

Углеводороды



Углеводороды – самые простые органические соединения, состоящие из атомов двух химических элементов: углерода и водорода.

- Выполнили
Филаткина Ирина, Филаткина Марина
ученица 11 класса
МОБУ СОШ № 7 ЛГО

Углеводороды

Предельные
(насыщенные)

Алканы

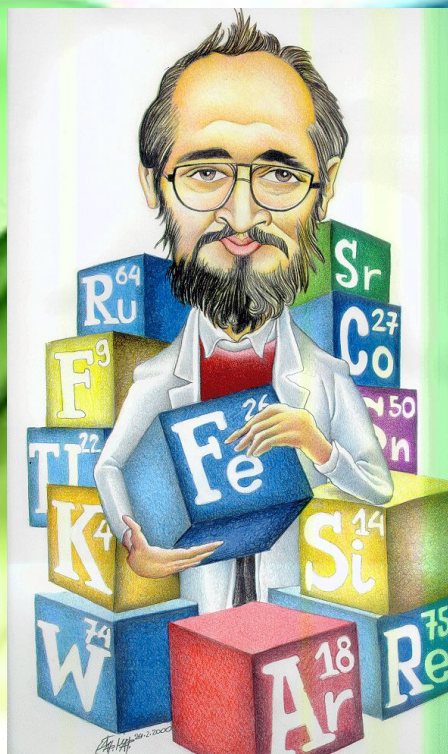
Циклоалканы

Непредельные

Алкены

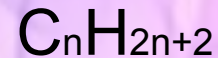
Алкадиены

Алкины



Алканы (парафины)

Общая формула

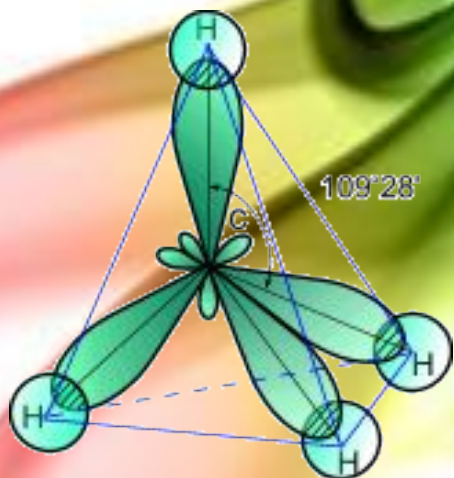


К **алканам** (парафинам) относятся соединения с открытой цепью, в которых атомы углерода **соединены друг с другом простыми (одинарными) связями**, а остальные свободные их валентности насыщены атомами водорода. В обычных условиях **алканы** мало реакционноспособны, откуда возникло их название "**парафины**" – от лат. parrum affinis – малоактивный.



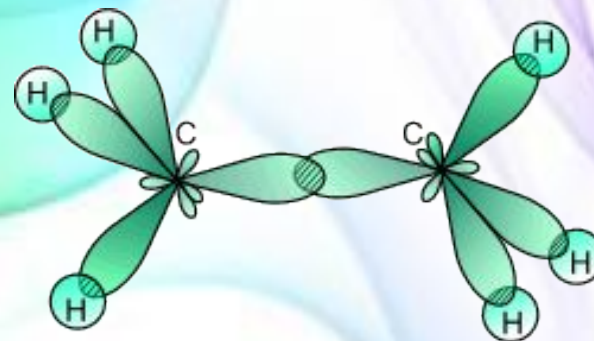
В молекулах **алканов** все атомы углерода находятся в состоянии **sp^3 гибридизации**.

Это означает, что все четыре гибридные орбитали атома углерода одинаковы по форме, энергии и направлены в углы равносторонней треугольной пирамиды - **тетраэдра**. Углы между орбиталями равны **$109^\circ 28'$** .



Все **связи** в молекулах **алканов** одинарные. Перекрывание происходит по оси соединяющей ядра **атомов**, т.е. это **σ связи**.

В молекуле этана ($\text{CH}_3\text{--CH}_3$) одна из семи **σ -связей** (C--C) образуется в результате перекрывания двух **sp^3 -гибридных орбиталей** атомов углерода. Длина C--C связи в алканах равна **$0,154\text{ нм}$** ($1,54 \cdot 10^{-10}\text{ м}$). Связи C--H несколько короче.



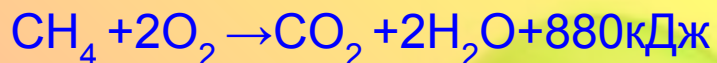
Физические свойства



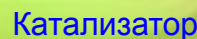
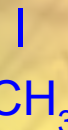
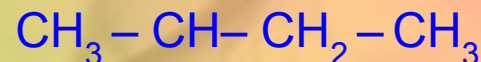
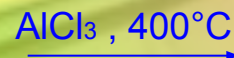
Название	Формула	t°пл., °C	t°кип., °C	Плотность d_4^{20}
Метан	CH_4	-182,5	-161,5	0,415 (при -164°C)
Этан	C_2H_6	-182,8	-88,6	0,561 (при -100°C)
Пропан	C_3H_8	-187,6	-42,1	0,583 (при -44,5°C)
Бутан	C_4H_{10}	-138,3	-0,5	0,500 (при 0°C)
Изобутан	$CH_3-CH(CH_3)-CH_3$	-159,4	-11,7	0,563
Пентан	C_5H_{12}	-129,7	36,07	0,626
Изопентан	$(CH_3)_2CH-CH_2-CH_3$	-159,9	27,9	0,620
Неопентан	$CH_3-C(CH_3)_3$	-16,6	9,5	0,613

Химические свойства

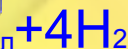
- **Реакции замещения:** Галогенирование: $\text{CH}_4 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{CH}_3\text{Cl} + \text{HCl}$
- **Дегидрирование** (*отщепление водорода*): $\text{CH}_3\text{--CH}_3 \rightarrow \text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{H}_2$
- **Реакции, сопровождающиеся разрушением углеродной цепи:**



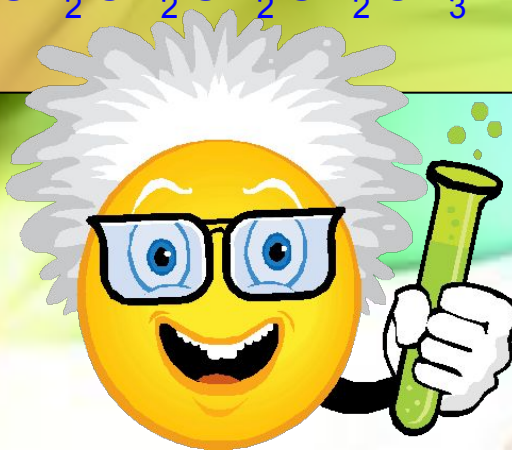
- **Изомеризация:** $\text{CH}_3\text{--CH}_2\text{--CH}_2\text{--CH}_2\text{--CH}_3$



бензол



- **Ароматизация:** $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$



Применение

Первый в ряду алканов – **метан** – является основным компонентом **природных** и **попутных газов** и широко используется в качестве **промышленного** и **бытового газа**.

Перерабатывается в промышленности в **ацетилен**, **газовую сажу**, **фторо-** и **хлоропроизводные**.

Низшие члены гомологического ряда используются для

получения соответствующих **непредельных соединений**

реакцией дегидрирования. Смесь **пропана** и **бутана** используется в качестве **бытового топлива**. Средние члены

гомологического ряда применяются как **растворители** и

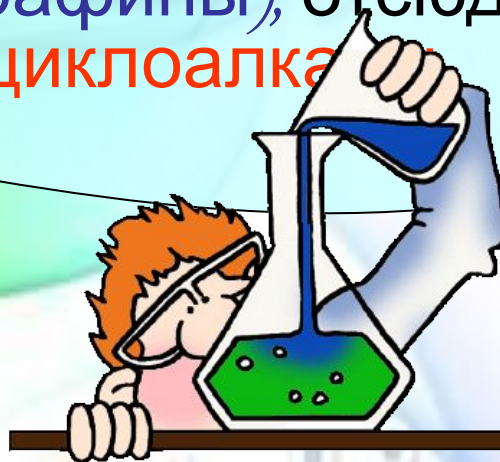


Циклоалканы (циклопарафины)

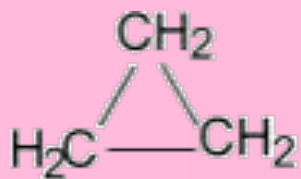
Общая
формула



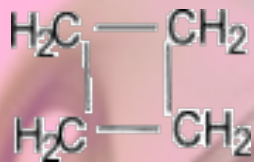
В отличие от предельных углеводородов, характеризующихся наличием открытых углеродных цепей, существуют **углеводороды с замкнутыми цепями (циклами)**. По своим свойствам они напоминают обычные предельные углеводороды **алканы (парафины)**, отсюда и произошло их название – **циклоалканы (циклопарафины)**.



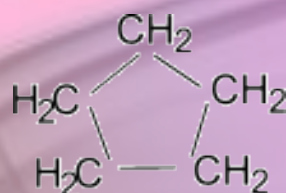
Очень часто в органической химии структурные формулы перечисленных циклоалканов изображают без символов *C* и *H* простыми геометрическими фигурами    .



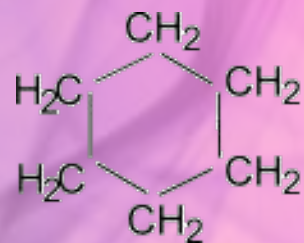
Циклопропан



Циклобутан



Циклопентан



Циклогексан



Физические свойства



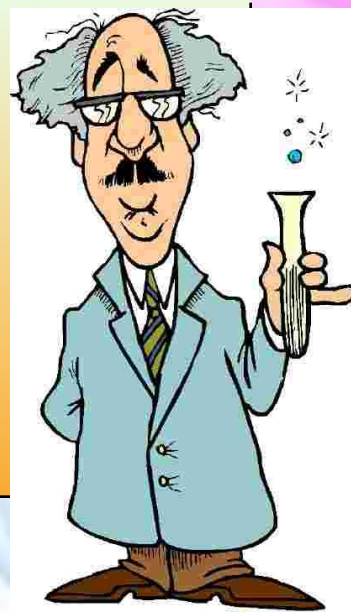
Соединение	$t^{\circ}\text{пл.},$ $^{\circ}\text{C}$	$t^{\circ}\text{кип.},$ $^{\circ}\text{C}$	d_4^{20}
Циклопропан	-126,9	-33	0,688 ¹
Метилциклопропан	-177,2	0,7	0,6912 ²
Циклобутан	- 80	13	0,7038
Метилциклобутан	-149,3	36,8	0,6931
Циклопентан	- 94,4	49,3	0,7460
Метилциклопентан	-142,2	71,9	0,7488
Циклогексан	6,5	80,7	0,7781

¹ При температуре кипения.

² При -20,0°C.

Химические свойства

- Гидрирование: $\triangle$ (циклопропан) + $\text{H}_2 \xrightarrow{120^\circ\text{C}, \text{Ni}} \text{CH}_3\text{--CH}_2\text{--CH}_3$ (пропан)
- Галогенирование: $\triangle + \text{Br}_2 \rightarrow \text{BrCH}_2\text{--CH}_2\text{--CH}_2\text{Br}$ (1,3-дибромпропан)
- Гидрогалогенирование: $\triangle\text{--CH}_3$ (метилциклопропан) + $\text{HBr} \rightarrow$
$$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{--CH}_2\text{--CH--CH}_3 \\ | \\ \text{Br} \end{array}$$
 (2-бромбутан)
- Дегидрирование: $\bigcirc \xrightarrow{300^\circ\text{C}, \text{Pd}} \text{C}_6\text{H}_6$ (бензол) + 3H_2



Применение



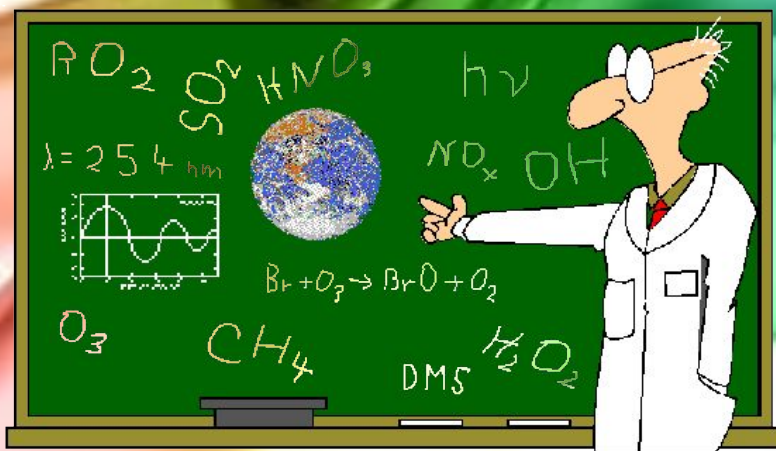
Наибольшее практическое значение имеют **циклогексан**, **этилциклогексан**. **Циклогексан** используется для получения циклогексанола, циклогексанона, адипиновой кислоты, капролактама, а также в качестве растворителя. **Циклопропан** используется в медицинской практике в качестве ингаляционного анестезирующего средства.

Алкены

Общая
формула



Алкенами или олефинами, или этиленовыми углеводородами называются углеводороды, содержащие в молекуле одну двойную связь.



Физические свойства

Название	Формула	$t^{\circ}\text{пл.},$ $^{\circ}\text{C}$	$t^{\circ}\text{кип.},$ $^{\circ}\text{C}$	d_4^{20}
Этилен	$\text{CH}_2=\text{CH}_2$	-169,2	-103,8	0,570 (при -103,8°C)
Пропилен	$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_3$	-187,6	-47,7	0,610 (при -47,7°C)
Бутен-1	$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$	-185,3	-6,3	0,630 (при -10°C)
цис-Бутен-2	$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C} \quad \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{C}=\text{C} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array}$	-138,9	3,5	0,644 (при -10°C)
транс-Бутен-2	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{C}=\text{C} \\ \quad \\ \text{H}_3\text{C} \quad \text{H} \end{array}$	-105,9	0,9	0,660 (при -10°C)
Изобутилен	$\begin{array}{c} \text{CH}_2=\text{C}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	-140,8	-6,9	0,631 (при -10°C)
Пентен-1	$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$	-165,2	30,1	0,641 (при -25°C)
цис-Пентен-2	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \quad \text{C}_2\text{H}_5 \\ \quad \\ \text{C}=\text{C} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array}$	-151,4	37,0	0,656
транс-Пентен-2	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{C}=\text{C} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$	-140,2	36,4	0,649

Химические свойства



- Галогенирование: $\text{H}_2\text{C}=\text{CH}_2 + \text{Br}_2 \rightarrow \text{BrCH}_2\text{—CH}_2\text{Br}$ (*1,2-дибромэтан*)
- Гидрирование: $\text{CH}_3\text{—CH}=\text{CH}_2 + \text{H}_2 \xrightarrow{\text{Ni}} \text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—CH}_3$ (*пропан*)
- Гидрогалогенирование: $\text{H}_2\text{C}=\text{CH}_2 + \text{HBr} \rightarrow \text{CH}_3\text{—CH}_2\text{Br}$ (*бромистый этил*)
- Гидратация: $\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CH}_3\text{—CH}_2\text{OH}$ (*этанол*)
- Полимеризация $n \text{ CH}_2 = \text{CH}_2 \rightarrow (\dots - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \dots)_n$ (*полиэтилен*)
- Окисление 1. $\text{CH}_2=\text{CH}_2 + 3 \text{ O}_2 \rightarrow 2 \text{ CO}_2 + 2 \text{ H}_2\text{O}$
2. $\text{CH}_2 = \text{CH}_2 + [\text{ O }] + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CH}_2\text{OH} - \text{CH}_2\text{OH}$ (*этиленгликоль*)

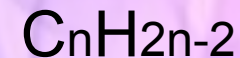
Применени е

Алкены широко используются в промышленности в качестве исходных веществ для получения растворителей (спирты, дихлорэтан, эфиры гликолей и пр.), полимеров (полиэтилен, поливинилхлорид, полиизобутилен и др.), а также многих других важнейших продуктов.



Диеновые углеводороды (Алкадиены)

Общая
формула



Диеновые углеводороды или алкадиены – это непредельные углеводороды, содержащие две двойные углерод - углеродные связи.



В зависимости от взаимного расположения двойных связей диены подразделяются на три типа:

1) углеводороды с *кумулированными* двойными связями, т.е. примыкающими к одному атому углерода. Например, пропадиен или аллен $\text{CH}_2=\text{C}=\text{CH}_2$;

2) углеводороды с *изолированными* двойными связями, т.е. разделенными двумя и более простыми связями. Например, пентадиен -1,4 $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}_2$;

3) углеводороды с *сопряженными* двойными связями, т.е. разделенными одной простой связью. Например, бутадиен -1,3 или дивинил $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$, 2-метилбутадиен -1,3 или изопрен



Физические свойства

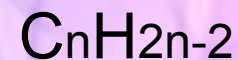


Бутадиен -1,3 – легко сжижающийся газ с неприятным запахом, $t^{\circ}\text{пл.} = -108,9^{\circ}\text{C}$, $t^{\circ}\text{кип.} = -4,5^{\circ}\text{C}$; растворяется в эфире, бензоле, не растворяется в воде.

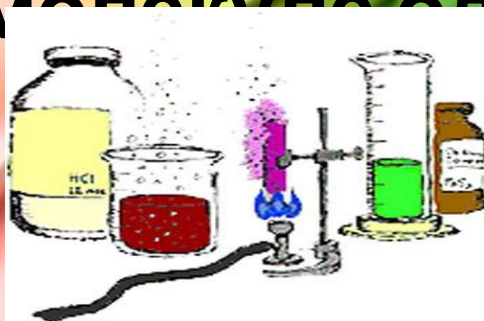
2- Метилбутадиен -1,3 – летучая жидкость, $t^{\circ}\text{пл.} = -146^{\circ}\text{C}$, $t^{\circ}\text{кип.} = 34,1^{\circ}\text{C}$; растворяется в большинстве углеводородных растворителях, эфире, спирте, не растворяется в воде.

Алкины

Общая
формула



Ацетиленовыми углеводородами
(**алкинами**) называются
непредельные (ненасыщенные)
углеводороды, содержащие в
молекуле одну тройную связь.



Физические свойства



Название	Формула	$t^{\circ}\text{пл.},$ $^{\circ}\text{C}$	$t^{\circ}\text{кип.},$ $^{\circ}\text{C}$	d_4^{20}
Ацетилен	$\text{HC}\equiv\text{CH}$	-80,8	-83,6	0,565 ¹
Метилацетилен	$\text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{CH}$	-102,7	-23,3	0,670 ¹
Бутин-1	$\text{C}_2\text{H}_5-\text{C}\equiv\text{CH}$	-122,5	8,5	0,678 ²
Бутин-2	$\text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}_3$	-32,3	27,0	0,691
Пентин-1	$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{C}\equiv\text{CH}$	-98,0	39,7	0,691
Пентин-2	$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}_3$	-101,0	56,1	0,710
3-Метилбутин-1	$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}-\text{C}\equiv\text{CH} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	—	28,0	0,665

¹ При температуре кипения.

² При 0°C.

Химические свойства

Реакции присоединения:

- **Гидрирование:** $\text{CH}_3\text{—C}\equiv\text{CH}$ (*пропин*) $\xrightarrow{t^\circ, \text{Pd}; \text{H}_2}$ $\text{CH}_3\text{—CH=CH}_2$ (*пропен*) $\xrightarrow{t^\circ, \text{Pd}; \text{H}_2}$ $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—CH}_3$ (*пропан*)
 - **Галогенирование:** $\text{HC}\equiv\text{CH} + \text{Br}_2 \rightarrow \text{CH}_2\text{Br}=\text{CH}_2\text{Br}$ (*1,2-дибромэтен*) $\xrightarrow{+\text{Br}_2}$ $\text{CHBr}_2\text{—CHBr}_2$ (*1,1,2,2-тетрабромэтан*)
 - **Гидрогалогенирование:** $\text{CH}_3\text{—C}\equiv\text{CH} + \text{HBr} \rightarrow \text{CH}_3\text{—CBr=CH}_2$ (*2-бромпропен-1*) $\xrightarrow{+\text{HBr}}$ $\text{CH}_3\text{—CBr}_2\text{—CH}_3$ (*2,2-дибромпропан*)
- Тримеризация : $3\text{HC}\equiv\text{CH} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_6$ (*бензол*)



Применени

е



При горении **ацетилена** в кислороде температура пламени достигает 3150°C , поэтому **ацетилен** используют для резки и сварки металлов. Кроме того, **ацетилен** широко используется в органическом синтезе разнообразных веществ - например, уксусной кислоты, 1,1,2,2-тетрахлорэтана и др. Он является одним из исходных веществ при производстве **синтетических каучуков**, **поливинилхлорида** и других полимеров.





Спасибо за внимание!