

Interprétation du pH

- Toutes les solutions aqueuses contiennent des molécules d'eau, des ions hydrogène H^+ et des ions hydroxyde HO^- .
- Une solution dont le pH est égal à 7 (neutre) contient **autant** d'ions H^+ que d'ions HO^- .

- Une solution **acide**, comme l'acide chlorhydrique (H^+ , Cl^-), a un pH inférieur à 7 car elle contient davantage d'ions H^+ que d'ions HO^- .
- Ce sont les ions H^+ qui sont responsables de l'acidité.
- Une solution **basique**, comme la soude (Na^+ , HO^-), a un pH supérieur à 7 car elle contient davantage d'ions HO^- que d'ions H^+ .
- Ce sont les ions HO^- qui sont responsables de la basicité.

– Effet de la dilution sur le pH des solutions

- Quand on dilue une solution acide, elle devient moins acide et son pH se rapproche de 7.
- Quand on dilue une solution basique, elle devient moins basique et son pH se rapproche de 7.

Le pH obtenus ne peut dépasser 7

- Les solutions acides ou basiques (certains produits ménagers) sont corrosives lorsqu'elles sont concentrées. Il est souvent nécessaires de les diluer pour les utiliser.