

3. *Качественная реакция.* 20 мг субстанции растворяют в 1 мл воды, прибавляют 1 мл 10 % раствора натрия гидроксида и взбалтывают. К полученному раствору прибавляют 0,1 мл 1 % раствора натрия нитропрусида; через несколько минут должно появиться желтое окрашивание, переходящее в зеленое, которое от прибавления 1 мл уксусной кислоты переходит в светло-синее.

Температура плавления. От 143 до 147 °С (ОФС «Температура плавления»).

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

Испытуемый раствор. В мерную колбу вместимостью 10 мл помещают около 0,1 г субстанции, растворяют в хлороформе и доводят объем раствора хлороформом до метки.

Раствор сравнения А. В мерную колбу вместимостью 50 мл помещают 1,0 мл испытуемого раствора и доводят хлороформом до метки. В мерную колбу вместимостью 20 мл помещают 1,0 мл полученного раствора доводят хлороформом до метки.

Раствор сравнения В. В мерную колбу вместимостью 25 мл помещают по 5,0 мг стандартных образцов примесей А, В и С, растворяют в хлороформе и доводят объем раствора тем же растворителем до метки. В мерную колбу вместимостью 20 мл помещают 1,0 мл полученного раствора доводят хлороформом до метки.

Примечание.

примесь А: *N*-метил-2,2-диметоксиэтанамин, CAS 122-07-6;

примесь В: 1-метил-1*H*-имидазол, CAS 616-47-7;

примесь С: 1-метил-2-(метилсульфанил)-1*H*-имидазол, CAS 14486-52-3.

Хроматографические условия

Колонка	плавленый кварц 30 м × 0,25 мм;
Неподвижная фаза	поли(диметил)(дифенил)силоксан со специальной деактивацией для оснований (толщина слоя 0,5 мкм);
Газ носитель	гелий для хроматографии;
Скорость потока	1,5 мл/мин