

Натрия сульфата насыщенный раствор.

60 г натрия сульфата заливают 100 мл воды и выдерживают при частом взбалтывании в течение 24 ч.

Натрия сульфата раствор 20 %.

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

Натрия сульфат безводный. [7757-82-6]. Na_2SO_4 . (М.м. 142,04). Сульфат натрия.

Белый порошок. Гигроскопичен. Очень легко растворим в воде.

Потеря в массе при высушивании. Не более 0,5 %. Определение проводят при температуре 130 °С.

Натрия сульфид. [1313-84-4]. $\text{Na}_2\text{S}\cdot 9\text{H}_2\text{O}$. (М.м. 240,18). Сульфид натрия, нонагидрат.

Бесцветные, быстро желтеющие кристаллы, расплывающиеся на воздухе. Очень легко растворим в воде.

Хранят в воздухонепроницаемой упаковке.

Натрия сульфида раствор в глицерине.

12 г натрия сульфида растворяют при нагревании в 45 мл смеси растворителей вода – глицерин (85 %) 10:29, затем охлаждают и доводят объём раствора той же смесью растворителей до 100,0 мл.

Раствор должен быть бесцветным.

Натрия сульфида водно-глицериновый раствор.

5 г натрия сульфида растворяют в 10 мл воды и прибавляют 30 мл глицерина.

Хранят в закрытой упаковке, защищая от света.

Натрия сульфида раствор 2 %.

2 г натрия сульфида растворяют в воде, прибавляют 2 – 3 капли глицерина и доводят объём раствора водой до 100,0 мл.

Натрия сульфит. [10102-15-5]. $\text{Na}_2\text{SO}_3\cdot 7\text{H}_2\text{O}$. (М.м. 252,15). Сульфит натрия, гептагидрат.

Бесцветные кристаллы. На воздухе легко теряет воду и окисляется.