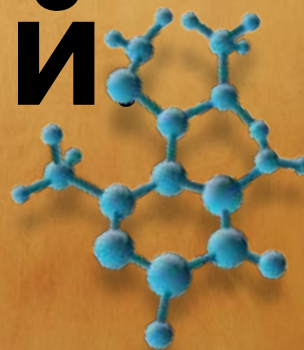


# Номенклатур а органических соединений



# **Органическая химия**

**1 положение теории**

**Бутлерова**

**2 положение теории**

**Бутлерова**

**Изомеры.**

Номенклатура - это правила, по которым дают названия органическим веществам.

Историческая ( тривиальная )

Рациональная

Систематическая

(международная систематическая  
номенклатура IUPAC)

1. Выделить самую длинную углеродную цепь.

1. Выделить самую длинную углеродную цепь.
2. Пронумеровать атомы углерода, начиная с той стороны, где ближе ответвление.  
(если они равноудалены, то начиная с простейшего)

1. Выделить самую длинную углеродную цепь.
2. Пронумеровать атомы углерода, начиная с той стороны, где ближе ответвление.  
(если они равноудалены, то начиная с простейшего).
3. Цифрой указывают место ответвления у пронумерованных атомов углерода.  
(если ответвлений несколько, цифрой указывают каждое).

3. Цифрой указывают место отщвления у пронумерованных атомов углерода.

(если отщвлений несколько, цифрой указывают каждое).

4. Количество одинаковых отщвлений (радикалов) указывают с помощью чисел на греческом языке:

два - ди

три - три

четыре - тетро

пять - пента

и т.д.

4. Количество одинаковых ответвлений (радикалов) указывают с помощью чисел на греческом языке:

- два - ди
- три - три
- четыре - тетро
- пять - пента и т.д.

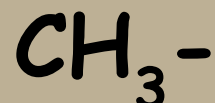
5. Записывают название радикала (ответвления).

Радикал - частица с неспаренным электроном.

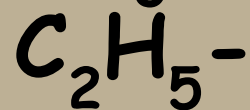


5. Записывают название радикала (ответвления).

Радикал - частица с неспаренным электроном.



метил



этил и т.д.

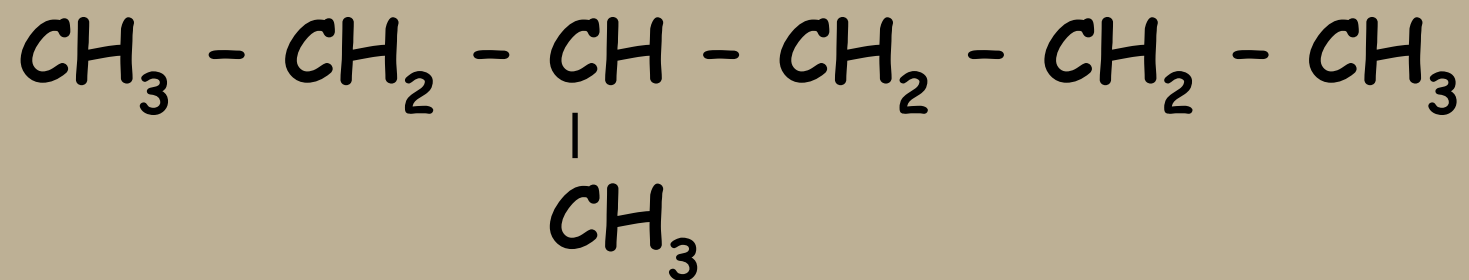
5. Записывают название радикала (ответвления).

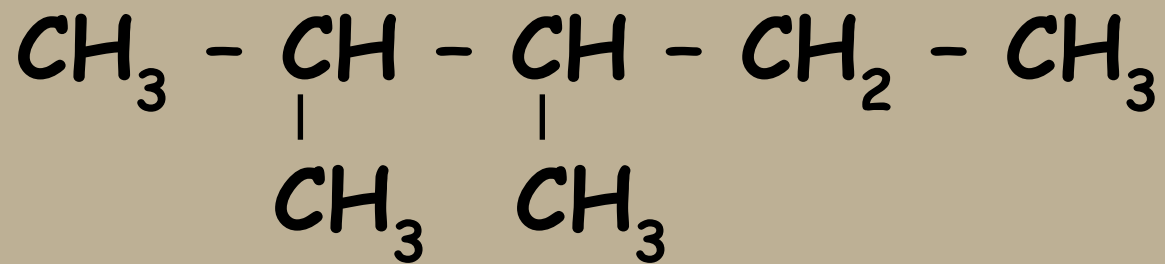
Радикал - частица с неспаренным радикалом.

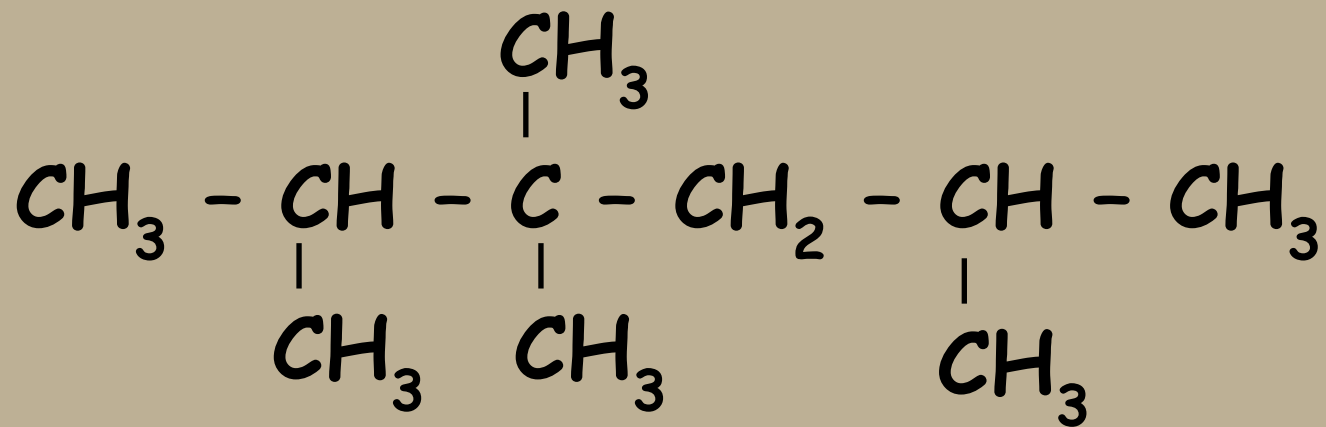
$\text{CH}_3-$  метил

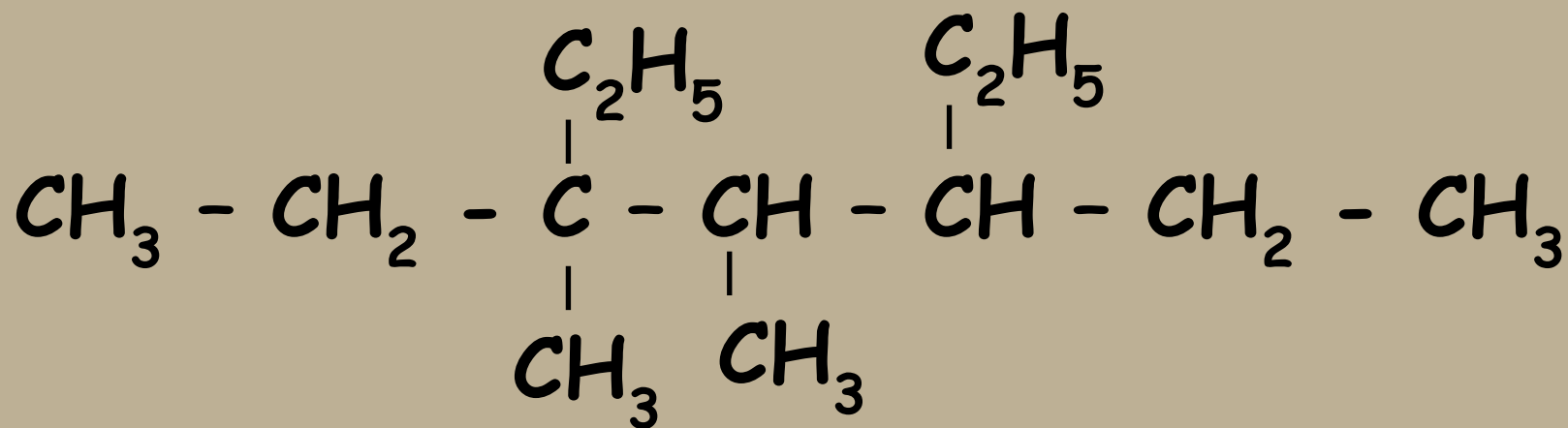
$\text{C}_2\text{H}_5-$  этил и т.д.

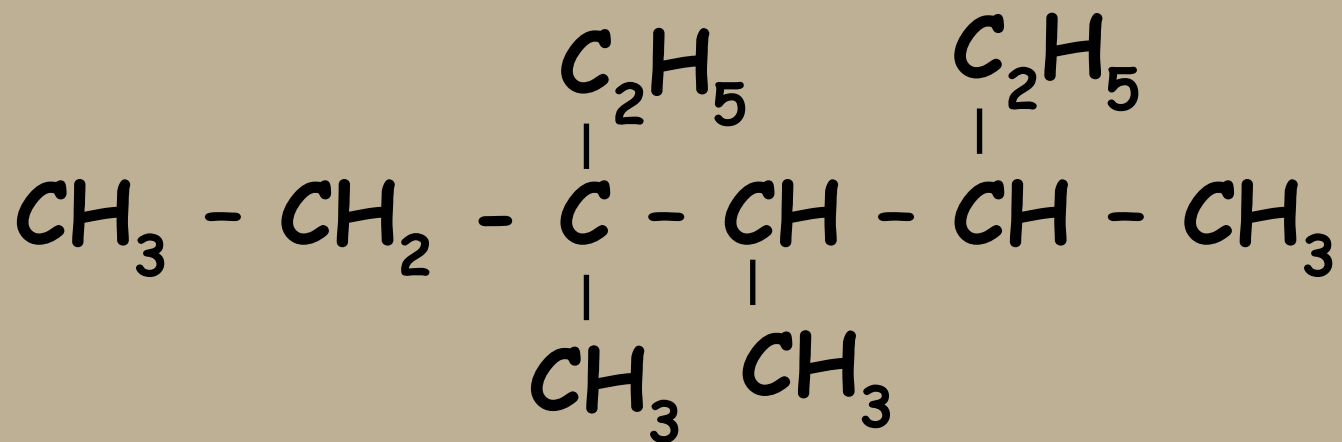
6. Полное название вещества дают по числу атомов углерода в пронумерованной цепи.

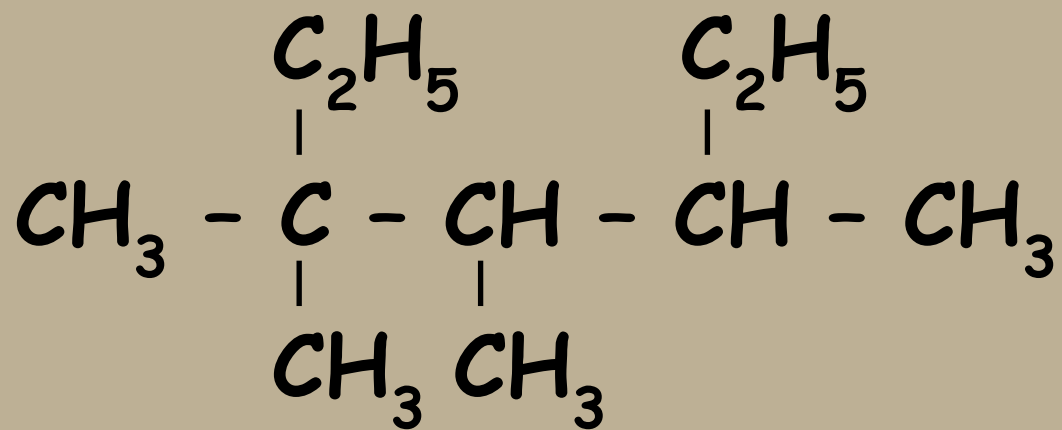














2, 3, 3 - триметилпентан

**3, 3 - диметил, 4, 5 - диэтилгептан**