

Железа(III) нитрата раствор 5 %.

5 г железа(III) нитрата растворяют в воде и доводят объём раствора водой до 100,0 мл.

Железа(II) аммония сульфат. [7783-85-9]. $\text{Fe}(\text{NH}_4)_2(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$.

(М.м. 392,14).

Дисульфат диаммония железа(II), гексагидрат.

Кристаллы бледного голубовато-зеленоватого цвета или гранулы.

Легко растворим в воде, практически нерастворим в спирте 96 %.

Хранят в защищенном от света месте.

Железа(II) сульфат. [7782-63-0]. $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$. (М.м. 278,01).

Сульфат железа(II), гептагидрат.

Бледные зеленовато-голубые кристаллы.

Легко растворим в воде, мало растворим в спирте 96 %.

Железа(II) сульфата раствор насыщенный.

К 10 г железа(II) сульфата прибавляют около 20 мл воды, перемешивают до прекращения растворения и фильтруют.

Железа(II) сульфата раствор 5 %.

5 г железа(II) сульфата растворяют в 90 мл воды, свободной от углерода диоксида, и прибавляют 10 мл серной кислоты концентрированной. Готовят непосредственно перед использованием.

Железа(II) сульфата раствор 0,45 % в хлористоводородной кислоте.

0,45 г железа(II) сульфата растворяют в 50 мл 0,1 М раствора хлористоводородной кислоты и доводят объём раствора водой, свободной от углерода диоксида, до 100,0 мл.

Готовят непосредственно перед использованием.

Железа(II) сульфата раствор 0,01 %.

10 мг железа(II) сульфата растворяют в 100 мл воды, свободной от углерода диоксида. Готовят непосредственно перед использованием.

Железа(II) сульфата раствор в серной кислоте.