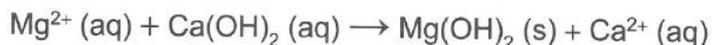


QUESTÃO 116

O magnésio metálico utilizado em ligas leves é produzido em um processo que envolve várias etapas e utiliza água do mar como matéria-prima. A primeira etapa desse processo consiste na reação entre o íon Mg^{2+} e hidróxido de cálcio, $Ca(OH)_2$, obtendo uma mistura que contém hidróxido de magnésio, pouco solúvel, e íons Ca^{2+} , de acordo com a equação química:



O método adequado para separar o $Mg(OH)_2$ dessa mistura é a

- A filtração.
- B catação.
- C destilação.
- D dissolução.
- E evaporação.

Assunto: Separação de misturas

Para separar os componentes de misturas heterogêneas sólido-líquida, o método mais adequado é a filtração.

Item: A