

3. *Качественная реакция.* В 1 мл хлористоводородной кислоты 25 % растворяют 20 мг субстанции, прибавляют 5 мл натрия гипофосфита раствора и нагревают в течение 15 минут на кипящей водяной бане. Должен образоваться чёрный осадок.

Прозрачность раствора. В 10 мл аммиака раствора 10 % растворяют 1 г субстанции при нагревании до 60 °С. Раствор должен быть прозрачным (ОФС «Прозрачность и степень мутности жидкостей»).

Цветность раствора. Раствор, полученный в испытании «Прозрачность раствора», должен быть бесцветным (ОФС «Степень окраски жидкостей», метод 1).

Сульфиды. Не более 0,002 %. в 10,0 мл натрия гидроксида растворе 8,5 % растворяют 1,0 г субстанции. Прибавляют 50 мкл свинца(II) ацетата раствора 9,5 %. Окраска испытуемого раствора должна выдерживать сравнение со стандартным раствором, приготовленным одновременно таким же образом с использованием смеси 10,0 мл 0,015 г/л раствора натрия сульфида в натрия гидроксида растворе 8,5 % и 50 мкл свинца(II) ацетата раствора 9,5 %.

Потеря в массе при высушивании. Не более 0,5% (ОФС «Потеря в массе при высушивании», способ 1).

Количественное определение. Определение проводят методом титриметрии.

Около 40 мг (точная навеска) субстанции растворяют в смеси 10 мл воды и 10 мл 2 М раствора гидроксида натрия. Прибавляют 10 мл хлористоводородной кислоты разведенной 7,3 % и 3 г натрия гидрокарбоната, перемешивают. Прибавляют 1 мл крахмала раствора 1 % и титруют 0,05 М раствором йода.

Параллельно проводят контрольный опыт.

1 мл 0,05 М раствора йода соответствует 4,946 мг мышьяка триоксида As_2O_3 .