

**Сульфаты.** К смеси 5 мл воды и 3 мл субстанции 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»). К 4 г (3,8 мл) субстанции прибавляют 5 мл воды, 0,05 мл фенолфталеина раствора 1 % и 6 М раствор аммония гидроксида до слабо розового окрашивания. Затем прибавляют 2 мл 1 М раствора уксусной кислоты и доводят объем раствора водой до 25 мл.

**Сульфатная зола.** Не более 0,01 %. К около 10 г (точная навеска) субстанции прибавляют 2 капли серной кислоты концентрированной, выпаривают на водяной бане досуха и прокаливают.

**Количественное определение.** Определение проводят методом титриметрии.

В коническую колбу помещают 30 мл воды и 6,0 г субстанции и перемешивают. 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.