

Алканы. Алкены. Алкины.

Задачи урока:

- повторить и систематизировать знания по основным классам углеводородов: алканах, алкенах, алкинах;
- выполнить самостоятельную работу, включающую компьютерное тестирование и письменное решение задач;
- проанализировать ошибки, допущенные при выполнении тестирования;
- осуществить коррекцию знаний;
- выполнить работу над ошибками

План характеристики

- Строение алканов, алкенов, алкинов.
- Изомерия и номенклатура алканов, алкенов, алкинов.
- Физические свойства и получение алканов, алкенов, алкинов.
- Химические свойства алканов, алкенов, алкинов.
- Применение алканов, алкенов, алкинов.

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
---	---	---	---	---	---	---	---	---	----



Строение

	Алканы (парафиновые углеводороды)	Алкены (олефиновые, этиленовые углеводороды)	Алкины (ацетиленовые углеводороды)
общая формула	C_nH_{2n+2}	C_nH_{2n}	C_nH_{2n-2}
первые три представителя	Метан CH_4 Этан C_2H_6 Пропан C_3H_8	Этен (этилен) C_2H_4 Пропен (пропилен) C_3H_6 Бутен (бутилен) C_4H_8	Этин (ацетилен) C_2H_2 пропин C_3H_4 бутин C_4H_6
валентное состояние атомов углерода, определяющих принадлежность к классу	I валентное состояние	II валентное состояние	III валентное состояние
тип гибридизации атомов углерода, определяющих принадлежность к классу	sp^3	sp^2	sp
длина связи	$1,54 \cdot 10^{-10} \text{ м}$	$1,33 \cdot 10^{-10} \text{ м}$	$1,12 \cdot 10^{-10} \text{ м}$

Физические свойства и получение

агрегатное состояние	алканы линейного строения	алкены линейного строения	алкины линейного строения
газы	CH ₄ – C ₄ H ₁₀ без цвета и запаха	C ₂ H ₄ - C ₄ H ₈ без цвета и запаха	C ₂ H ₂ - C ₄ H ₆
жидкости	C ₅ H ₁₂ – C ₁₇ H ₃₆ без цвета, с характерным запахом бензина	C ₅ H ₁₀ – C ₁₆ H ₃₂ без цвета (более низкие температуры кипения, чем у алканов)	C ₅ H ₈ – C ₁₆ H ₃₀ (температура кипения выше, чем у алканов и алкенов)
твердые	C ₁₈ H ₃₈ - ... белого цвета, жирные на ощупь	C ₁₇ H ₃₄ - ... (более низкие температуры плавления, чем у алканов)	C ₁₇ H ₃₂ - ... (температура плавления выше, чем у алканов и алкенов)
растворимость в воде	практически нерастворимы	нерастворимы	лучше, чем у алканов и алкенов

получение	<p><u>в промышленности</u></p> <ul style="list-style-type: none"> •из природного сырья •крекинг алканов •гидрирование непредельных УВ <p><u>в лаборатории</u></p> <ul style="list-style-type: none"> •реакция Вюрца <p><u>специфические</u></p> $\text{Al}_4\text{C}_3 + 12\text{H}_2\text{O} = 3\text{CH}_4 + 4\text{Al}(\text{OH})_3$	<p><u>в промышленности</u></p> <ul style="list-style-type: none"> •крекинг алканов •дегидрирование предельных УВ <p><u>в лаборатории</u></p> <ul style="list-style-type: none"> •дегидрогалогенирование галогеналканов •дегидратация спиртов 	<p><u>в промышленности</u></p> <p><u>Специфические</u></p> $\text{CaC}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{C}_2\text{H}_2 \uparrow$ $2\text{CH}_4 \xrightarrow{1500^\circ\text{C}} \text{C}_2\text{H}_2 + 3\text{H}_2$ <p><u>в лаборатории</u></p> <ul style="list-style-type: none"> •дегидрогалогенирование дигалогеналканов
-----------	--	--	---

Химические свойства

реакции	алканы	алкены	алкины
замещения	галогенирование $\text{CH}_4 + \text{Cl}_2 \xrightarrow{h\nu} \text{CH}_3\text{Cl} + \text{HCl}$ нитрование $\text{CH}_4 + \text{HNO}_3 \xrightarrow{\Delta} \text{CH}_3\text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$		
присоединения		гидрирование $\text{CH}_2 = \text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 + \text{H}_2 \longrightarrow$ $\rightarrow \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ галогенирование $\text{CH}_2 = \text{CH}-\text{CH}_3 + \text{Br}_2 \longrightarrow$ $\rightarrow \text{CH}_2\text{Br}-\text{CHBr}-\text{CH}_3$ гидрогалогенирование $\text{CH}_2 = \text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 + \text{HCl} \longrightarrow$ $\rightarrow \text{CH}_3-\text{CHCl}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ гидратация $\text{CH}_2 = \text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{H}^+}$ $\rightarrow \text{CH}_3-\text{CHOH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$	гидрирование $\text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{CH} \xrightarrow{\text{cat. H}_2} \text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}_2 \xrightarrow{\text{H}_2}$ $\rightarrow \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ галогенирование $\text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{CH} \xrightarrow{\text{Br}_2} \text{CH}_3-\text{CBr}=\text{CHBr} \xrightarrow{\text{Br}_2}$ $\rightarrow \text{CH}_3-\text{CBr}_2-\text{CHBr}_2$ гидрогалогенирование $\text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{CH} \xrightarrow{\text{HBr}} \text{CH}_3-\text{CBr}=\text{CH}_2 \xrightarrow{\text{HBr}}$ $\rightarrow \text{CH}_3-\text{CBr}_2-\text{CH}_3$ гидратация $\text{HC}\equiv\text{CH} + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{HgSO}_4, \text{H}_2\text{SO}_4} \text{CH}_3-\underset{\text{H}}{\text{C}}=\text{O}$
отщепления	дегидрирование $\text{C}_3\text{H}_8 \xrightarrow{\Delta} \text{C}_3\text{H}_6 + \text{H}_2$		
горение	$\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2\uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$	$\text{C}_2\text{H}_4 + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	$2\text{C}_2\text{H}_2 + 5\text{O}_2 \rightarrow 4\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 2600 \text{ кДж}$

Применение

алканы	алкены	алкины
<ul style="list-style-type: none">•топливо•горючее для дизельных и турбореактивных двигателей•основа смазочных масел•сырье для производства синтетических жиров	<ul style="list-style-type: none">•сырье для производства органических веществ и материалов	<ul style="list-style-type: none">•сырье для производства органических веществ и материалов: альдегидов, кетонов, растворителей (тетрагалогенэтанов), исходных веществ для получения синтетических каучуков, поливинилхлорида и др. полимеров
<p>Метан является источником водорода для:</p> <ul style="list-style-type: none">•синтеза аммиака•получения синтез – газа, применяемого для промышленного синтеза углеводов, спиртов, альдегидов и др. ОВ	<p>Этен является сырьем для производства этанола, этиленгликоля, дихлорэтана, полиэтилена</p> <p>Из пропена получают глицерин, ацетон, изопропанол, растворители, полипропилен</p>	<p>Ацетилен – ценнейшее горючее с очень высокой теплотой горения.</p> <p>Из ацетилена получают этилацетат, уксусную кислоту, этаналь, этанол, хлоропреновый каучук, клей ПВА и т.д.</p>

Задание 1

Алканы имеют общую формулу:

- 1) C_nH_{2n+2}
- 2) C_nH_{2n}
- 3) C_nH_{2n-2}
- 4) C_nH_{2n-6}

Алкены имеют общую формулу:

- 1) C_nH_{2n+2}
- 2) C_nH_{2n}
- 3) C_nH_{2n-2}
- 4) C_nH_{2n-6}

Алкины имеют общую формулу:

- 1) C_nH_{2n+2}
- 2) C_nH_{2n}
- 3) C_nH_{2n-2}
- 4) C_nH_{2n-6}



Задание 2

Изомерами являются:

- 1) гексен и циклогексан
- 2) бутин и бутилен
- 3) метилбензол и метилбутан
- 4) пентан и пентин

Изомерами

являются:

- 1) гексен и гексан
- 2) бутин и бутилен
- 3) метилбензол и метилбутан
- 4) 2-метилбутен и пентен

Изомерами являются:

- 1) гексен и гексан
- 2) бутин и бутилен
- 3) пентин–2 и 2-метилбутен-2
- 4) этан и пропан



Задание 3

<p><i>Гомологами являются</i></p> <ol style="list-style-type: none">1) 3-метилпентан и 2-метилгексан2) октен и октадиен3) этилен и ацетилен4) гептан и бромгептан	<p><i>Гомологами являются</i></p> <ol style="list-style-type: none">1) пентан и пентен2) октен и 2-метилгексен3) этилен и пропилен4) гептан и бромгептан	<p><i>Гомологами являются</i></p> <ol style="list-style-type: none">1) 3-метилпентан и 2-метилпропан2) октен и октадиен3) этилен и ацетилен4) гептан и бромгептан
--	---	--



Задание 4

<p><i>sp</i>-гибридный атом углерода присутствует в молекуле</p> <ol style="list-style-type: none">1) циклобутан2) пропина3) гексена4) метана	<p><i>sp</i>²-гибридный атом углерода присутствует в молекуле</p> <ol style="list-style-type: none">1) бутана2) этилена3) 2-метилпентена -14) метана	<p><i>sp</i>³-гибридный атом углерода присутствует в молекуле</p> <ol style="list-style-type: none">1) пентена2) пропина3) гексана4) этана
--	--	--



Задание 5

*Ацетилен можно
получить гидролизом*

- 1) карбида алюминия
- 2) карбида кальция
- 3) карбоната кальция
- 4) гидроксида кальция

*Метан можно
получить гидролизом*

- 1) карбида алюминия
- 2) карбида кальция
- 3) карбоната кальция
- 4) гидроксида кальция

Этилен можно получить
дегидрированием

- 1) этана
- 2) пропана
- 3) 2-метилпропана
- 4) метана



Задание 6

В реакцию дегидрирования способен вступать

- 1) 2-метилпропан
- 2) этин
- 3) бутан
- 4) гексен

В реакцию дегидрирогалогенирования способен вступать

- 1) 2-бромпропан
- 2) этин
- 3) дихлорбутан
- 4) гексен

В реакцию горения способен вступать

- 1) 2-бромпропан
- 2) этин
- 3) дихлорбутан
- 4) гексен



Задание 7

<p><i>Непредельные углеводороды вступают в реакции</i></p> <ol style="list-style-type: none">1) присоединения2) гидратации3) горения4) замещения	<p><i>Предельные углеводороды вступают в реакции</i></p> <ol style="list-style-type: none">1) присоединения2) гидратации3) горения4) замещения	<p><i>Ацетиленовые углеводороды вступают в реакции</i></p> <ol style="list-style-type: none">1) присоединения2) гидратации3) горения4) дегидрирования
---	---	--



Задание 8

Установите соответствие между веществом с указанной формулой и классом, которому оно принадлежит

- а) алканы
- б) алкены
- в) алкины

- 1) CH_4
- 2) C_2H_4
- 3) C_4H_{10}
- 4) C_4H_6

Установите соответствие между веществом с указанной формулой и классом, которому оно принадлежит

- а) алканы
- б) алкены
- в) алкины

- 1) C_2H_4
- 2) C_2H_6
- 3) C_5H_{10}
- 4) C_4H_6

Установите соответствие между веществом с указанной формулой и классом, которому оно принадлежит

- а) алканы
- б) алкены
- в) алкины

- 1) C_3H_4
- 2) C_2H_6
- 3) C_4H_8
- 4) C_4H_6



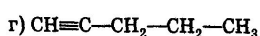
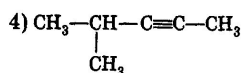
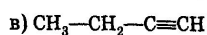
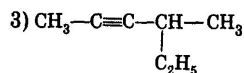
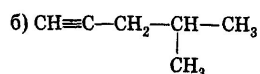
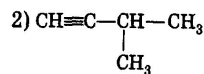
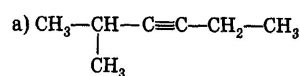
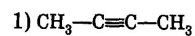
Задание 9

Укажите типы изомерии, характерные для каждого типа углеводородов

- а) алканы
- б) алкены
- в) алкины

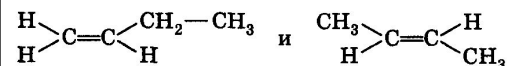
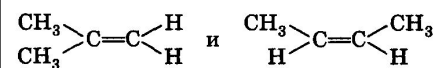
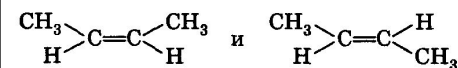
- 1) геометрическая
- 2) межклассовая
- 3) углеродного скелета
- 4) положения кратной связи

Составьте пары изомеров:



Соотнесите: тип изомерии и пара изомеров:

- 1) межклассовая,
- 2) углеродного скелета,
- 3) положения кратной связи:



Задание 10

20 г пропина может присоединить хлор объёмом не более

- 1) 44,8 л 3) 11,2 л
2) 22,4 л 4) 33,6 л

Какой объём водорода могут присоединить 10л?

Определите количество хлороводорода, образованного при хлорировании 5 л этана.

