

Petr Patlal připravil vodní roztok dusičnanu amonného o koncentraci 0.065 mol L^{-1} . Do 1 L roztoku vhodil 1.3 g hydroxidu vápenatého a rozpustil. Jaké pH bude mít roztok? Tlak je 1 bar, teplota $25 \text{ }^\circ\text{C}$. Potřebná data najděte. Použijte Hendersonovu–Hasselbalchovu rovnici a posuďte platnost zjednodušujících předpokladů (zanedbání koncentrací H^+ a OH^- proti „acid“ a „base“).