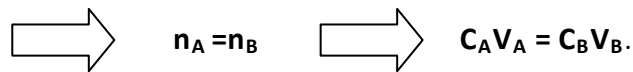


**Def**

- Dosé une solution, c'est déterminer sa quantité de matière ou sa concentration au moyen d'une réaction chimique, cette réaction est appelée réaction de dosage ; qui peut être une réaction acide-base ou une réaction redox.
- La réaction de dosage, doit être rapide et totale.
- A l'équivalence acido-basique le nombre de mole OH<sup>-</sup> provenant de la base est égale au nombre de mole de H<sub>3</sub>O<sup>+</sup> provenant de l'acide.

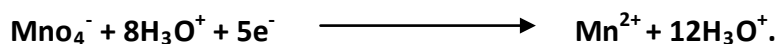


$$\bullet \quad n = \frac{m}{M} \quad \text{avec} \quad \begin{cases} n : \text{nombre de mole. (en mole)} \\ m : \text{masse. (en g)} \\ M : \text{masse molaire. (en g mol}^{-1}\text{)} \end{cases} .$$

$$\bullet \quad n = \frac{V}{V(M)} \quad \text{avec} \quad \begin{cases} n : \text{nombre de mole. (en mole)} \\ V : \text{volume (en L)} \\ V(M) : \text{volume molaire (en l mol}^{-1}\text{)} \end{cases} .$$

$$\bullet \quad C = \frac{n}{V} \quad \text{avec} \quad \begin{cases} C : \text{concentration. (en mol l}^{-1}\text{)} \\ n : \text{nombre de mole. (en mol)} \\ V : \text{volume de la solution. (en L)} \end{cases} .$$

- Un dosage manganométrique consiste à déterminer la concentration d'une solution inconnue en exploitant une réaction d'oxydoréduction mettant en jeu la propriété oxydante des ion permanganate MnO<sub>4</sub><sup>-</sup> en milieu acide.



- La conductance G d'une solution électrolytique est égale à l'inverse de sa résistance

$$G = \frac{1}{R} \quad (\text{en siemens}).$$

- La courbe  $G = f(c)$  est appelée courbe d'étalonnage.

