

1 Vodivost slabé kyseliny

Disociační konstanta kyseliny octové má pro standardní stav $c^\ominus = 1 \text{ mol dm}^{-3}$ hodnotu $1,12 \cdot 10^{-5}$. Vypočítejte koncentraci roztoku slabé kyseliny octové, jehož molární vodivost činí $0,021 \text{ S m}^2 \text{ mol}^{-1}$. Vodivost vody zanedbejte. Limitní molární vodivosti iontů:

$$\lambda^\infty(\text{H}^+) = 0,03497 \text{ S m}^2 \text{ mol}^{-1}$$

$$\lambda^\infty(\text{CH}_3\text{COO}^-) = 0,00521 \text{ S m}^2 \text{ mol}^{-1}.$$