

Jméno a příjmení:

Čpavek

Disociační konstanta hydroxidu amonného je $1,8 \cdot 10^{-5}$. Určete pH a pOH vodného roztoku amoniaku o koncentraci $0,002 \text{ mol dm}^{-3}$. Předpokládejte ideální chování a iontový součin vody roven 10^{-14} .

Dvojmocný vápník

Součin rozpustnosti fluoridu vápenatého má při teplotě 18°C hodnotu $3,4 \cdot 10^{-11}$. Do 1 litru vody bylo vpraveno 2 g CaF_2 ($M = 78 \text{ g mol}^{-1}$). Jaká bude molární koncentrace vápenatých iontů po ustavení rovnováhy?