

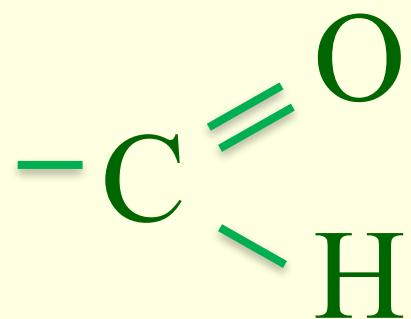
# АЛЬДЕГИДЫ И КЕТОНЫ

Выполнила: ученица 10а класса  
Бурдыгина Светлана  
Преподаватель: Гаджиева Ольга Ивановна

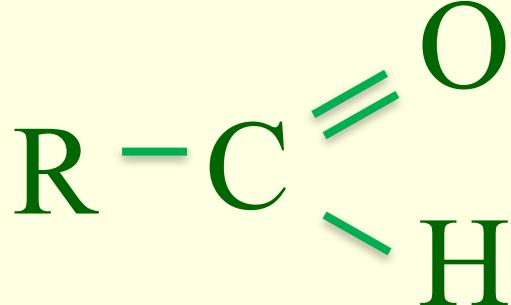


# ОПРЕДЕЛЕНИЕ

АЛЬДЕГИДЫ ( $C_nH_{2n+1}OH$ ) – это органические соединения, молекулы которых содержат карбонильную группу, связанную с атомом водорода и углеводородным радикалом



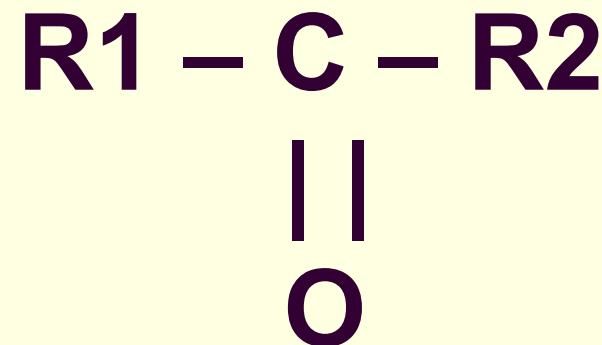
АЛЬДЕГИДНАЯ ГРУППА



ОБЩАЯ ФОРМУЛА

# КЕТОНЫ

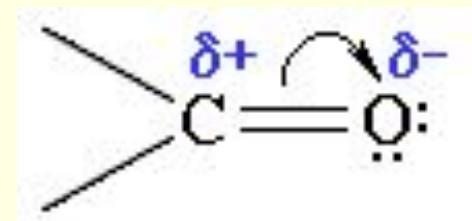
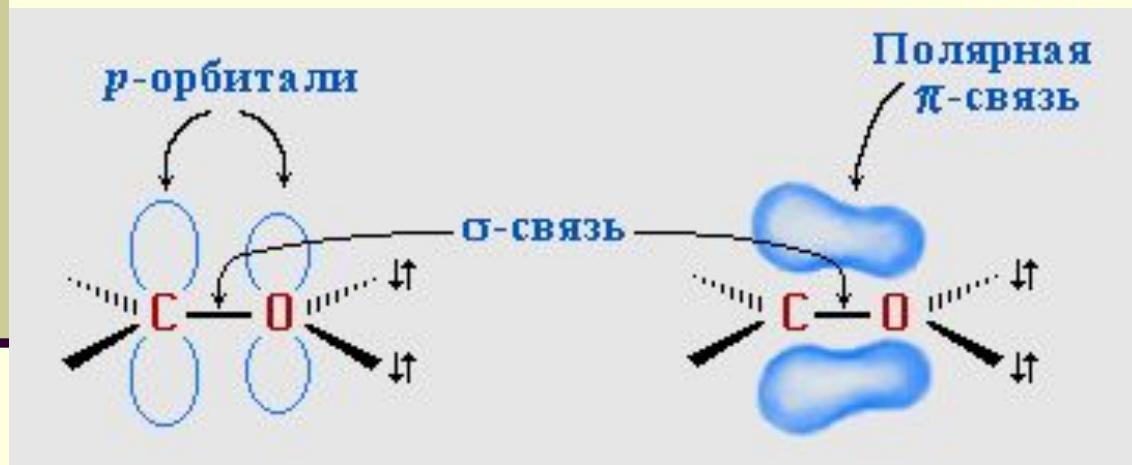
- КЕТОНЫ – органические вещества, в молекулах которых карбонильная группа связана с двумя углеводородными радикалами



Общая формула

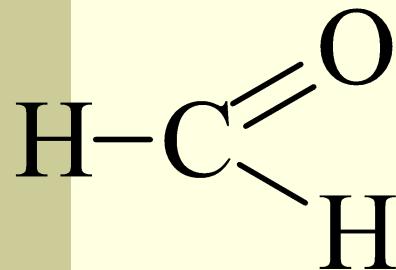
# Строение группы C=O

- Свойства альдегидов и кетонов определяются строением карбонильной группы  $>\text{C}=\text{O}$

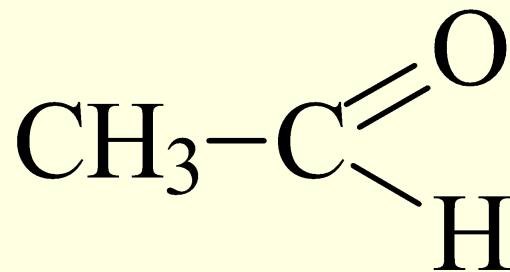
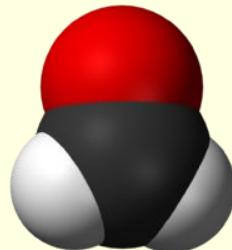


# НОМЕНКЛАТУРА И ИЗОМЕРИЯ

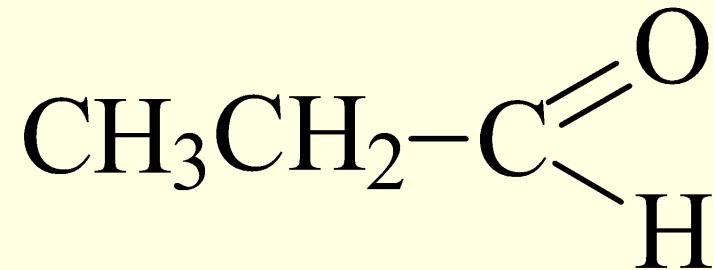
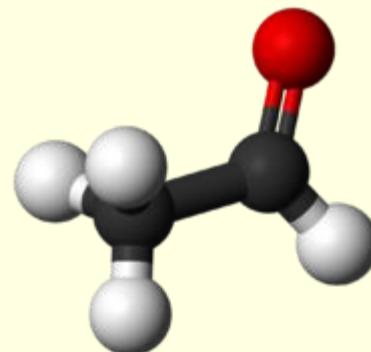
---



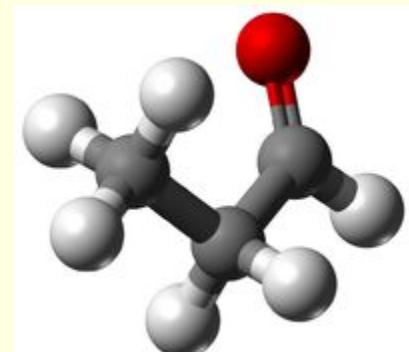
МЕТАНАЛЬ  
(ФОРМАЛЬДЕГИД)



ЭТАНАЛЬ  
(АЦЕТАЛЬДЕГИД)

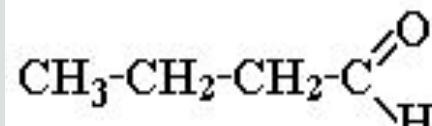


ПРОПАНАЛЬ  
(ПРОПИОНОВЫЙ АЛЬДЕГИД)

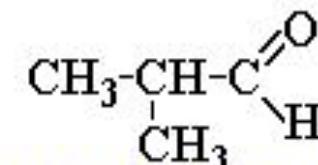


# ИЗОМЕРИЯ

Изомерия  
углеродного  
скелета

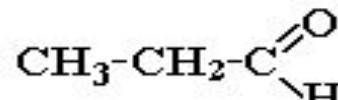


бутаналь

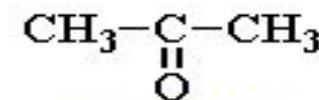


2-метилпропаналь

Межклассовая  
изомерия  
(с кетонами)

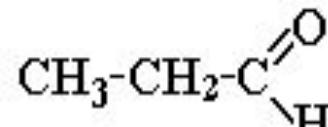


пропаналь

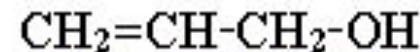


пропанон  
(ацетон)

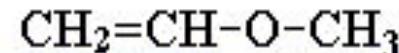
Межклассовая  
изомерия  
(с непредельными  
спиртами и  
простыми  
эфирами)



пропаналь



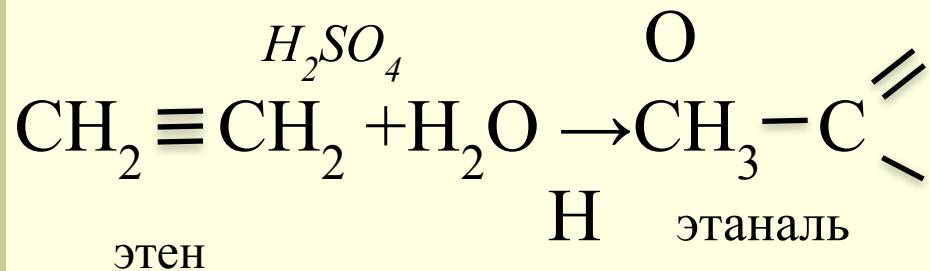
аллиловый спирт



метилвиниловый эфир

# СПОСОБЫ ПОЛУЧЕНИЯ

## ГИДРАТАЦИЯ АЛКИНОВ (Реакция Кучерова)

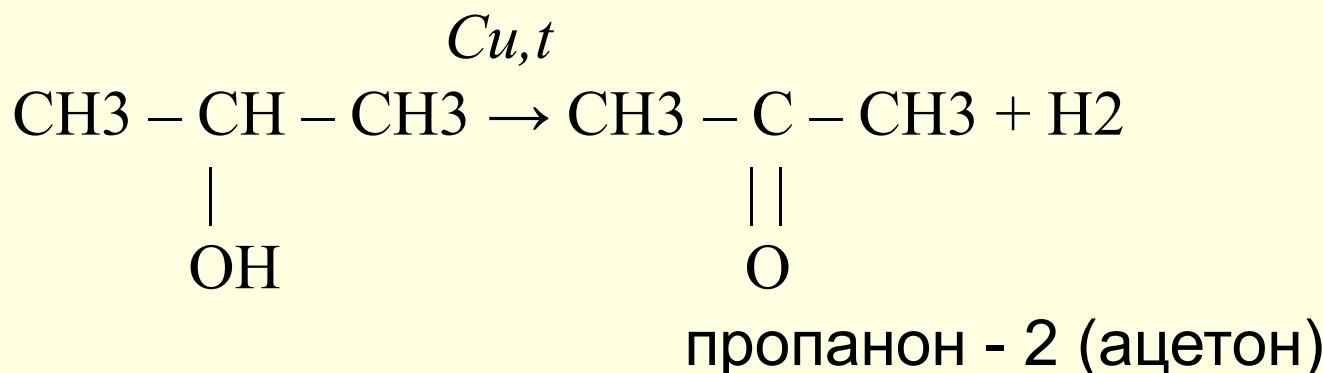
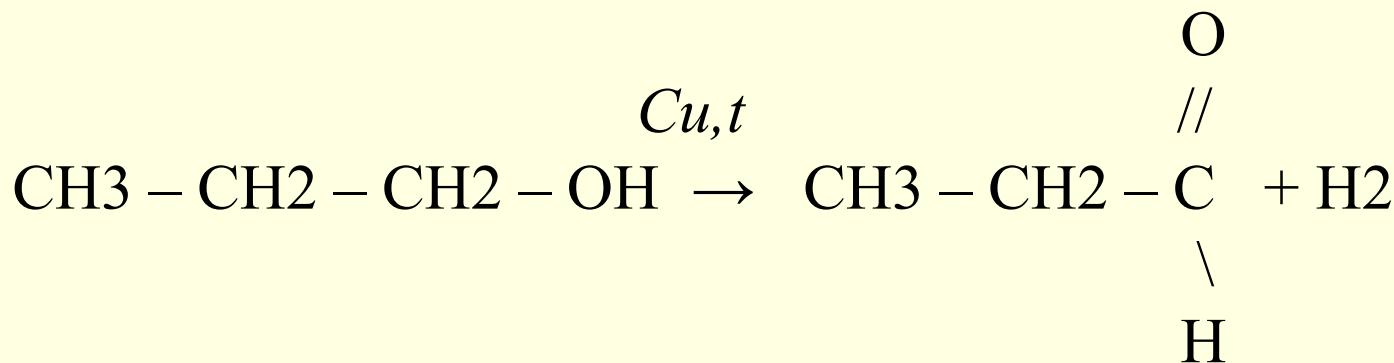


## ПОЛУЧЕНИЕ ИЗ ДИГАЛОГЕНПРОИЗВОДНЫХ



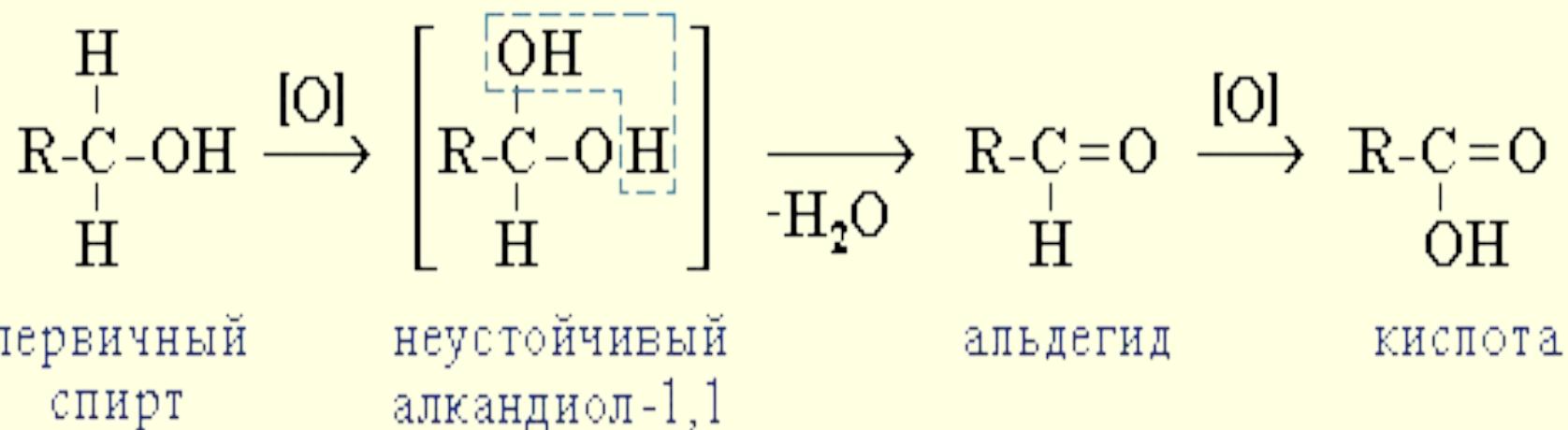
# СПОСОБЫ ПОЛУЧЕНИЯ

## ДЕГИДРИРОВАНИЕ СПИРТОВ



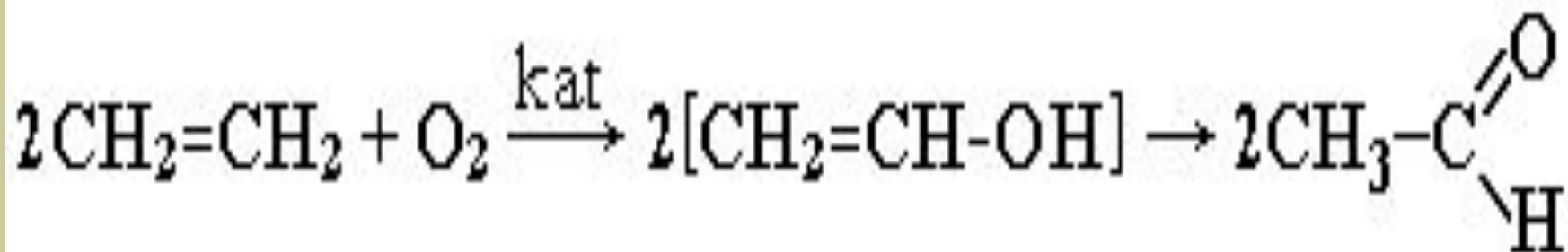
# СПОСОБЫ ПОЛУЧЕНИЯ

## ■ ОКИСЛЕНИЕ СПИРТОВ



# СПОСОБЫ ПОЛУЧЕНИЯ

## ■ ОКИСЛЕНИЕ АЛКЕНОВ



## ■ КУМОЛЬНЫЙ СПОСОБ

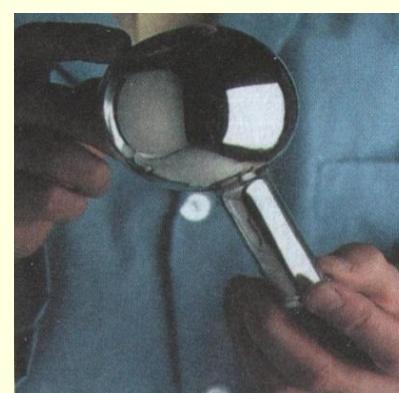
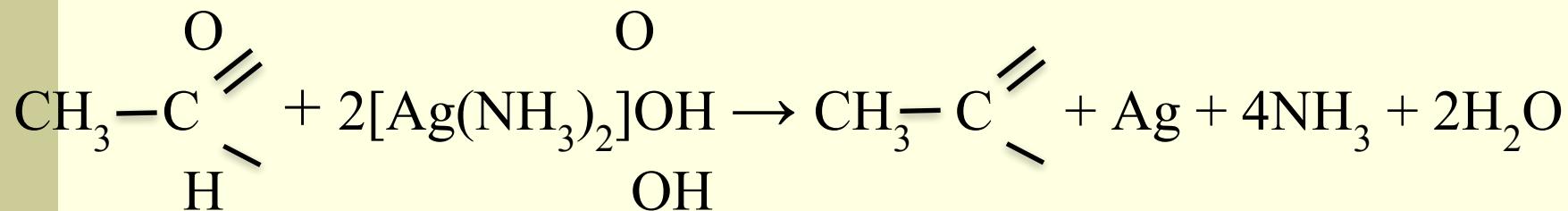


# ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

---

## РЕАКЦИИ ОКИСЛЕНИЯ

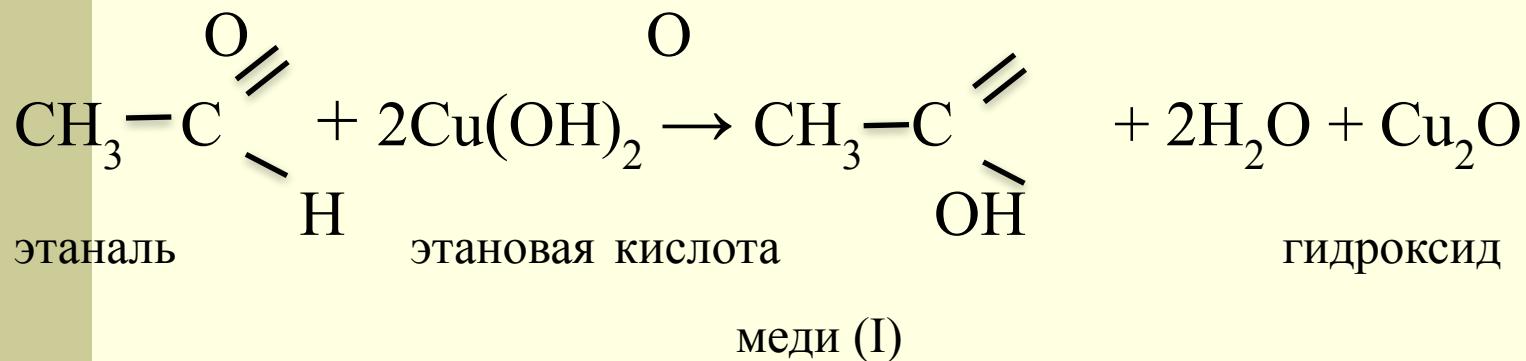
Реакция серебряного зеркала



# ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

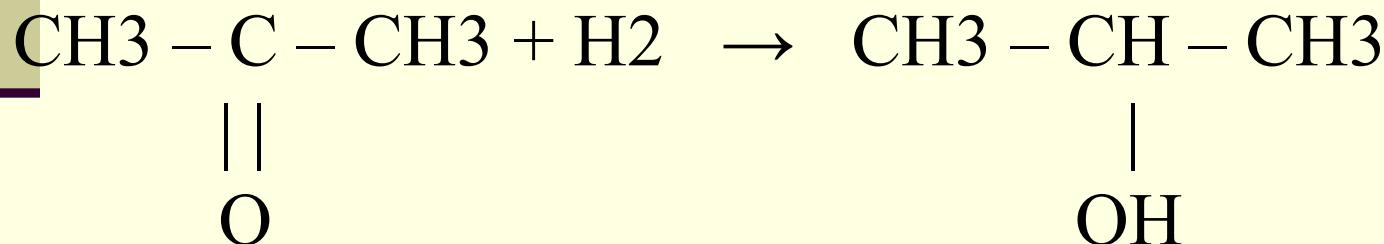
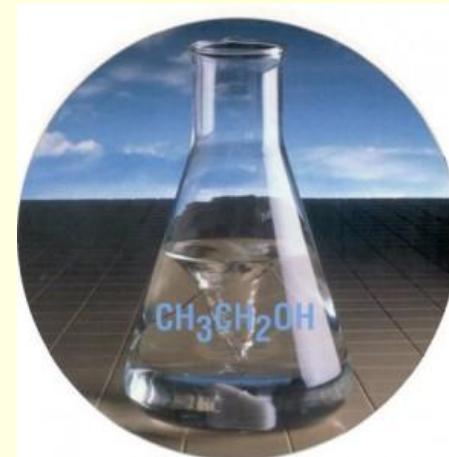
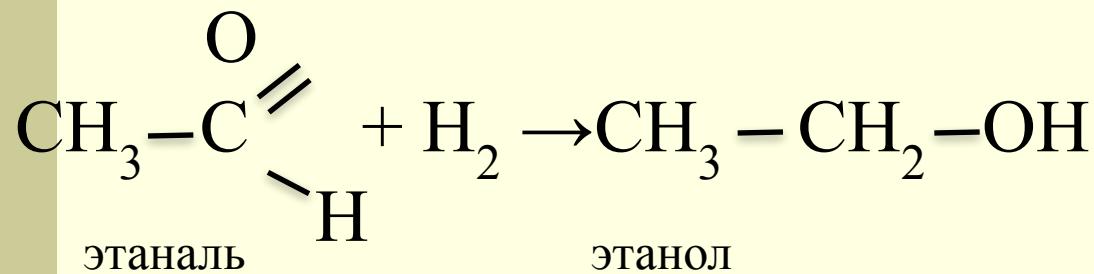
## РЕАКЦИИ ОКИСЛЕНИЯ

Реакция с гидроксидом меди



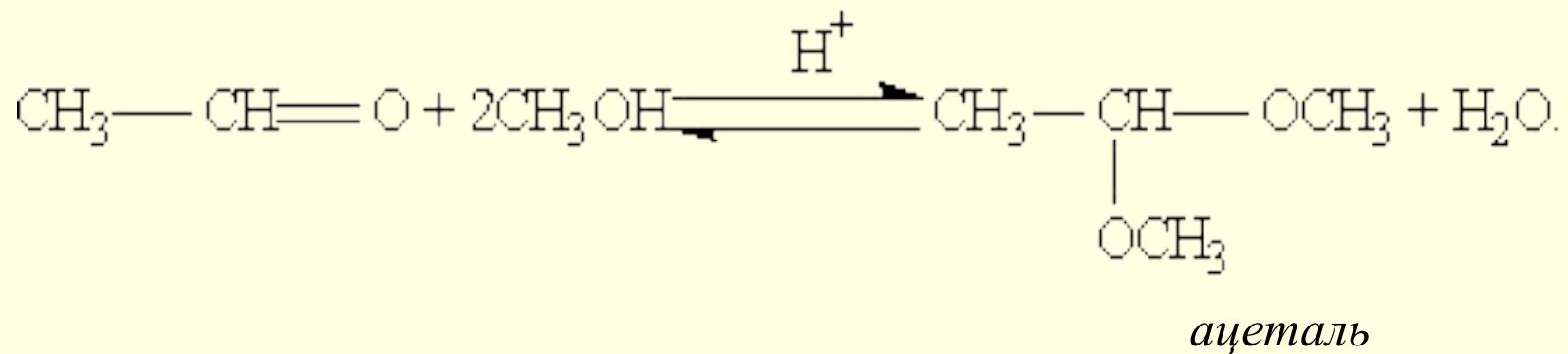
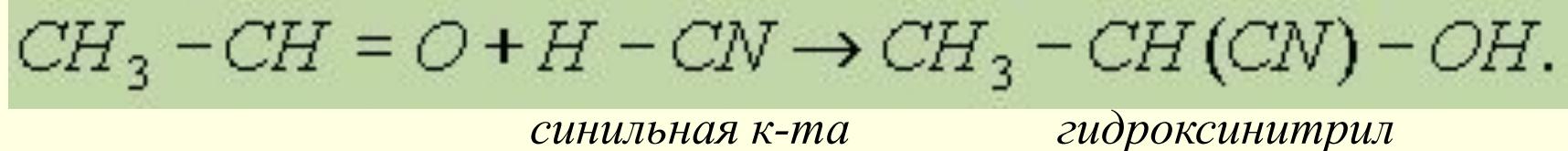
# ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

## РЕАКЦИЯ ВОССТАНОВЛЕНИЯ



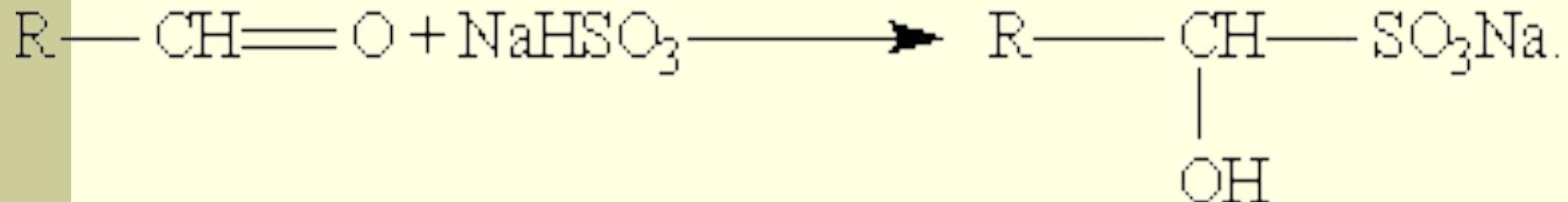
# ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

## ■ Реакции нуклеофильного присоединения

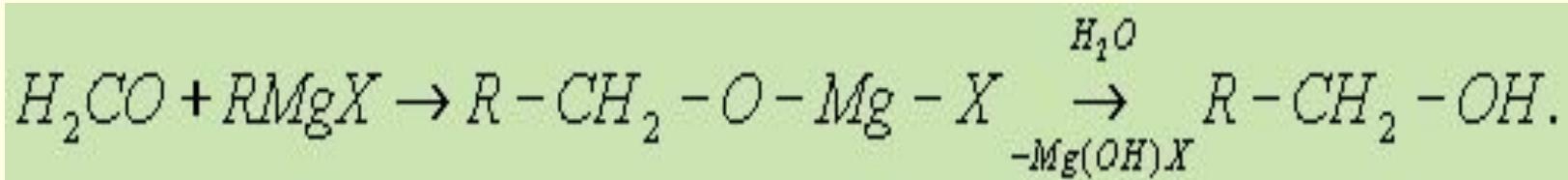
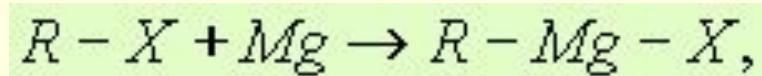


# ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

- Присоединение гидросульфитов

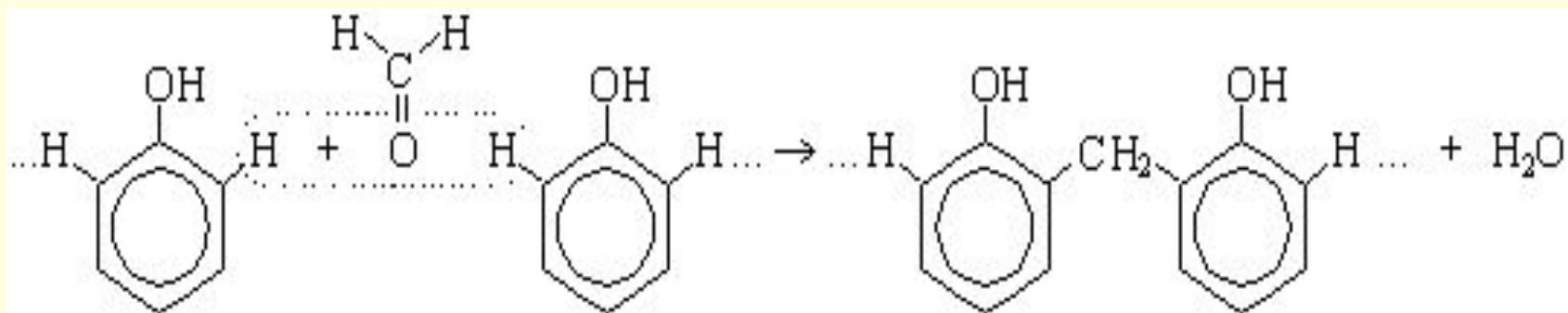


- Реактив Гриньяра



# ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

## ■ Реакция поликонденсации



# ПРИМЕНЕНИЕ АЛЬДЕГИДОВ

---

## ПАРФЮМЕРИЯ

- Альдегид анисовый, обепин  
— жидкость с приятным запахом мимозы
- Альдегид дециловый, деканаль — при разбавлении появляются нотки запаха апельсиновой корки



# ПРИМЕНЕНИЕ АЛЬДЕГИДОВ

---

## ПОЛИМЕРНЫЕ МАТЕРИАЛЫ



Фенолформальдегидные смолы

# ПРИМЕНЕНИЕ АЛЬДЕГИДОВ

## ПРОИЗВОДСТВО ВЕЩЕСТВ

- Уксусная кислота
- Этилацетат
- Формалин

