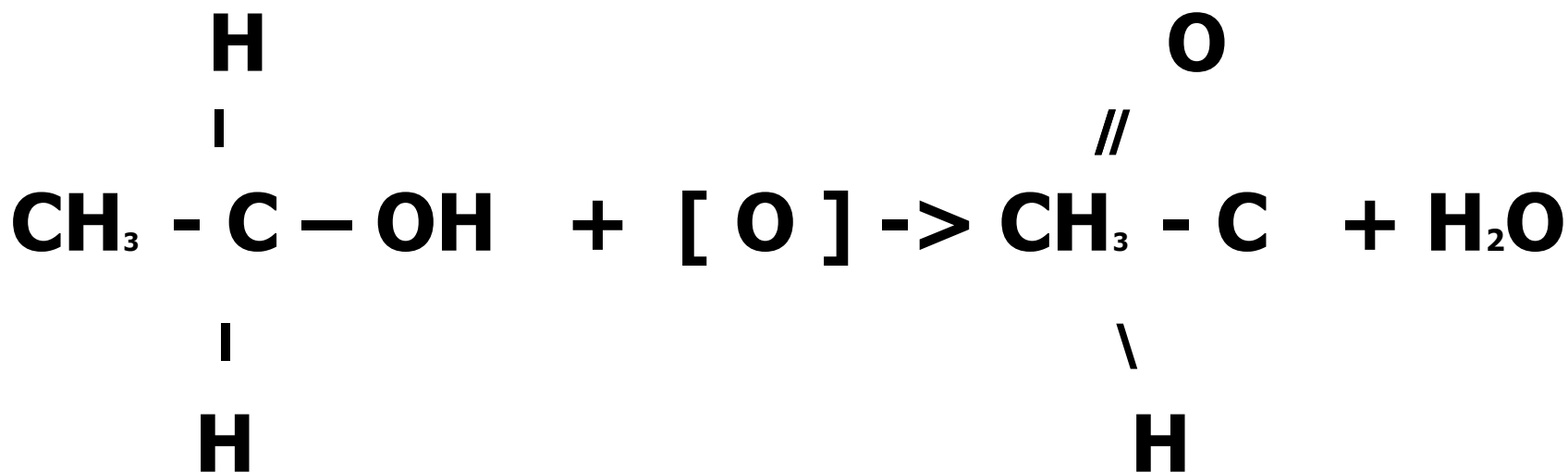


# Альдегиды.





# Альдегиды.

---

Тема урока:

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

*«Знать хорошее важнее, чем знать  
много»*

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.*

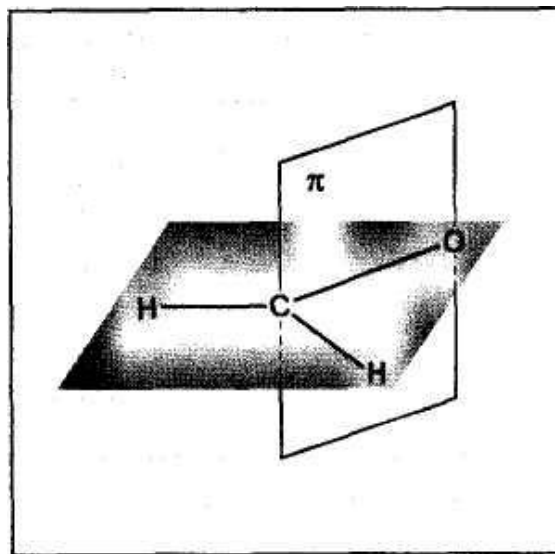


# Альдегиды.

---

- 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.

---

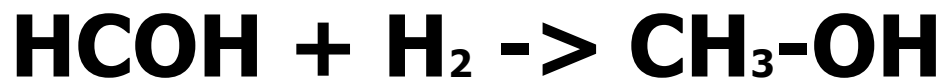
- $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} - \text{COH}$
- $\text{H} - \text{COH}$
- $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{COH}$



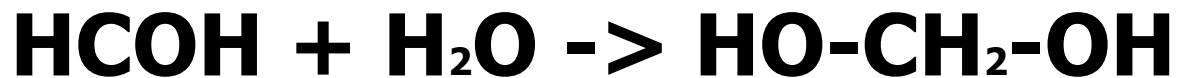
# Альдегиды.

---

- **Присоединение:**
- **водорода (гидрирование)**



- **воды (гидратация)**







# Альдегиды.

---

- **Присоединение:**

- **Спиртов**



- **Галогенов**





# Альдегиды.

---

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



- Взаимодействие с гидроксидом меди

