

11.11.2016

Урок 3.

Тема: Электронная природа химической связи в органических соединениях

Авторская разработка

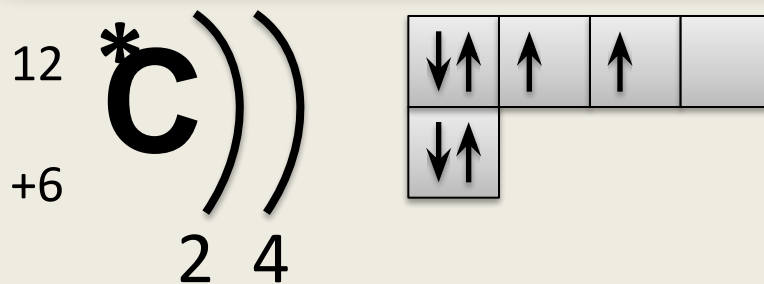
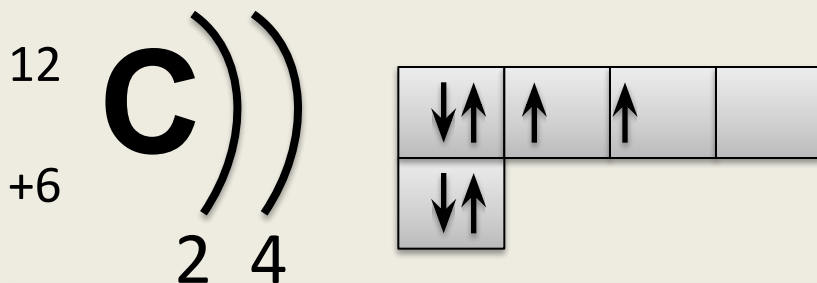
УМК Г.Е. Рудзитис и Ф.Г. Фельдман Химия 10 класс

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

Тема: Электронная природа химической связи в органических соединениях

11.11.2016

Урок 3.



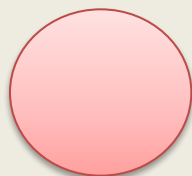
11.11.2016

Тема: Электронная природа химической связи в органических соединениях

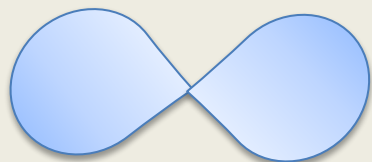
Урок 3

1. Органические вещества обладают молекулярным строением.
 2. Органическим соединениям свойственны ковалентные
- Ковалентная связь характеризуется:

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



s – электроны



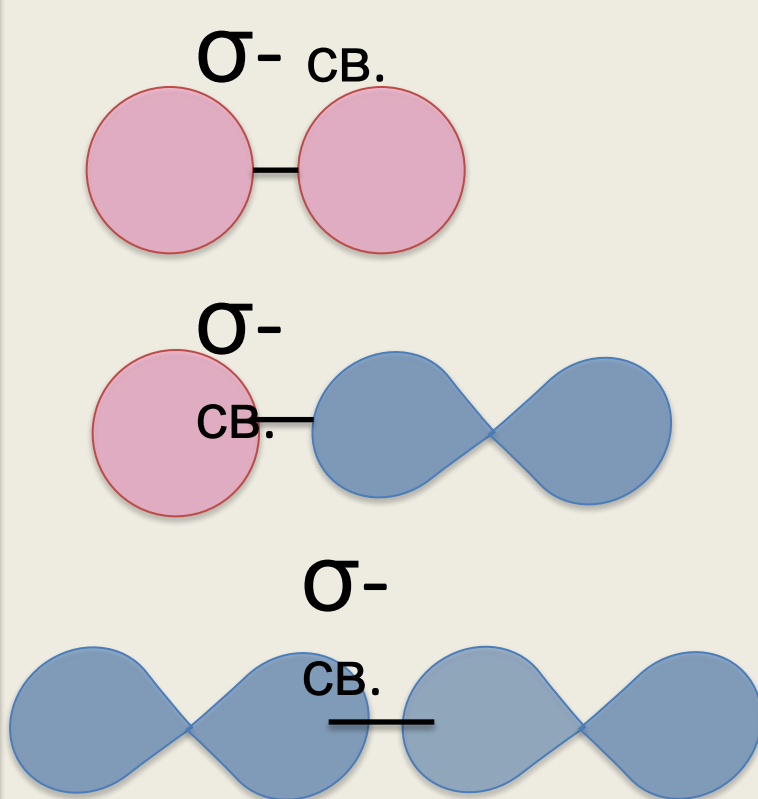
p – электроны

11.11.2016

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

11.11.2016

Тема: Электронная природа химической связи в органических соединениях

Урок 3

РАЗРЫВ КОВАЛЕНТНОЙ СВЯЗИ



гомолитический



гетеролитический

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