

**АЛКАДИЕН
Ы**

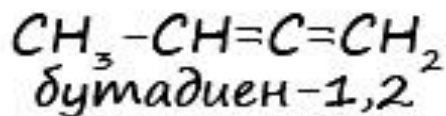
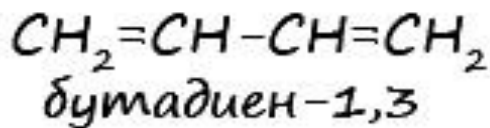
АЛКАДИЕНЫ

Алкадиены (диеновые УВ) - ациклические непредельные (ненасыщенные) УВ с общей формулой C_nH_{2n-2} , в молекулах к-рых присутствуют две **двойные** углерод-углеродные связи.

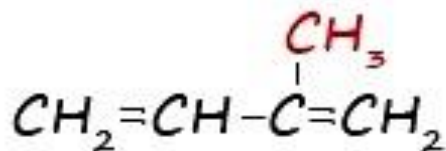
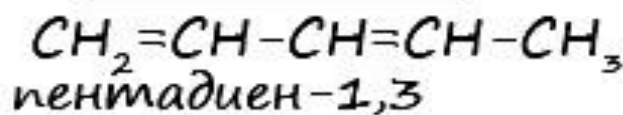


Изомерия алкадиенов

Положения
двойной связи

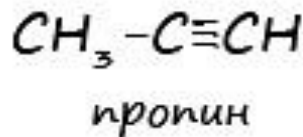
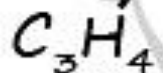
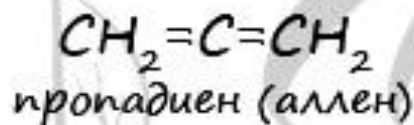


Углеродного
скелета

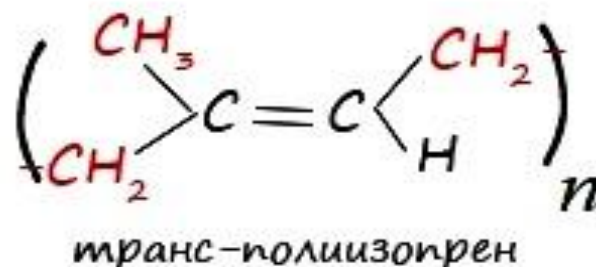
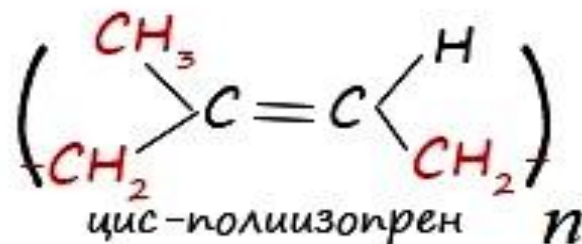


2-метилбутадиен-1,3

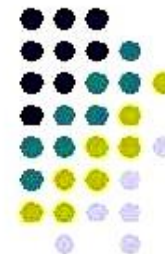
Межклассовая
с алкинами



Геометрическая



Физические свойства



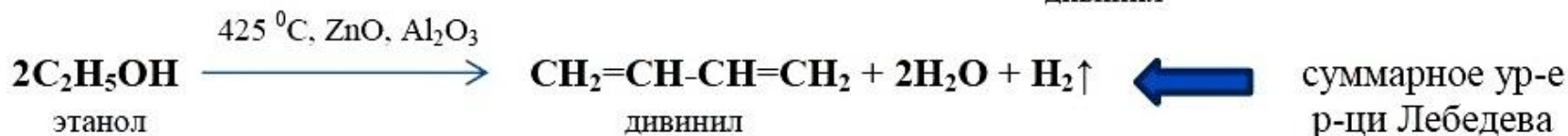
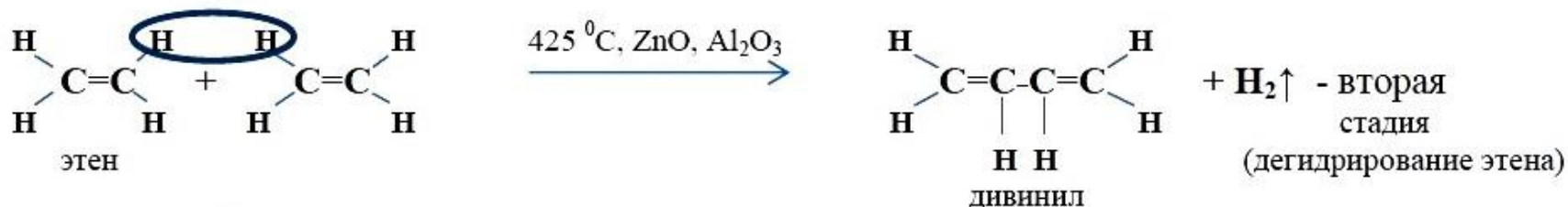
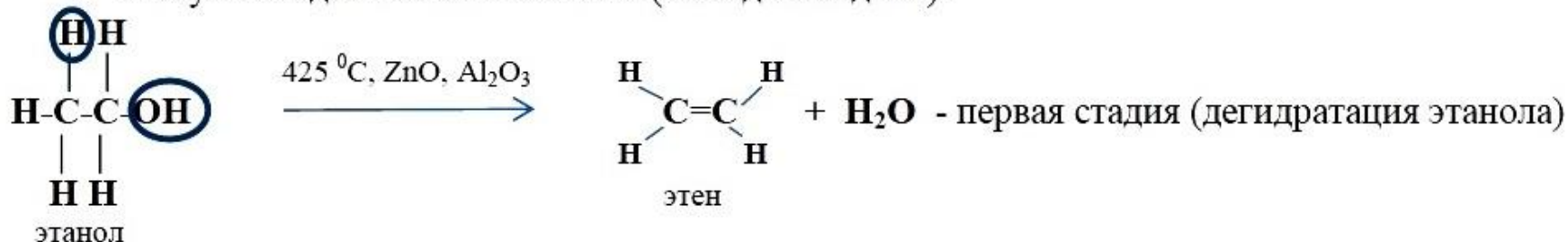
Бутадиен -1,3 (дивинил) – легко сжижающийся газ с неприятным запахом, $t_{пл.} = -108,9^{\circ}\text{C}$, $t_{кип.} = -4,5^{\circ}\text{C}$; растворяется в эфире, бензоле, не растворяется в воде.

2- Метилбутадиен -1,3 (изопрен) – летучая жидкость, $t_{пл.} = -146^{\circ}\text{C}$, $t_{кип.} = 34,1^{\circ}\text{C}$; растворяется в большинстве углеводородных растворителей, эфире, спирте, не растворяется в воде

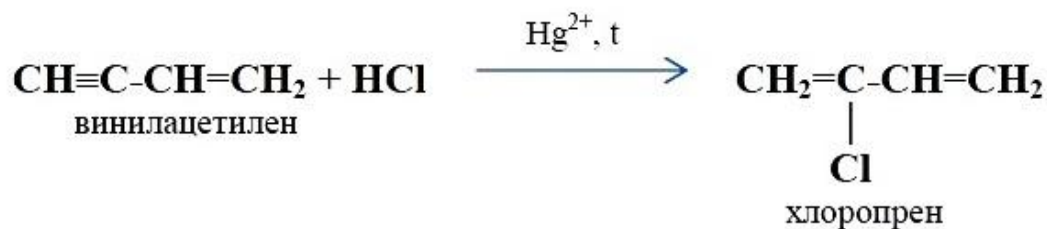


ПОЛУЧЕНИЕ АЛКАДИЕНОВ

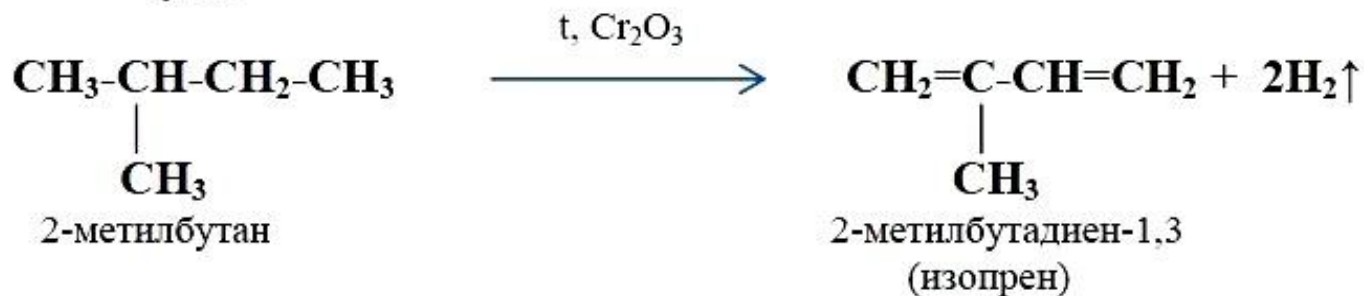
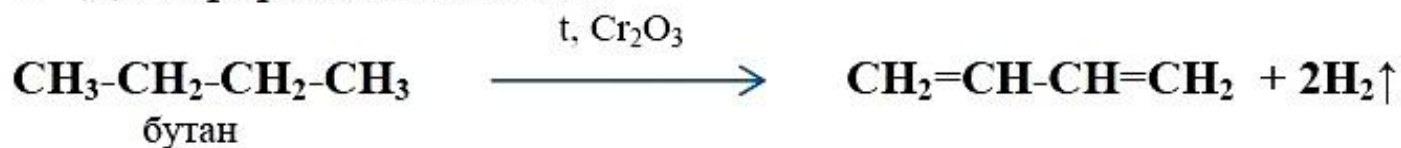
1. Получение дивинила из этанола (метод Лебедева):



2. Получение хлоропрена:

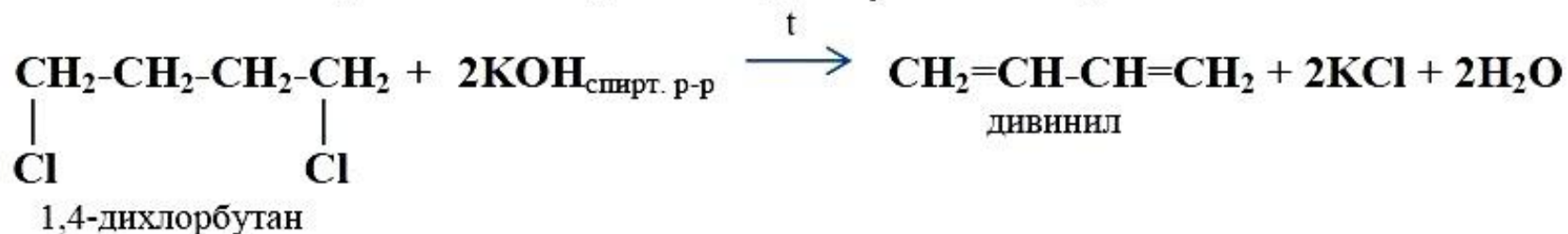


3. Дегидрирование алканов.



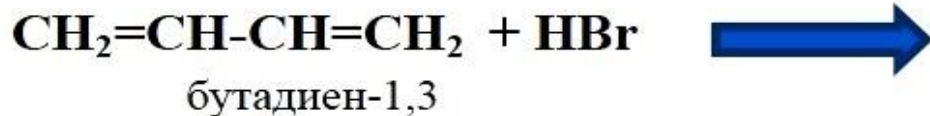
4. Дегидрогалогенирование дигалогеналканов.

Атомы галогенов должны отходить по одному от несоседних атомов С.



3. Гидрогалогенирование.

1 молекула HBr:

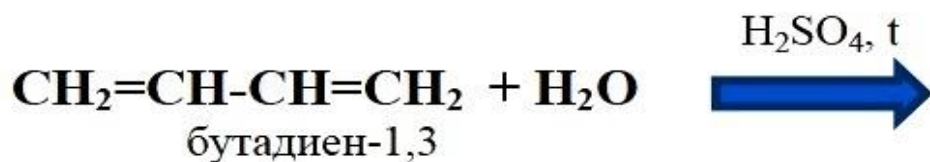


2 молекулы HBr:

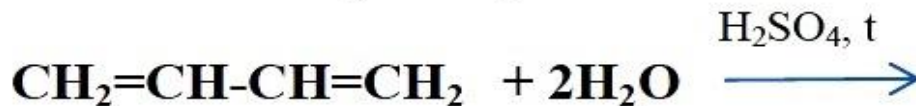


4. Гидратация.

1 молекула H₂O:

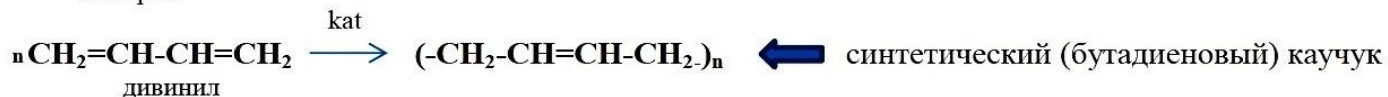
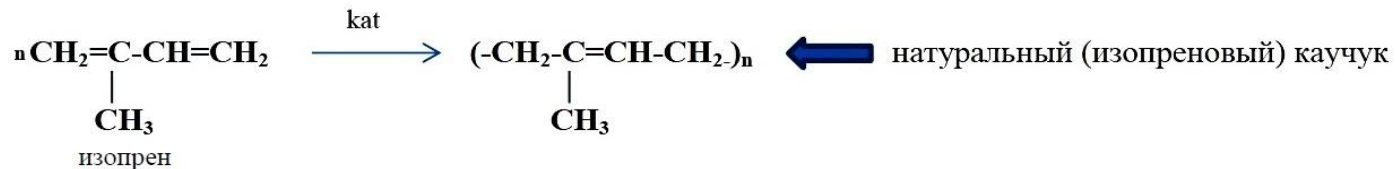


2 молекулы H₂O:

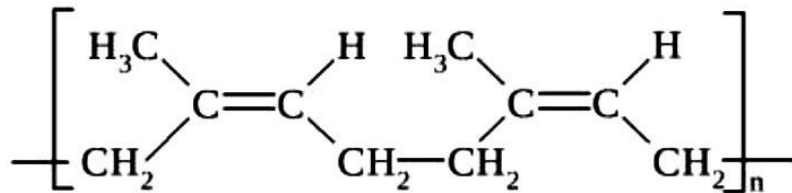


5. Полимеризация.

Каучуки - продукты полимеризации диеновых УВ с сопряжёнными двойными связями и их производных.

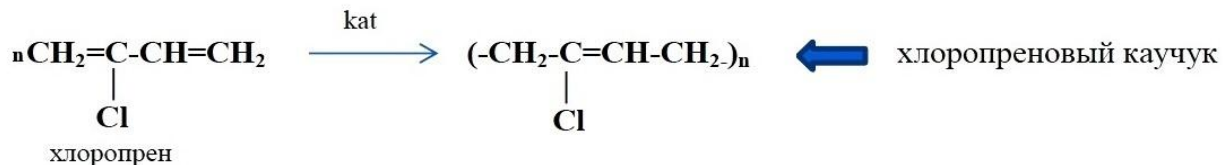


Качественный каучук имеет **стереорегулярное** стр-е, т.е. образует цепи с цис-ориентацией:

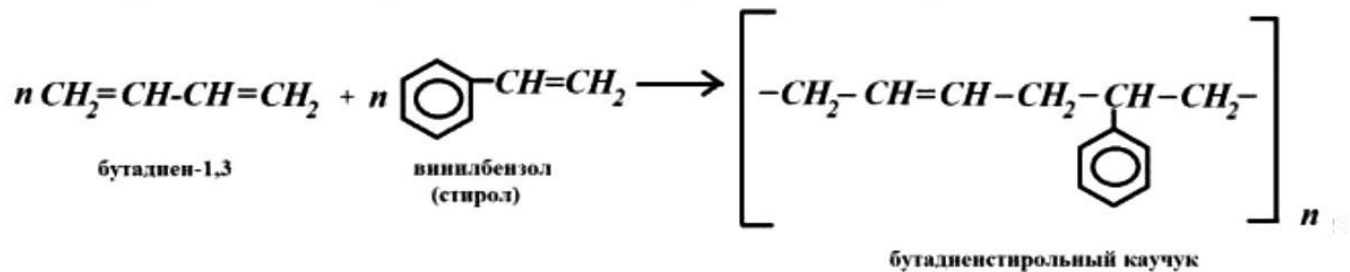


цис-полиизопрен

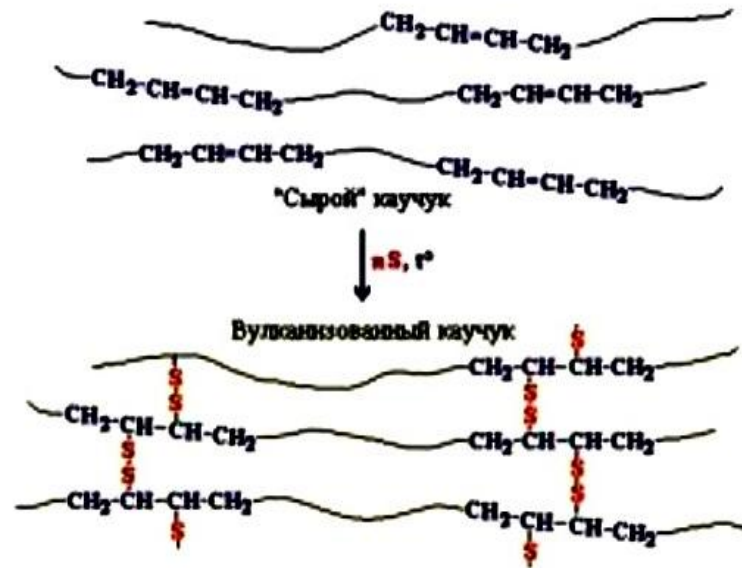
Это обеспечивает изделиям из каучука такое качество как **упругость** - способность возвращать первоначальную форму после деформации.



Сополимеризация - полимеризация мономеров, принадлежащих к разным классам УВ.



Для повышения прочности каучука проводят его **вулканизацию** - нагревание с серой. Сера создаёт дисульфидные «мостики» между полимерными цепями, сшивая их между собой.



Вулканизированный каучук называется **резиной**. Чем больше будет таких дисульфидных мостиков, тем менее эластичным будет материал. В конце концов, он станет твёрдым. Такой материал называется **эбонит**.

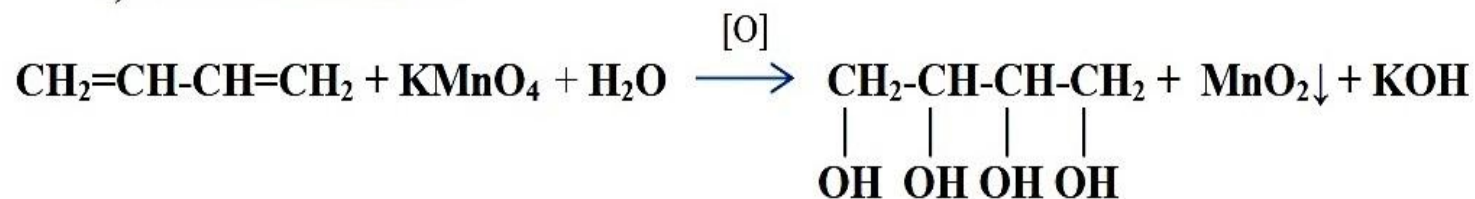
Р-ЦИИ ОКИСЛЕНИЯ

1. Полное окисление (горение).



2. Окисление KMnO_4 .

а) мягкое окисление:



б) жесткое окисление:

