

Dosage (de manière très générale!) voir les autres fiches à ce sujet

- **Acido Basique** : équation : $a \text{ AH} + b \text{ HO}^- \rightarrow c \text{ A}^- + d \text{ H}_2\text{O}$
- **Oxydo réduction** : équation : $a \text{ Ox1} + b \text{ Red2} \rightarrow c \text{ Red1} + d \text{ Ox2}$
- **Précipitation** : équation : $a \text{ A}_{(aq)} + b \text{ B}_{(aq)} \rightarrow c \text{ AB}_{(s)}$

a, b, c et d sont les coefficients stoechiométriques

A l'équivalence

Les réactifs (solution à titrer et solution titrante) ont été introduits dans les proportions stoechiométriques (ils sont entièrement consommés).

D'où :

- **Acido Basique** : $\frac{n(\text{AH})}{a} = \frac{n(\text{HO}^-)}{b}$
- **Oxydo réduction** : $\frac{n(\text{Ox1})}{a} = \frac{n(\text{Red2})}{b}$
- **Précipitation** : $\frac{n(\text{A}_{(aq)})}{a} = \frac{n(\text{B}_{(aq)})}{b}$

n est la quantité de matière de chaque espèce chimique