

Principe d'un dosage.

Une solution contient une espèce chimique dissoute A. **Doser cette espèce chimique**, c'est déterminer sa **concentration C_A** dans la solution.

Pour doser A, on fait réagir A sur un corps B contenu dans une **solution de concentration connue C_B** . La réaction de dosage doit être rapide, totale, facilement observable.

Dosage acido-basique.

Doser une solution aqueuse d'un acide ou d'une base, c'est déterminer sa concentration en réalisant une réaction acide-base.

A l'équivalence le nombre de moles H_3O^+ apportées par l'acide doit être égal au nombre de moles OH^- apportées par la base. Cela entraîne : $C_A V_A = C_B V_B$

On désigne par :
- C_A la concentration molaire de l'acide, par V_A le volume de l'acide,
- C_B la concentration molaire de la base, par V_B le volume de la base,

$$C_A V_A = C_B V_B$$

Un dosage acido-basique peut-être suivi par :

- ◆ pH-métrie : on suit l'évolution du pH au cours de la réaction.
- ◆ colorimétrie : on utilise un indicateur coloré.

Exemples d'indicateurs colorés :

Indicateur	Teinte	Zone de virage	Teinte
Hélianthine	Rouge	3,1 - 4,4	Jaune
Bleu de bromothymol	Jaune	6,0 - 7,6	Bleu
Phénol-phtaléine	Incolore	8,2 - 10,0	Rose

Un indicateur coloré est un réactif dont la couleur dépend du pH. Il peut être utilisé pour repérer la fin d'un dosage si l'équivalence est atteinte dans sa zone de virage.

