

578. Stepen disocijacije azotaste kiseline iznosi 10%. Ako je konstanta disocijacije  $4,5 \cdot 10^{-4}$ , kolika je količinska koncentracija (mol/L) ovog rastvora?

$$\alpha = 10\% = 0.1$$

$$k = 4.5 \cdot 10^{-4} \frac{\text{mol}}{\text{dm}^3}$$

---

$$k = \frac{\alpha^2 c}{1 - \alpha}$$

Za slabe elektrolite, možemo koristiti i formulu:

$$k = \alpha^2 c$$

$$c = \frac{k}{\alpha^2}$$

---

$$c = \frac{4.5 \cdot 10^{-4} \frac{\text{mol}}{\text{dm}^3}}{0.1^2}$$

$$c = \frac{4.5 \cdot 10^{-4} \frac{\text{mol}}{\text{dm}^3}}{10^{-2}}$$

$$c = 4.5 \cdot 10^{-2} \frac{\text{mol}}{\text{dm}^3}$$