

3. *Качественная реакция.* 0,1 г субстанции взбалтывают с 3 мл 0,1 М раствора натрия гидроксида в течение 1–2 мин и фильтруют; к фильтрату прибавляют 1 мл 10 % раствора меди(II) сульфата; должен образоваться осадок желтовато-зелёного цвета, быстро переходящий в коричневый (отличие от других сульфамидных препаратов).

4. *Качественная реакция.* К 0,1 г субстанции прибавляют 1 мл воды, 0,3 мл раствора окисленного нитропруссид натрия. При перемешивании смеси должно появиться фиолетовое окрашивание (отличие от других сульфамидных препаратов).

Температура плавления. От 197 до 200 °С (ОФС «Температура плавления»).

Прозрачность раствора. Раствор 0,2 г субстанции в 5 мл 1 М раствора натрия гидроксида должен быть прозрачным (ОФС «Прозрачность и степень мутности жидкостей»).

Цветность раствора. Раствор, полученный в испытании «Прозрачность раствора», должен быть бесцветным (ОФС «Степень окраски жидкостей», метод 2).

Кислотность. 1 г субстанции взбалтывают с 50 мл воды свободной от углерода диоксида, нагревают на водяной бане при температуре 70 °С в течение 5 мин, быстро охлаждают и фильтруют. К 25 мл фильтрата прибавляют 0,1 мл 0,1 % спиртового раствора бромтимолового синего; появившееся желтое окрашивание должно перейти в голубое от прибавления не более 0,2 мл 0,1 М раствора натрия гидроксида.

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

Буферный раствор. Раствор А: 6,0 мл уксусной кислоты разведенной 30 % доводят водой до 1,0 л. Раствор Б: 250 мл раствора аммиака доводят водой до 1,0 л. К раствору А прибавляют раствор Б до достижения рН 6,50±0,05.

Подвижная фаза А (ПФА). Ацетонитрил—буферный раствор 10 : 90.