

Растворим в этаноле, эфире и концентрированных неорганических кислотах.

d_{20}^{20} . Около 0,915.

Температура кипения. Около 78 °С.

Пригодна для определения хемилюминесценции.

Нитрозодипропиламина раствор.

Вводят 78,62 г этанола, прокалывая инъекционной иглой пробку сосуда, содержащего нитрозодипропиламин, разводят этанолом в соотношении 1:100 и помещают по 0,5 мл в плотно закрываемые флаконы.

Хранят в защищенном от света месте при температуре 5 °С.

Нитрозо-Р-соль. [525-05-3]. $C_{10}H_5NNa_2O_8S_2$. (М.м. 377,26).

3-Гидрокси-4-нитрозофталин-2,7-дисульфонат динатрия.

Желтые или желтые с зеленоватым оттенком кристаллы.

Нитрозо-Р-соли раствор 0,5 %.

Раствор 0,1 г нитрозо-Р-соли в 50,0 мл воды.

Нитрометан. [75-52-5]. CH_3NO_2 . (М.м. 61,04). Нитрометан.

Прозрачная, бесцветная, маслянистая жидкость.

Мало растворим в воде, смешивается со спиртом 96 % и эфиром.

d_{20}^{20} . От 1,132 до 1,134.

n_D^{20} . От 1,381 до 1,383.

Температурные пределы перегонки. От 100 до 103 °С; должно перегоняться не менее 95 %.

Нитромолибденованадиевый реактив.

Раствор I. 10,0 г аммония молибдата растворяют в воде, прибавляют 1 мл 18 % раствора аммиака и доводят объём раствора водой до 100,0 мл.

Раствор II. 2,5 г аммония ванадата растворяют в горячей воде, прибавляют 14 мл азотной кислоты концентрированной и доводят объём раствора водой до 500,0 мл.

К 96 мл азотной кислоты концентрированной прибавляют 100 мл раствора I и 100 мл раствора II и доводят объём раствора водой до 500,0 мл.