

2. *Качественная реакция.* В 0,5 мл натрия гидроксида раствора 10 % растворяют 50 мг субстанции, доводят водой до объёма 2 мл и прибавляют 0,5 мл свежеприготовленного натрия нитропруссиды раствора 1 %. Полученный раствор встряхивают; должно появиться желтовато-зелёное окрашивание, переходящее при подкислении разведённой хлористоводородной кислотой в тёмно-зелёное.

3. *Качественная реакция.* В 5 мл аммиака раствора 10 % растворяют 50 мг субстанции и прибавляют по каплям свежеприготовленную смесь равных объемов меди(II) хлорида раствора и гидроксиламина гидрохлорида раствора 20 %; должен выпасть оранжево-жёлтый осадок.

Гипоксантин. В мерную колбу вместимостью 250 мл помещают около 25,0 мг субстанции, растворяют в горячей воде, охлаждают и доводят объем раствора водой до метки (раствор А). В мерную колбу вместимостью 200 мл помещают 5,0 мл раствора А, прибавляют 40 мл 0,5 М раствора хлористоводородной кислоты и доводят объем раствора водой до метки. Измеряют оптическую плотность полученного раствора на спектрофотометре в кювете с толщиной слоя 1 см при 325 нм.

В мерную колбу вместимостью 50 мл помещают 25,0 мл раствора А, прибавляют 10,0 мл 0,5 М раствора хлористоводородной кислоты и доводят объем раствора водой до метки. Измеряют оптическую плотность этого раствора при 255 нм. Отношение оптической плотности при 255 нм к оптической плотности при 325 нм не должно быть более 1,6.

Вода. Не менее 10,0 % и не более 12,0 % (ОФС «Определение воды», метод 1). Для определения используют около 0,1 г (точная навеска) субстанции.

Сульфаты. Не более 0,05 % (ОФС «Сульфаты», метод 1). 0,3 г субстанции встряхивают с 15 мл воды в течение 1 мин и фильтруют. Для определения используют 10 мл полученного раствора.

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