

течение 30 с. В полученном горячем растворе растворяют 1 г бензойной кислоты и титруют 0,02 М раствором калия перманганата до розового окрашивания, устойчивого в течение 15 с.

На титрование должно расходоваться не более 0,5 мл 0,02 М раствора калия перманганата.

Легко обугливающиеся примеси. 0,5 г препарата растворяют в 5 мл серной кислоты концентрированной и оставляют на 15 мин. Окраска раствора не должна быть интенсивнее эталона Y₅. (ОФС «Степень окраски жидкостей»).

Сульфаты. Не более 0,01 % (ОФС «Сульфаты»). 1,5 г препарата встряхивают с 15 мл воды в течение 1 мин и фильтруют. Для определения используют 10 мл фильтрата.

Фталевая кислота. 0,5 г субстанции должны полностью раствориться в 10 мл бензола при помешивании в течение 5 – 10 мин.

Хлориды. Не более 0,005 % (ОФС «Хлориды»). 1 г субстанции растворяют при кипячении в 20 мл воды, охлаждают и фильтруют в мерную колбу вместимостью 25 мл. Объем раствора доводят водой до метки. Для определения используют 10 мл полученного раствора.

Вода. Не более 0,7 % (ОФС «Определение воды», метод 1). Около 0,3 г (точная навеска) субстанции растворяют в 30 мл смеси метанол – пиридин 1:2 и титруют реактивом К. Фишера.

Сульфатная зола. Не более 0,1 % (ОФС «Сульфатная зола»). Для определения используют около 1,0 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 1,0 г субстанции, с использованием эталонного раствора 1.

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