

раствора сравнения Б *разрешение (R)* между пиками этиленгликоля и пропиленгликоля должно быть не менее 5.

Относительное время удерживания соединений. Пропиленгликоль – 1 (около 4 мин); этиленгликоль – около 0,8; 2,2,2-трихлорэтанол – около 1,7; диэтиленгликоль – около 2,4.

Допустимое содержание примесей. На хроматограмме испытуемого раствора:

– отношение отклика пика диэтиленгликоля к отклику пика 2,2,2-трихлорэтанола не должно превышать это отношение на хроматограмме раствора сравнения Б (не более 0,1 %);

– отношение отклика пика этиленгликоля к отклику пика 2,2,2-трихлорэтанола не должно превышать это отношение на хроматограмме раствора сравнения Б (не более 0,1 %).

Вода. Не более 0,2 % (ОФС «Определение воды», метод 1). Для определения используют около 5,0 г (точная навеска) субстанции.

Восстанавливающие вещества. К 1 мл субстанции прибавляют 1 мл 10 % раствора аммиака и нагревают на водяной бане при 60 °С в течение 5 мин. Раствор должен оставаться бесцветным. Немедленно прибавляют 0,15 мл 0,1 М раствора нитрата серебра и выдерживают в течение 5 мин. Внешний вид раствора не должен измениться.

Окисляющие вещества. К 10 мл субстанции прибавляют 5 мл воды, 2 мл 16,6 % раствора калия йодида и 2 мл серной кислоты разведенной 9,8 %. Выдерживают в колбе с притертой пробкой в защищенном от света месте в течение 15 мин. Титруют 0,05 М раствором натрия тиосульфата, используя в качестве индикатора 1 мл 1 % раствора крахмала. Должно быть израсходовано не более 0,2 мл титранта.

Сульфаты. Не более 0,01 % (ОФС «Сульфаты», метод 1) 5 г субстанции помещают в мерную колбу вместимостью 50 мл, растворяют в воде и доводят объём раствора водой до метки. Для определения используют 10 мл полученного раствора.