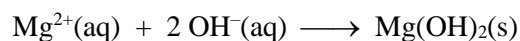
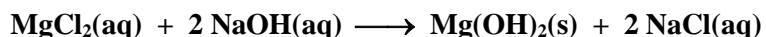


Príprava hydroxidu horečnatého – Postup práce

Hydroxid horečnatý $\text{Mg}(\text{OH})_2$ je biela, vo vode málo rozpustná látka ($\text{p}K_s = 11,75$). V prírode sa vyskytuje ako minerál *brucit*. Hydroxid horečnatý patrí medzi reaktívne antacidá. V žalúdku, kde reaguje s HCl , zotrúva dlho, pričom neutralizačný účinok nastupuje veľmi rýchlo, v priebehu niekoľkých minút. Nad teplotou $350\text{ }^\circ\text{C}$ sa rozkladá na oxid horečnatý a vodu.

Hydroxid horečnatý sa pripravuje zrážacou reakciou chloridu horečnatého a hydroxidu sodného.



Úloha

Prípravte hydroxid horečnatý.

Chemikálie

- hexahydrát chloridu horečnatého, $\text{MgCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$, biela kryštalická hygroskopická látka
- hydroxid sodný, NaOH , biela tuhá látka

Postup

V minimálnom množstve vody osobitne rozpustíme vypočítané množstvá hexahydrátu chloridu horečnatého a hydroxidu sodného. Obidva roztoky mierne zohrejeme. Pri vyššej teplote počas miešania pomaly pridávame roztok hydroxidu sodného do roztoku chloridu horečnatého. Vzniká biela zrazenina hydroxidu horečnatého, ktorú odfiltrujeme na Büchnerovom lieviku cez hustý filter. Zrazeninu na filtri premyjeme destilovanou vodou, aby sme odstránili zvyšky chloridu sodného. Pripravený hydroxid horečnatý vysušíme v sušiarňi pri teplote $100\text{ }^\circ\text{C}$.