

твора водой до метки и перемешивают.

Микроволновая минерализация. Около 0,5 г (точная навеска) субстанции помещают в воздухонепроницаемый реакционный сосуд, прибавляют 6 мл кислоты азотной, свободной от тяжелых металлов, 4 мл кислоты хлористоводородной, свободной от тяжелых металлов, и перемешивают. Реакционный сосуд помещают в микроволновое лабораторное оборудование с селективной мощностью от 0 до 630 Вт и программируют нагревание следующим образом:

- от 0 до 15 мин – 80 % мощности;
- от 15 до 20 мин – 100 % мощности;
- от 20 до 40 мин – 80 % мощности.

По окончании программы сосуд охлаждают на воздухе, прибавляют 4 мл кислоты серной, свободной от тяжелых металлов, и повторяют программу нагрева. После охлаждения на воздухе полученный прозрачный и бесцветный раствор количественно переносят в мерную колбу вместимостью 50 мл с помощью воды дважды по 15 мл. Затем в мерную колбу прибавляют 1,0 мл раствора магния нитрата, 1,0 мл раствора аммония дигидрофосфата, перемешивают, доводят объем раствора водой до метки и перемешивают.

Одновременно проводят контрольный опыт с добавлением тех же реактивов и выполняют минерализацию в аналогичных с испытуемой субстанцией условиях.

Сухая минерализация. Около 3 г (точная навеска) субстанции помещают в фарфоровый тигель, осторожно обугливают на плитке до прекращения выделения дыма, затем озоляют в муфельной печи при температуре 550 °С. Остаток в тигле растворяют при нагревании в водном растворе азотной кислоты (1 : 1) из расчета 1-5 мл на навеску (в зависимости от зольности субстанции).

Раствор выпаривают до удаления свободной влаги, полученный осадок растворяют в 15 мл азотной кислоты раствора 1 %, количественно переносят