

Тема: Химия 10Б

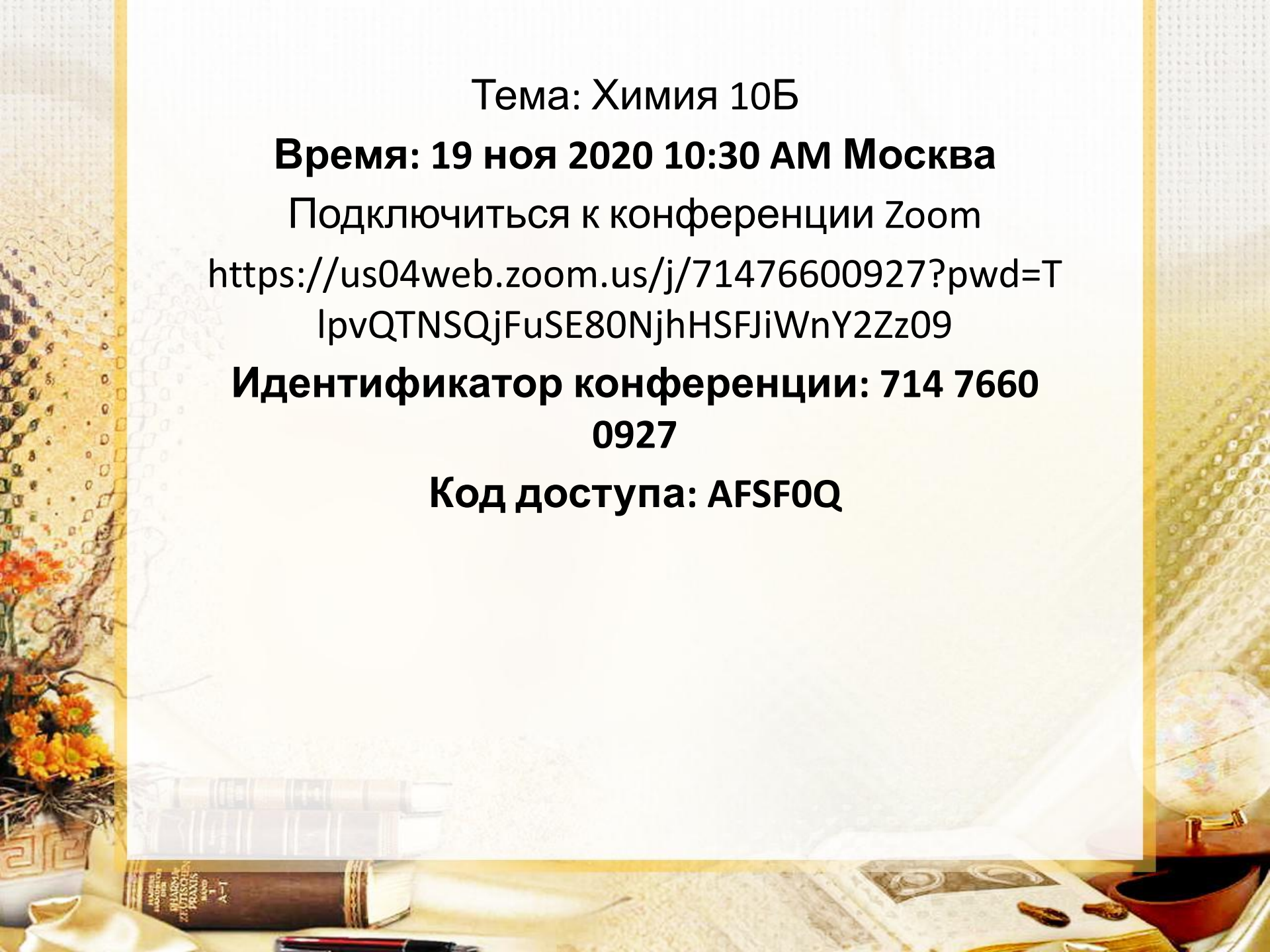
Время: 19 ноя 2020 10:30 AM Москва

Подключиться к конференции Zoom

<https://us04web.zoom.us/j/71476600927?pwd=TlpvQTNSQjFuSE80NjhHSFJiWnY2Zz09>

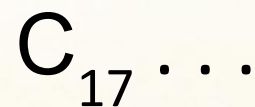
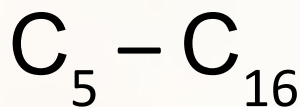
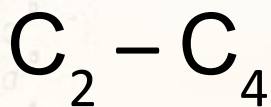
**Идентификатор конференции: 714 7660
0927**

Код доступа: AFSF0Q



Физические и химические свойства алкенов

1. Физические свойства алкенов аналогичны свойствам алканов.



газы

жидкости

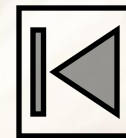
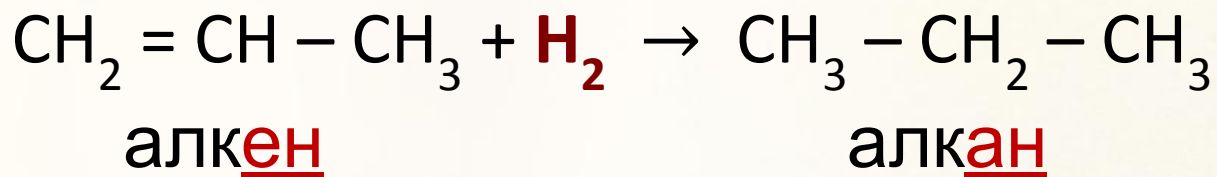
тв. вещества

Химические свойства алкенов

Тип химической реакции	Условия протекания	Уравнение реакции
<u>Реакции присоединения.</u>		
1. Гидрирование.		
2. Галогенирование.		
3. Гидрогалогенирование.		
4. Реакция гидратации.		
<u>Реакции окисления.</u>		
1. Горение.		
2. Мягкое окисление.		
3. Глубокое окисления.		
<u>Реакции полимеризации.</u>		
1. Полимеризация.		

Реакция гидрирования.

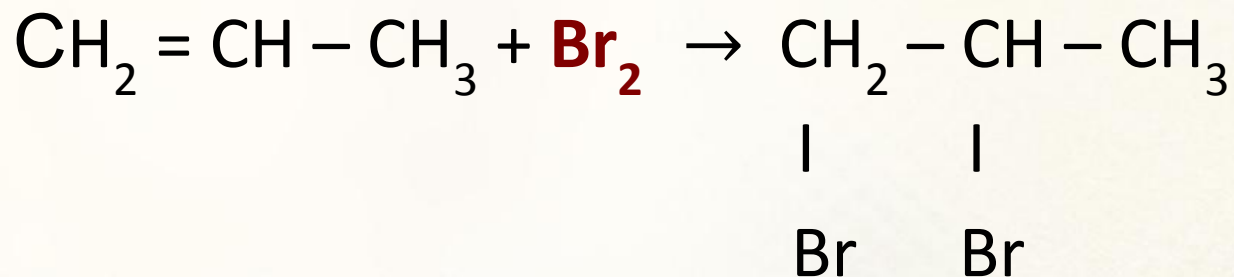
1. Эту реакцию можно рассматривать как реакцию восстановления.
2. Реакция происходит только в присутствии катализатора: Pt, Pd, Ni.



Реакция галогенирования.

1. Присоединение Br_2 к алкенам является качественной реакцией на непредельные УВ.

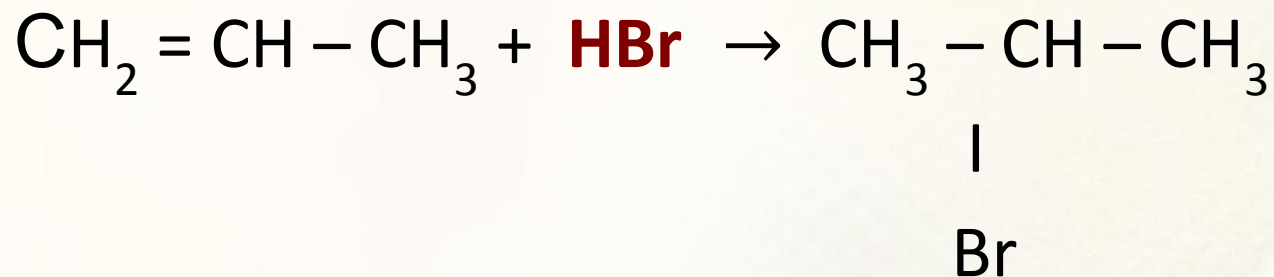
(Br_2 – жёлтого цвета, при пропускании его через алкен, раствор обесцвечивается).



Реакция гидрогалогенирования.

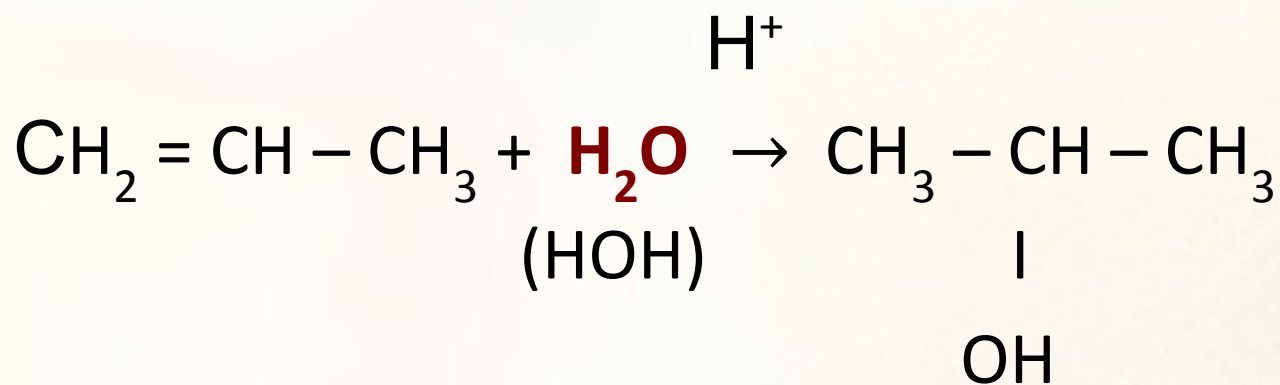
1. Правило Марковникова:

- при присоединении к алкенам молекул типа **H-X**, **водород** присоединяется к углероду с **наибольшим** количеством атомов водорода при двойной связи.



Реакция гидратации.

1. Происходит по правилу Марковникова.
2. Происходит присутствии катализатора:



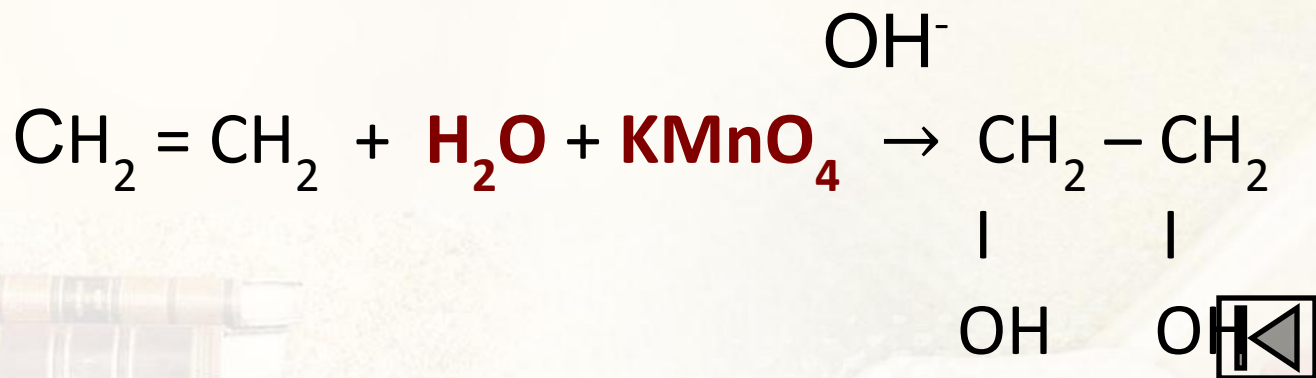
Реакция горения.

1. Происходит с полным разрушением углеродной цепи.



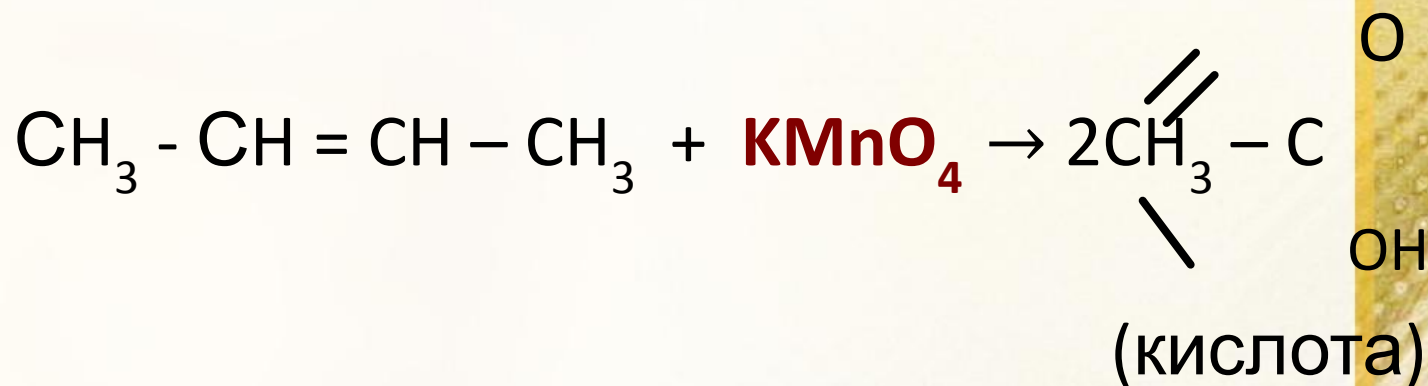
Реакция мягкого окисления (реакция Вагнера).

1. В качестве окислителя используется KMnO_4 (3%). Щелочная среда.
2. Эта реакция является **качественной** на двойную связь.
Учебник, стр. 40.



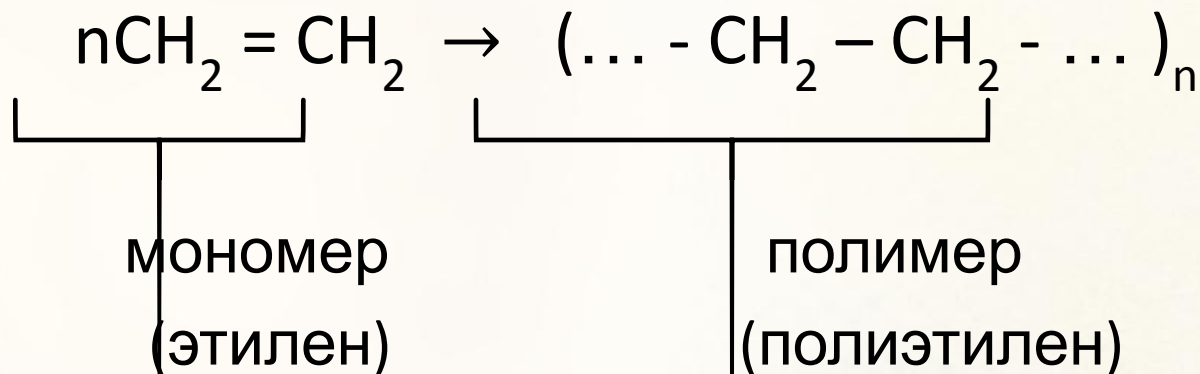
Реакция глубокого окисления.

1. В качестве окислителя используется KMnO_4 ,
 HNO_3 , $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$



Реакция полимеризации.

1. Условие: УФ-излучение, t , давление, катализатор.



n – степень полимеризации.

