

желтое окрашивание, которое должно перейти в красное при прибавлении не более 0,1 мл 0,1 М раствора хлористоводородной кислоты.

Переход окраски от красной до желтой в интервале рН 3,0 – 4,4.

Метилового оранжевого раствор в ацетоне.

0,025 г метилового оранжевого растворяют в 100 мл ацетона. Раствор встряхивают периодически в течение 1 ч, затем фильтруют.

Переход окраски от красной до желтой в интервале рН 3,0 – 4,4.

Метиловый фиолетовый. [8004-87-3]. $C_{24}H_{28}ClN_3$. (М.м. 393,95).

4- {[4-(Диметиламино)фенил][4-(метилимино)циклогекса-2,5-диен-1-илиден]метил} -*N,N*-диметиланилина гидрохлорид.

Кристаллический порошок с неоднородной (по размеру) формой частиц зеленого цвета с металлическим блеском.

Растворим в воде, растворах неорганических кислот и разведённых растворах гидроксидов щелочных металлов.

Переход окраски раствора от желтой к зеленой в интервале рН 0,1 – 1,5 и от зеленой к фиолетовой в интервале рН 1,5 – 3,2.

Метилового фиолетового раствор 0,1 %.

0,1 г индикатора растворяют в 100,0 мл воды.

Метилового фиолетового уксуснокислый раствор.

0,1 % раствор в уксусной кислоте ледяной.

Используют свежеприготовленным.

Метилолеат. [112-62-9]. $C_{19}H_{36}O_2$. (М.м. 296,49). Метил[(9*Z*)-октадец-9-еноат].

Содержит не менее 98,0 % $C_{19}H_{36}O_2$. Определение проводят методом газовой хроматографии.

Бесцветная или слабо-желтого цвета маслянистая жидкость.

Практически нерастворим в воде, смешивается с этанолом и эфиром.

d_{20}^{20} . Около 0,88.

n_D^{20} . Около 1,452.

Температура кипения. Около 216 °С.