Chapitre 5 | Acide, base et pH

1) Définitions

Acide et base sont des produits corrosifs !

On se protège avec des lunettes de protection, des gants et une blouse.

Acide : L'acide chlorhydrique HCl

$$HCl \xrightarrow[\text{dissolution}]{\text{eau}} H^+_{aq} + Cl^-_{aq}$$

H^+_{aq} : ion hydrogène

Cl^-_{aq} : ion chlorure

beaucoup dans les acides

Base :

La base la plus utile c'est la soude "caustique" de formule NaOH (Hydroxyde de sodium)

$$NaOH \xrightarrow[\text{dissolution}]{\text{eau}} Na^+_{aq} + HO^-_{aq}$$

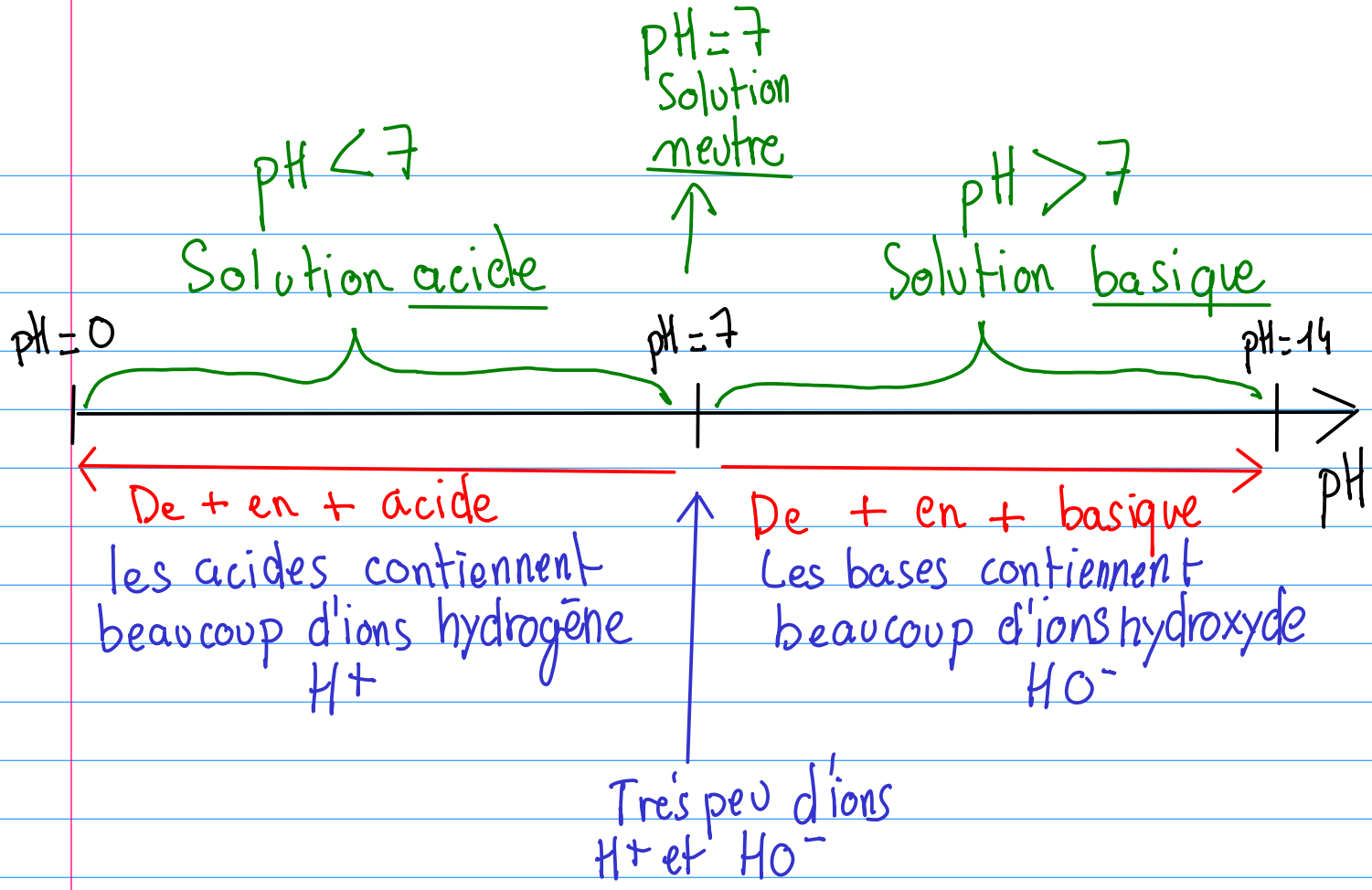
Na^+_{aq} : ion sodium

HO^-_{aq} : ion hydroxyde

Beaucoup dans les bases

2) le pH

Le pH est une mesure de la quantité d'ions hydrogène H^+ présents dans une solution.


pH = 7
Solution neutre
pH < 7
Solution acide
pH > 7
Solution basique
pH = 0
pH = 7
pH = 14
pH
De + en + acide
les acides contiennent beaucoup d'ions hydrogène H+
De + en + basique
Les bases contiennent beaucoup d'ions hydroxyde HO-
Très peu d'ions H+ et HO-