

воде в мерной колбе вместимостью 100 мл и разбавляют до 100,0 мл тем же растворителем.

Стандартный раствор магния 0,01 % (100 ppm Mg). 10,0 мл стандартного раствора магния 0,1 % (1000 ppm) помещают в мерную колбу вместимостью 100 мл и доводят объём раствора водой до метки. Раствор используют свежеприготовленным.

Стандартный раствор магния 0,001 % (10 ppm Mg). 10,0 мл стандартного раствора магния 0,01 % (100 ppm) помещают в мерную колбу вместимостью 100 мл и доводят объём раствора водой до метки. Раствор используют свежеприготовленным.

Тяжёлые металлы. Не более 0,0045% (45 ppm, ОФС «Тяжёлые металлы»). Для определения используют 10 мл раствора, полученного в испытании «Прозрачность раствора».

Потеря в массе при высушивании. Не более 0,5 % (ОФС «Потеря в массе при высушивании», способ 1). Определение проводится на навеске около 1,0 г субстанции при температуре 130 °С.

Количественное определение. 0,100 г субстанции растворяют в 40 мл воды, прибавляют 0,2 мл 0,1 М раствора хлористоводородной кислоты и 80 мл метанола. Полученный раствор титруют 0,1 М раствором свинца(II) нитрата, конечную точку титрования определяют потенциометрическим методом, используя в качестве индикаторного электрода свинец-селективный электрод, а в качестве электрода сравнения — хлорсеребряный.

1 мл 0,1 М раствора свинца(II) нитрата соответствует 14,20 мг Na_2SO_4 .

Разведения

Раствор D2 (второе десятичное разведение) содержит количество натрия сульфата, соответствующее не менее 0,94 % и не более 1,06 % Na_2SO_4 .

Тритурация D1 (первая десятичная тритурация) содержит количество натрия сульфата, соответствующее не менее 9,4 % и не более 10,6 % Na_2SO_4 .

Особенности технологии разведений