

Ethanoate de sodium

Matériel disponible

pH-mètre, solutions étalon

fioles jaugées et pipettes jaugées de diverses capacités

solution d'éthanoate de sodium à $0,5 \text{ mol.L}^{-1}$

Consigne

groupe de deux (1 heure)

Dans les solutions d'éthanoate de sodium (CH_3COO^- , 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]