

Exercice : Acide fort ou faible ?

On mesure le pH d'une solution aqueuse d'acide éthanoïque CH₃COOH à pH= 3,4.

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

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

Correction !

