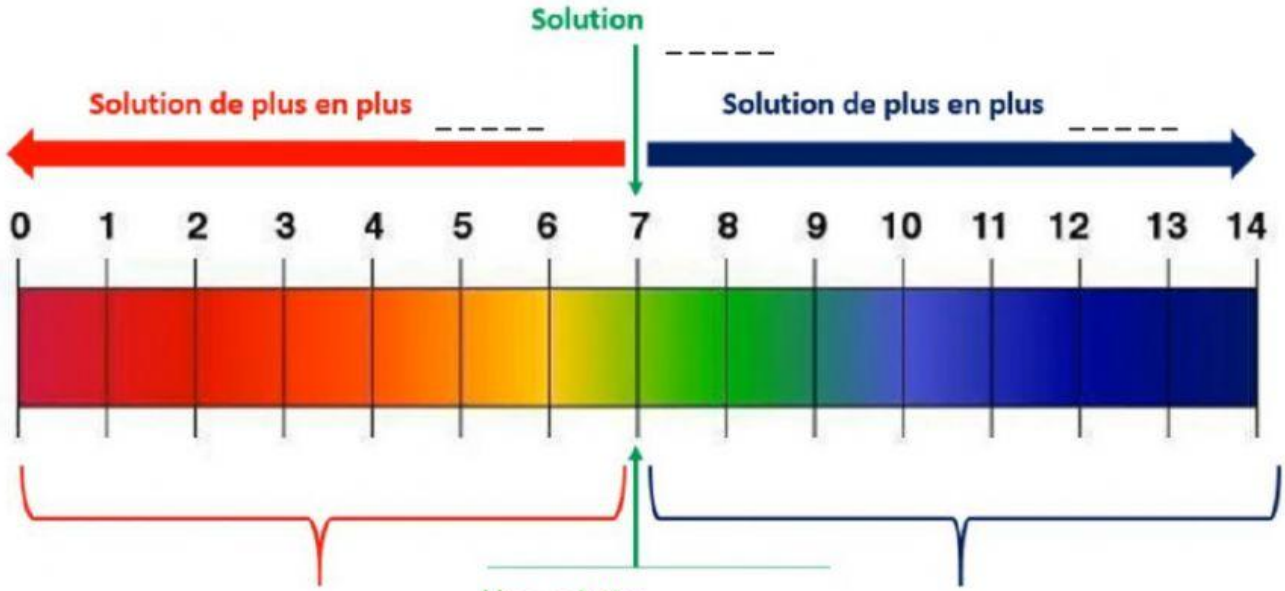
Révisions définitions acides bases

Échelle des pH dans l'eau

- Les solutions (Compléter les blancs).



C'est quoi un acide ? D'où viennent ces ions dans les solutions acides ?

- Compléter les trous.

Définition

Un acide

Un acide est une espèce chimique susceptible de _____ un ou plusieurs ions _____

$HCl \longrightarrow$ _____ + Cl^-

Cet acide libère un ion _____

Dans l'eau la réaction devient

$HCl + H_2O \longrightarrow$ _____ + Cl^-

Une solution aqueuse acide est donc riche en ions hydronium _____

Plus une solution est acide plus sont pH est _____ et plus sa concentration en ions hydronium est _____

LIVEWORKSHEETS

C'est quoi une base ? D'où viennent ces ions dans les solutions basiques ?

Définition

Une base

Une base est une espèce chimique susceptible _____ un ou plusieurs ions _____

$ClO^- + H^+$ ⟶ _____

La base capte l'ion H^+

Dans l'eau la réaction devient

$ClO^- + H_2O$ ⟶ $HClO$ + _____

Une solution aqueuse basique est donc riche en ions hydroxyde _____

Plus une solution est basique plus sont pH est _____ et plus sa concentration en ions hydroxyde est _____

LIVEWORKSHEETS