

натрия гидроксида; должно появиться фиолетовое окрашивание. Прибавляют 1 мл эфира и встряхивают; верхний слой должен остаться бесцветным.

***Прозрачность раствора.** Раствор 2 г субстанции в 100 мл воды должен быть прозрачным (ОФС «Прозрачность и степень мутности жидкостей»).

***Цветность раствора.** Раствор, полученный в испытании «Прозрачность раствора», должен быть бесцветным (ОФС «Степень окраски жидкостей»).

pH. От 4,5 до 5,5 (1 % раствор, ОФС «Ионометрия», метод 3).

Кислотность или щелочность. К 10 мл раствора, полученного в испытании «Прозрачность раствора» прибавляют 0,1 мл раствора метилового красного и 0,2 мл 0,01 М раствора натрия гидроксида. Раствор должен окраситься в жёлтый цвет. Для изменения окраски раствора на красную должно потребоваться не более 0,4 мл 0,01 М раствора хлористоводородной кислоты.

Потеря в массе при высушивании. Не более 1,0 % (ОФС «Потеря в массе при высушивании», способ 1). Для определения используют около 1,0 г (точная навеска) субстанции.

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

Удельное вращение. От -43 до -47° в пересчёте на сухое вещество (2 % раствор субстанции в воде, ОФС «Поляриметрия»).

Сульфаты. Не более 0,05 % (ОФС «Сульфаты», метод 1). Для определения используют раствор, полученный в испытании «Прозрачность раствора».

Родственные примеси. Определение проводят методом ВЭЖХ (ОФС «Высокоэффективная жидкостная хроматография»).

Подвижная фаза А (ПФА). Ацетонитрил – Буферный раствор pH 2,8 10:90.