

# Tampon acido-basique

## Consigne

individuel puis discussion en grand groupe (15 min)

En exploitant les documents ci-dessous, on peut mettre en œuvre **trois méthodes** de réalisation d'une **solution tampon à pH = 4,8**.

[https://fr.wikipedia.org/wiki/Solution\\_tampon](https://fr.wikipedia.org/wiki/Solution_tampon)

En chimie, une **solution tampon** est une solution qui maintient approximativement le même pH malgré l'addition de petites quantités d'un acide ou d'une base, ou malgré une dilution.

$$K_a = \frac{[A^-][H_3O^+]}{[AH]} \quad pK_a = -\log K_a$$
$$pH = pK_a + \log \left( \frac{[A^-]}{[AH]} \right)$$

Acide éthanoïque / éthanoate :  $CH_3COOH / CH_3COO^-$        $pK_a = 4,8$

