
Гидроксид магния. $Mg(OH)_2$

Ольгейзер Екатерина 9п-11

История.

в 1808 г. английский химик Гемфри Дэви с помощью электролиза увлажнённой смеси магнезии и оксида ртути получил амальгаму неизвестного металла, которому дал название «магнезиум», сохранившееся до сих пор во многих странах. В России с 1831 года принято название «магний». В 1829 г. французский химик А. Бюсси получил магний, восстанавливая его расплавленный хлорид металлическим калием. В 1830 г. М. Фарадей получил магний электролизом расплавленного хлорида магния.

Получение.

- Взаимодействие растворимых солей магния с щелочами.
 - Взаимодействие металлического магния с парами воды.
 - Взаимодействие раствора хлорида магния с обожжённым доломитом.
-

Химические свойства.

- Как и все слабые основания, гидроксид магния термически неустойчив. Разлагается при нагревании до 350 °С.
 - Взаимодействует с кислотами с образованием соли и воды (реакция нейтрализации).
 - Взаимодействие с кислотными оксидами с образованием соли и воды.
 - Взаимодействие с горячими концентрированными растворами щелочей с образованием гидроксомагnezатов
-

Физические свойства.

- Состояние твёрдое
- Молярная масса - 58.35 г/моль
- Плотность - 2,3446 (20 °С)[1]

СПАСИБО ЗА ПРОСМОТР!

Применение.

- Гидроксид магния применяется для связывания диоксида серы, как флокулянт для очистки сточных вод, в качестве огнезащитного средства в термопластических полимерах (полиолефины, ПВХ), как добавка в моющие средства, для получения оксида магния, рафинирования сахара, в качестве компонента зубных паст.
 - В медицине его применяют в качестве лекарства для нейтрализации кислоты в желудке, а также как очень сильное слабительное.
 - В Европейском союзе гидроксид магния зарегистрирован в качестве пищевой добавки E528.
-