

Les dosages acido-basiques

Ils sont réalisés pour déterminer la concentration de l'acide ou de la base. Plusieurs méthodes peuvent être utilisées :

- étude de la variation du pH : **mesures pH-métriques** (méthodes des tangentes ou tracé de la dérivée) **ou virage d'un indicateur coloré** ;
 - conductimétrie (précieuse dans le cas d'acides trop faibles) ;
 - colorimétrie.
1. Dans le cas du dosage d'un **monoacide**, HA, par une base forte (NaOH par exemple), **l'équivalence acido-basique** est atteinte lorsque la quantité d'ions hydroxyde OH⁻ versée est égale à la quantité totale de protons libérables par l'acide :
$$n_0(\text{HA}) = n(\text{OH}^-)_{\text{versé}} .$$
 2. Dans le cas du dosage d'un **polyacide**, H_pA, on peut définir plusieurs équivalences successives et une équivalence globale pour laquelle :
$$pn_0(\text{H}_p\text{A}) = n(\text{OH}^-)_{\text{versé}} .$$