

Контрольная работа по теме «Кислородсодержащие органические вещества»

Первый уровень

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

А. C_2H_5OH ; Б) CH_3OCH_3 ; В) $HCHO$; Г) CH_3COOH .

2. Закончите уравнения реакций, укажите условия их осуществления:

А) $CH_3COOH + CH_3OH = \dots$

Б) $HCOOH + Zn = \dots$

Назовите исходные вещества.

3. Напишите уравнения реакций с помощью которых можно осуществить превращения по схеме:

$CH_3OH \rightarrow HCHO \rightarrow HCOOH$.

4. Рассчитайте массу уксусной кислоты, необходимой для нейтрализации 120г гидроксида натрия.

Контрольная работа по теме «Кислородсодержащие органические вещества»

Второй уровень

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

А) $CH_2OH - CH_2OH$; Б) CH_3OCH_3 . В) $HCHO$; Г) CH_3COOH .

2. Напишите уравнения реакций:

А) Пропионовой кислоты с гидроксидом натрия;

Б) Этанол с натрием

Укажите типы реакций. Назовите исходные вещества и продукты реакций.

3. Напишите уравнения реакций с помощью которых можно осуществить превращения по схеме:

$CH_2=CH_2 \rightarrow X \rightarrow CH_3CHO \rightarrow Y \rightarrow CH_3COO C_2H_5$

Укажите названия всех веществ

4. Рассчитайте массовую долю выхода продукта, если известно, что при взаимодействии 120г уксусной кислоты с хлором было получено 120г хлоруксусной кислоты.