

$$X = \frac{V_M \cdot B \cdot 100}{V \cdot B_0}$$

- где V – объём субстанции, взятый для приготовления испытуемого раствора, мл;
- V_M – объём метанола, взятый для приготовления стандартного раствора (1,0 мл);
- B – среднее значение отношения площади пика метанола к площади пика этанола на хроматограммах испытуемого раствора;
- B_0 – среднее значение отношения площади пика метанола к площади пика этанола на хроматограммах стандартного раствора.

Общая зола. Не более 0,005 % (м/о). 20,0 мл субстанции выпаривают на водяной бане досуха. Полученную белую массу сжигают и прокаливают при температуре около 600 °С.

Микробиологическая чистота. В соответствии с ОФС «Микробиологическая чистота».

Количественное определение. Определение проводят методом титриметрии.

Около 1,0 г (точная навеска) субстанции помещают в мерную колбу вместимостью 100 мл и доводят объём раствора водой до метки. 5,0 мл полученного раствора помещают в колбу с притёртой пробкой, прибавляют 20 мл 0,05 М раствора йода и 10 мл 1 М раствора натрия гидроксида, взбалтывают и выдерживают в тёмном месте в течение 10 мин. Затем прибавляют 11 мл 0,5 М раствора серной кислоты и выделившийся йод титруют 0,1 М раствором натрия тиосульфата до получения слабо-желтой окраски. Прибавляют 2 мл раствора крахмала и титруют до обесцвечивания раствора.

Параллельно проводят контрольный опыт.

1 мл 0,05 М раствора йода соответствует 1,501 мг формальдегида CH_2O .

Хранение. В защищённом от света месте, при температуре не ниже 15 °С.