
COMPRENDRE, LOIS ET MODELES



Chapitre 17 :

Couple acide base. Solution tampon.

$$pH = pK_a + \log\left(\frac{[A^-]}{[AH]}\right)$$

I. Solution tampon

Une solution tampon est une solution dont le pH ne varie pas ou peu lors de l'ajout modéré d'un acide ou d'une base.

On peut obtenir des solutions tampons en mélangeant dans des proportions stœchiométriques un acide faible et sa base conjuguée.

Exemple : acide éthanoïque et ions éthanoate.

Dans le sang humain le pH est maintenu aux alentours de 7,4 grâce à différentes solutions tampons.