

обратным холодильником, охлаждают, прибавляют 1 мл азотной кислоты 2 М раствора, фильтруют. К фильтрату прибавляют 0,2 мл серебра нитрата спиртового раствора 2 %. Прибавляют 0,5 мл хлористоводородной кислоты 0,02 М раствора.

Опалесценция испытуемого раствора не должна быть интенсивнее таковой контрольного раствора.

Растворимые в воде кислоты и щелочи. К 10 г субстанции приливают 50 мл воды, погружают стакан в воду с температурой 70–80 °С и смесь нагревают при постоянном помешивании палочкой до расплавления субстанции. После этого стакан вынимают из водяной бани и оставляют медленно охлаждаться при комнатной температуре до образования на поверхности жидкости желтой пленки, водный слой фильтруют. Полученный фильтрат должен быть прозрачным и иметь нейтральную реакцию по лакмусу.

Число омыления. От 90 до 105 (ОФС «Число омыления»). С 2 г субстанции кипятят 25 мл калия гидроксида раствора 0,5 М спиртового с обратным холодильником в течение 4 ч.

Кислотное число. Не более 1 (ОФС «Кислотное число»).

Йодное число. От 18 до 36 (ОФС «Йодное число»).

Водорастворимые окисляемые вещества. К 5 мл водного раствора, полученного в испытании «Растворимые в воде кислоты и щелочи», прибавляют 0,25 мл 0,002 М раствора калия перманганата и выдерживают 5 минут. Красное окрашивание раствора не должно исчезнуть.

Аммиак. К 10 мл раствора, полученного в испытании «Растворимые в воде кислоты и щелочи», прибавляют 1 мл натрия гидроксида раствора 1 М и нагревают до кипения. Образующийся пар не должен вызывать посинение красной влажной лакмусовой бумаги.

Вода. От 25 % до 30 % (ОФС «Определение воды», метод 1). Около 0,2 г (точная навеска) субстанции растворяют в 50 мл смеси хлороформ—метанол 3:2, и титруют реактивом Фишера.