

1 мл 0,1 М раствора натрия гидроксида соответствует 4,6 мг муравьиной кислоты  $\text{CH}_2\text{O}_2$ .

**Метанол.** От 9,0 до 15,0 %. Определение проводят методом газовой хроматографии (ОФС «Газовая хроматография»).

*Раствор внутреннего стандарта.* 10,0 мл этанола безводного помещают в мерную колбу вместимостью 100 мл и доводят объем раствора водой до метки.

*Испытуемый раствор.* 10 мл формальдегида раствора помещают в мерную колбу вместимостью 100 мл, прибавляют 10,0 мл раствора внутреннего стандарта и доводят объем раствора водой до метки.

*Стандартный раствор.* 1,0 мл метанола безводного помещают в мерную колбу вместимостью 100 мл, прибавляют 10,0 мл раствора внутреннего стандарта и доводят объем раствора водой до метки.

#### *Хроматографические условия*

Колонка	стеклянная, насадочная, (1,5–2,0 м) × (2–4 мм) с неподвижной фазой (НФ) – сополимер этилстирол-дивинилбензол, 150–180 мкм (90–80 меш);
Газ-носитель	азот;
Скорость потока	30–40 мл/мин;
Температура:	
колонки	120 °С;
испарителя	150 °С;
детектора	150 °С;
Детектор	пламенно-ионизационный;
Объем пробы	1 мкл.

Хроматографируют стандартный раствор.

*Пригодность хроматографической системы.* На хроматограмме стандартного раствора *разрешение* ( $R$ ) между пиками метанола и этанола должно быть не менее 2,0.

Хроматографируют попеременно испытуемый и стандартный растворы.

Содержание метанола в субстанции ( $X$ ) в процентах вычисляют по формуле: