

I Introduction C'est une réaction acido-basique
 $\Rightarrow$ échange de proton.

Réaction d'échange d'électron $\Rightarrow$

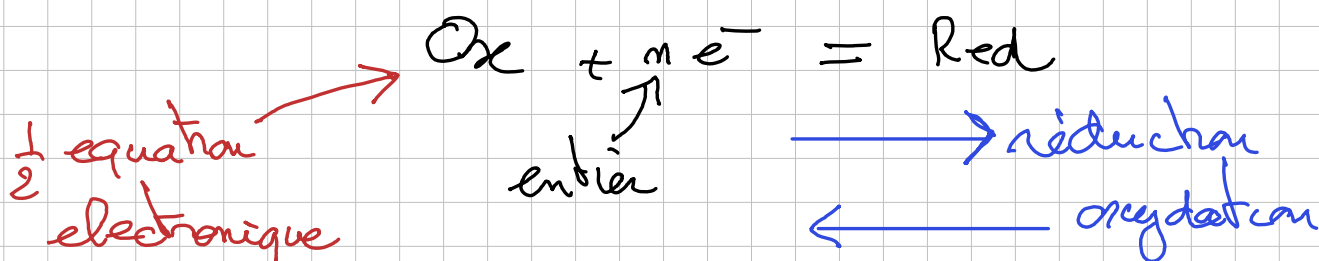
Réaction d'oxydo-réduction

Il y aura des accepteurs et des donneurs d'électron
 oxydants $\swarrow$ $\searrow$ réducteurs.

II Définitions fondamentales

1°) Vocabulaire

- Un oxydant est une espèce capable de capter des e^-
- Un réducteur _____ de céder des e^-
- Un couple oxydant réducteur est un couple dont les 2 membres sont liés par une réaction d'échange électronique



2°) Réaction d'oxydo-réduction

C'est une réaction d'échange d' e^- entre l'oxydant d'un couple et le réducteur d'un autre couple

Equation bilan s'obtient en combinant les deux $\frac{1}{2}$ équations électroniques, de manière à équilibrer les e^- échangés $\Rightarrow$ les e^- n'apparaissent plus dans le bilan.

