



ХИМИЧЕСКАЯ НОМЕНКЛАТУРА И ФИЛОЛОГИЯ

Урок по органической химии 10 класс

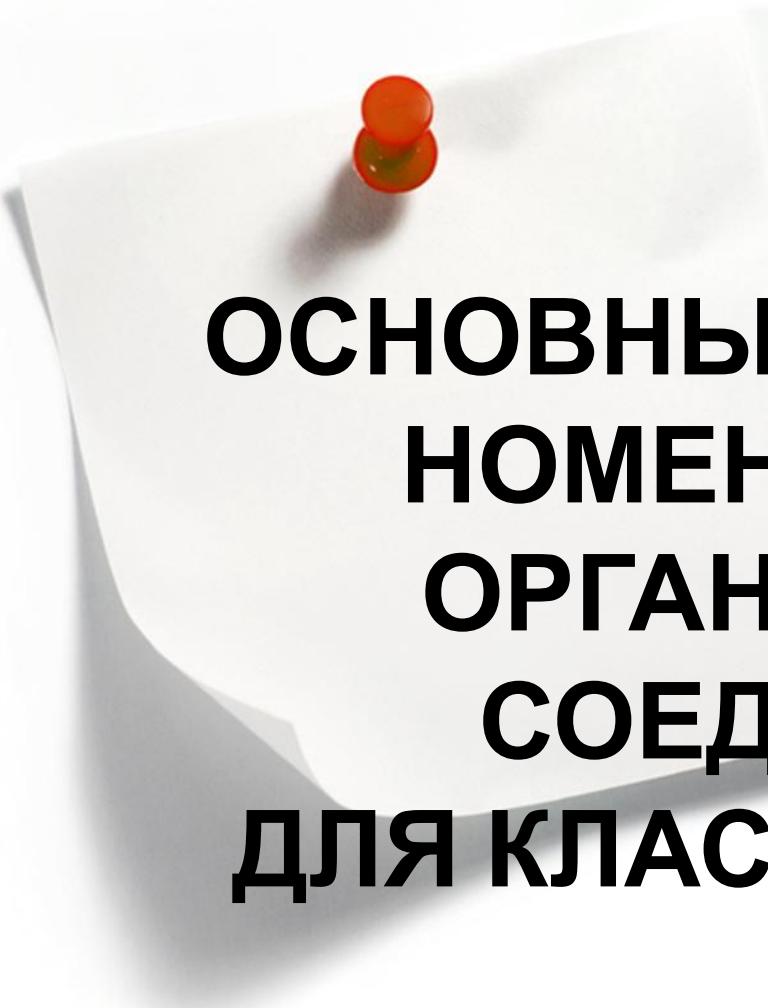
Автор: Вавилина М.Т. Учитель химии и
биологии МАОУ СОШ п. Донское

Органическая химия — химия соединений углерода

- Структуры
 - *Разветвленные*
 - *линейные*
 - *циклические*

Международная номенклатура ИЮПАК

- IUPAC - International Union of Pure and Applied Chemistry
- Основные принципы ее были предложены в 1892 году на Международном съезде химиков в Женеве

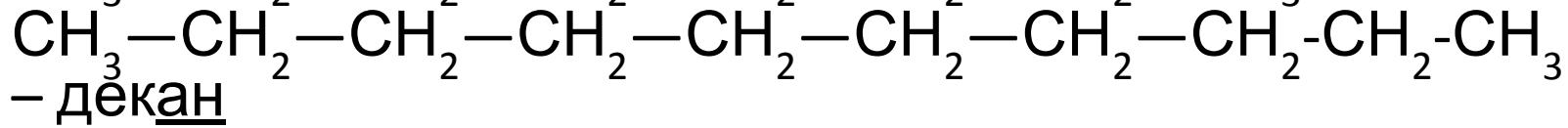
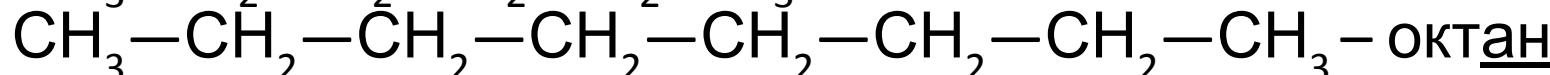
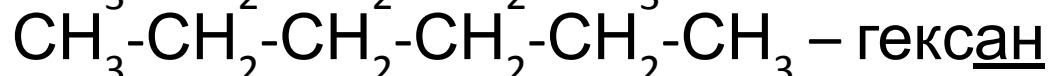


ОСНОВНЫЕ ПРИНЦИПЫ НОМЕНКЛАТУРЫ ОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ ДЛЯ КЛАССА АЛКАНОВ

Номенклатура алканов линейного строения

- Метан, этан,пропан и бутан – являются исторически сложившимися или тривиальными

 - Последующие гомологи состоят из корня, соответствующего греческому числительному, обозначающему число атомов углерода в молекуле алкана и суффикса -ан.



Номенклатура алкана разветвленного строения

Молекула разветвленного строения как
подобие «дерева»

- Основа нашего «дерева» - **ствол**, который называется **основной цепью**. Эта цепь имеет максимальную для данной молекулы длину.
- «**Веточки**», соединенные с нашим «стволом», представляют собой **группы атомов СН₃-**, СН₃-СН₂- (углеводородные группы).

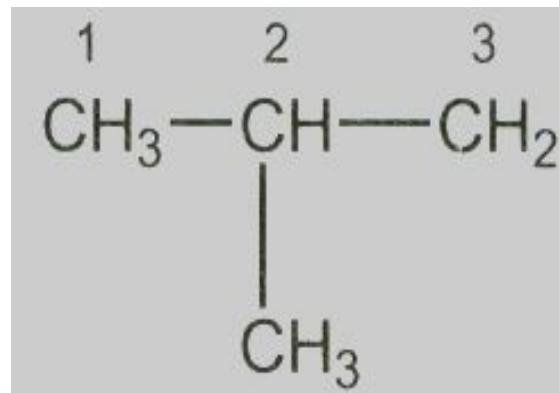
Название углеводородной группы

- состоит из корня, показывающего число атомов углерода в ней (соответствует названию алкана) и суффикса –ил:

Название группы	Формула
Метил-	$\text{CH}_3 -$
Этил-	$\text{CH}_3\text{-CH}_2 -$
Пропил-	$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2 -$

Пример 1

Изомер бутана разветвленного строения:



Название углеводорода*:



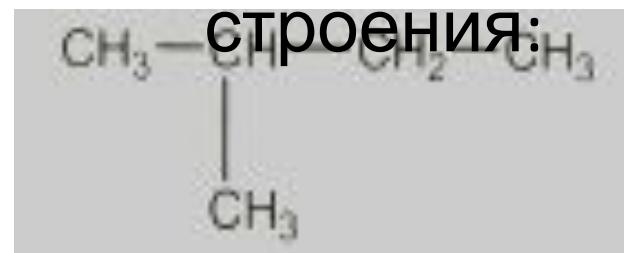
2-метилпропан



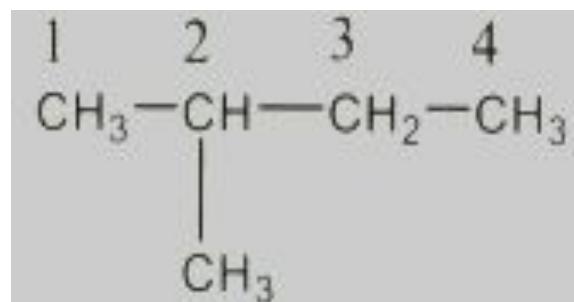
*Части слова в названии (корни, приставку и суффиксы) обозначены так, как это принято в русском языке: корень ^{\wedge} , суффикс $^{\wedge}$, приставка -- .

Пример 2

Название изомера пентана разветвленного



1. Выбираем в молекуле основную цепь

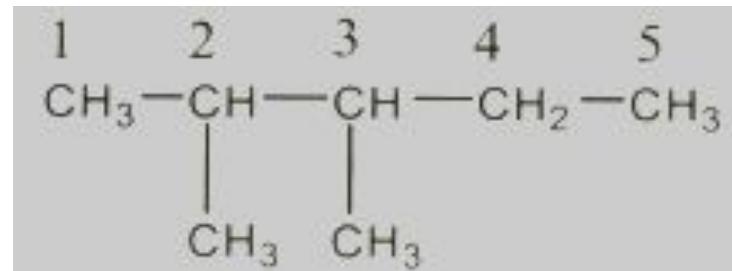


2. Название алкана разветвленного строения представляет собой многокорневое слово:

2-метильтетрацетат

Пример 3

Изомер гептана, имеющий строение:



Название соединения:

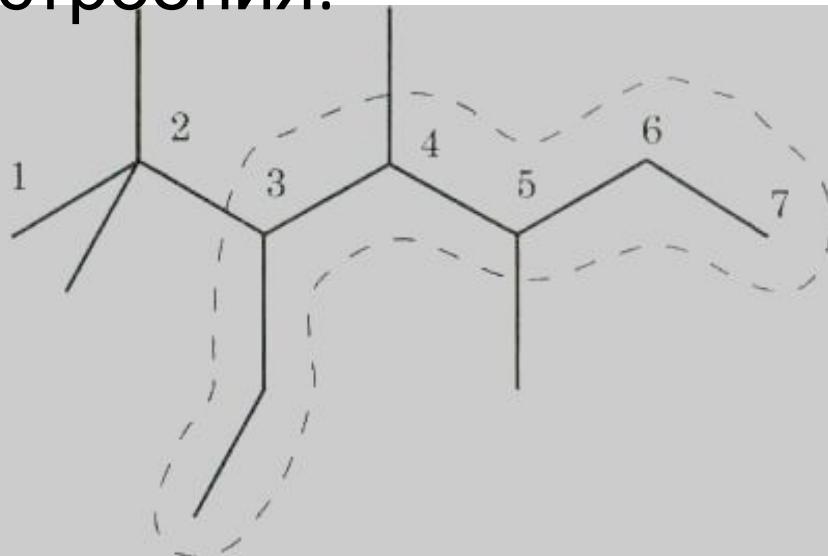
— — — ^ ^

2,3-диметилпентан



Пример 4

Назвать алкан следующего строения:



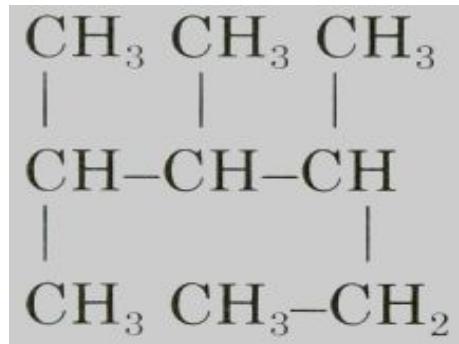
Если в молекуле имеется несколько цепей атомов углерода одинаковой длины, то в качестве **основной** выбирают цепь, содержащую **наибольшее число заместителей** (наиболее замещенную цепь)

Название углеводорода:
2,2,4,5-тетра- метил- 3-этилгептан

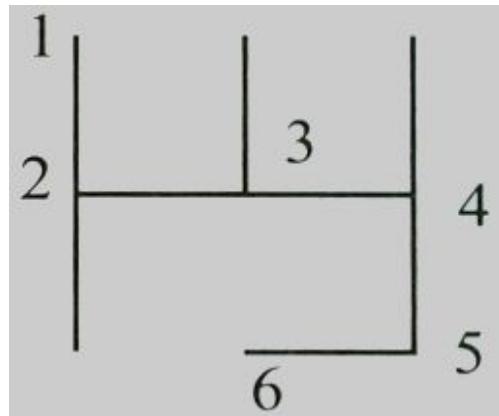


Пример 5

Назвать алкан следующего строения:

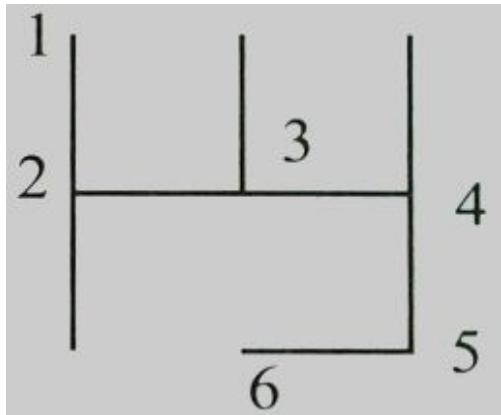


1. Пронумеруем атомы

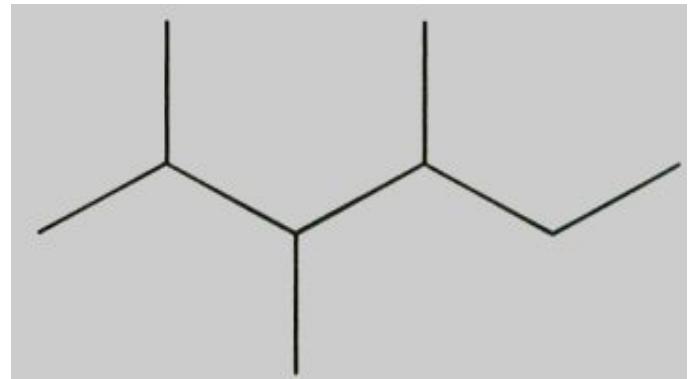


Пример 5

Перепишем формулу в привычном виде:



переписываем



2,3,4-тритильтексан

Пример 6

Обратная задача: написать структурную формулу алкана по его названию:



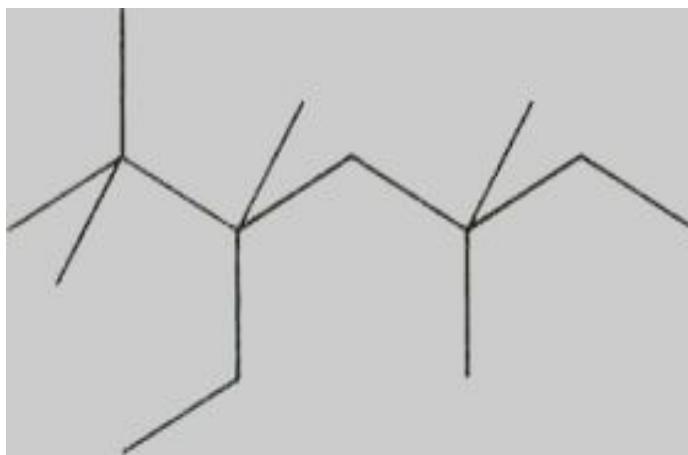
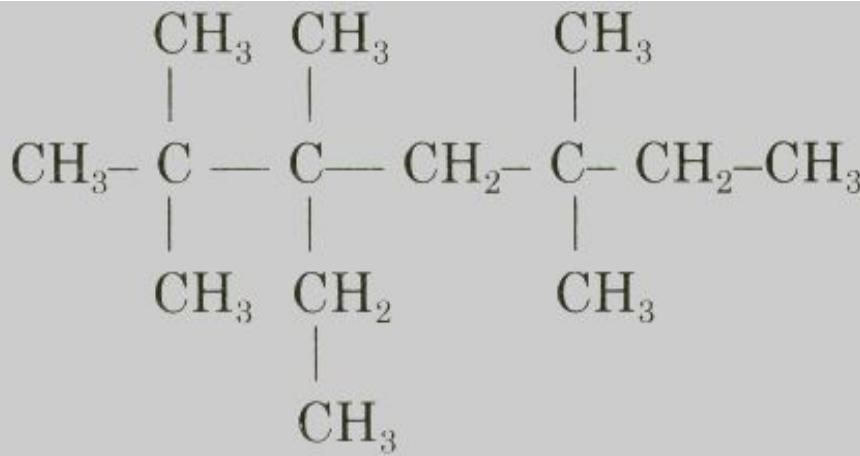
2,2,3,5,5—пентаметил-3-этилгептан



2,2,3,5,5—пентаметил-3-этилгептан

- Названия корней слова обозначают длины основной цепи молекулы и цепей углеводородных групп:
 - **-мет-** — корень названия метильной группы, содержащей **1** атом углерода;
 - **-эт-** — корень названия этильной группы, содержащей **2** атома углерода;
 - **-гепт-** — корень названия основной цепи, содержащей **7** атомов углерода.
- **Цифры-приставки** обозначают, что второй и пятый **атомы** основной цепи **связаны** с двумя метильными группами, третий атом — с метильной и этильной группами. Общее число метильных групп в молекуле — пять — показывает приставка **-пента-** (от греческого пять) перед первым корнем.
- Суффикс **-ил-** указывает на то, что соответствующие фрагменты молекулы являются **углеводородными группами**: CH_3 — метил, C_2H_5 — этил.
- Суффикс **-ан** на конце слова свидетельствует о принадлежности углеводорода к классу **алканов**.

2,2,3,5,5—пентаметил-3-этилгептан



Название углеводорода разветвленного строения

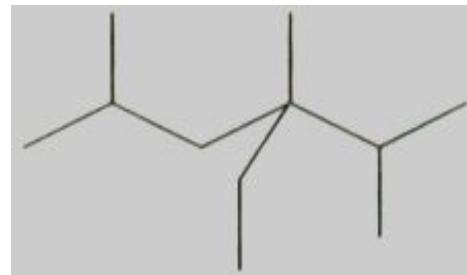
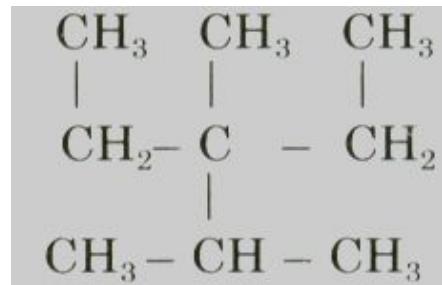
Часть слова	Значение
Корни	Обозначают длины основной цепи и цепей углеводородных групп
Суффиксы -ил	Фигурируют в названиях углеводородных групп
Суффикс -ан	Указывает на принадлежность соединения к классу алканов
Система приставок	Показывает местоположение углеводородных групп и их

ВОПРОСЫ И УПРАЖНЕНИЯ

1. *Каковы основные причины многообразия органических соединений?*
2. *Что такое номенклатура органических соединений? Почему возникла необходимость ее введения?*
3. *Что такое углеводородная группа?
Напишите формулы бутила, гептила, октила.*
4. *Напишите структурные формулы изомеров гептана. Назовите все изомеры по систематической номенклатуре.*

ВОПРОСЫ И УПРАЖНЕНИЯ

5. Назовите алканы следующего строения:



6. Напишите структурную формулу алкана, имеющего следующее название: 2,3,3,4-тетраметил-4,5-диэтилоктан.

Проведите разбор слова. Сколько углеводородных групп в молекуле данного соединения?

ВОПРОСЫ И УПРАЖНЕНИЯ

7. Какие из приведенных названий алканов составлены правильно:

- а) 2,3,4-тритицил-2-этилпентан;
- б) 1,1-диметил-3-этилпентан;
- в) 2,2,4,5-тетраметил-3-этилгептан;
- г) 3,3-диэтилпентан;
- д) 4,5-диметил-4-этилгексан?

Литература

- Колевич Т. А., Матулис Вадим Э., Матулис
Виталий Э., лицей БГУ, Республика Беларусь
- Настольная книга для учителя.Химия.9
класс/О.С. Габриелян, И. Г. Остроумов.–
М.: Дрофа,2002.– 400с.