

Алюминий, железо, медь. 1 г субстанции растворяют в 10 мл воды, прибавляют 10 мл аммиака раствора 10 % и выдерживают 30 минут. Раствор должен оставаться прозрачным и бесцветным.

Другие тяжелые металлы. Полученный в испытании «Алюминий, железо, медь» аммиачный раствор делят на 2 части. К одной части прибавляют натрия сульфида раствор 2 %; образующийся осадок должен быть белого цвета.

Магний, кальций. К другой части прибавляют динатрия гидрофосфата додекагидрата раствор 5 %; раствор должен оставаться без изменения.

Мышьяк. Не более 0,0001 % (ОФС «Мышьяк», метод 1). Для определения используют 0,5 г субстанции.

Нитраты. 0,25 г субстанции растворяют в 5 мл серной кислоты разведенной 16 %. К раствору осторожно, по стенке пробирки, приливают раствор дифениламина; на границе слоев не должно появляться голубое кольцо.

Хлориды. Не более 0,005 % (ОФС «Хлориды»). 0,8 г субстанции растворяют в 20 мл воды. Для определения используют 10 мл раствора.

***Бактериальные эндотоксины.** Не более 25 ЕЭ на 1 мг субстанции (ОФС «Бактериальные эндотоксины»).

Количественное определение. Определение проводят методом титриметрии.

Около 0,3 г (точная навеска) субстанции растворяют в 100 мл воды, прибавляют 5 мл аммония хлорида буферный раствор рН 10,0 и титруют 0,05 М раствором натрия эдетата до синего окрашивания (индикатор – 0,1 мл 0,05 % раствора хромового темно-синего).

Параллельно проводят контрольный опыт.

1 мл 0,05 М раствора натрия эдетата соответствует 14,38 мг цинка сульфата гептагидрата $ZnSO_4 \cdot 7H_2O$.

Хранение. В плотно закрытой упаковке.