

LC 14 – Acides et bases



Vinaigre

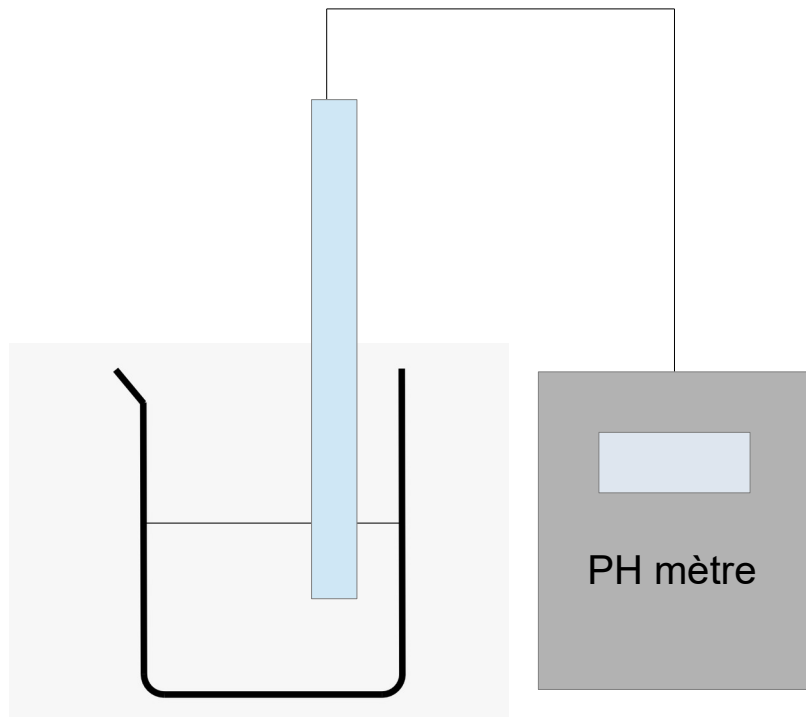
Destop

Mesure du pH

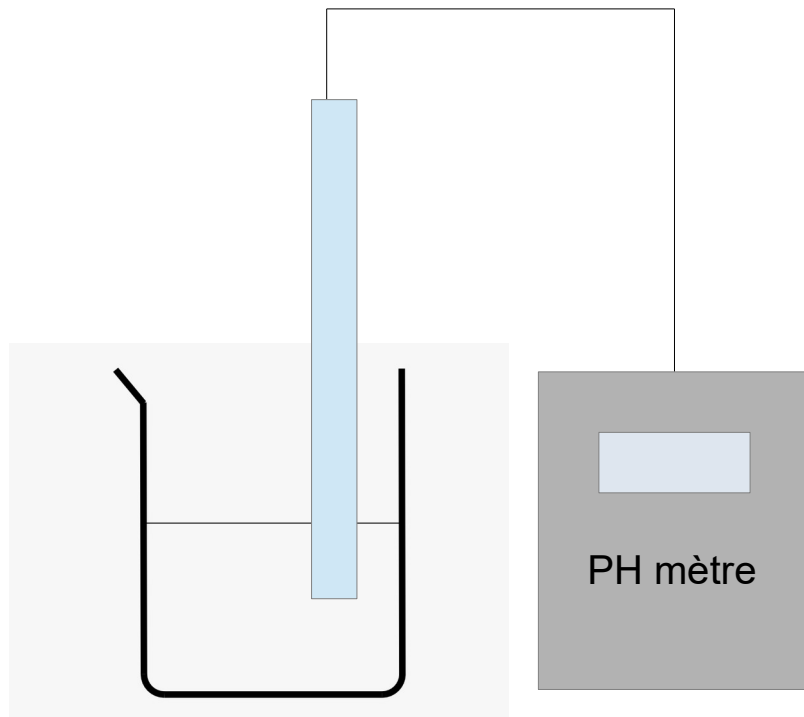
$$C = 1,0 \times 10^{-4} \text{ mol.L}^{-1}$$

Acide nitrique : HNO_3

Acide éthanoïque : $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$



Mesure du pH



$$C = 1,0 \times 10^{-4} \text{ mol.L}^{-1}$$

Acide nitrique : HNO_3

Acide éthanoïque : $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$

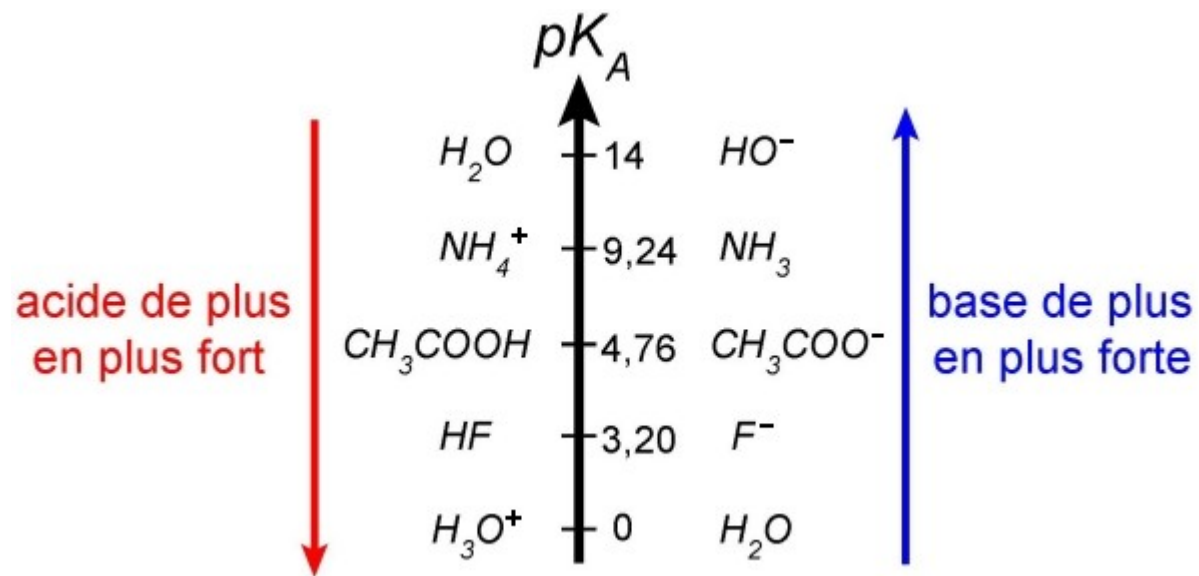
Expérimentalement on trouve :

pH = 4

pH = 4.4

?

Quelques acides et bases faibles, classés en fonction du pK_A de leur couple



Les acides α -aminés

Ce sont les briques élémentaires constituant les protéines.

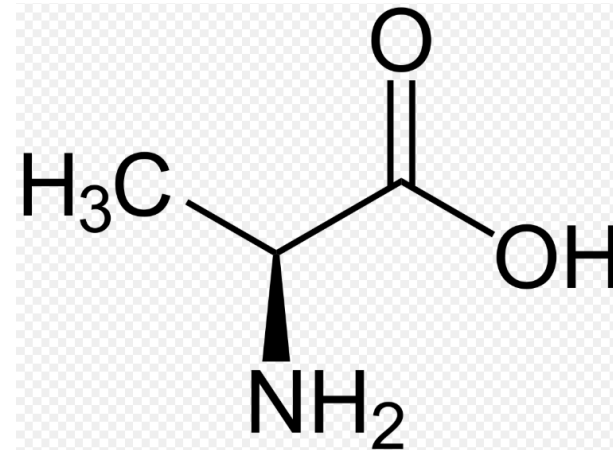
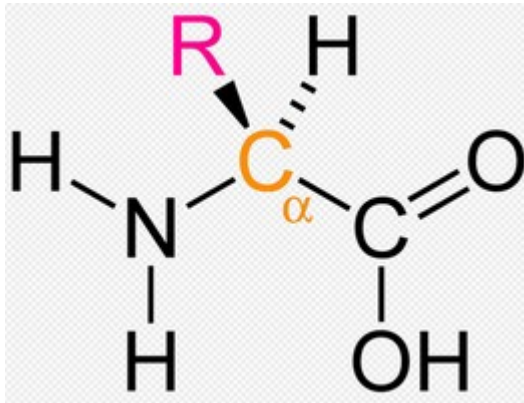
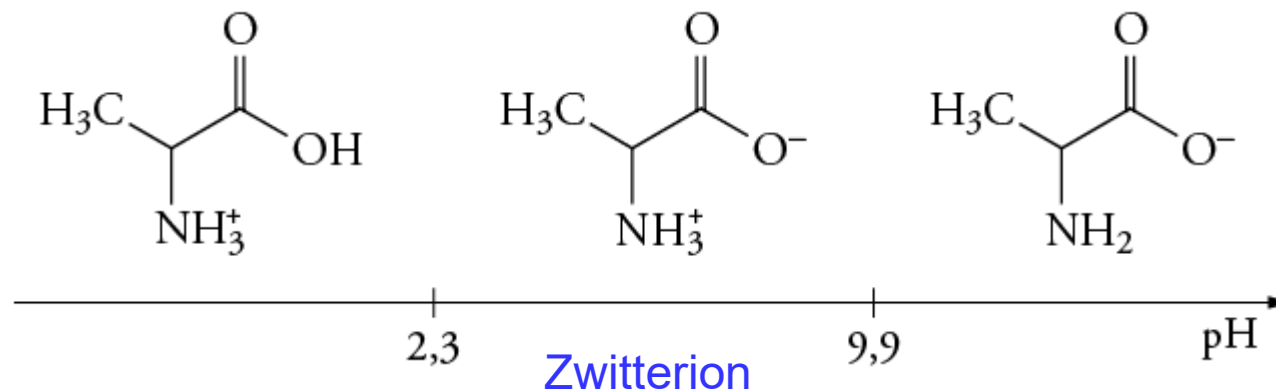
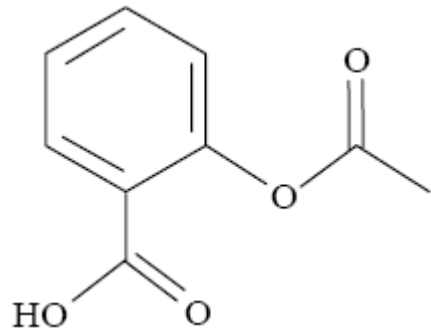


Diagramme de prédominance de l'alanine :



Effervescence de l'aspirine



Acide acétylsalicylique



Acide citrique