

2. PH D'UNE SOLUTION D'UN MONOACIDE FAIBLE OU D'UNE MONOBASE FAIBLE SEULE

Application 9 :

1. Calculer le pH d'une solution d'acide éthanóique à $1,0 \cdot 10^{-2}$ mol.L⁻¹. pK_a (CH₃COOH/CH₃COO⁻) = 4,8
2. Calculer le pH d'une solution de la base phénolate de sodium à $1,0 \cdot 10^{-1}$ mol.L⁻¹. pK_a (PhOH/PhO⁻) = 10

Acide faible de concentration C : $pH = \frac{1}{2}(pK_a + pC)$ valable si $pH \leq pK_a - 1$

Base faible de concentration C (formules symétriques avec pOH et pK_b) : $pOH = \frac{1}{2}(pK_b + pC)$ valable si $pOH \leq pK_b - 1$