

нагревают; должно появиться оранжевое окрашивание, переходящее в стойкое вишнево-красное, одновременно наблюдается выделение пузырьков газа.

*3. Качественная реакция.* 50 мг субстанции взбалтывают с 1,5 мл 0,1 М раствора натрия гидроксида в течение 2 мин, отфильтровывают от осадка и к фильтрату прибавляют 0,5 мл меди сульфата раствора 10 %; должен образоваться осадок сероватого цвета, переходящего в бледно-голубой.

**Температура плавления.** От 104 до 107 °С (ОФС «Температура плавления»).

**Кислотность или щелочность.** К 1,0 г субстанции прибавляют 50,0 мл воды, и взвесь нагревают до кипения. Охлаждают при встряхивании в закрытой ёмкости и фильтруют. К 25 мл фильтрата прибавляют 0,5 мл 0,1 % раствора фенолфталеина. Раствор должен оставаться бесцветным. Для изменения окраски раствора на розовую должно потребоваться не более 0,5 мл 0,01 М раствора натрия гидроксида. Прибавляют 0,6 мл 0,01 М раствора хлористоводородной кислоты и 0,1 мл 0,05 % раствора метилового красного; раствор должен стать красным или оранжевым.

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

Испытуемый раствор и растворы сравнения используют свежеприготовленными.

*Подвижная фаза А (ПФА).* 1,36 г натрия ацетата растворяют в воде, доводят рН раствора до  $5,2 \pm 0,1$  5,25 % раствором лимонной кислоты и доводят объём раствора водой до 1,0 л.

*Подвижная фаза Б (ПФБ).* Ацетонитрил.

*Испытуемый раствор.* В мерную колбу вместимостью 20 мл помещают 0,200 г субстанции растворяют в ацетонитриле и доводят объём раствора до метки тем же растворителем.

*Раствор сравнения А.* В мерную колбу вместимостью 50 мл помещают 1,0 мл испытуемого раствора и доводят ацетонитрилом до метки. В мерную