

Железа(III) аммония сульфата раствор 10 %.

10,0 г железа(III) аммония сульфата растворяют в воде, к раствору прибавляют азотной кислоты разведённой 16 % до перехода коричневой окраски в желтовато-зеленую и доводят объём раствора водой до 100,0 мл.

Перед использованием, если необходимо, фильтруют.

Железа(III) аммония сульфата раствор 1,0 %. 1,0 г железа(III) аммония сульфата растворяют в воде и доводят объём раствора водой до 100,0 мл.

Железа(III) аммония сульфата раствор 1,0 % кислый.

1,0 г железа(III) аммония сульфата растворяют в воде, прибавляют 6 мл азотной кислоты разведённой 16 % и доводят объём раствора водой до 100,0 мл.

Железа(III) аммония сульфата раствор 0,20 %.

0,2 г железа(III) аммония сульфата растворяют в воде, подкисляют 6 мл азотной кислоты разведённой 16 % и доводят объём раствора водой до 100,0 мл.

Железа(III) аммония сульфата раствор в азотной кислоте.

Встряхивают 30 г железа(III) аммония сульфата с 40 мл азотной кислоты концентрированной и доводят объём раствора водой до 100,0 мл. Если раствор мутный, его центрифугируют или фильтруют.

Хранят в защищенном от света месте.

Железа(III) аммония сульфата раствор в серной кислоте.

20 г железа(III) аммония сульфата растворяют в 75 мл воды, прибавляют 10 мл раствора 2,8 % (о/о) серной кислоты концентрированной и доводят объём раствора водой до 100,0 мл.

Железа(III) нитрат. [7782-61-8]. $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$. (М.м. 404,0).

Нитрат железа(III), нонагидрат.

Содержит не менее 99,0 % (м/м) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$.

Кристаллы или кристаллическая масса светло-розового цвета.

Очень легко растворим в воде.

Свободная кислота. Не более 0,3 % (в виде HNO_3).