

Непредельные
углеводороды.



Подготовила Панфилова Л.А.Учитель
химии МБОУ СОШ №2

Непредельные углеводороды.

- **Непредельные, или ненасыщенные, УВ** содержат кратные углерод-углеродные связи
- ($>C=C<$, $-C\equiv C-$)
- Непредельными называются углеводороды, в молекулах которых имеются атомы углерода, связанные между собой двойными или тройными связями. Их также называют **ненасыщенными** углеводородами, так как их молекулы имеют меньшее число атомов водорода, чем насыщенные.

Непредельные углеводороды:

Алкены.

Алкадиены.

Алкины.



Алкены

Определени
е
алкенов

Химические
свойства

Изомерия

Получение

Номенклатур
а

Применение

Физические
свойства

Назад

Алкены (олефины, этиленовые
УВ) C_nH_{2n} , $n > 2$

Алкены – это УВ, в молекулах которых два атома углерода находятся в состоянии Sp^2 -гибридизации и связаны друг с другом двойной связью.

Длина связи $C=C$ в алкенах равна **0,134** нм.

[Назад](#)

Изомерия

Для алкенов возможны 4 типа изомерии:

- Изомерия углеродной цепи
- Изомерия положения двойной связи
- Цис,- транс- изомерия
- Классов соединений (циклоалканы)

[Назад](#)

Номенклатура



ан -- ен или илен

В качестве главной выбирают цепь, включающую двойную связь, даже если она не самая длинная.

Нумерация с того конца, к которому ближе двойная связь

Положение = связи указывают в конце, номером атома углерода, после которого она находится.

В начале названия – положение боковых цепей.

Исключение: пентан - пентен или амилен

Радикалы $CH_2=CH-$ винил

$CH_2=CH-CH_2-$ аллил

[Назад](#)

Физические свойства

C_2-C_4 газы,

- C_5-C_{16} жидкости,
- $C > 19$ твердые,
- $\rho < 1$ г/см³ , мало растворимы в воде,
- $T_{\text{кип.}}(\text{н}) > T_{\text{кип.}}(\text{разв.})$
- $T_{\text{кип.}}(\text{цис}) > T_{\text{кип.}}(\text{транс})$

[Назад](#)

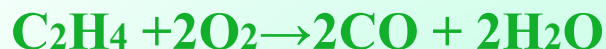
Химические свойства

- Активны из-за наличия непрочной π -связи
- Характерны реакции присоединения
- Гидрирование (присоединение водорода)
 $\text{CH}_3\text{-CH}=\text{CH}_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_3$ (кат. Ni)
пропен пропан
- Галогенирование (+Hal₂)
 $\text{CH}_3\text{-CH}=\text{CH}_2 + \text{Br}_2 \rightarrow \text{CH}_3\text{-CHBr-CH}_2\text{Br}$
пропен 1,2-дибромпропан
качественная реакция
- Гидрогалогенирование (+HHal)
 $\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{HCl} \rightarrow \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{Cl}$
этен хлорэтан





б) неполное(недостаток кислорода)



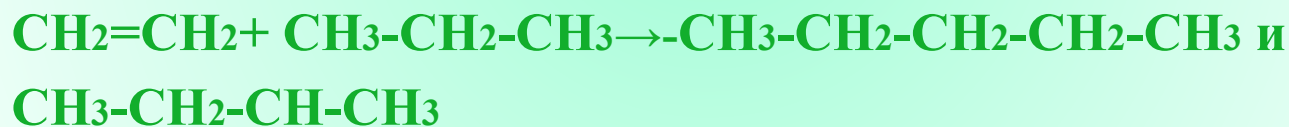
в) под действием окислителей типа KMnO_4 , $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$



!!!

качественная реакция

алкилирование (присоединение алканов) кат. AlCl_3 ,
 AlBr_3 , HF , H_2SO_4



пентан



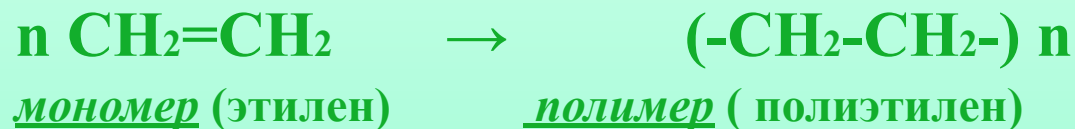
2-метилбутан




III. Реакции полимеризации.

- Процесс полимеризации алкенов открыт А.М.Бутлеровым.
- Полимеризацией называется процесс соединения одинаковых молекул (мономеров), протекающий за счет разрыва кратных связей, с образованием высокомолекулярного соединения (полимера)

Условия $t, P, kat.$



[Назад](#)

- 
- Исследования выдающегося русского химика **Владимира Васильевича Марковникова** явились блестящим подтверждением теории химического строения его учителя, **А.М. Бутлерова**. Результаты этих исследований послужили основой учения о взаимном влиянии атомов как одного из главных положений теории химического строения. В 1869 г. В. В. Марковников защитил докторскую диссертацию на тему «Материалы по вопросу о взаимном влиянии атомов в химических соединениях».

!!!

Реакция Вагнера. !

- Реакцию окисления олефинов водным раствором перманганата калия открыл в **1888** г. русский химик с немецкой фамилией – **Егор Егорович Вагнер**. С помощью этой **качественной реакции** Е.Е. Вагнер доказал **непредельный** характер некоторых природных соединений: терпенов, лимонена, скипидара. С тех пор этот процесс носит имя ученого – **реакция Вагнера**.

Получение алкенов.

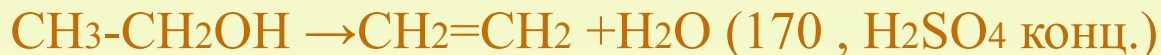
1) Крекинг нефтепродуктов $C_{16}H_{34} \rightarrow C_8H_{18} + C_8H_{16} (t)$

2) Дегидрирование алканов (де + гидр + ирование = удалять + водород + действие) $C_nH_{2n+2} \rightarrow C_nH_{2n} + H_2 (t, kat.)$ Отщепление водорода.

3) Гидрирование алкинов



4) Дегидратация спиртов (t, kat: H_2SO_4 , H_3PO_4 , Al_2O_3 , $ZnCl_2$)



При дегидратации спиртов атом водорода отщепляется от атома углерода, связанного с наименьшим числом атомов водорода (правило А.М. Зайцева).

!!!

Применение алкенов

Свойство	Уравнение	Применение
1. полимеризация	$n\text{CH}_2=\text{CH}_2 \longrightarrow (\text{CH}_2-\text{CH}_2)_n$	Производство пластмасс.
2. алкилирование	$\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_3 \longrightarrow \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$	В качестве моторного топлива
3. Галогенирование и гидрогалогенирование	$\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{Cl}_2 \longrightarrow \text{CH}_2\text{Cl}-\text{CH}_2\text{Cl}$	Растворитель
	$\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{HCl} \longrightarrow \text{CH}_3-\text{CH}_2\text{Cl}$	Местная анестезия, растворитель, в с/х для обеззараживания зернохранилищ.
4. Гидратация	$\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{CH}_3-\text{CH}_2\text{OH}$	Растворитель, в медицине. в производстве синтетического каучука
5. Окисление [O] р-ром KMnO_4	$\text{CH}_2=\text{CH}_2 + [\text{O}] + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{CH}_2\text{OH}-\text{CH}_2\text{OH}$	Получение антифризов, тормозных жидкостей, в производстве пластмасс.
6. Особые свойства этилена этилен- регулятор роста растений	$\text{Cl}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{P}(\text{OH})_2=\text{O}$ $\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{H}_3\text{PO}_4 + \text{HCl} \longrightarrow$	Препарат «этрел» (1946г. М.И. Кабачник и П.А. Российская) попадая в растение разлагается с выделение этилена, ускоряет созревание плодов.

[Назад](#)


Правило Зайцева

- Эта закономерность открыта в 1875 г. выдающимся русским химиком, учеником и тезкой А.М. Бутлерова Александром Михайловичем Зайцевым и носит название правило Зайцева.
- Реакция дегидратации – полная аналогия реакции дегидрогалогенирования.
- Де+ гидро +галоген + ирование = удалять + водород+ галоген + (действие).
Отщепление галогеноводорода.
Дегидратация отщепление воды.






Назад



Диеновые углеводороды (алкадиены)

- 
- Диеновые УВ (алкадиены) – это УВ, в молекулах которых между атомами углерода имеются две **двойные связи**.
 - Общая формула:
 C_nH_{2n-2} , где $n > 3$



[Назад](#)

Классификация

Диены с кумулированными связями

Две двойные связи находятся у одного атома углерода

$\text{CH}_2=\text{C}=\text{CH}_2$ пропадиен (аллен)

Диены с сопряженными связями

Двойные связи разделены одной одинарной связью

$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$ бутадиен-1,3

Диены с изолированными связями

Двойные связи разделены двумя или более одинарными связями

$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}_2$ пентадиен-1,4

[Назад](#)

Изомерия и номенклатура

1) Структурная изомерия цепи



гексадиен-2,4



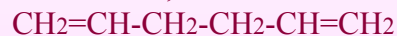
3-метилпентадиен-1,3



2) Структурная изомерия взаимного положения двойных связей



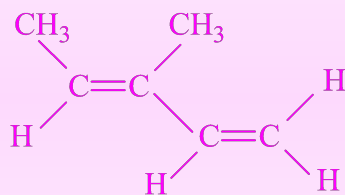
гексадиен-1,4



гексадиен-1,5



3) Пространственная изомерия

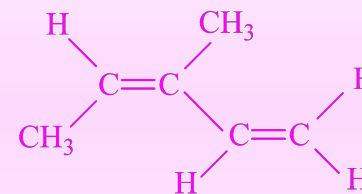


цис-3-метилпентадиен-1,3

4) Межклассовая изомерия

гексин-1 и его изомеры

Изомерия и номенклатура диенов на примере диенового углеводорода с эмпирической формулой C_6H_{10}



транс-3-метилпентадиен-1,3

[Назад](#)

Химические свойства

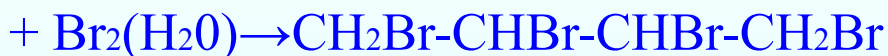
1) Реакции присоединения:

а) галогенирование



бутадиен-1,3

1,4-дибромбутен-2



1,2,3,4-тетрабромбутан

Бромная вода обесцвечивается.

Присоединение идет в положение 1 и 4, а между атомами 2 и 3 образуется новая двойная связь.

б) гидрогалогенирование



бутадиен-1,3

1-хлорбутен-2

в) гидрирование (+H₂)



бутадиен-1,3

бутен-2

2) Полимеризация



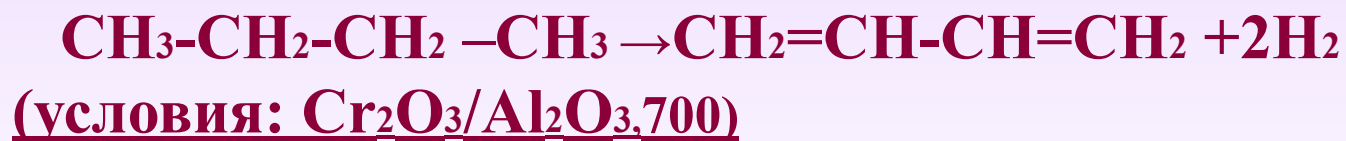
полибутадиен (бутадиеновый каучук)

[Назад](#)

Получение алкадиенов

1) Каталитическое дегидрирование

а) алканов



б) алкенов



2) По способу Лебедева.



!!!

[Назад](#)



В начале XX в. в связи с резким подорожанием натурального каучука возникла острая необходимость в разработке доступного и экономичного способа получения диенов.

В 1926 г. в Советском Союзе был объявлен конкурс на лучший способ получения синтетического каучука. Сроки и условия конкурса были достаточно жесткими.



Победителем оказалась группа химиков под руководством профессора Военно-медицинской академии г. Ленинграда *Сергея Васильевича Лебедева*. В качестве сырья использовался этиловый спирт. Этот способ получения бутадиена-1,3 получил название метода Лебедева и долгое время использовался в промышленности.

Понятие о терпенах

- **Каучук**- не единственное природное производное изопрена. В природе существует множество углеводов, структурными фрагментами которых является изопрен. Общее «родовое» название **терпены**. Общая формула- $(C_5H_8)_n$. **Терпены** очень широко распространены в природе. Многие являются составной частью эфирных масел, придающих растениям специфический аромат. **Оцимен** содержится в базилике, а **лимонен** - в кожуре цитрусовых.





- **Эфирными маслами называют нерастворимые в воде маслообразные продукты, которые в отличие от жирных масел полностью испаряются и не оставляют следов на бумаге. Их используют в производстве душистых веществ, для ароматизации косметических средств. Первые рецепты таких композиций относятся ко временам царя Хаммурапи (2100г. до н.э.) Сквален выделяют из печени акулы.**



Алкины

Определение
алкинов

Химические
свойства

Изомерия

Получение

Номенклатур
а

Физические
свойства

Применение

Назад

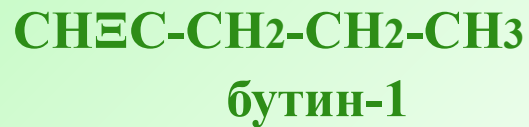
Алкины (ацетиленовые УВ)

- Алкины – это углеводороды, в молекулах которых два атома углерода находятся в состоянии sp -гибридизации и связаны друг с другом тройной связью. Общая формула: C_nH_{2n-2} , $n > 2$
- Длина связи в алкинах равна 0,120 нм.

[Назад](#)

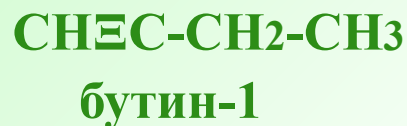
Изомерия

- Углеродного скелета с «С» >5



3-метилбутин-1

- Положения тройной (кратной) связи



- Классов соединений (алкадиены)



- Пространственной изомерии НЕТ

[Назад](#)

Номенклатура

АН → ИН

- **Выбор главной цепи и начало нумерации определяется тройной связью**
- **Правила составления названий алкинов по международной номенклатуре аналогичны правилам для алкенов.**

[Назад](#)

Физические свойства

- C2-C4-газы, C5-C16-жидкости, C>17 твердые вещества, растворимость в воде небольшая, но больше чем у алкенов и алканов, $\rho < 1 \text{ г/см}^3$, $T_{\text{кип}}(\text{H}) > T_{\text{кип}}(\text{разв})$, с увеличением M_r $T_{\text{кип}}$ увеличивается.

Химические свойства алкинов.

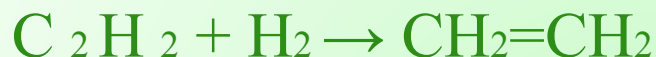
- Алкины во многих реакциях обладают большей реакционной способностью, чем алкены. Для алкинов, как и для алкенов, характерны реакции присоединения. Так как тройная связь содержит две π -связи, алкины могут вступать в реакции двойного присоединения (присоединять 2 молекулы реагента по тройной связи). Присоединение несимметричных реагентов к несимметричным алкинам происходит по правилу **Марковникова**.



I. Реакции присоединения:

1. Присоединение водорода (гидрирование)

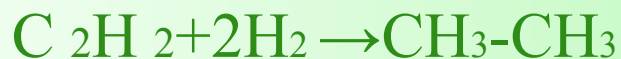
На I ступени образуются алкены, на II ступени- алканы:



(кат. Pt, Pd, Ni, $t=150$)



Суммарное уравнение:



2. Присоединение галогенов (галогенирование)


На I ступени образуются дигалогеналкены, на II- тетрагалогеналканы:



бутин -1 (H₂O) 1,2-дибромбутен-1



(H₂O) 1,1,2,2-тетрабромбутан



Реакция алкинов с бромной водой – качественная реакция на алкины. Бромная вода обесцвечивается.



3.Присоединение галогеноводородов

(гидрогалогенирование)

На I ступени образуются моногалогеналкены,
на II –дигалогеналканы:



(Cu, Hg)



4.Присоединение воды (гидратация)

Происходит по правилу Марковникова. Ацетилен образует альдегид, его гомологи –кетоны (реакция М.Г. Кучерова):



кат. Hg этаналь



О пропанон (ацетон)





Реакция с KMnO_4 является качественной реакцией на алкины. Раствор KMnO_4 обесцвечивается.

Кислотные свойства ацетиленовых углеводородов.

Атом водорода в ацетилене и его гомологах, содержащих тройную связь на конце молекулы, довольно подвижен. Он может замещаться на металл, связанный с органическим остатком ионной связью. Продукты замещения можно отнести к классу солей, они называются **ацетиленидами.**



Реакция получения ацетиленидов серебра и меди (I) позволяет отличить алкины с концевой тройной связью от алканов, алкенов и алкинов с тройной связью в середине углеродной цепи.



(хлопья серого осадка)

Во влажном состоянии ацетиленид серебра безопасен, а при высыхании сильно взрывается от удара или поджигания.



III. Реакции полимеризации.

Очень длинные цепи молекулы ацетилена образуют с трудом, а вот несколько молекул (от двух до пяти) соединяются друг с другом относительно легко.

Впервые подобную реакцию в 1866г. Осуществил М. Бертло. При нагревании ацетилена до 600 градусов С ему удалось получить небольшое количество бензола.

Спустя 60 лет русский химик Николай Дмитриевич Зелинский обнаружил, что катализатором данной реакции является углерод (активированный уголь). С тех пор эта реакция носит имя Н.Д.Зелинского.

$3\text{C}_2\text{H}_2 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_6$ бензол



[Назад](#)



!!!В 1955г. *Д. Натта* с сотрудниками синтезировал полиацетилен, представлявший собой смесь цис-, трансизомеров: цис-полиацетилен, красного цвета, менее устойчив, транс- полиацетилен, синего цвета, более устойчив. Полиацетилен открыл новую эру токопроводящих полимеров. В 1976г. в лаборатории японского ученого *Хидэки Сиракавы* было сделано удивительное открытие. Если пленку из этого материала обработать иодом, получается золотистое покрытие с металлическим блеском, которое проводит электрический ток в миллиард раз лучше, чем сам полиацетилен! Эти материалы используются в сотнях электронных и звуковоспроизводящих устройств.

Получение алкинов

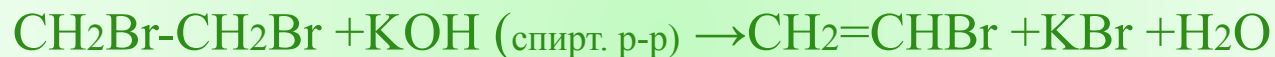
- Пиролиз метана (метановый способ)

.В 1868 г. М. Бертло, пропуская через метан электрический разряд, обнаружил в смеси образующихся газов ацетилен.



- Дегидрогалогенирование дигалогеналканов

В 60-х гг. XIX в. Молодым русским ученым М. Мясникову и В. Савичу удалось получить ацетилен взаимодействием 1,2-дигалогеналкана с кипящим спиртовым раствором гидроксида калия



- Карбидный способ

В 1836 г. английский химик Э. Дэви получил бесцветный газ, горящий красноватым коптящим пламенем при действии воды на карбид кальция



[Назад](#)

Применение ацетилен

Свойство	Уравнение	Применение
1. горение	$2\text{C}_2\text{H}_2 + 5\text{O}_2 \xrightarrow{t \text{ до } 3000 \text{ C}} 4\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + Q$	Автогенная сварка и резка металлов
2. галогенирование	$\text{C}_2\text{H}_2 + 2\text{Cl}_2 \longrightarrow \text{CHCl}_2 - \text{CHCl}_2$	Растворители, получение других производных
3. гидрогалогенирование	$\text{C}_2\text{H}_2 + \text{HCl} \longrightarrow \text{CH}_2=\text{CHCl}$ $n\text{CH}_2=\text{CHCl} \longrightarrow (-\text{CH}_2-\text{CHCl}-)_n$	Для производства поливинилхлорида (кожзаменитель и т.п)
4. гидратация	$\text{C}_2\text{H}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{CH}_3-\text{C} \begin{array}{l} \text{=O} \\ \text{H} \end{array}$	Получение уксусного альдегида, уксусной кислоты (лаки, лекарства и др.)
5. замещение	$\text{C}_2\text{H}_2 + 2\text{AgNO}_3 + 2\text{NH}_4\text{OH} \longrightarrow \text{Ag}_2\text{C}_2\text{Ag}_2 + 2\text{NH}_4\text{NO}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$	Ацетилениды – взрывчатые вещества.