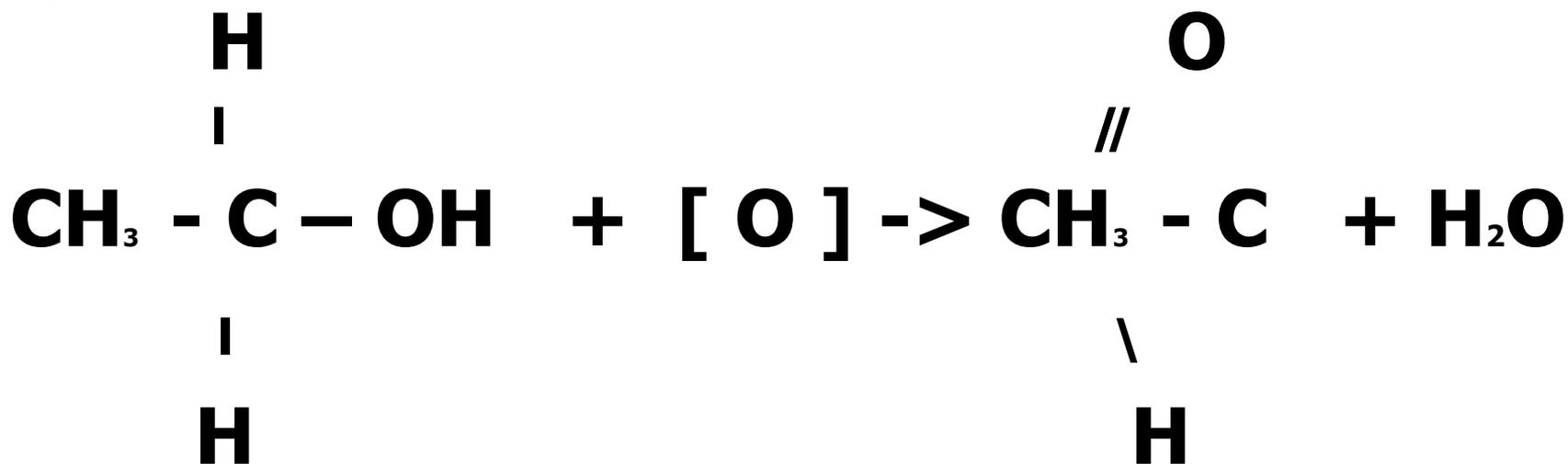


Альдегиды.





Альдегиды.

Тема урока:

«Альдегиды, их строение, свойства, получение, применение».

«Знать хорошее важнее, чем знать многое»

Ж.Ж.Руссо



Альдегиды.

- Строение альдегидов и их физические свойства.
- Номенклатура.
- Химические свойства: реакции присоединения и окисления.
- Применение и получение альдегидов (самостоятельно).



Альдегиды.

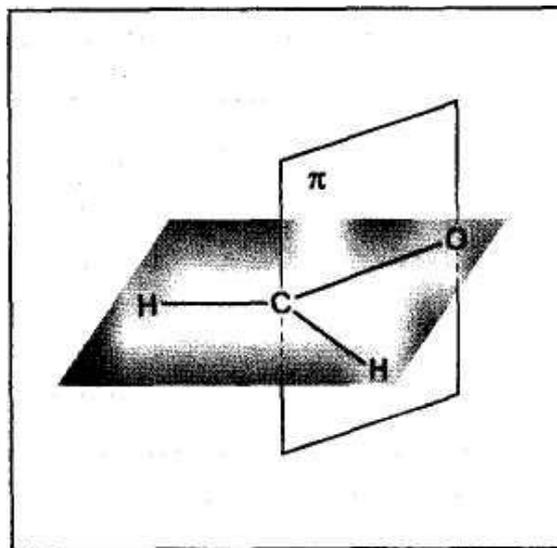
Альдегидами называются органические вещества, молекулы которых содержат функциональную группу атомов - СОН, соединенную с углеводородным радикалом.



Альдегиды.

- Общая формула альдегидов: $\text{R}-\text{C} \begin{array}{l} \text{//} \text{O} \\ \backslash \text{H} \end{array}$
- или $\text{C}_n\text{H}_{2n+1}\text{C} \begin{array}{l} \text{//} \text{O} \\ \backslash \text{H} \end{array}$

Альдегиды.





Альдегиды.

- $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} - \text{COH}$
- $\text{H} - \text{COH}$
- $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{COH}$



Альдегиды.

- Присоединение:
- водорода (гидрирование)



- воды (гидратация)





Альдегиды.

- Присоединение:

- **Спиртов**



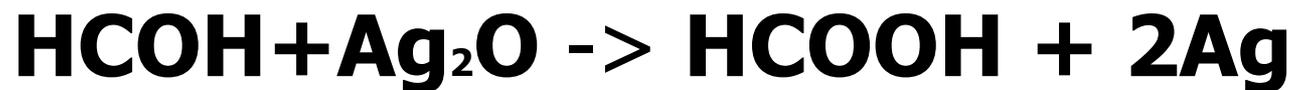
- **Галогенов**





Альдегиды.

- Окисление до органических кислот
 - Реакция «серебряного зеркала»:



- Взаимодействие с гидроксидом меди

