

стеклянной палочкой. Прибавляют 4 г аммония сульфата и перемешивают. Прибавляют по каплям, без перемешивания, 0,2 мл натрия нитропруссиды раствора 10 % в серной кислоте разведённой 9,8 %. Прибавляют без перемешивания 1 мл аммиака раствора концентрированного 25 %. Выдерживают 30 мин при комнатной температуре. В месте соединения двух жидкостей должно появиться тёмно-зелёное кольцо.

Магний. К 1 мл раствора соли магния (2–5 мг магний-иона) прибавляют 1 мл аммиака раствора 10 %; образуется белый осадок. Прибавляют 1 мл аммония хлорида раствора 10 %; осадок растворяется. Прибавляют 1 мл динатрия гидрофосфата додекагидрата раствора 5 %; образуется белый кристаллический осадок растворимый в разведённых неорганических кислотах и уксусной кислоте.

Мышьяк

1. Арсениты

А. К 0,3 мл раствора соли мышьяка(III) (около 30 мг арсенит-иона) прибавляют 0,5 мл хлористоводородной кислоты разведённой 8,3 % и две капли натрия сульфида раствора 2 %; образуется желтый осадок, нерастворимый в хлористоводородной кислоте концентрированной, растворимый в аммиака растворе 10 %.

Б. К 0,3 мл раствора соли мышьяка(III) (около 3 мг арсенит-иона) прибавляют 1 – 2 капли серебра нитрата раствора 2 %; образуется желтый осадок, растворимый в азотной кислоте разведённой 16 % и аммиака растворе 10 %.

2. Арсенаты

А. К 0,3 мл раствора соли мышьяка(V) (около 30 мг арсенат-иона) прибавляют 0,5 мл хлористоводородной кислоты разведённой 8,3 %, две капли натрия сульфида раствора 2 % и нагревают; образуется желтый осадок, нерастворимый в хлористоводородной кислоте концентрированной, растворимый в аммиака растворе 10 %.