

Interrogation N°2 de Chimie des Solutions

Calculer le pH des mélanges suivants :

- 1) Mélange de 20 ml HCl 0.5 mol/L avec 60 ml CH₃COOH 0.05 mol/L.
- 2) Mélange de 20 ml HCl 0.5 mol/L avec 9 ml NaOH 1 mol/L.
- 3) Mélange de 25 ml HCOOH 0.1 mol/L avec 50 ml de CH₃COOH 10⁻² mol/L.
- 4) Mélange de volumes égaux de 0.2 mol/L de NH₃ et de 0.2 mol/L de NH₄Cl

Données: pKa (HCOOH/HCOO⁻) = 3.8.

pKa (CH₃COOH/CH₃COO⁻) = 4.8.

pKa (NH₄⁺/NH₃) = 9,2.