

## Synthèse PC5-A3 : Neutralisation d'une solution

- La neutralisation d'une solution consiste à ramener la valeur du pH à 7 (neutre).
- L'ajout d'un faible volume d'une solution basique à une solution acide augmente efficacement la valeur du pH.

• Équation chimique de la neutralisation :  $H^+ + HO^- \Rightarrow H_2O$

ion responsable  
de l'acidité

ion responsable du  
caractère basique

molécule neutre du  
point de vue du pH

---

### Remarque sur la dilution : (ne pas recopier sauf les futurs scientifiques !!!)

- L'ajout d'un volume d'eau 9 fois plus élevé que celui de la solution à neutraliser (dilution par 1+9=10), permet de mesurer une augmentation du pH de seulement une unité (2 unités de pH pour une dilution par 100).