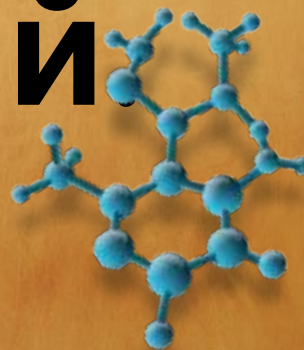


Номенклатур а органических соединений



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:

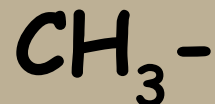
- два - ди
- три - три
- четыре - тетро
- пять - пента и т.д.

5. Записывают название радикала (ответвления).

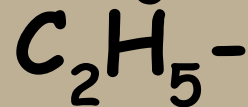
Радикал - частица с неспаренным электроном.

5. Записывают название радикала (ответвления).

Радикал - частица с неспаренным электроном.



метил



этил и т.д.

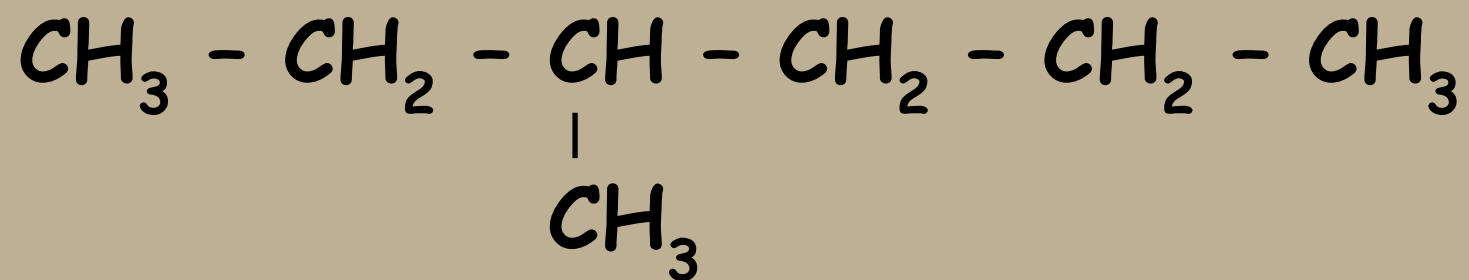
5. Записывают название радикала (ответвления).

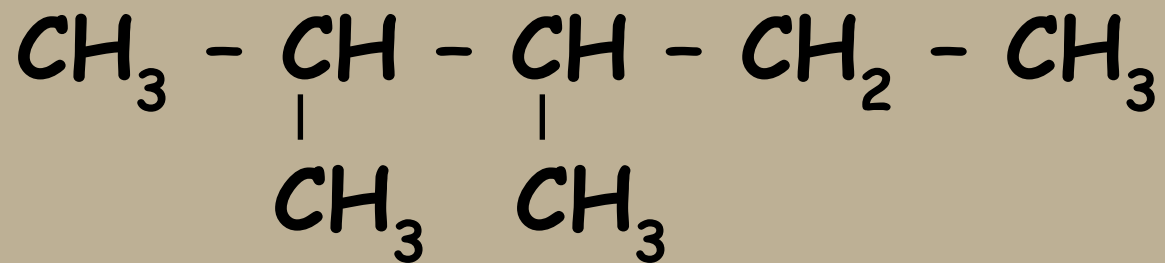
Радикал - частица с неспаренным радикалом.

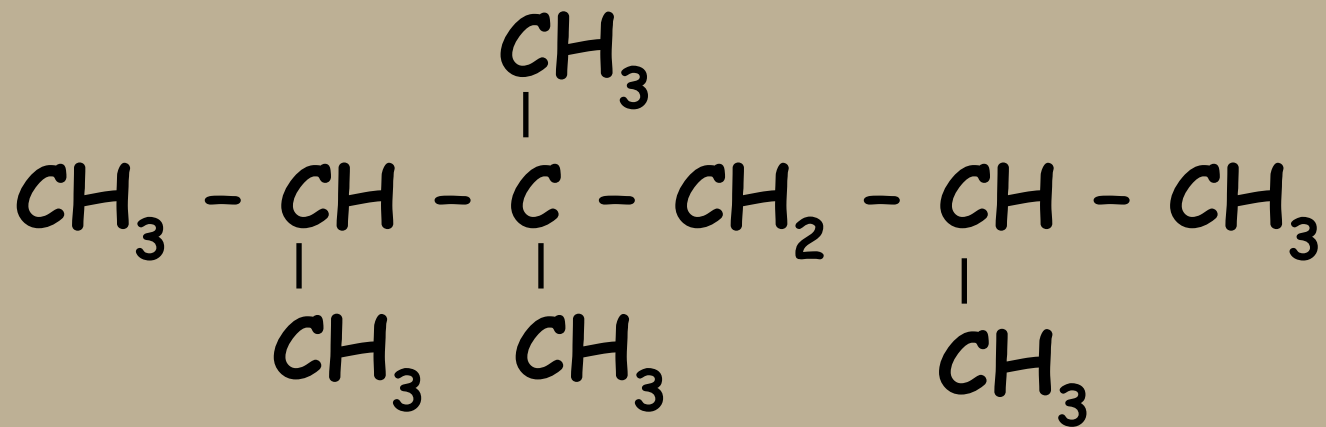
CH_3- метил

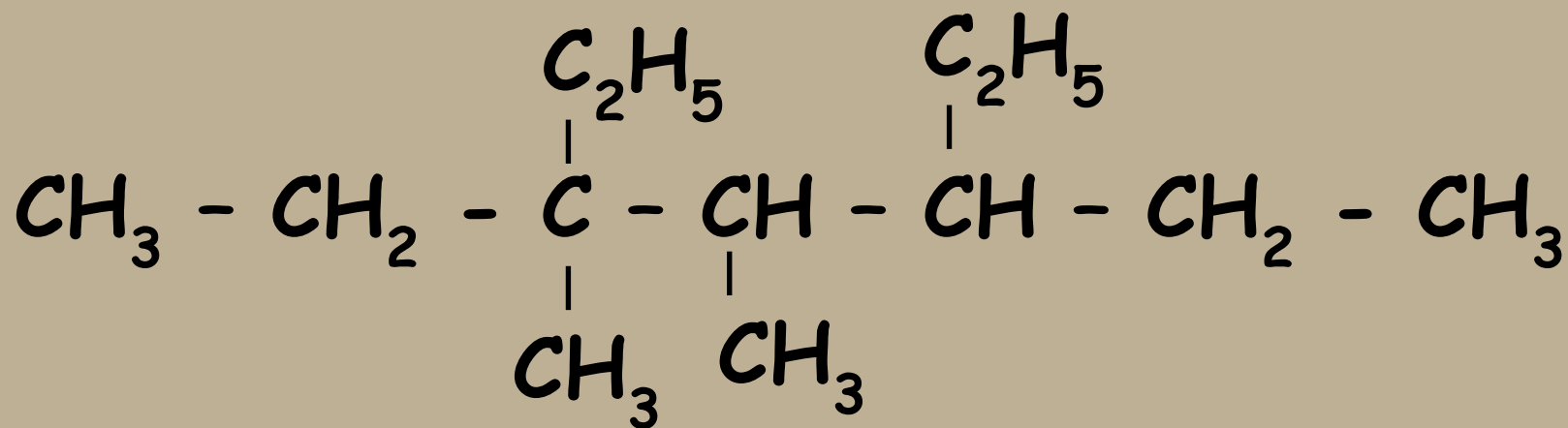
C_2H_5- этил и т.д.

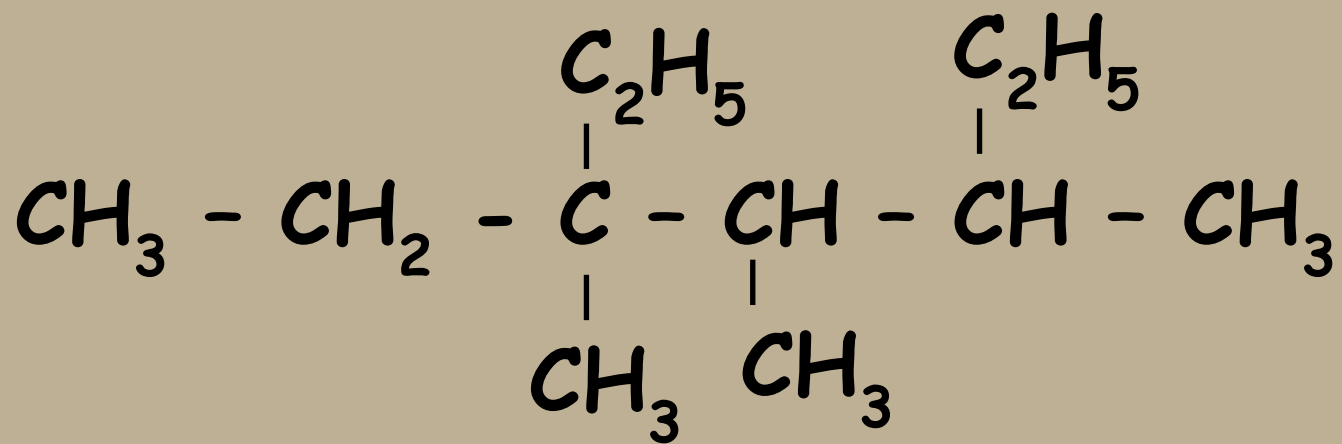
6. Полное название вещества дают по числу атомов углерода в пронумерованной цепи.

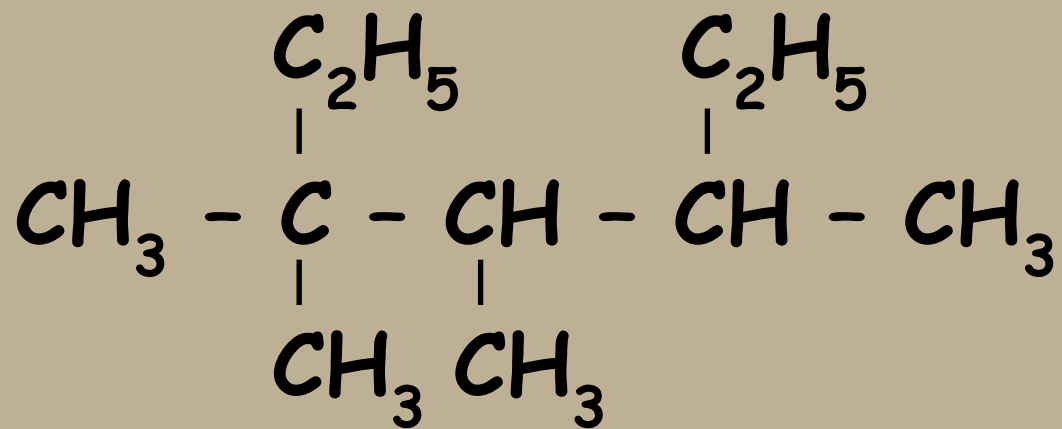












2, 3, 3 - триметилпентан

3, 3 - диметил, 4, 5 - диэтилгептан