

*
Урок 3.

Тема: Электронная природа химической связи в органических соединениях

Авторская разработка

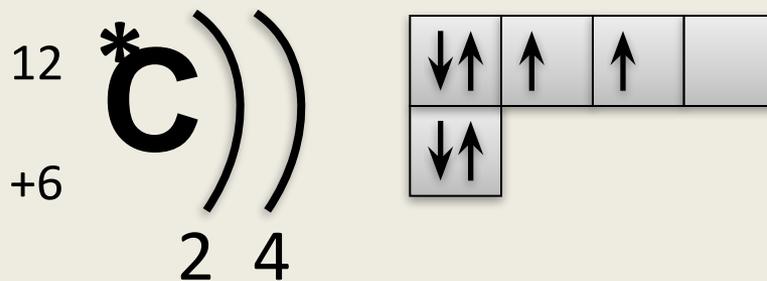
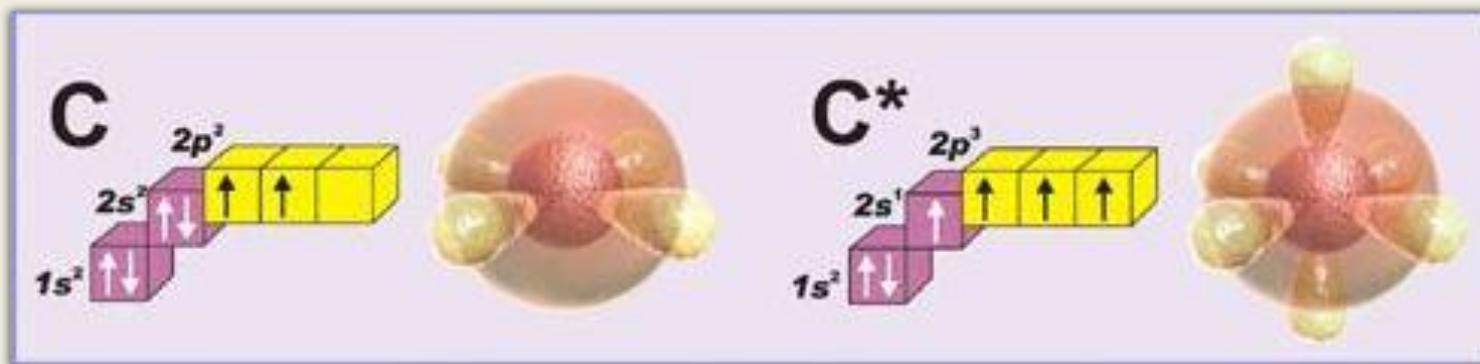
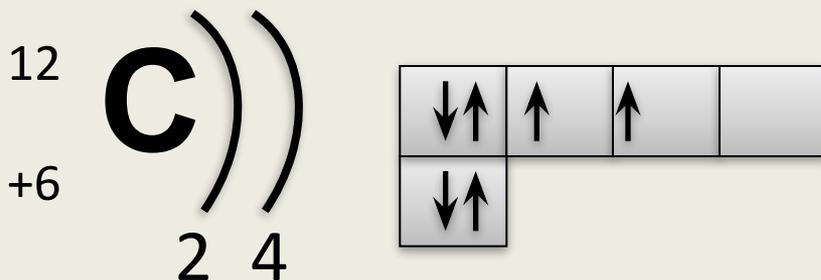
УМК Г.Е. Рудзитис и Ф.Г. Фельдман Химия 10 класс

Балашова Надежда Сергеевна
учитель химии и биологии МБОУ СОШ № 9
г. Холмка, Сахалинской области

Тема: Электронная природа химической связи в органических соединениях

*

Урок 3.



Тема: Электронная природа химической связи в органических соединениях

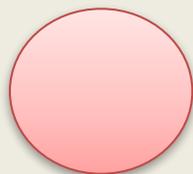
*

Урок 3

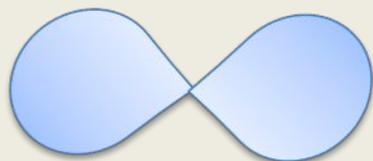
1. Органические вещества обладают молекулярным строением.
2. Органическим соединениям свойственны ковалентные

Ковалентная связь характеризуется:

- 1.ЭНЕРГИЕЙ
- 2.ДЛИНОЙ
- 3.НАСЫЩАЕМОСТЬЮ
- 4.НАПРАВЛЕННОСТЬЮ



s – электроны



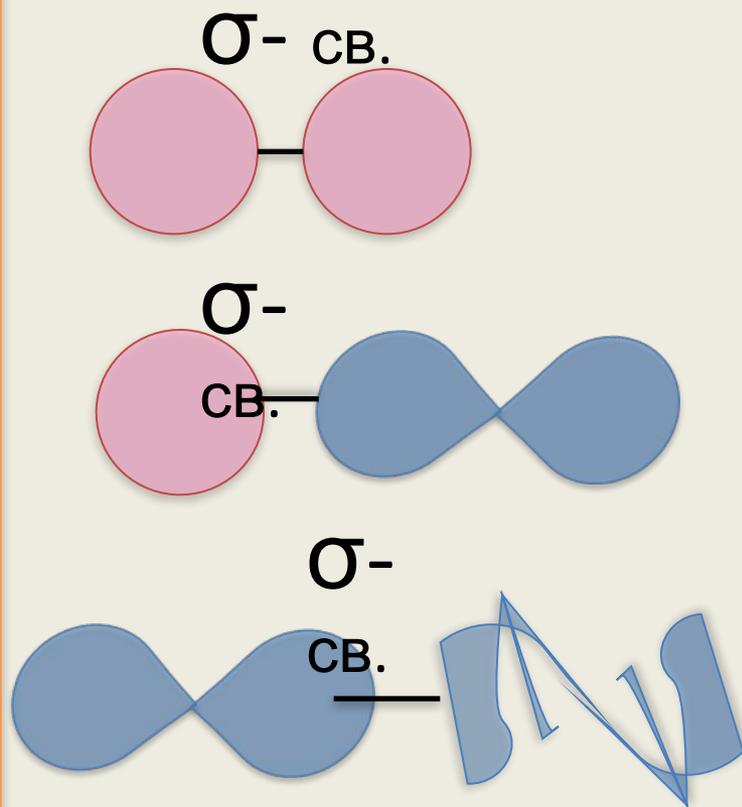
p – электроны

Тема: Электронная природа химической связи в органических соединениях

*

Урок 3

Ковалентная связь образуется за счёт перекрывания электронных облаков, чем больше перекрывание, тем больше выделяется энергии, тем прочнее связь.



σ – связь образуется в результате перекрывания орбиталей вдоль линии, соединяющих центры ядер двух атомов.

$\sigma(s-s) < \sigma(s-p) < \sigma(p-p)$

прочность и энергия

Тема: Электронная природа химической связи в органических соединениях

*

Урок 3

РАЗРЫВ КОВАЛЕНТНОЙ СВЯЗИ



гомолитический



гетеролитический

Определения: радикалы, ионы, свободнорадикальные реакции, электрофилы, нуклеофилы