

раствора калия перманганата и взбалтывают; хлороформный слой должен оставаться бесцветным.

Свободные бром и хлор. К 10 мл раствора, полученного в испытании «Бромиды и йодиды», прибавляют 5 капель калия йодида раствора 16,6 % и 1 мл хлороформа и взбалтывают; в течение 1 мин хлороформный слой не должен окрашиваться в розовый или фиолетовый цвет.

Сульфаты. К смеси 5 мл воды и 3 мл раствора, полученного в испытании «Бромиды и йодиды», прибавляют 0,25 мл бария хлорида раствора 5 %; не должно быть помутнения и образования осадка в течение 1 ч.

Сульфиты. После проведения испытания «Сульфаты» к полученному раствору прибавляют 0,1 мл 0,1 М раствора йода; не должно быть помутнения и обесцвечивания раствора йода.

Тяжелые металлы. Не более 0,005 % (ОФС «Тяжелые металлы»). 4 г (3,4 мл) субстанции выпаривают на водяной бане досуха, прибавляют 2 мл 1 М раствора уксусной кислоты и доводят объем раствора водой до 25 мл.

Остаток после прокаливания. Не более 0,01 %. Около 10 г (точная навеска) субстанции выпаривают на водяной бане досуха и прокаливают.

Количественное определение. Определение проводят методом титриметрии.

В коническую колбу с притертой пробкой помещают 30 мл воды и точно взвешивают. Прибавляют 1,5 мл субстанции, закрывают пробкой, хорошо перемешивают и снова точно взвешивают. Титруют 1 М раствором натрия гидроксида до перехода красной окраски в желтую (индикатор – 0,1 мл метилового красного раствора 0,1 %).

1 мл 1 М раствора натрия гидроксида соответствует 36,46 мг хлористоводородной кислоты HCl.

Хранение. В плотно закрытой упаковке при температуре не выше 30 °С.