

# Ethanoate de sodium

## Matériel disponible

pH-mètre, solutions étalon  
fioles jaugées et pipettes jaugées de diverses capacités  
solution d'éthanoate de sodium à 0,5 mol.L<sup>-1</sup>

## Consigne

 groupe de deux (1 heure)

Dans les solutions d'éthanoate de sodium ( $\text{CH}_3\text{COO}^-$ ,  $\text{Na}^+$ ) on peut envisager l'équilibre chimique correspondant à la réaction :



Peut-on déterminer le  $K_a$  du couple éthanoïque / éthanoate à partir de mesure de pH de diverses solutions d'éthanoate ?

Prévoir puis réaliser le protocole et son exploitation.

Document d'aide : [\[avancement-2.pdf\]](#)