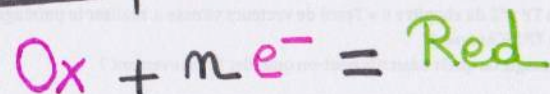
LES TRANSFORMATIONS REDOX

DEF

Oxydant = Accepte les électrons e^-
 Réducteur = Donne les électrons

* Couple: Ox/Red Ox/Red
 $+e^-$ Réduction $-e^-$ Oxydation

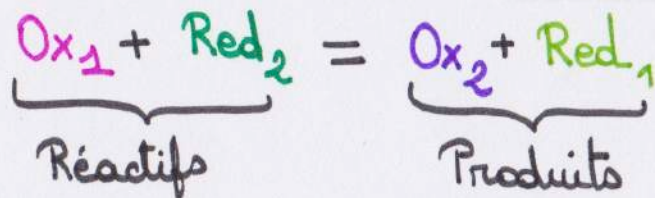
* Demi-équation électronique



⚠ À équilibrer

* Transformation redox

Couple 1 $\longleftrightarrow$ Couple 2
 $\text{Ox}_1 / \text{Red}_1$ $\text{Ox}_2 / \text{Red}_2$



⚠ À équilibrer

3 Méthodes

- ① Ox du côté des e^-
- ② Équilibrer les éléments
 $\cdot \text{O} \rightsquigarrow \text{H}_2\text{O}$
 $\cdot \text{H} \rightsquigarrow \text{H}^+ / \text{OH}^-$
- ③ Équilibrer les charges: e^-

- ① Demi équatⁿ écrites avec Réactifs à gauche
- ② Autant d' e^- cédés que gagnés ($\rightsquigarrow$ (x2) (x3) ...)
- ③ Sommer et simplifier