

АЛКИНЫ

Ацетиленовые углеводороды

Ацетиленовыми углеводородами (**алкинами**) называются непредельные (ненасыщенные) углеводороды, содержащие в молекуле одну тройную связь и имеющие общую формулу $C_n H_{2n-2}$.

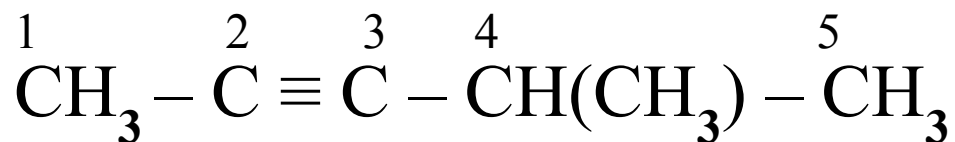
Родоначальником гомологического ряда этих углеводородов является ацетилен $HC\equiv CH$.

Номенклатура

Согласно международной номенклатуре названия ацетиленовых углеводородов производят от соответствующего алкана с заменой суффикса *–ан* на *–ин*.

Главную цепь нумеруют с того конца, к которому ближе расположена тройная связь.

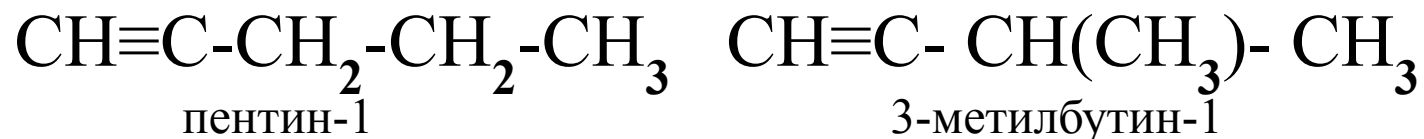
Положение тройной связи обозначают номером того атома углерода, который ближе к началу цепи.



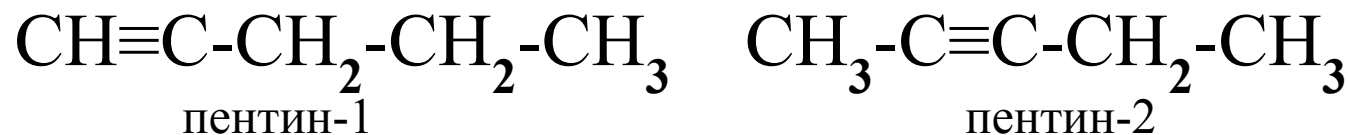
4-метилпентин-2

Изомерия

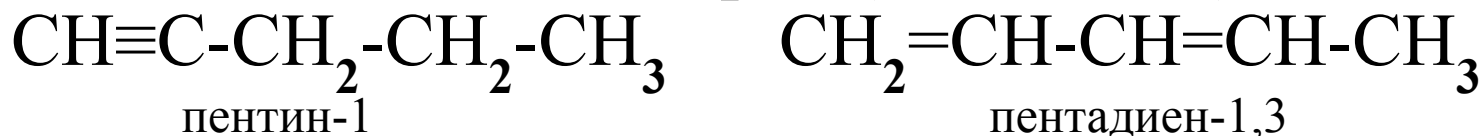
1) изомерия *углеродного скелета* (начиная с C_5H_8)



2) изомерия *положения тройной* связи (начиная с C_4H_6)



3) *межклассовая* изомерия (алкадиены).



Физические свойства

Температуры их плавления и кипения увеличиваются с ростом молекулярной массы.

В обычных условиях алкины C_2-C_3 – газы, C_4-C_{16} – жидкости, высшие алкины – твердые вещества.

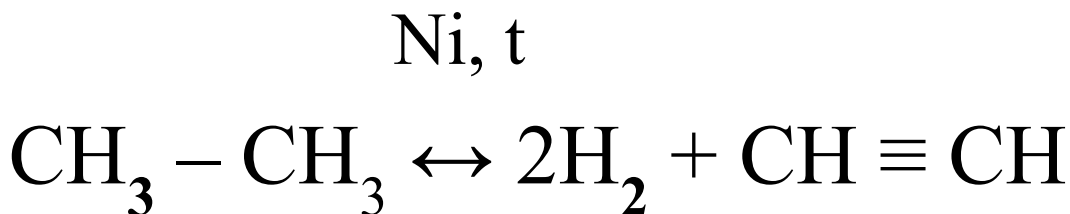
Наличие тройной связи в цепи приводит к повышению температуры кипения, плотности и растворимости их в воде по сравнению с олефинами и парафинами.

Получение

1) В промышленности ацетилен получают высокотемпературным пиролизом метана.



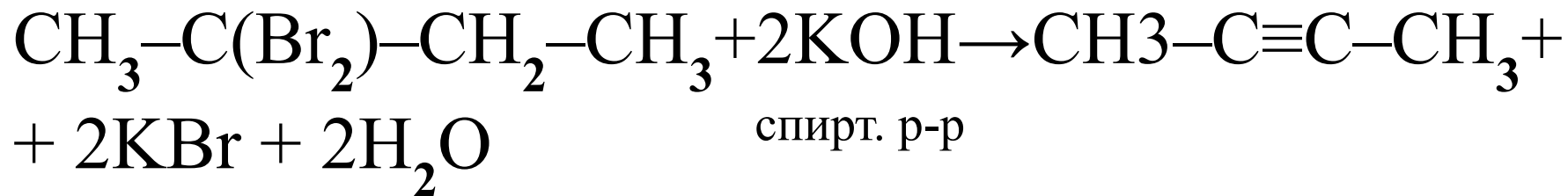
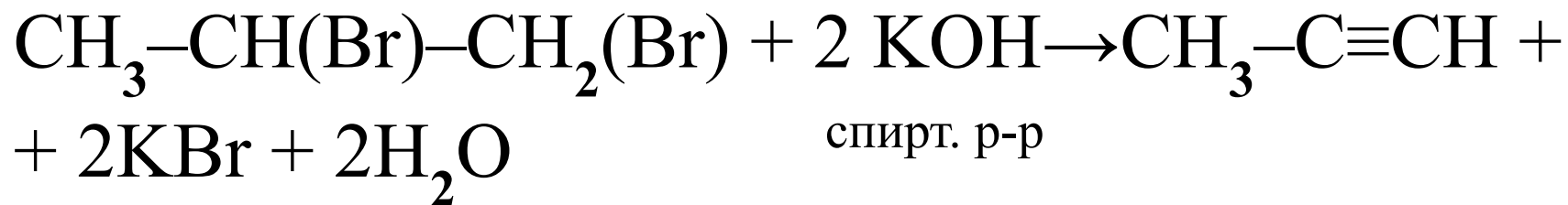
2) Дегидрирование алканов



3) Ацетилен получают **карбидным способом** при разложении карбида кальция водой.



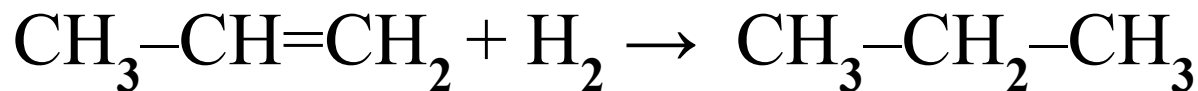
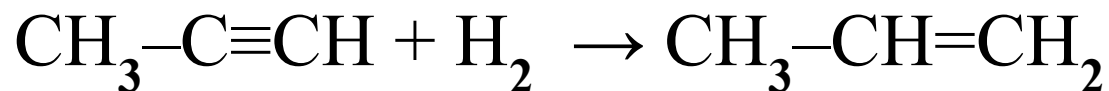
4) Алкины можно получить дегидрогалогенированием, дигалогенопроизводных парафинов.



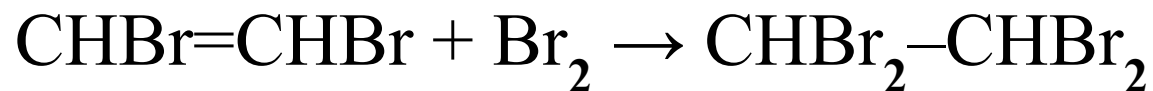
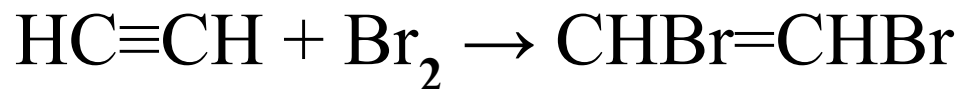
Химические свойства

■ Реакции присоединения

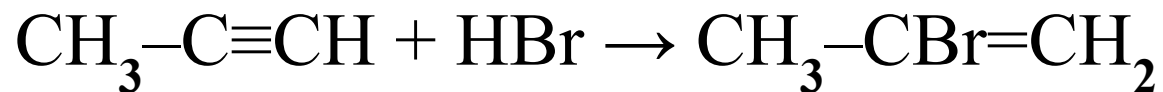
1) *Гидрирование* осуществляется при нагревании с теми же металлическими катализаторами (Ni, Pd или Pt), что и в случае алкенов, но с меньшей скоростью.



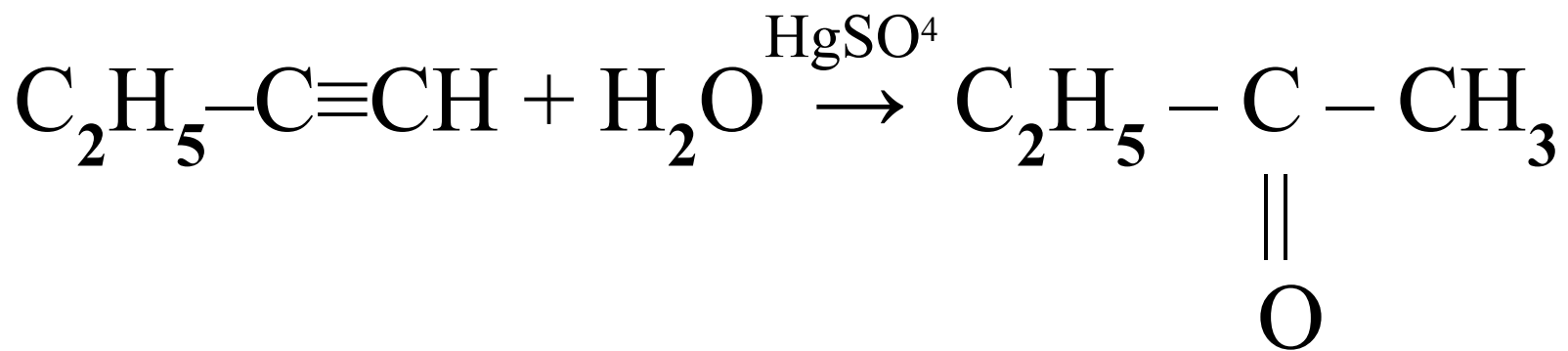
2) *Галогенирование.* Алкины обесцвечивают бромную воду (**качественная реакция на тройную связь**). Реакция галогенирования алкинов протекает медленнее, чем алкенов.



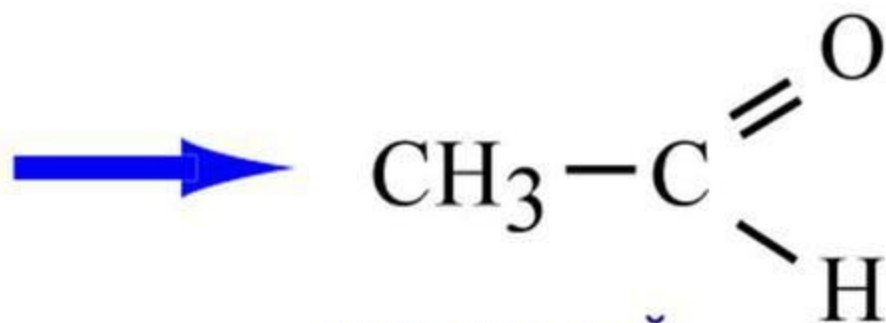
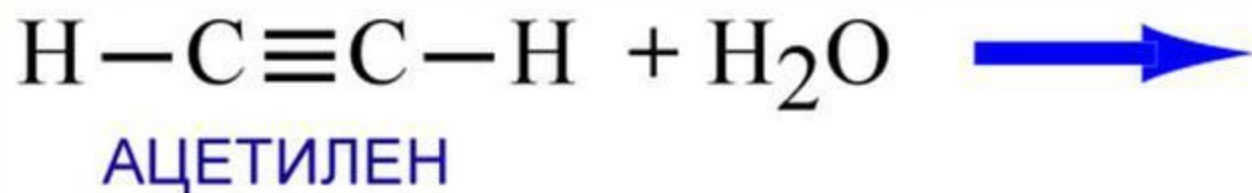
3) *Гидрогалогенирование.* Образующиеся продукты определяются правилом Марковникова.



4) *Гидратация* (реакция Кучерова).
Присоединение воды осуществляется в присутствии сульфата ртути. Эту реакцию открыл и исследовал в 1881 году М.Г. Кучеров.



Реакция Кучерова.



УКСУСНЫЙ
АЛЬДЕГИД

- **Правило В.В.Марковникова:**
водород присоединяется к наиболее гидрогенизированному атому углерода при двойной связи, то есть к атому углерода с наибольшим числом водородных атомов.

присоединение к
несимметричным алкинам
(по правилу
Марковникова)



МАРКОВНИКОВ
Владимир
Васильевич

