

Les solutions **acides** ont un **pH inférieur à 7**.

Elles sont caractérisées par la présence d'ions **hydrogènes** de formule H^+ .

Les solutions **basiques** ont un **pH supérieur à 7**.

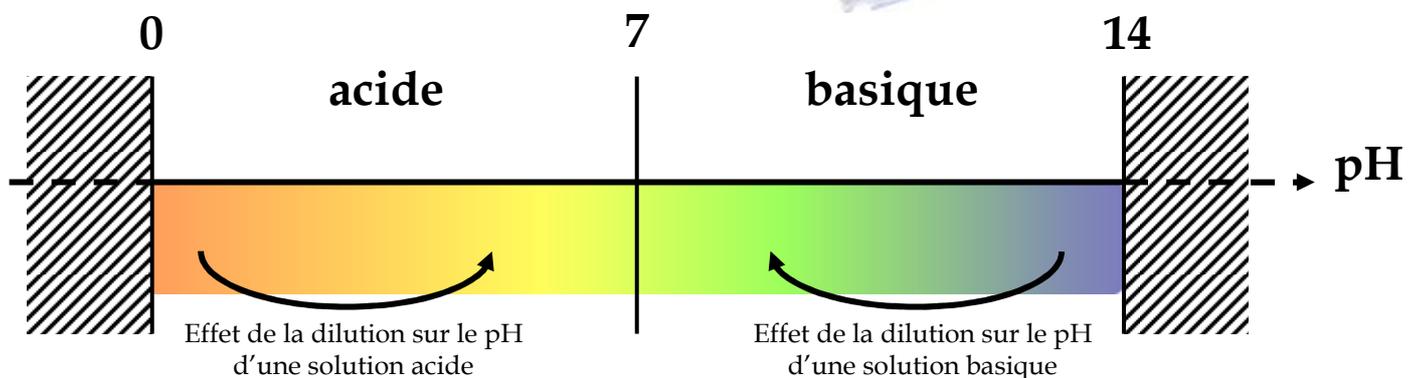
Elles sont caractérisées par la présence d'ions **hydroxydes** de formule HO^- .

Les solutions **neutres** ont un **pH égale à 7**.

Elles sont caractérisées par la présence d'autant d'ions **hydrogènes** H^+ que d'ions **hydroxydes** HO^- .

III- Effet de la dilution (Activité 8)

La dilution est l'ajout d'eau à une solution. Ainsi la solution a un pH qui se rapproche de l'eau pure, $pH = 7$.



La dilution d'une solution acide la rend moins acide et son **pH augmente** pour se rapprocher de la valeur neutre : 7

La dilution d'une solution basique la rend moins basique et son **pH diminue** pour se rapprocher de la valeur neutre : 7

Ce que je dois savoir pour le contrôle :

- Quels sont les tests de reconnaissance des ions : Fe^{2+} , Al^{3+} , Fe^{3+} , Cl^- et Cu^{2+} ?
- Qu'est ce que le pH d'une solution ?
- Comment mesure-t-on le pH d'une solution ?
- Quels sont les ions présents dans une solution acide ?
- Quels sont les ions présents dans une solution basique ?
- Quels sont les ions présents dans une solution neutre ?
- Qu'est ce qu'une dilution ?