

Petr Patlal připravil vodní roztok dusičnanu amonného o koncentraci  $0.04 \text{ mol L}^{-1}$ . Do 1 L roztoku vhodil 0.8 g hydroxidu vápenatého a rozpustil. Jaké pH bude mít roztok? Tlak je 1 bar, teplota  $25^\circ\text{C}$ . Potřebná data najděte. Použijte Hendersonovu–Hasselbalchovu rovnici a posuďte platnost zjednodušujících předpokladů (zanedbání koncentrací  $\text{H}^+$  a  $\text{OH}^-$  proti „acid“ a „base“).