Проверочная работа по теме «Кислородсодержащие органические соединения»10класс

Вариант 1

1. Определите классы соединений, дайте названия веществ, формулы которых:

А. C_2H_5COH Б. $HCOOH$

В. $C_2H_5COOCH_3$ Г. CH_3OH

2. Напишите уравнения реакция:

А. Этанола с пропионовой кислотой

Б. Окисления муравьиного альдегида гидроксидом меди (II).

В. Этилового эфира Уксусной кислоты с гидроксидом натрия.

Укажите их тип, условия осуществления и назовите исходные вещества и продукты реакций.

3. Напишите уравнения реакций, при помощи которых можно осуществить превращения по схеме:

$CH_4 \rightarrow C_2H_2 \rightarrow CH_3COH \rightarrow CH_3COOH \rightarrow (CH_3COO)_2Mg$.

Укажите условия осуществления реакций и названия всех веществ.

4. Рассчитайте массу кислоты, полученной при нагревании 55 г 40% -го раствора этаналя с избытком гидроксида меди (II)

Проверочная работа по теме «Кислородсодержащие органические соединения» 10 класс

Вариант 2

1. Определите классы соединений, дайте названия веществ, формулы которых:

А. $CH_2OH—CHOH-CH_2OH$ Б. $C_6H_5—CH_2OH$

В. CH_3OCH_3 Г. $CH_3COO\ CH_3$

2. Напишите уравнения реакций:

А. Пропионовой кислоты с гидроксидом натрия.

Б. Уксусной кислоты с хлоридом фосфора (5).

В. Гидролиза пропилового эфира уксусной кислоты (пропилэтаноата).

Укажите их тип, условия осуществления и назовите исходные вещества и продукты реакций.

3. Напишите уравнения реакций, при помощи которых можно осуществить превращения по схеме:

$CH_4 \rightarrow CH_3C1 \rightarrow CH_3OH \rightarrow HCOH \rightarrow HCOOH$.

Укажите условия осуществления реакций и названия всех веществ.

4. Вычислите массу 60%-й уксусной кислоты, затраченной на нейтрализацию 120 г 25% -го раствора гидроксида натрия.

Проверочная работа по теме «Кислородсодержащие органические соединения» 10 класс

Вариант 3

1. Определите классы соединений, дайте названия веществ, формулы которых:

А. C_3H_7COOH. Б. C_2H_5OH

В. $HCOOCH_3$. Г. C_6H_5OH.

2. Напишите уравнения реакций:

А. Муравьиной кислоты с оксидом магния.

Б. Межмолекулярной дегидратации спирта пропанол-1.

В. Гидролиза тристеаринового жира.

Укажите их тип, условия осуществления и назовите исходные вещества и продукты реакций.

3. Напишите уравнения реакций, при помощи которых можно осуществить превращения согласно схеме:

$C_2H_6 \rightarrow C_2H_5Br \rightarrow C_2H_5OH \rightarrow CH_3COH \rightarrow CH_3COOH$.

Укажите условия осуществления реакций и названия всех веществ.

4. Вычислите массу металлического серебра, полученного при окислении 600 г 40% -го раствора формалина избытком аммиачного раствора оксида серебра.

ДОКУМЕНТ ПОДПИСАН
ЭЛЕКТРОННОЙ ПОДПИСЬЮ

СВЕДЕНИЯ О СЕРТИФИКАТЕ ЭП

Сертификат 683102919493082611744464588859887286228254441 61

Владелец Кызласова Елена Геннадьевна

Действителен С 20.02.2026 по 20.02.2027