

**Температура плавления.** От 41 до 44 °С (ОФС «Температура плавления»).

**рН.** От 5,6 до 7,0 (ОФС «Ионометрия», метод 3). 1 г субстанции взбалтывают в течение 5 мин с 50 мл воды, свободной от углерода диоксида, и фильтруют.

**Хлориды.** Не более 0,01 % (ОФС Хлориды). Для определения используют 10 мл фильтрата полученного в испытании «рН».

**Сульфаты.** Не более 0,05 % (ОФС «Сульфаты»). Для определения используют 10 мл фильтрата полученного в испытании «рН».

**Водорастворимые фенолы.** Для определения используют 10 мл фильтрата полученного в испытании «рН». Раствор не должен окрашиваться от прибавления 1 капли 3 % раствора железа(III) хлорида.

**Сульфатная зола.** Не более 0,1 % (ОФС «Сульфатная зола»). Для определения используют около 1 г (точная навеска) субстанции.

**Тяжелые металлы.** Не более 0,001 %. Определение проводят в соответствии с ОФС «Тяжелые металлы», метод 2, в зольном остатке, полученном после сжигания 1 г субстанции, с использованием эталонного раствора 1.

**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 1 г (точная навеска) субстанции помещают в коническую колбу вместимостью 100 мл, прибавляют 25 мл 0,5 М раствора натрия гидроксида. Колбу нагревают с обратным холодильником до исчезновения маслянистых капель от 1 до 1,5 часов, погрузив в кипящую водяную баню. Раствор охлаждают, и избыток щёлочи титруют 0,5 М раствором