

запах формальдегида. Затем прибавляют 2 мл натрия гидроксида раствора 30 % и снова нагревают; должен появиться запах аммиака.

3. Качественная реакция. К 1 мл 10 % раствора субстанции в воде прибавляют 1 мл серной кислоты концентрированной и сразу нагревают до кипения. К 1 мл охлаждённого раствора прибавляют 4 мл воды и 5 мл ацетилацетона реактива. Нагревают на водяной бане в течение 5 мин. Должна появиться интенсивная желтая окраска.

****Прозрачность раствора.** Раствор 5 г субстанции в 50 мл воды, свободной от диоксида углерода, 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 или щелочность. К 5 мл 10 % раствора субстанции в воде прибавляют 2 капли фенолфталеина раствора 0,1 %. Цвет индикатора должен измениться при прибавлении не более чем 0,2 мл 0,1 М раствора хлористоводородной кислоты или 0,1 М раствора натрия гидроксида.

Потеря в массе при высушивании. Не более 2,0 % (ОФС «Потеря в массе при высушивании», способ 2). Для определения используют около 1,0 г (точная навеска) субстанции.

Амины. В 5 мл воды растворяют 2 г субстанции, прибавляют 0,5 мл ацетона и 10 капель свежеприготовленного нитропруссид натрия раствора 1 %; в течение 10 мин не должно появляться розово-фиолетовое окрашивание.

Аммоний. Не более 0,005 % (ОФС «Аммоний»). Для получения испытуемого раствора 5 г субстанции помещают в мерную колбу вместимостью 100 мл, растворяют в воде и доводят объем раствора водой до метки. К 8,0 мл полученного раствора прибавляют 2,0 мл 8,5 % раствора натрия гидроксида.

Свободный формальдегид. Не более 0,005 %.