

**Хлориды.** Не более 0,01 % (ОФС «Хлориды»). 1 г субстанции помещают в мерную колбу вместимостью 50 мл и доводят объем раствора водой до метки. Для определения используют 10 мл полученного раствора.

**Сульфатная зола.** Не более 0,01 % (ОФС «Сульфатная зола»). Для определения около 50 г (точная навеска) субстанции нагревают до воспламенения и сжигают. Остаток охлаждают, смачивают концентрированной серной кислотой и озоляют. Операцию повторяют.

**Тяжёлые металлы.** Не более 0,001 %. Определение проводят в соответствии с ОФС «Тяжелые металлы», метод 2, в зольном остатке, полученном после сжигания 1,0 г субстанции, с использованием эталонного раствора 1.

**Микробиологическая чистота.** В соответствие с ОФС «Микробиологическая чистота».

**Количественное определение.** Определение проводят методом ГХ с внутренней нормализацией (ОФС «Хроматография»).

*Испытуемый раствор.* Субстанция.

*Хроматографические условия*

Колонка	1 м × 4 мм, 5 % сополимера полиэтиленгликоля и диэпоксида со средней молекулярной массой 15 000 на высокомолекулярном политетрафторэтилене;	
Детектор	катарометр;	
Газ-носитель	гелий для хроматографии;	
Объем пробы	10 мкл;	
Температура	колонка	увеличение со 120 °С до 200 °С со скоростью 5 °С/мин;
	инжектор	240 °С;
	детектор	250 °С.

Хроматографируют испытуемый раствор. Время удерживания пропиленгликоля – около 5,7 мин.

Содержание пропиленгликоля  $C_3H_8O_2$  в субстанции в процентах ( $X$ ) в пересчете на безводное вещество вычисляют по формуле:

$$X = \frac{S_1 \cdot 100}{\sum S_i}$$