

2. *Качественная реакция.* 0,5 мл субстанции смешивают с 5 мл натрия гидроксида раствора 10 %, прибавляют 2 мл йода раствора 0,05 М; должен появиться запах йодоформа и постепенно образоваться жёлтый осадок.

**Плотность.** Спирт этиловый 95 %: от 0,808 до 0,812 г/см<sup>3</sup> (при 20 °С, ОФС «Плотность»).

Спирт этиловый 96 %: от 0,804 до 0,811 г/см<sup>3</sup> (при 20 °С, ОФС «Плотность»).

**Прозрачность.** Смесь равных объёмов субстанции и воды должна быть прозрачной (ОФС «Прозрачность и степень мутности жидкостей»).

**Цветность.** Субстанция должна быть бесцветной (ОФС «Степень окраски жидкостей», метод 2).

**Кислотность или щелочность.** К 20 мл субстанции прибавляют 25 мл свежeproкипяченной и охлажденной воды и 0,1 мл 1 % раствора фенолфталеина. Раствор остаётся бесцветным и окрашивается в розовый цвет, устойчивый в течение 30 с, при прибавлении не более 0,2 мл натрия гидроксида раствора 0,05 М.

**Хлориды.** Не более 0,001 % (ОФС «Хлориды»). 6 мл субстанции доводят водой до 30 мл.

**Сульфаты.** Не более 0,005 % (ОФС «Сульфаты»). Для определения используют раствор, приготовленный в испытании «Хлориды».

**Тяжелые металлы.** Не более 0,0005 % (ОФС «Тяжелые металлы»). Для определения используют раствор, приготовленный в испытании «Хлориды».

**Метанол.** Не более 0,02 % (о/о) в пересчете на спирт этиловый безводный.

Определение проводят методом ГХ (ОФС "Газовая хроматография").

*Хроматографические условия*

Колонка	капиллярная НР-FFAP длиной 50 м, диаметром 0,32 мм с толщиной слоя неподвижной фазы 0,52 мкм или аналогичная;
Детектор	пламенно-ионизационный;