

первоначального объема и после охлаждения фильтруют. 5,0 мл полученного фильтрата доводят водой до 10,0 мл.

**Сульфаты.** Не более 0,02 % (ОФС «Сульфаты», метод 1). Для определения используют 10 мл фильтрата, полученного в испытании «Хлориды».

**Сульфиды.** 10 г субстанции кипятят в течение 5 мин со смесью 50 мл хлористоводородной кислоты 25 % и 100 мл воды, закрыв колбу свинцово-ацетатной бумагой; бумага в течение 5 мин не должна темнеть.

**Железо.** Не более 0,06 %. Определение проводят методом атомно-абсорбционной спектроскопии (ААС).

*Испытуемый раствор.* 1,0 г субстанции помещают в коническую колбу со шлифом, прибавляют 50 мл хлористоводородной кислоты разведенной 7,3 % и осторожно кипятят с обратным холодильником в течение 1 ч. Фильтруют и промывают фильтр хлористоводородной кислотой разведенной 7,3 %. Объединенные фильтрат и промывочный раствор упаривают на водяной бане под вытяжкой досуха. Остаток растворяют в 0,1 М растворе хлористоводородной кислоты и доводят объем раствора тем же растворителем до 50,0 мл. 2,0 мл полученного раствора доводят 0,1 М раствором хлористоводородной кислоты до 20,0 мл.

*Растворы сравнения.* Готовят растворы сравнения, содержащие 2 мкг/мл, 1 мкг/мл и 0,2 мкг/мл железа путем доведения соответственно 2 мл, 1 мл и 0,2 мл стандартного раствора железа 20 мкг/мл 0,1 М раствором хлористоводородной кислоты до 20,0 мл.

*Источник излучения.* Железная лампа с полым катодом.

*Длина волны.* 248,3 нм.

*Атомизация.* Воздушно-ацетиленовое пламя.

Определяют эффективные значения атомной абсорбции испытуемого раствора и растворов сравнения. По калибровочной прямой рассчитывают концентрацию железа в субстанции.