

Jaká je hodnota pE v roztoku v rovnováze se vzduchem
(21 % O₂ obj.) při pH 6,00?



$$p\text{O}_2 = 0.21 \text{ atm}$$

$$pE = pE_0 + \log p\text{O}_2^{1/4} = 20.75 + \log(0.21 \cdot 10^{-6})^{1/4} = 20.75 + \frac{7.25}{4} = 21.56$$