Раствор, полученный в испытании «Прозрачность раствора», должен быть бесцветным (ОФС «Степень окраски жидкостей»).

Кислотность или щелочность. К 10 мл раствора, полученного в испытании «Прозрачность раствора», прибавляют 0,1 мл раствора бромтимолового синего раствора 0,05 %. При прибавлении не более 0,5 мл 0,01 М раствора кислоты хлористоводородной или 0,01 М раствора натрия гидроксида окраска раствора должна измениться.

Хлориды. Не более 0,045 % (450 ppm, ОФС «Хлориды»). 5 мл раствора, полученного в испытании «Прозрачность раствора», доводят водой до объёма 25 мл. Для определения используют 10 мл полученного раствора.

Кальций. Не более 0,045 % (450 ppm, ОФС «Кальций», метод 2), если субстанция предназначена для производства лекарственных средств для парентерального применения. Для определения используют 10 мл раствора, полученного в испытании «Прозрачность раствора».

Железо. Не более 0,009 % (90 ppm, ОФС «Железо», метод 2), если субстанция предназначена для производства лекарственных средств для парентерального применения. Для определения 5 мл раствора, полученного в испытании «Прозрачность раствора», доводят водой до объёма 10 мл.

Магний. Не более 0,02 % (200 ppm), если субстанция предназначена для производства лекарственных средств для парентерального применения. 1,0 г субстанции помещают в мерную колбу вместимостью 20 мл, растворяют в воде и доводят объём раствора водой до метки. К 10,0 мл полученного раствора прибавляют 1 мл глицерина 85 %, 0,15 мл титанового желтого раствора 0,05 %, 0,25 мл аммония оксалата раствора 4 %, 5 мл натрия гидроксида раствора 8,5 % и перемешивают. Розовая окраска полученного раствора должна быть не интенсивнее окраски эталона, приготовленного параллельно с использованием 10 мл стандартного раствора магния 0,001 % (10 ppm Mg).

Стандартный раствор магния 0,1 % (1000 ppm). Количество магния сульфата гептагидрата, эквивалентное 1,010 г $MgSO_4 \cdot 7H_2O$, растворяют в