

**Альдегиды. Электронно-пространственное строение
молекул альдегидов. Изомерия органических соединений.**

Вариант I.

1. Напишите структурные и электронные формулы уксусного альдегида. Покажите смещение электронной плотности стрелками. Какого типа реакции, характерные альдегидам?
2. Напишите структурные формулы всех изомеров, имеющих состав C_3H_6O . Назовите вещества и класс, к которым они относятся.
3. Плотность по водороду вещества, имеющего состав $C - 54,55\%$, $H - 9,09\%$, $O - 36,36\%$, равна 22. Оно легче окисляется окисью серебра, образуя кислоту. Выведите структурную формулу вещества.

Вариант I.

1. Напишите структурные и электронные формулы уксусного альдегида. Покажите смещение электронной плотности стрелками. Какого типа реакции, характерные альдегидам?
2. Напишите структурные формулы всех изомеров, имеющих состав C_3H_6O . Назовите вещества и класс, к которым они относятся.
3. Плотность по водороду вещества, имеющего состав $C - 54,55\%$, $H - 9,09\%$, $O - 36,36\%$, равна 22. Оно легче окисляется окисью серебра, образуя кислоту. Выведите структурную формулу вещества.

Вариант I.

1. Напишите структурные и электронные формулы уксусного альдегида. Покажите смещение электронной плотности стрелками. Какого типа реакции, характерные альдегидам?
2. Напишите структурные формулы всех изомеров, имеющих состав C_3H_6O . Назовите вещества и класс, к которым они относятся.
3. Плотность по водороду вещества, имеющего состав $C - 54,55\%$, $H - 9,09\%$, $O - 36,36\%$, равна 22. Оно легче окисляется окисью серебра, образуя кислоту. Выведите структурную формулу вещества.

Вариант I.

1. Напишите структурные и электронные формулы уксусного альдегида. Покажите смещение электронной плотности стрелками. Какого типа реакции, характерные альдегидам?
2. Напишите структурные формулы всех изомеров, имеющих состав C_3H_6O . Назовите вещества и класс, к которым они относятся.
3. Плотность по водороду вещества, имеющего состав $C - 54,55\%$, $H - 9,09\%$, $O - 36,36\%$, равна 22. Оно легче окисляется окисью серебра, образуя кислоту. Выведите структурную формулу вещества.

Вариант II.

1. Сравните структурные и электронные формулы муравьиного и пропионового альдегидов. Рассмотрите взаимное влияние атомов в них и укажите, какое вещество является более активным.
2. Напишите структурные формулы всех изомеров, имеющих состав C_4H_8O . Назовите вещества и укажите, к каким классам соединений они относятся.
3. Какой объём формальдегида, измеренного при $t = 00\text{ }^{\circ}\text{C}$ и $p = 760\text{ мм. рт. ст.}$, нужно растворить в воде, чтобы получить 1 л формалина (то есть 36 % раствор плотностью 1,11).

Вариант II.

1. Сравните структурные и электронные формулы муравьиного и пропионового альдегидов. Рассмотрите взаимное влияние атомов в них и укажите, какое вещество является более активным.
2. Напишите структурные формулы всех изомеров, имеющих состав C_4H_8O . Назовите вещества и укажите, к каким классам соединений они относятся.
3. Какой объём формальдегида, измеренного при $t = 00\text{ }^{\circ}\text{C}$ и $p = 760\text{ мм. рт. ст.}$, нужно растворить в воде, чтобы получить 1 л формалина (то есть 36 % раствор плотностью 1,11).

Вариант II.

1. Сравните структурные и электронные формулы муравьиного и пропионового альдегидов. Рассмотрите взаимное влияние атомов в них и укажите, какое вещество является более активным.
2. Напишите структурные формулы всех изомеров, имеющих состав C_4H_8O . Назовите вещества и укажите, к каким классам соединений они относятся.
3. Какой объём формальдегида, измеренного при $t = 00\text{ }^{\circ}\text{C}$ и $p = 760\text{ мм. рт. ст.}$, нужно растворить в воде, чтобы получить 1 л формалина (то есть 36 % раствор плотностью 1,11).

Вариант II.

1. Сравните структурные и электронные формулы муравьиного и пропионового альдегидов. Рассмотрите взаимное влияние атомов в них и укажите, какое вещество является более активным.
2. Напишите структурные формулы всех изомеров, имеющих состав C_4H_8O . Назовите вещества и укажите, к каким классам соединений они относятся.
3. Какой объём формальдегида, измеренного при $t = 00\text{ }^{\circ}\text{C}$ и $p = 760\text{ мм. рт. ст.}$, нужно растворить в воде, чтобы получить 1 л формалина (то есть 36 % раствор плотностью 1,11).

Вариант III.

1. Сравните строение молекул этилена и уксусного альдегида и отметьте отличие в их химических свойствах.
2. Какие виды изомерии могут существовать у кислородсодержащих органических соединений (для разных и внутри одного гомологического ряда).
3. Какой объём кислорода необходим для получения 2 кг 40 % формалина окислением метилового спирта?

Вариант III.

1. Сравните строение молекул этилена и уксусного альдегида и отметьте отличие в их химических свойствах.
2. Какие виды изомерии могут существовать у кислородсодержащих органических соединений (для разных и внутри одного гомологического ряда).
3. Какой объём кислорода необходим для получения 2 кг 40 % формалина окислением метилового спирта?

Вариант III.

1. Сравните строение молекул этилена и уксусного альдегида и отметьте отличие в их химических свойствах.
2. Какие виды изомерии могут существовать у кислородсодержащих органических соединений (для разных и внутри одного гомологического ряда).
3. Какой объём кислорода необходим для получения 2 кг 40 % формалина окислением метилового спирта?

Вариант III.

1. Сравните строение молекул этилена и уксусного альдегида и отметьте отличие в их химических свойствах.
2. Какие виды изомерии могут существовать у кислородсодержащих органических соединений (для разных и внутри одного гомологического ряда).
3. Какой объём кислорода необходим для получения 2 кг 40 % формалина окислением метилового спирта?

Вариант III.

1. Сравните строение молекул этилена и уксусного альдегида и отметьте отличие в их химических свойствах.
2. Какие виды изомерии могут существовать у кислородсодержащих органических соединений (для разных и внутри одного гомологического ряда).
3. Какой объём кислорода необходим для получения 2 кг 40 % формалина окислением метилового спирта?