

Exercice : Acide fort ou faible ?

On mesure le pH d'une solution aqueuse d'acide éthanóïque CH_3COOH à $\text{pH} = 3,4$.

La concentration en soluté apportée est $C = 1,0 \times 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$.

L'acide éthanóïque est-il un acide fort ou un acide faible dans l'eau ?

