

относительно воды, не должна превышать оптическую плотность стандартного раствора, измеренную в тех же условиях.

Вода. Не более 10,0 % (ОФС «Определение воды», метод 1). Для определения используют около 0,3 г (точная навеска) субстанции.

Тяжёлые металлы. Не более 0,002 %. Определение проводят в соответствии с требованиями ОФС «Тяжёлые металлы», метод 2, в зольном остатке, полученном после сжигания 1,0 г субстанции, с использованием эталонного раствора 2.

Остаточные органические растворители. В соответствии с ОФС «Остаточные органические растворители».

Микробиологическая чистота. В соответствии с ОФС «Микробиологическая чистота».

Количественное определение. Определение проводят методом титриметрии.

Около 0,2 г (точная навеска) субстанции растворяют при нагревании в смеси 5 мл 2-пропанола и 25 мл этиленгликоля и охлаждают. Прибавляют 30 мл диоксана и титруют 0,1 М раствором хлорной кислоты. Конечную точку титрования определяют потенциометрически.

Параллельно проводят контрольный опыт.

1 мл 0,1 М хлорной кислоты соответствует 25,62 мг хромогликата натрия $C_{23}H_{14}Na_2O_{11}$.

Хранение. В защищённом от света месте при температуре не выше 25 °С.