

Acides et bases Faibles

1. L'acide Chlorhydrique HCl est un acide fort et l'acide acétique CH₃COOH est un acide faible. Si on avait 0,1M de chaque acide, lequel aurait le plus petit pH et pourquoi? (2)

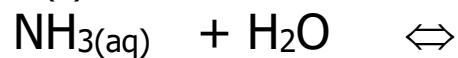
2. On introduit un acide faible (C₆H₅OH) dans un contenant. Ka=5 x 10⁻⁵

a. Si la concentration est de 0,04M, quel est le pH ? (3)



b. Quel est le pourcentage de dissociation ? (1)

3. Le NH₃ possède un Kb de 1,8 x 10⁻⁵. Si le pH d'une solution est 11. Quelle est la concentration initiale de la base? (3)



4. Un acide faible acide propanoïque de 0,005M nous donne une solution avec un pH de 5,8.
Quel est le pKa? (3)

