

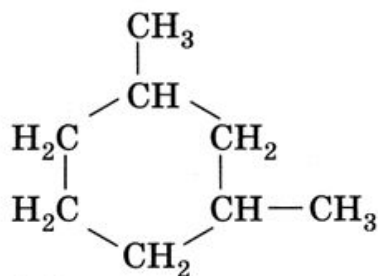
Углеводороды (УВ)

Углеводороды — соединения, состоящие только из атомов углерода и водорода.

Общая формула C_xH_y

УВ

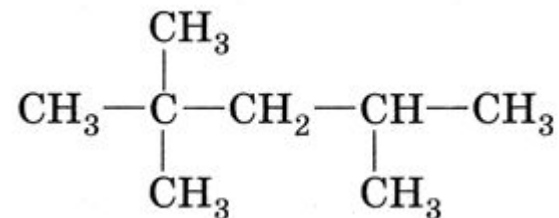
Циклические



Ациклические

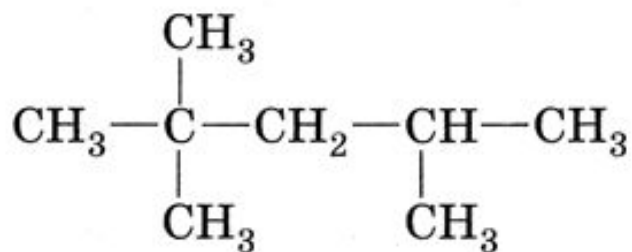
К ациклическим углеводородам относят органические соединения, углеродный скелет молекул которых представляет собой незамкнутые цепи.

Циклическими (карбоциклическими) называют соединения, в состав которых входит один или более циклов, состоящих только из атомов углерода (в отличие от гетероциклических соединений, содержащих гетероатомы — азот, серу, кислород и т. д.).

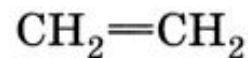


УВ

Предельные. Содержат только одинарные связи между атомами углерода.



Непредельные. Содержат кратные связи между атомами углерода (двойные, тройные).



УВ являются важнейшим сырьём для химической промышленности. Основным источником УВ в природе являются нефть, попутный нефтяной и природный газ, каменный уголь.

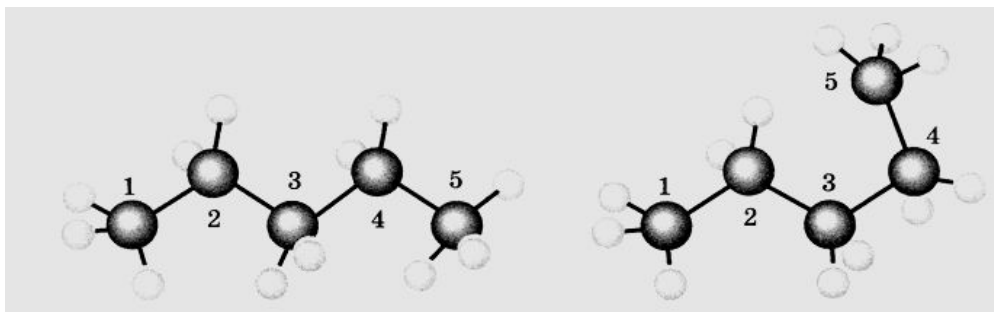
Предельные УВ. Алканы

Алканы — углеводороды, в молекулах которых атомы связаны одинарными связями и которые соответствуют общей формуле C_nH_{2n+2} .

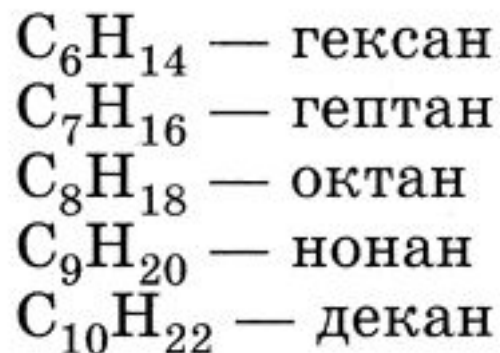
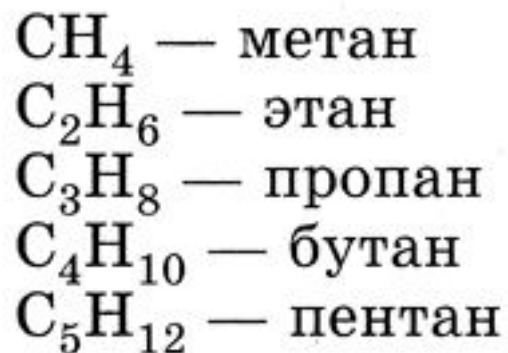
$n \geq 1$

sp^3 -гибридизация

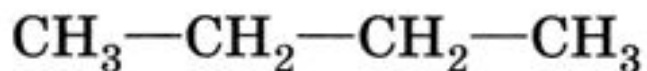
Все химические связи, образованные гибридными орбиталями расположены под углом $109^\circ 28'$



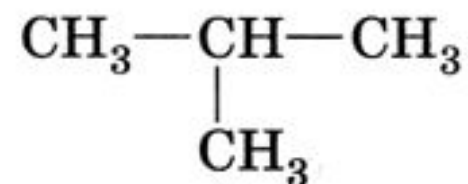
Предельные нециклические УВ составляют гомологический ряд метана.



Для алканов характерна изомерия углеродного скелета



n-бутан

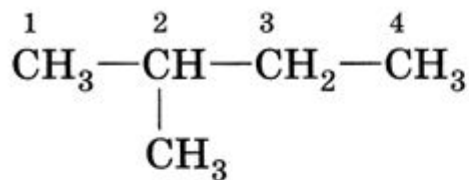


изобутан
(2-метилпропан)

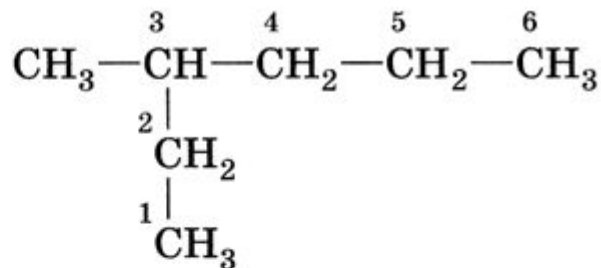
Заместительная номенклатура **ИЮПАК** (IUPAC - International Union of Pure and Applied Chemistry)

- ✓ В структурной формуле выбирают самую длинную углеродную цепь
- ✓ Атомы углерода в цепи нумеруют, начиная с той стороны, где раньше начинается разветвление, либо с той стороны, где стоит заместитель с большей молекулярной массой.
- ✓ В начале названия перечисляют заместители с указанием номера атома углерода, с которым они связаны. Если в молекуле несколько одинаковых заместителей, их количество указывают с помощью частиц **ди-**, **три-**, **тетра-** и перечисляют все атомы углерода, с которыми они связаны.
- ✓ Основой названия УВ служит название выбранной углеродной цепи.

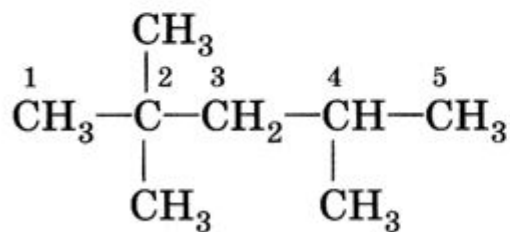
Углеводородный радикал – это одновалентная частица, которая образуется при отщеплении одного атома водорода от УВ.



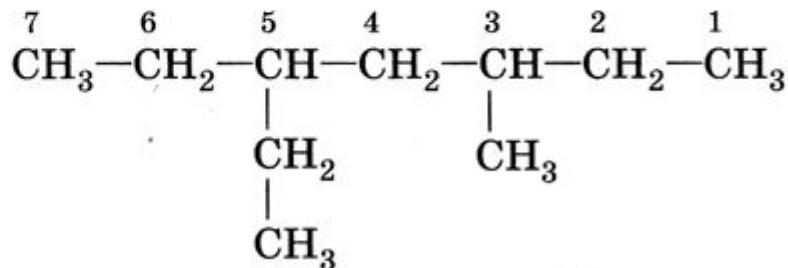
структура А



структура Б



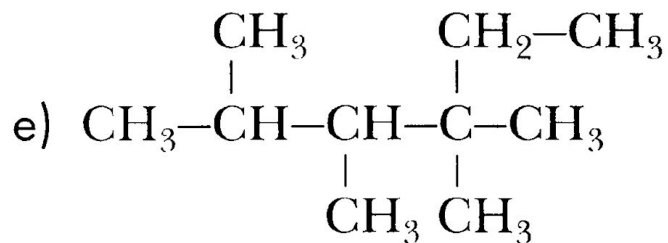
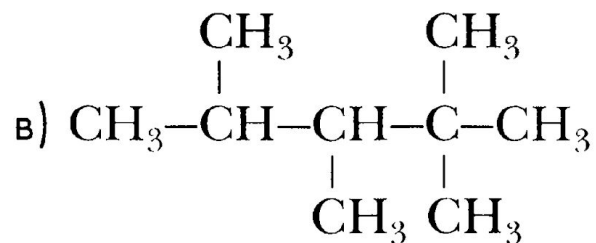
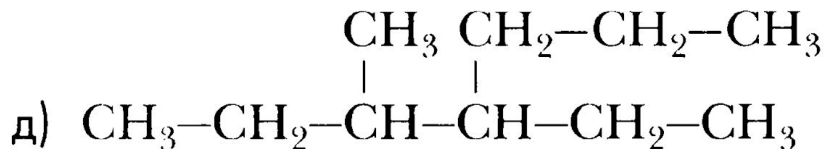
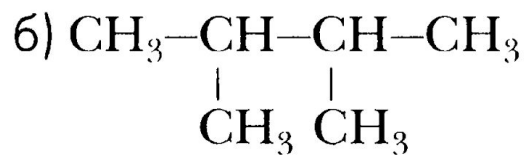
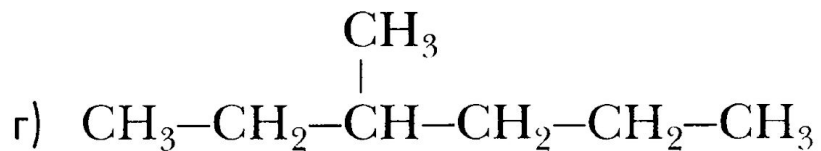
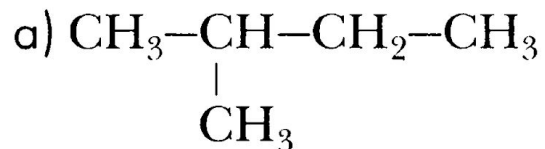
структура В



структура Г

структура А **2-метилбутан;**
 структура Б **3-метилгексан;**
 структура В **2,2,4-триметилпентан;**
 структура Г **3-метил-5-этилгептан.**

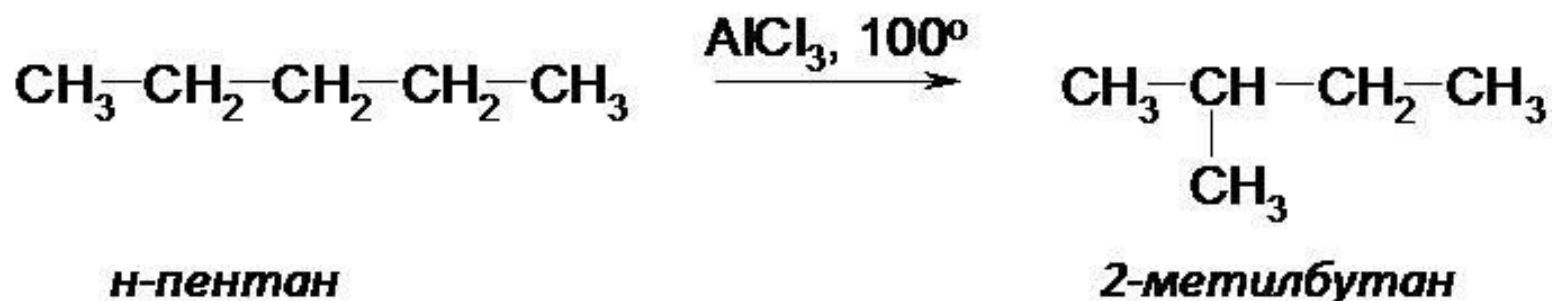
Назовите углеводороды, формулы которых приведены ниже:



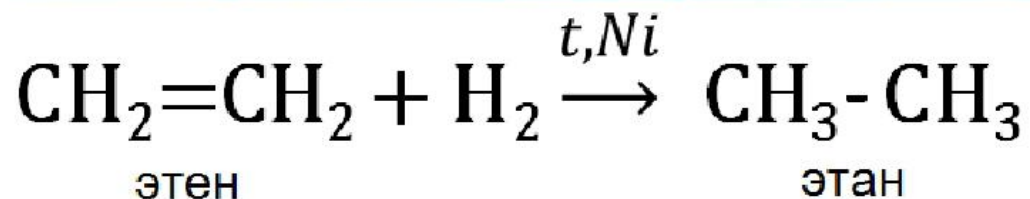
Получение алканов

1. Выделение углеводородов из природного сырья.

2. Изомеризация.



3. Гидрирование (присоединение водорода) алкенов.



4. Синтез Вюрца.

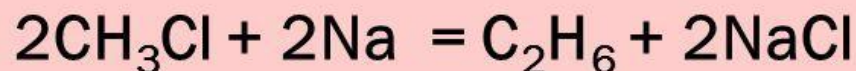
проводят с целью получения алканов с более длинной углеродной цепью.

Например: получение этана из метана

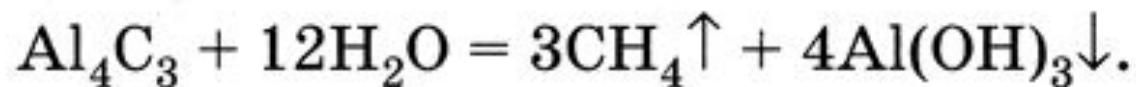
1 этап. Галогенирование исходного алкана



2 этап. Взаимодействие с натрием



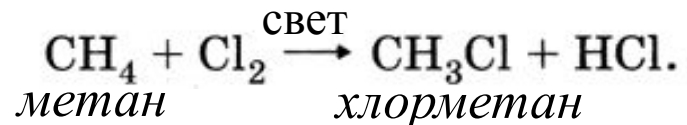
5. Гидролиз карбидов.



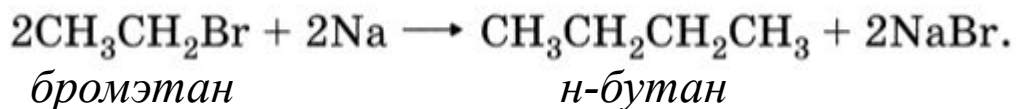
Химические свойства

Реакции замещения.

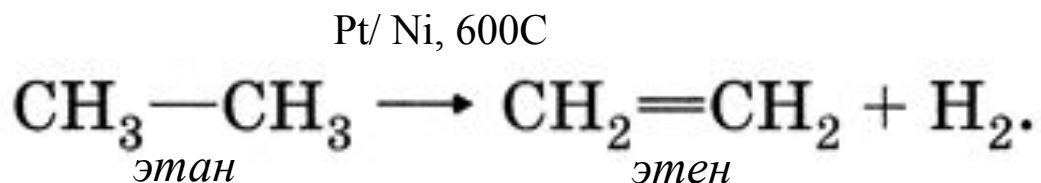
Галогенирование:



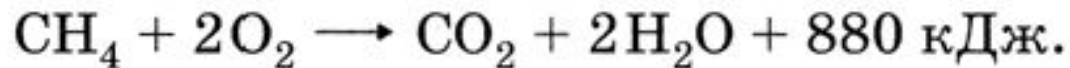
Синтез Вюрца. : Для галогеналканов



Дегидрирование (отщепление водорода).

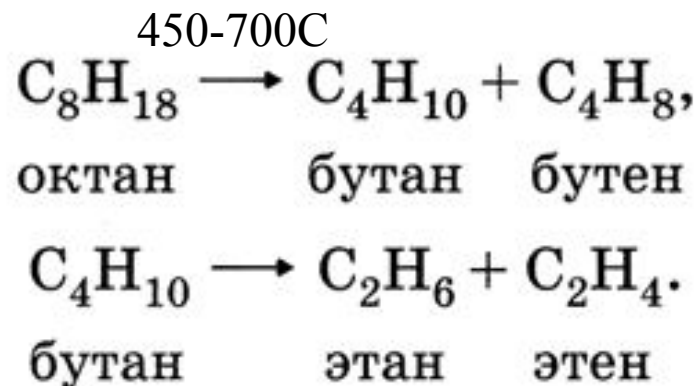


Реакция горения



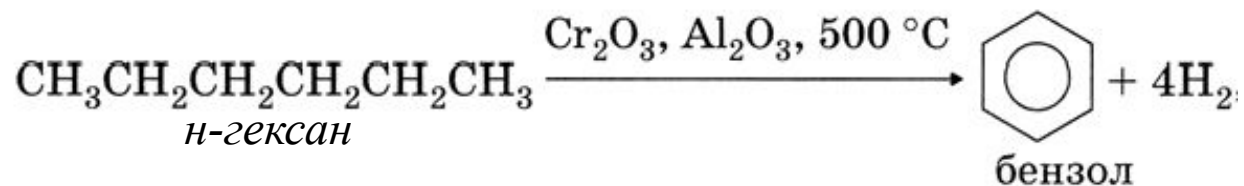
Химические свойства

Термическое разложение (крекинг)



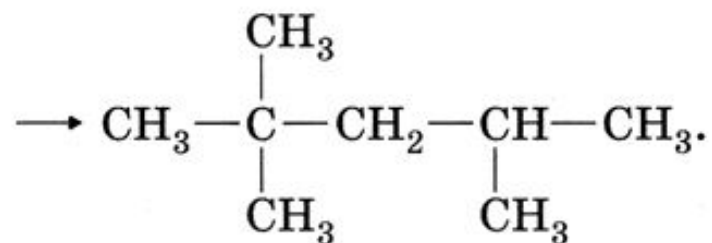
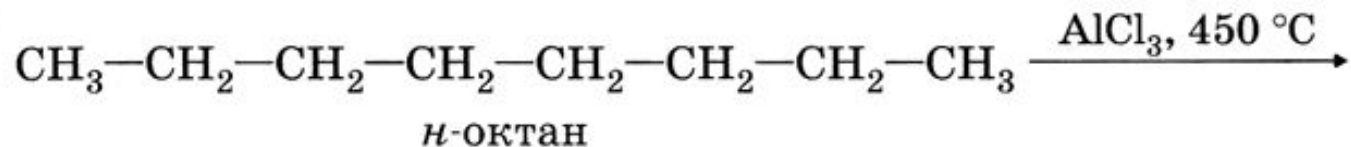
Ароматизация

Для алканов с шестью и более атомами в углеродной цепи



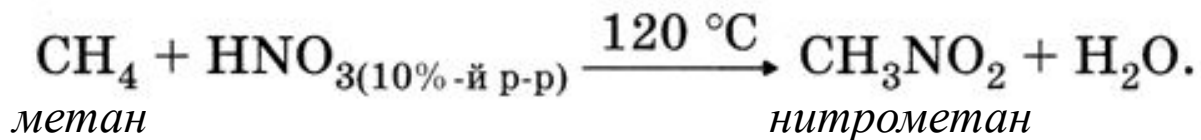
Химические свойства

Изомеризация.



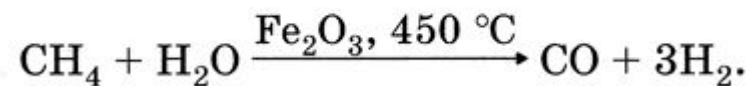
2,2,4-триметилпентан

Реакция нитрования (реакция Коновалова):

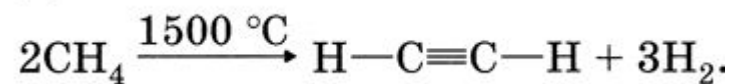


Специфические свойства метана

Получение водорода:



Получение ацетилена



Домашнее задание - осуществить цепочки химических превращений

- $C_2H_6 \rightarrow C_2H_5Br \rightarrow \text{н-бутан} \rightarrow \text{2-метилпропан} \rightarrow \text{углекислый газ}$
- $\text{н-гексан} \rightarrow \text{пропан} \rightarrow \text{2-хлорпропан} \rightarrow \text{2,2-дихлорпропан}$
- $\text{карбид алюминия} \rightarrow \text{метан} \rightarrow \text{хлорметан} \rightarrow \text{этан} \rightarrow \text{бромэтан} \rightarrow \text{н-бутан} \rightarrow \text{этан} \rightarrow CO_2$
- $\text{этан} \rightarrow \text{хлорэтан} \rightarrow \text{н-бутан} \rightarrow \text{2-нитробутан}$
- $\text{декан} \rightarrow \text{пентан} \rightarrow \text{2-метилбутан} \rightarrow \text{2-метил-2-хлорбутан}$