

Лекция № 5

ОСНОВЫ Органической химии

[Презентации по органической химии](http://prezentacija.biz/osnovy-organicheskoj-ximii/)

<http://prezentacija.biz/osnovy-organicheskoj-ximii/>

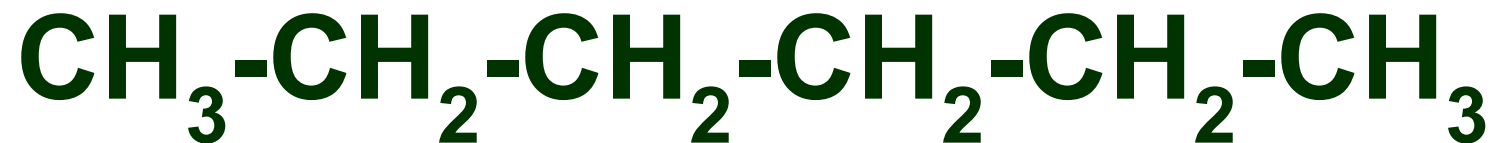
Общая характеристика органических соединений

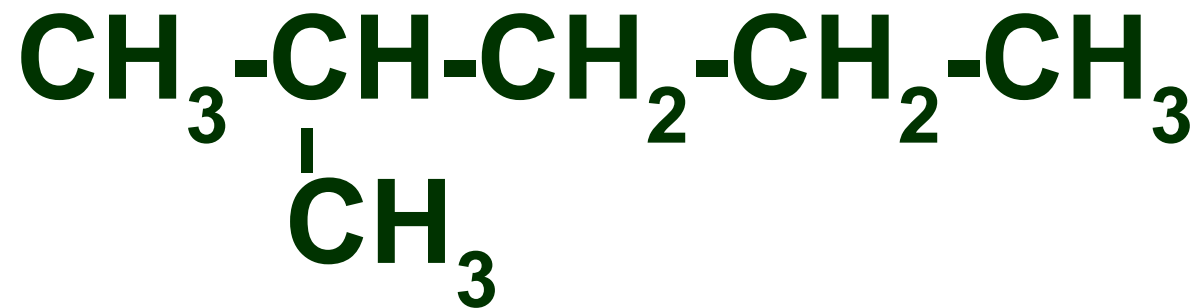
- Органические соединения являются производными углерода;
- Углерод в органических соединениях образует четыре ковалентные связи;
- Кроме углерода в органические соединения входят атомы водорода;
- Простейшие органические соединения – углеводороды;

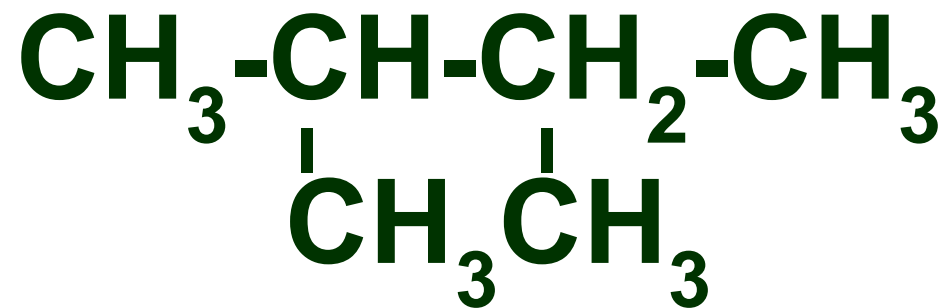
- Для органических соединений характерна **ИЗОМЕРИЯ**: имея одинаковый химический состав, молекулы могут обладать различным пространственным строением и разными химическими свойствами. Разновидности таких молекул называются изомерами.

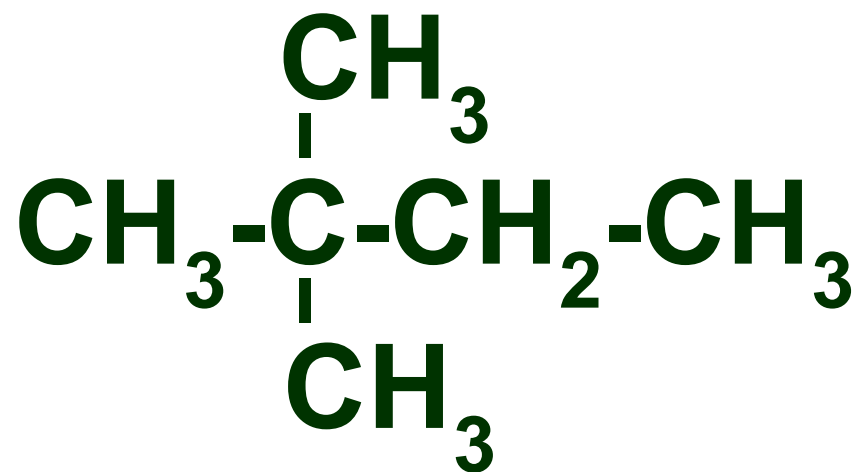
[Презентации по органической химии](http://prezentacija.biz/osnovy-organicheskoj-ximii/)

<http://prezentacija.biz/osnovy-organicheskoj-ximii/>







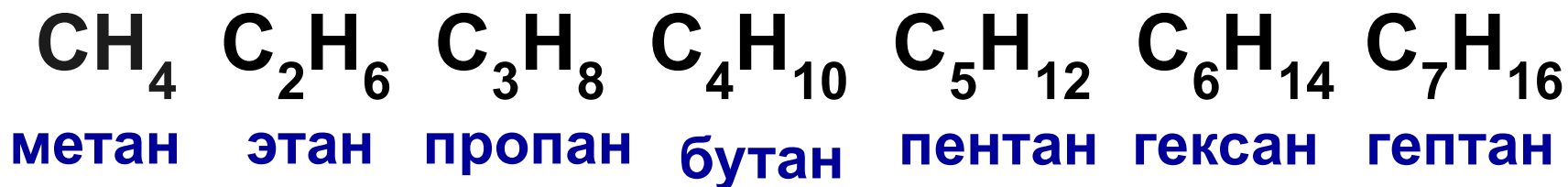


Углеводороды

- В зависимости от наличия или отсутствия двойных и тройных связей углеводороды делятся на **предельные** или **насыщенные**, не имеющие двойных и тройных связей (алканы), и **непредельные** или **ненасыщенные**, содержащие двойные связи (алкены) или тройные связи (алкины).

Алканы

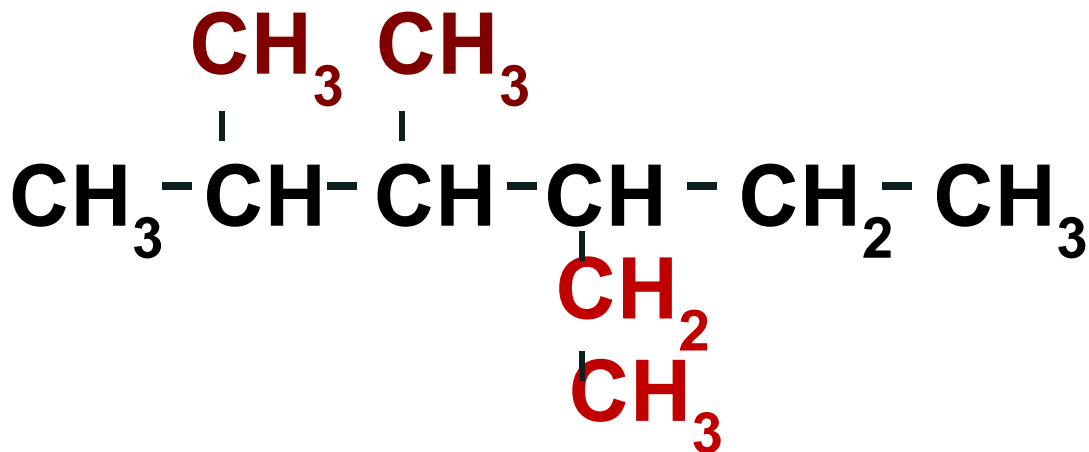
- Простейшим алканом является метан - CH_4 ;
- Имея общую формулу - $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$, алканы образуют ряд соединений с однотипным строением и сходными химическими свойствами;
- Такой ряд называется гомологическим, а члены этого ряда гомологами:



Международная номенклатура органических соединений

Название предельным углеводородам дается по следующем порядке:

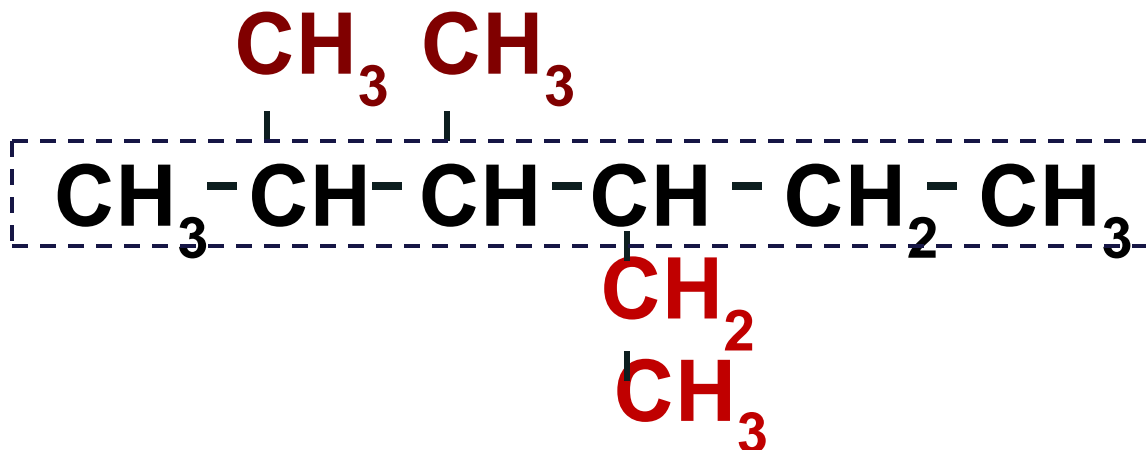
- ❖ В молекуле выделяют самую длинную цепь, состоящую из атомов углерода, и атомы углерода нумеруют;



Международная номенклатура органических соединений

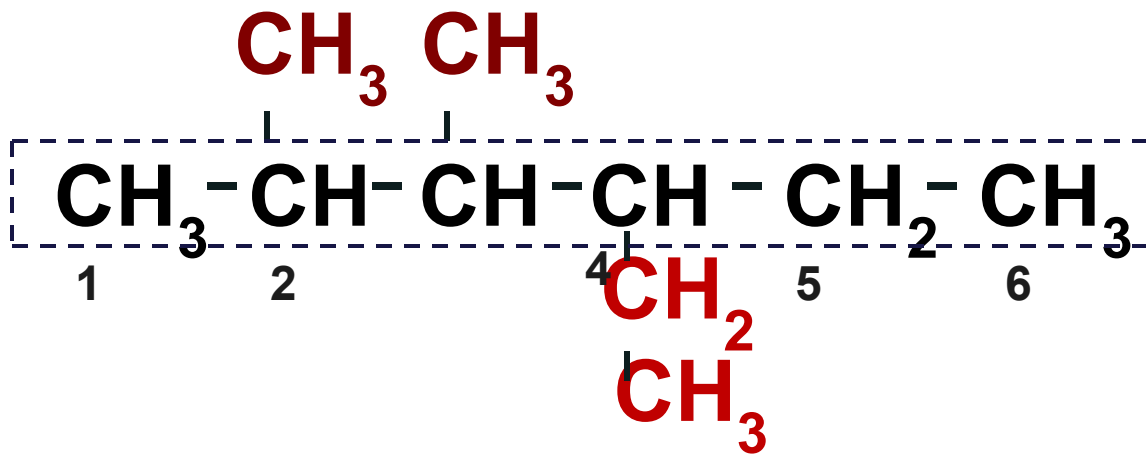
Название предельным углеводородам дается по следующем порядке:

- ❖ В молекуле выделяют самую длинную цепь, состоящую из атомов углерода, и атомы углерода нумеруют;



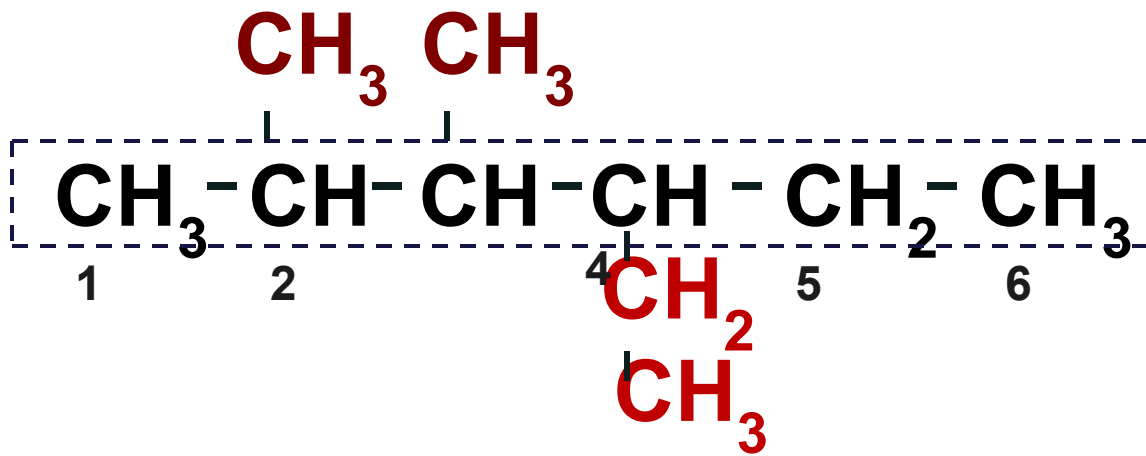
Название предельным углеводородам дается по следующем порядке:

- ❖ В молекуле выделяют самую длинную цепь, состоящую из атомов углерода, и атомы углерода нумеруют;

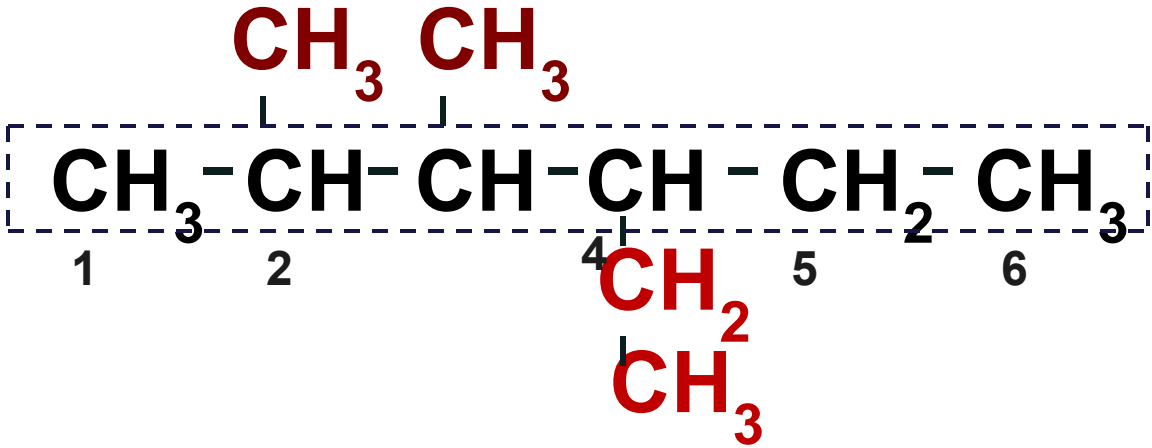


Название предельным углеводородам дается по следующем порядке:

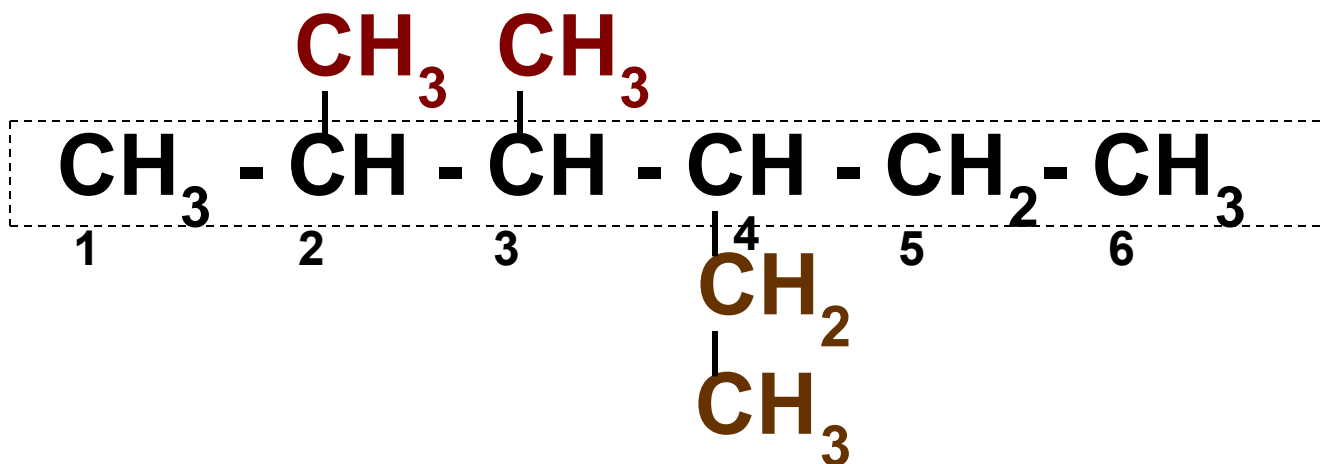
- ❖ В молекуле выделяют самую длинную цепь, состоящую из атомов углерода, и атомы углерода нумеруют;



❖ Данное соединение условно рассматривается как производное неразветвленного углеводорода, содержащего такое же количество атомов углерода как в выделенной цепи (в данном случае – гексана)



- ❖ В названии указывают положение и количество заместителей;
- ❖ В конце названия дается название углеводорода, производным которого считается данное соединений.



2,3 - диметил- 4-этилгексан

Физико-химические свойства алканов

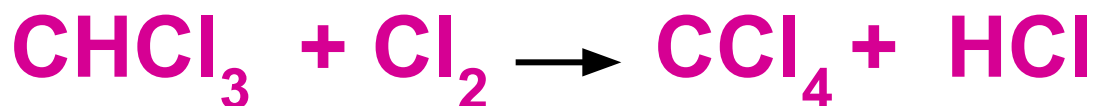
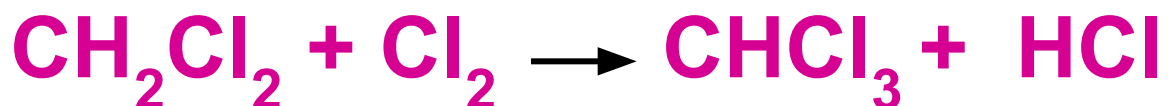
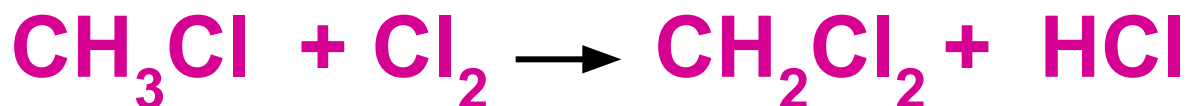
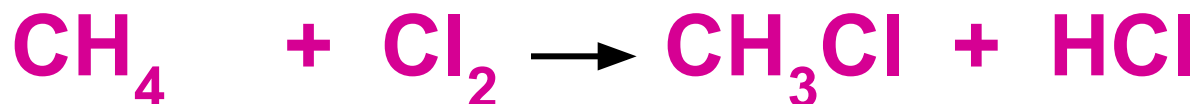
- Все алканы не растворимы в воде;
- Алканы, содержащие не более 5 углеродных атомов, являются газами (метан, этан, пропан, бутан, пептан);
- Алканы, содержащие от 6 до 15 углеродов, - жидкости (гексан, гептан, октан, нонан, декан);
- Алканы, содержащие более 15 углеродных атомов, находятся в твердом состоянии (парафины)

Химические свойства

Реакция окисления:



Реакция замещения:



Непредельные углеводороды

Физико-химические свойства

- Такие же как и у предельных углеводородов;

Химические свойства

Реакция окисления:



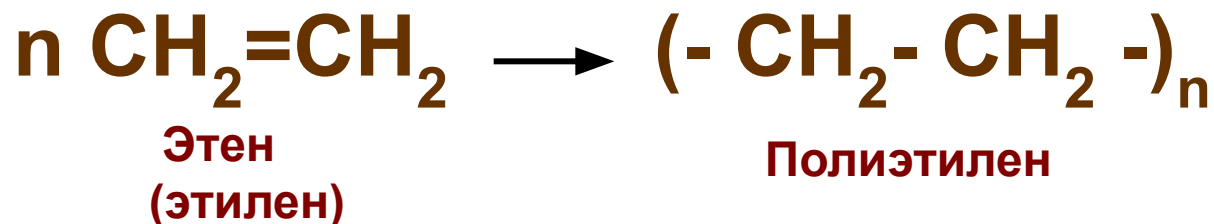
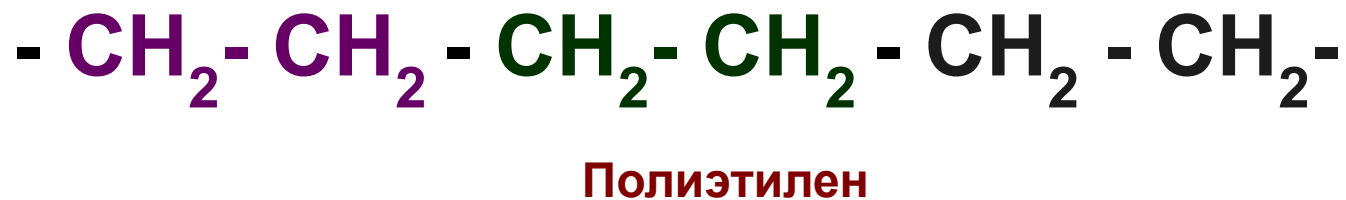
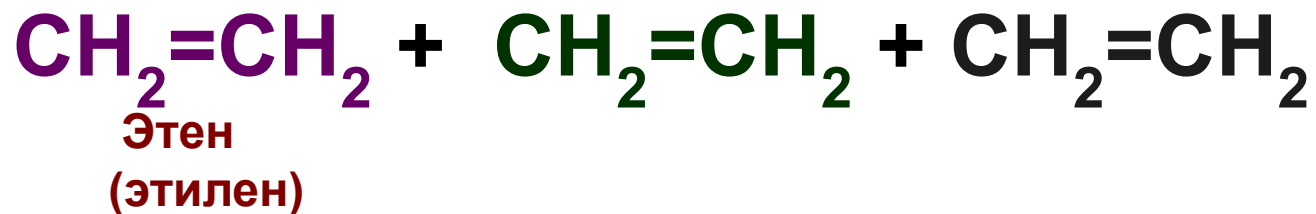
Этен
(этилен)

Реакция присоединения:



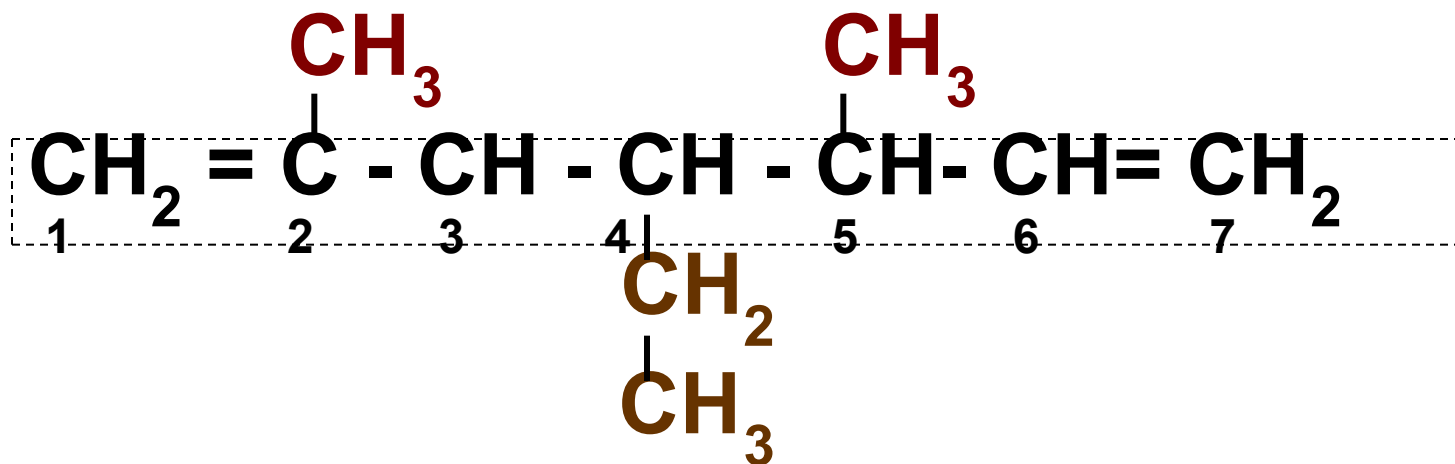
Дибромэтан

Реакция полимеризации



Номенклатура непредельных углеводов

- За основу названия берется название соответствующего предельного углеводорода, и в этом названии вместо окончания «ан» ставятся окончания «ен» у алкенов и «ин» у алкинов;
- Если имеется более одной двойной или тройной связи, перед окончанием «ен» или «ин» ставится числительное, указывающее на количество двойных или тройных связей:
- Положение в молекуле двойной или тройной связи указывается цифрой, показывающей между какими атомами углерода находится двойная или тройная связь, причем указывается только атом углерода с меньшим номером



2,5 диметил,4-этилгептадиен-1,6

Спирты

Общая формула спиртов: $R-(OH)_n$

Остаток углеводорода

Спиртовые группы

Классификация спиртов:

В зависимости от количества спиртовых групп спирты делятся на одноатомные, двухатомные, трехатомные и многоатомные (содержат более трех спиртовых групп)

CH_3OH метанол

Одноатомный спирт

CH_2-OH

CH_2-OH этандиол

Двухатомный спирт

CH_2-OH

$CH-OH$ глицерин

CH_2-OH

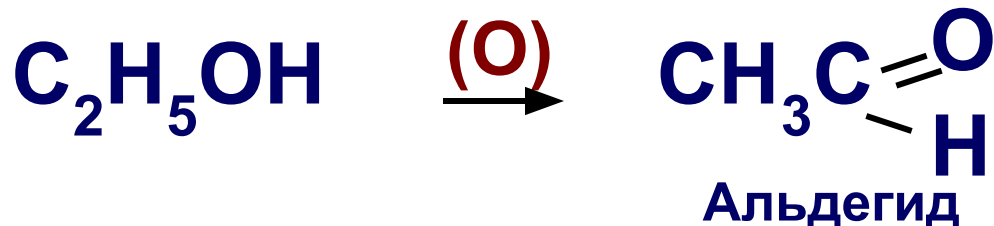
Трехатомный спирт

Физико-химические свойства спиртов

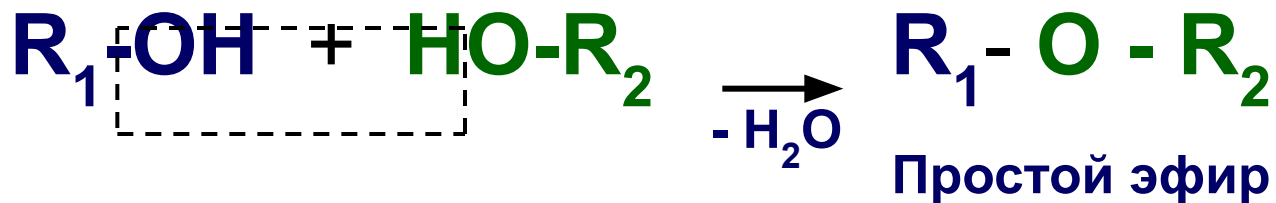
- Низкомолекулярные спирты, содержащие не более 11-12 атомов углерода, являются жидкостями;
- Высокомолекулярные спирты, содержащие более 12 атомов углерода, находятся в твердом состоянии;
- Низкомолекулярные спирты обычно растворимы в воде;
- Высокомолекулярные спирты в воде не растворимы.

Химические свойства спиртов

Реакция окисления

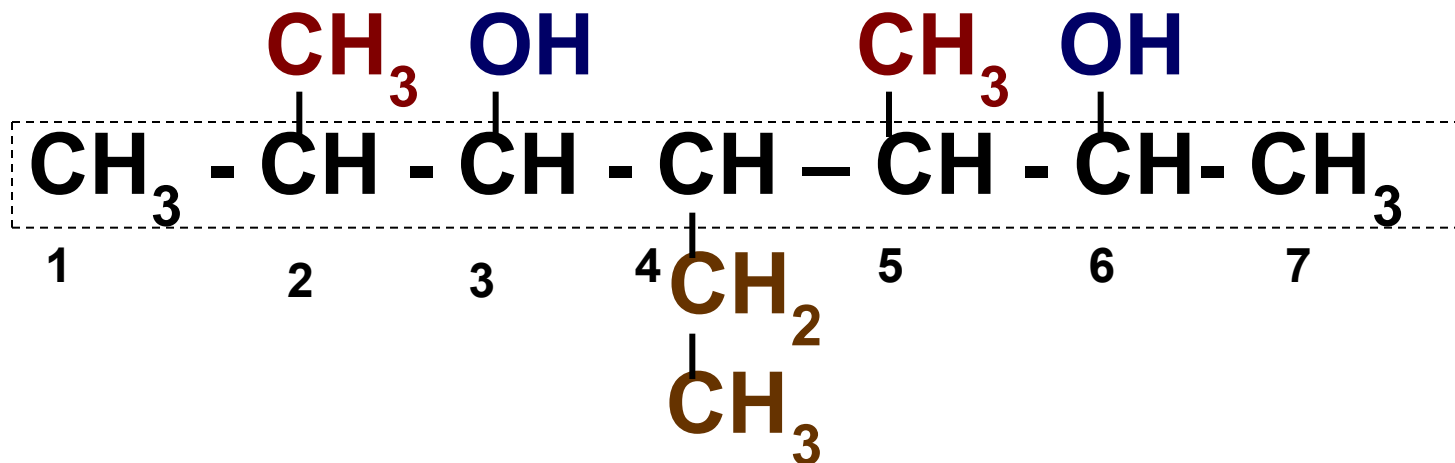


Образование простых эфиров



Номенклатура спиртов

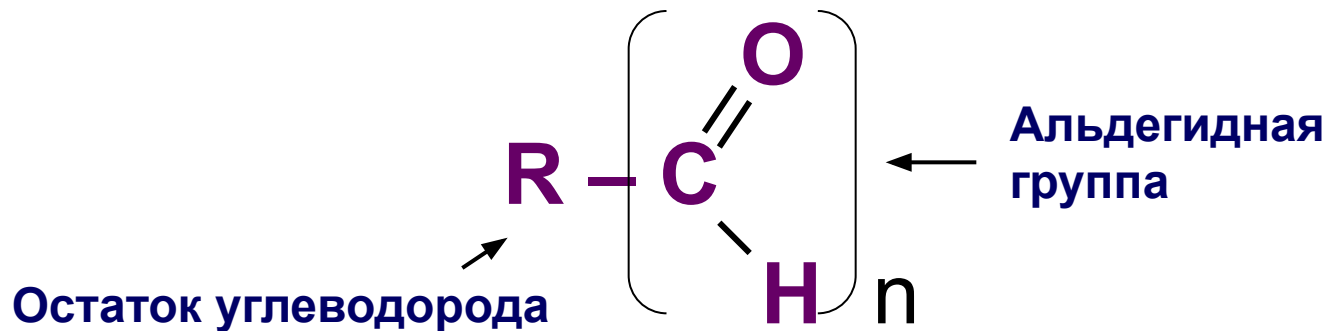
- За основу названия берется название углеводорода, входящего в молекулу спирта, и добавляется окончание «ол»
- Если имеется более одной спиртовой группы, перед окончанием «ол» ставится числительное, указывающее на количество спиртовых групп, после которого цифрой обозначается положение спиртовых групп в молекуле:



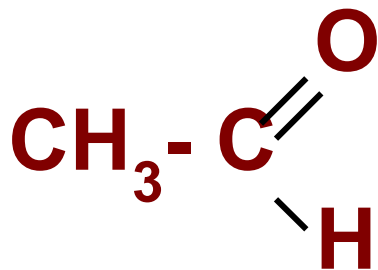
2,5 диметил,4-этилгептандиол- 3,6

Альдегиды

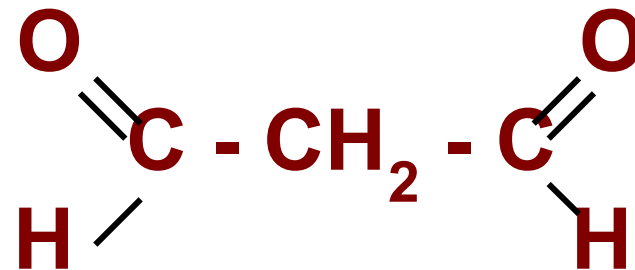
- Общая формула альдегидов:



В зависимости от количества альдегидных групп альдегиды делятся на моноальдегиды и диальдегиды:



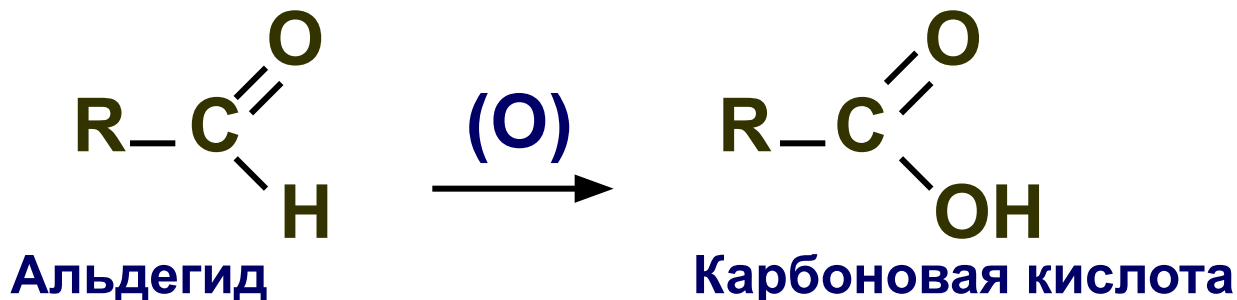
Уксусный альдегид



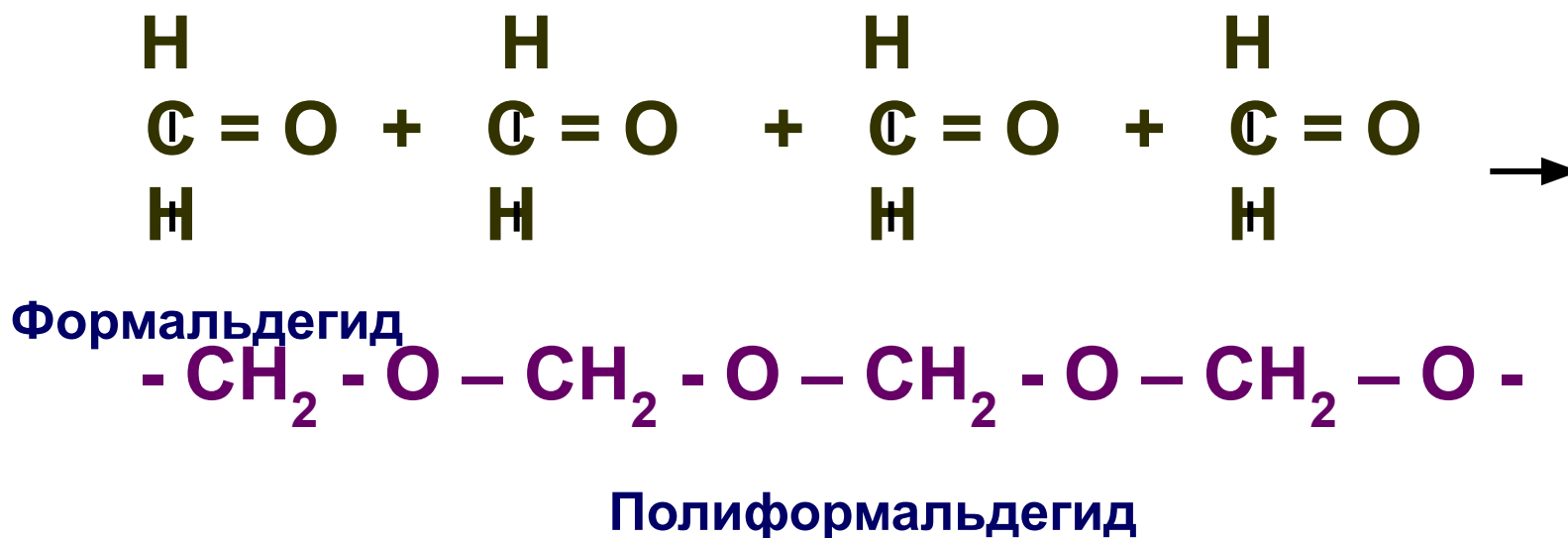
Малоновый диальдегид

Химические свойства альдегидов

- При мягком окислении альдегиды превращаются в карбоновые кислоты:

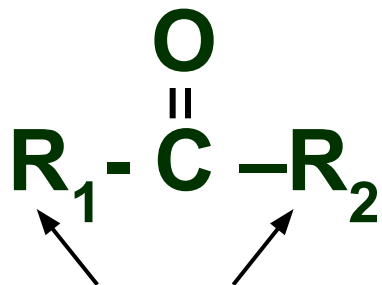


- **Реакция полимеризации**

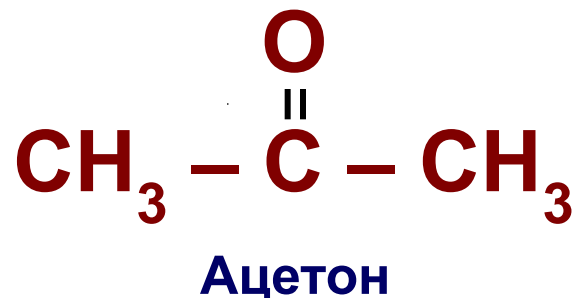


Кетоны

Общая формула кетонов:



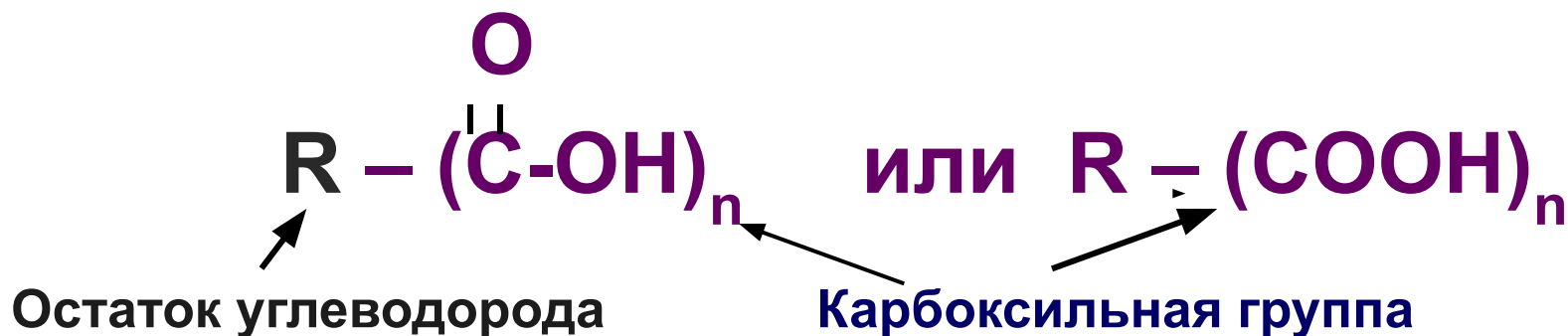
Остатки углеводородов



По физико-химическим и химическим свойствам кетоны близки к альдегидам

Карбоновые (органические) КИСЛОТЫ

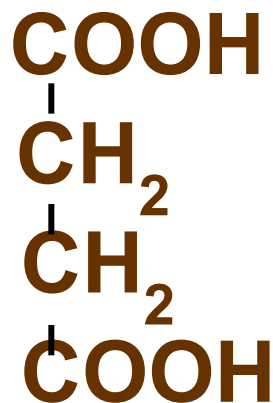
Общая формула карбоновых кислот:



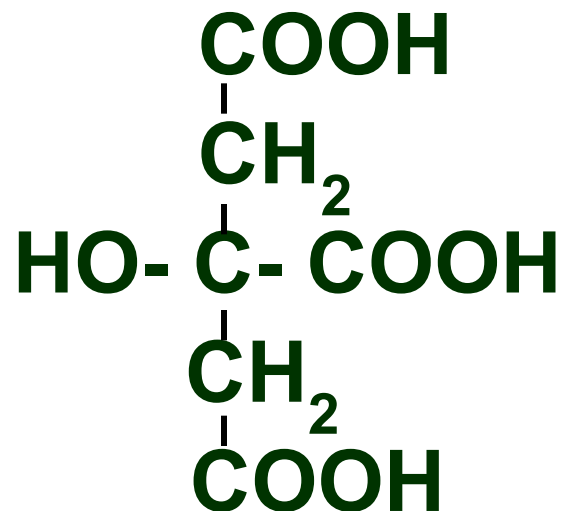
В зависимости от количества карбоксильных групп карбоновые кислоты делятся на **монокарбоновые**, **дикарбоновые** и **трикарбоновые**



Уксусная
кислота



Янтарная
кислота

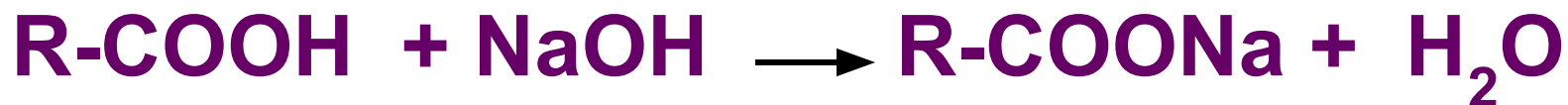


Лимонная
кислота

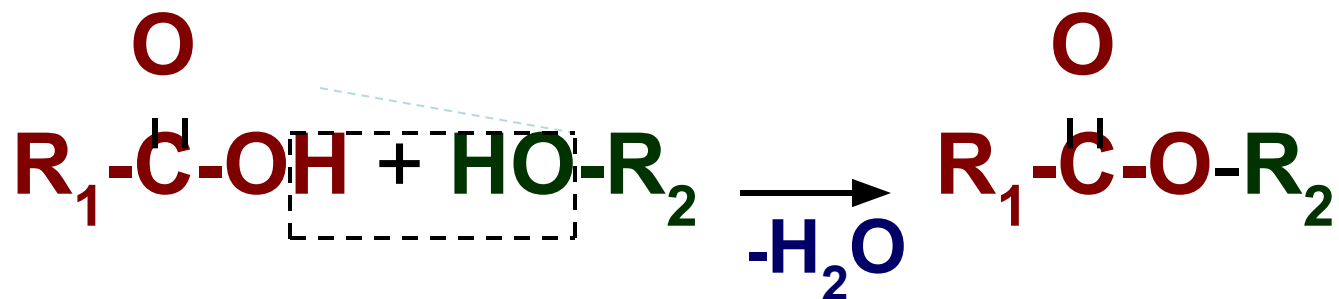
В зависимости от размера углеводородного радикала карбоновые кислоты делятся на **НИЗШИЕ** (в радикал входит не более 10 атомов углерода) и **ВЫСШИЕ** (в радикале содержится более 10 углеродных атомов).

Химические свойства карбоновых кислот

- Реакция нейтрализации

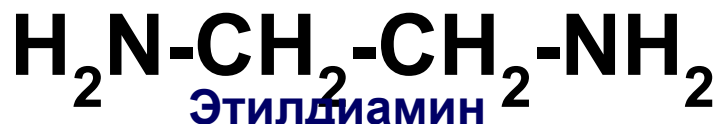


- Образование сложного эфира



АМИНЫ

Общая формула $R - (NH_2)_n$
Остаток углеводорода Аминогруппа



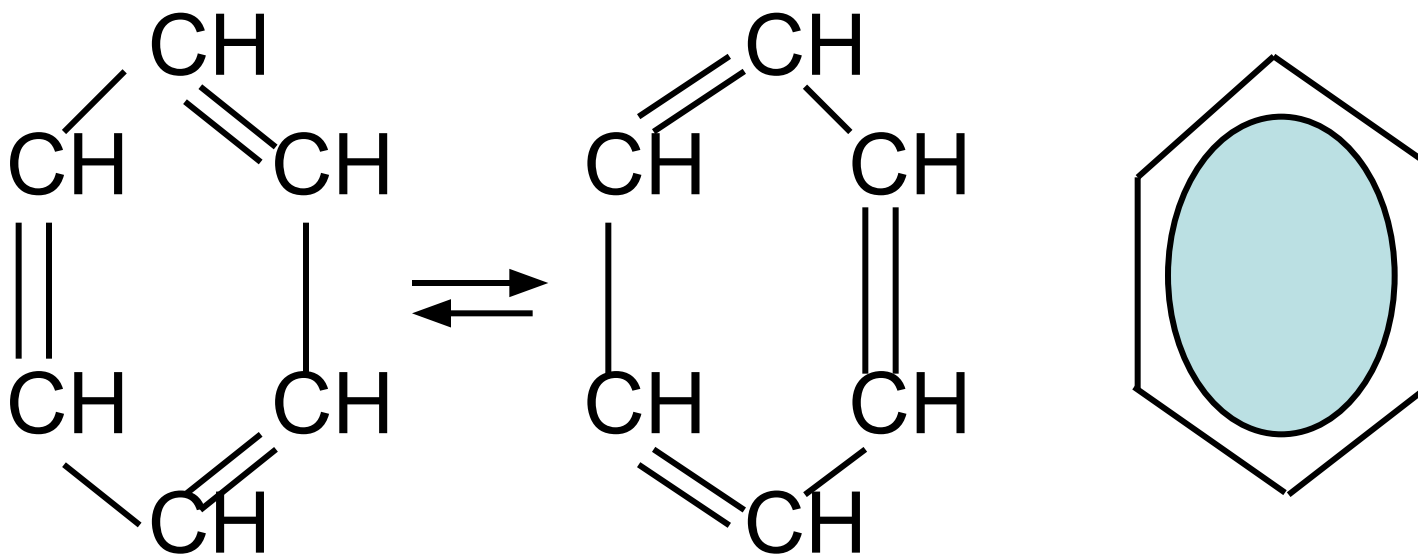
Меркаптаны

Общая формула $R - (SH)_n$
Остаток углеводорода Тиогруппа
Меркаптогруппа

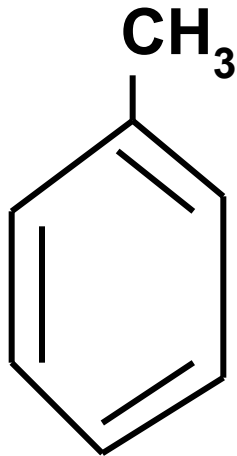


Ароматические соединения

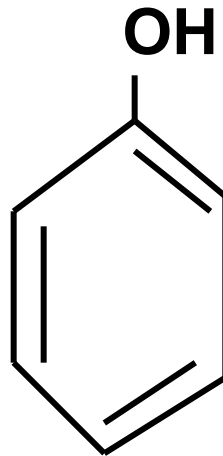
- К ароматическим соединениям относятся бензол и его производные:



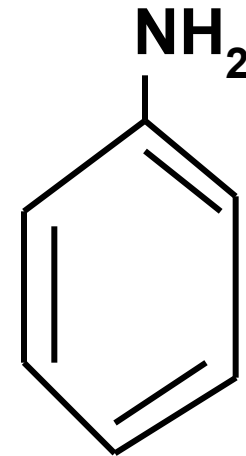
Производные бензола



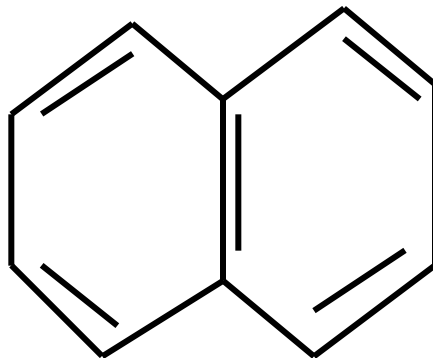
Толуол



Фенол



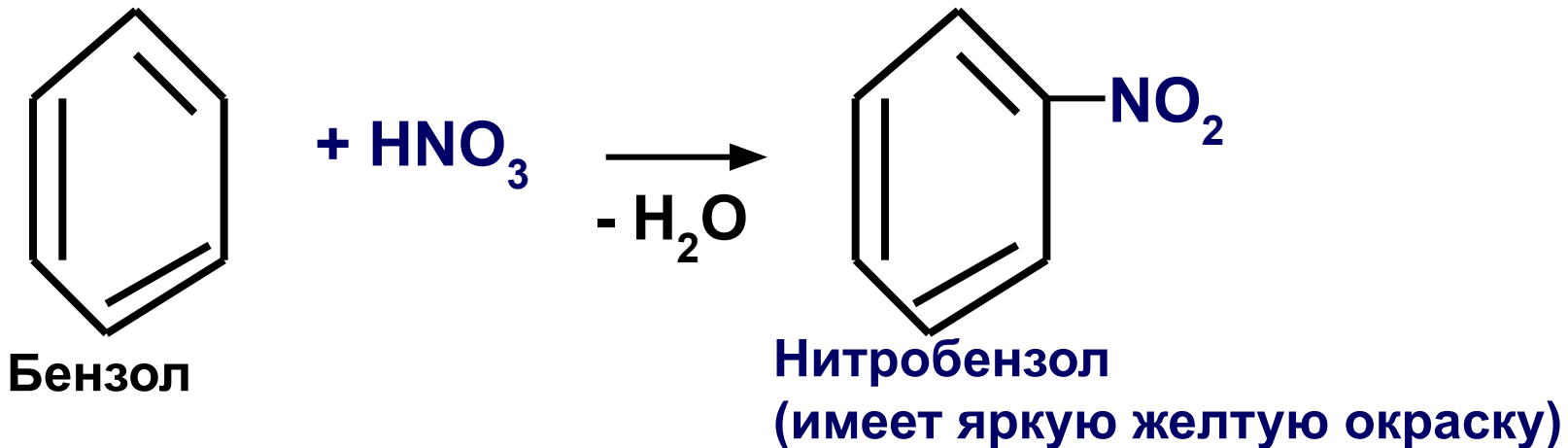
Анилин
(аминобензол)



Нафталин

Химические свойства бензола

- Для бензола и его производных характерны реакции замещения;
- Примером такой реакции является нитрование бензола:



Эта реакция используется для обнаружения ароматических соединений, так как все они содержат бензольное кольцо)

Тест 1

Представителем класса меркаптанов является соединение:

- а) $\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}$
- б) $\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$
- в) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
- г) $\text{C}_2\text{H}_5\text{SH}$

Тест 2

Соединение $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}} - \text{H}$ является представителем класса:

- а) альдегидов
- б) карбоновых кислот
- в) кетонов
- г) спиртов

Тест 3

Представителем класса спиртов является соединение:

- а) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \overset{\text{O}}{\parallel} \text{C} - \text{H}$
- б) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \overset{\text{O}}{\parallel} \text{C} - \text{OH}$
- в) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \overset{\text{O}}{\parallel} \text{C} - \text{CH}_3$
- г) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \text{OH}$

Тест 4

Бензольное кольцо содержит:

- а) бутанол**
- б) толуол**
- в) циклопептан**
- г) циклогексан**

Тест 5

В реакцию присоединения легко вступают:

- а) ароматические углеводороды**
- б) непредельные углеводороды**
- в) предельные углеводороды**
- г) циклические углеводороды**

Тест 5

Синтетическим полимером является:

- а) белок**
- б) полипропилен**
- в) крахмал**
- г) целлюлоза**

Тест 6

Соединение $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}} - \text{OH}$
является представителем класса:

- а) альдегидов
- б) карбоновых кислот
- в) кетонов
- г) спиртов

Тест 7

Атомы углерода в органических соединениях образуют:

- а) одну ковалентную связь**
- б) две ковалентные связи**
- в) три ковалентные связи**
- г) четыре ковалентные связи**

Тест 8

Карбоновые кислоты легко вступают в реакцию:

- а) с альдегидами**
- б) с бензолом**
- б) с кетонами**
- г) со спиртами**

Тест 9

Представителем класса карбоновых кислот является соединение:

- а) C_2H_6
- б) $C_2H_5NH_2$
- в) C_2H_5OH
- г) C_2H_5COOH

Тест 10

Для обнаружения ароматических соединений применяется реакция:

- а) гидролиза**
- б) изомеризации**
- в) нитрования**
- г) фосфоролиза**

Тест 11

Соединение $\text{HO}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{OH}$ является представителем класса:

- а) одноатомных спиртов
- б) двухатомных спиртов
- в) трехатомных спиртов
- г) многоатомных спиртов

Тест 12

Атомы углерода в органических соединениях соединяются:

- а) водородными связями**
- б) ионными связями**
- в) ковалентными связями**
- г) металлическими связями**

Успехов в учебе!

Удачи на экзамене!