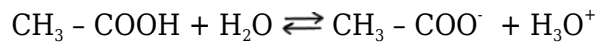


Aplicație - acizi slabi

Să se calculeze pH-ul unei soluții de acid acetic 0,01 M. Se cunoaște valoarea constantei de aciditate: $k_a = 1,8 \cdot 10^{-5}$ mol/L.



Considerăm că la echilibru:

- $[\text{CH}_3 - \text{COO}^-] = [\text{H}_3\text{O}^+]$
- $[\text{CH}_3 - \text{COOH}] = C_{\text{HA}} = 0,01$ mol/L

Astfel, expresia constantei de aciditate devine:



Putem verifica calculul aplicând direct relația pentru pH-ul acizilor slabi.

$$\text{p}k_a = 4,74$$

