

Очень легко растворим в воде, гигроскопичен.

Магния сульфат гептагидрат. [10034-99-8]. $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$. (М.м. 246,47).

Сульфат магния, гептагидрат.

Бесцветные призматические кристаллы, выветривающиеся на воздухе.

Легко растворим в воде, очень легко растворим в горячей воде; практически нерастворим в спирте 96 %.

Магния сульфата насыщенный раствор.

100 г магния сульфата заливают 100 мл воды и выдерживают в течение 24 ч при частом взбалтывании. Раствор фильтруют.

Магния сульфата раствор 10 %.

10 г магния сульфата растворяют в воде и доводят объём раствора тем же растворителем до 100,0 мл.

Магния сульфата аммиачный раствор.

10 г магния сульфата безводного и 20 г аммония хлорида растворяют в 85 мл воды, прибавляют 37 мл 5 % раствора аммиака и перемешивают. Полученную смесь выдерживают 4 ± 1 суток в плотно закрытой ёмкости, декантируют и фильтруют.

Магния хлорид. [7791-18-6]. $\text{MgCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$. (М.м. 203,30).

Хлорид магния, гексагидрат.

Белые кристаллы, на воздухе расплываются.

Очень легко растворим в воде, легко растворим в спирте 96 %.

Магния хлорида раствор 10 %.

10 г магния хлорида растворяют в воде и доводят объём раствора тем же растворителем до 100,0 мл.

Магния перхлорат. [10034-81-8]. $\text{Mg}(\text{ClO}_4)_2$. (М.м. 223,21).

Перхлорат магния.

Гранулы белого цвета. Препарат чрезвычайно притягивает влагу, при нагревании с органическими веществами может дать взрыв.

Легко растворим в воде, очень легко растворим в горячей воде, растворим в спирте 96 %, метаноле, ацетоне.