

При использовании в испытании на железо лимонная кислота должна выдерживать следующее дополнительное испытание.

0,5 г лимонной кислоты растворяют в 10 мл воды, прибавляют 0,1 мл тиогликолевой кислоты, перемешивают, прибавляют раствор аммиака концентрированный до щелочной реакции и доводят объём полученного раствора водой до 20 мл. Раствор не должен окрашиваться в розовый цвет.

Лимонная кислота безводная. [77-92-9]. $C_6H_8O_7$. (М.м. 192,12).

2-Гидроксипропан-1,2,3-трикарбоновая кислота.

Белый кристаллический порошок, бесцветные кристаллы или гранулы.

Очень легко растворима в воде, легко растворима в спирте 96 %, умеренно растворима в эфире.

Температура плавления. Около 153 °С с разложением.

Лимонной кислоты раствор 0,1 М.

21,014 г лимонной кислоты (или 19,212 г лимонной кислоты безводной) растворяют в достаточном количестве воды и доводят объём раствора водой до 1000,0 мл.

Линалила ацетат. [115-95-7]. $C_{12}H_{20}O_2$. (М.м. 196,28).

[(3*RS*)-3,7-Диметиллокта-1,6-диен-3-ил]ацетат.

Бесцветная или слегка желтая жидкость с сильным запахом бергамота и лаванды.

d_{25}^{25} . От 0,895 до 0,912.

n_D^{20} . От 1,448 до 1,451.

Температура кипения. Около 215 °С.

Хроматографическая чистота линалила ацетата, используемого в газовой хроматографии, должна быть не менее 95,0 %.

Линалол. [78-70-6]. $C_{10}H_{18}O$. (М.м. 154,25).

(3*RS*)-3,7-Диметиллокта-1,6-диен-3-ол.

Смесь 2 стереоизомеров (ликареола и кориандрола).

Жидкость. Практически нерастворим в воде, растворим в эфире.