3. Качественная реакция. 0,6 г субстанции растворяют в 5 мл спирта 96 %, прибавляют 1 мл 10 % раствора натрия гидроксида и кипятят в течение 3 мин. Охлажденный раствор нейтрализуют 1 М раствором уксусной кислоты по фенолфталеину, затем прибавляют 0,5 мл 10 % раствора меди(II) сульфата; должен образоваться синий осадок.

Показатель преломления. От 1,569 до 1,571 (ОФС «Рефрактометрия»).

Никотиновая кислота. Не более 1,7 %. Определение проводят методом титриметрии

Около 0,6 г субстанции (точная навеска) растворяют в 5 мл предварительно нейтрализованного по фенолфталеину спирта 96 % и титруют 0,01 М раствором натрия гидроксида с тем же индикатором до розового окрашивания.

1 мл 0,01 М раствора натрия гидроксида соответствует 1,231 мг бензилникотината $C_6H_5NO_2$.

Родственные примеси. Определение проводят методом ГХ (ОФС «Газовая хроматография»).

Испытуемый раствор. Субстанция.

Раствор для проверки пригодности хроматографической системы. 25 мг стандартного образца метилникотината растворяют в 2,5 мл субстанции.

Хроматографические условия

Колонка	капиллярная, 25 м × 0,32 мм, полидиметилсилоксан, 1,5 мкм;	
Газ-носитель	азот, 4 мл/мин;	
Температура колонки	Время, мин	Температура, °С
	0	180
	0–5	180→240
	5–10	240
Детектор	пламенно-ионизационный;	
Температура испарителя	230 °С;	
Температура детектора	250 °С;	
Объём пробы	0,8 мкл;	
Время	двукратное от времени удерживания основного	