

продистиллированной непосредственно перед употреблением и должна соответствовать требованиям, предъявляемым к воде очищенной.

Ниже приведены растворы солей, катионы которых обозначены названиями элементов, наиболее часто нормируемых в фармацевтическом анализе.

*Кальций.* 1,001 г кальция карбоната, высушенного до постоянной массы при температуре 105 °С, растворяют в 25 мл 1 М раствора хлористоводородной кислоты и доводят объем раствора водой до 1000,0 мл. Раствор содержит 400 мкг ионов Са в 1 мл.

Срок годности раствора – 1 мес, хранение при комнатной температуре.

*Калий.* 1,1440 г калия хлорида, высушенного до постоянной массы при температуре 130 °С, растворяют в небольшом количестве воды и доводят объем раствора водой до 1000,0 мл. Раствор содержит 600 мкг ионов К в 1 мл.

Срок годности раствора – 2 мес, хранение при комнатной температуре.

*Натрий.* 0,5084 г натрия хлорида, высушенного до постоянной массы при температуре 130 °С, растворяют в небольшом количестве воды и доводят объем раствора водой до 1000,0 мл. Раствор содержит 200 мкг ионов Na в 1 мл.

Срок годности раствора 2 мес, хранение при комнатной температуре.

*Цинк.* 2,5 г гранулированного цинка растворяют в 20 мл 5 М раствора хлористоводородной кислоты и доводят объем раствора водой до 500,0 мл. Раствор содержит 5 мкг ионов Zn в 1 мл.

Срок годности раствора – 2 мес, хранение при комнатной температуре.

*Свинец.* 0,1600 г свинца нитрата растворяют в 5 мл 32 % раствора азотной кислоты и доводят объем раствора водой до 1000,0 мл. Раствор содержит 100 мкг ионов Pb в 1 мл.

Срок годности раствора 1 мес, хранение при комнатной температуре.

*Медь.* 1,000 г меди электролитической растворяют в небольшом объеме 50 % раствора азотной кислоты и доводят объем раствора 1 % азотной кислотой до 1000,0 мл. Раствор содержит 1 мкг ионов Cu в 1 мл.

Срок годности раствора – 1 мес, хранение при комнатной температуре.