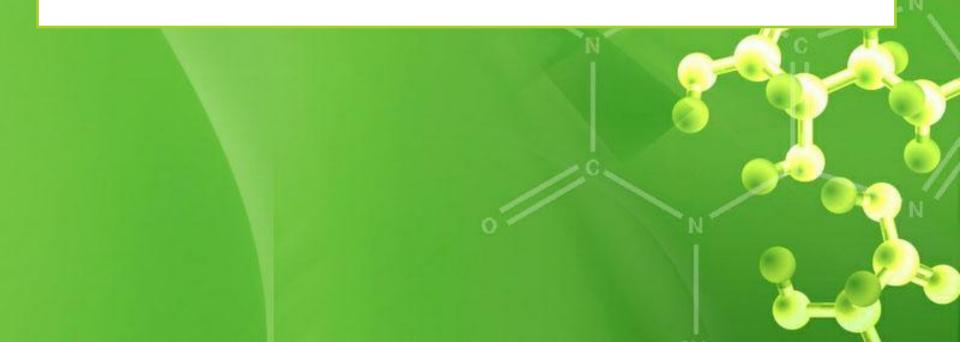
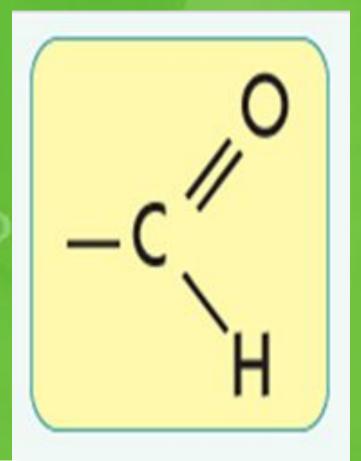
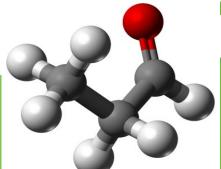
# Тема урока: «Альдегиды»



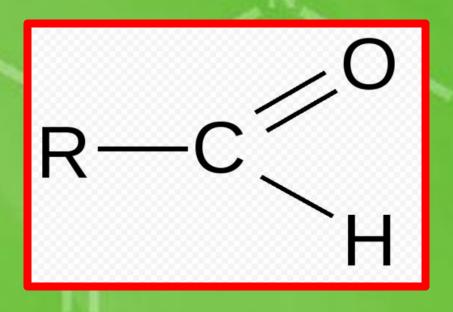
Альдегиды — это органические соединения, молекулы которых содержат альдегидную группу, связанную с углеводородным радикалом.

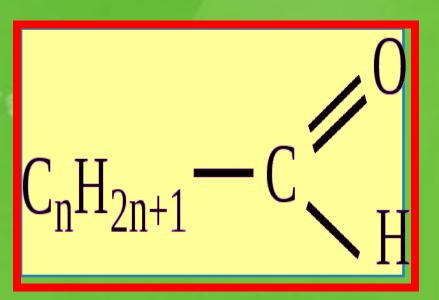




Альдегидная группа

### Общая формула альдегидов





## Гомологический ряд альдегидов

R-c H	Названия по систематической номенклатуре	Тривиальное название
H—C	метаналь	муравьиный (формальдегид)
2 1 O CH <sub>3</sub> —C H	этаналь	уксусный альдегид (ацетальдегид)

## Изомерия

#### Изомерия углеродного скелета

## Химические свойства

1. Реакция серебряного зеркалакачественная реакция на альдегиды.

CH<sub>3</sub>-C
$$O$$
 + Ag<sub>2</sub>O  $\longrightarrow$  CH<sub>3</sub>-C $O$  + 2Ag

H аммиачны й раствор

уксусный альдегид

уксусная кислота



#### 2. Окисление гидроксидом меди (II)

- качественная реакция на альдегиды.

$$R-C < \begin{matrix} O \\ H \end{matrix} + 2Cu(OH)_2 \xrightarrow{\prime} R-C < \begin{matrix} O \\ OH \end{matrix} + Cu_2O\downarrow + 2H_2O.$$



#### **Задание**

Впишите в уравнение реакции окисления метаналя гидроксидом меди(II) недостающие вещества.



... + 
$$2Cu(OH)_2 \rightarrow ... + 2Cu_2O + 2H_2O$$

3. Для альдегидов характерны реакции присоединения – гидрирование с образованием спиртов.

$$\mathbf{R} - \mathbf{C} \lesssim_{\mathbf{H}}^{\mathbf{O}} + \mathbf{H}_2 \to \mathbf{R} - \mathbf{C} - \mathbf{OH}$$
 альдегид

Впишите в уравнение реакции гидрирования этаналя недостающие вещества.

$$\dots$$
 + H<sub>2</sub>  $\rightarrow$   $\dots$ 

#### Получение

1. Дегидрирование спиртов.



$$R$$
— $CH_2$ — $OH$  —  $C_{u, t}$  —  $R$ — $C_H$  +  $H_2$  ↑  $C_{u, t}$  —  $C_H$ 

2. Уксусный альдегид (ацетальдегид) получают реакцией Кучерова.

СН≡СН + H<sub>2</sub>O 
$$\xrightarrow{\text{HgSO}_4}$$
 СH<sub>2</sub>=СН  $\xrightarrow{\text{СH}_2$ =СН  $\xrightarrow{\text{ОН}}$  СН<sub>3</sub>-СН=О уксусный альдегид (ацетальдегид, этаналь)

#### Применение

Метаналь (муравьиный альдегид) — бесцветный газ с резким запахом, очень ядовит.

Получение фенолформальдегидных смол



□ Синтез лекарственных средств (уротропин)



# Раствор формальдегида в воде на формалином.

- □ Консервант биологических препаратов
- **Протравливание семян**
- □ Дубление кожи



#### Уксусный альдегид (ацетальдегид)

- Производство уксусной кислоты
- □ Органический синтез (различные пластмассы, ацетатное волокно)







# Задание. Составить все возможные изомеры состава С4Н9СНО

# Задание Составить все возможные изомеры состава С4Н9СНО

# Спасибо за внимание!

