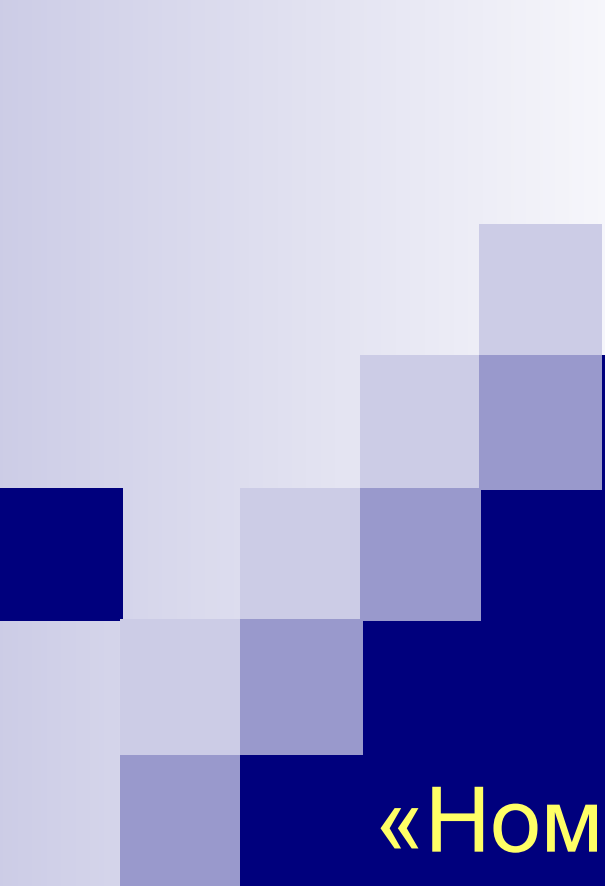




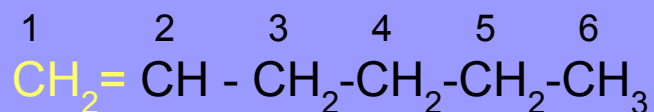
АЛКЕНЫ

«Номенклатура виды изомерии»

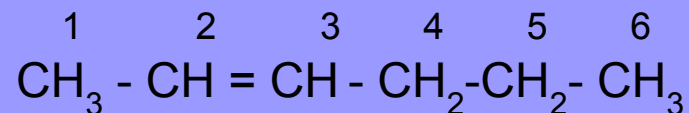
Презентация учителя химии
ГООУ школы-интерната № 31
Титовой С.Б.

Изомерия положения двойной СВЯЗИ

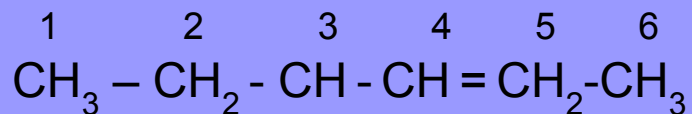
Исходный алкен



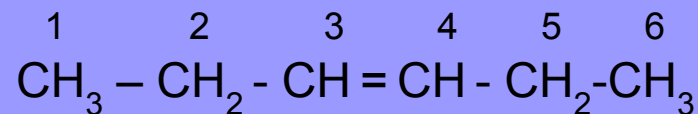
Гексен -1



Гексен -2



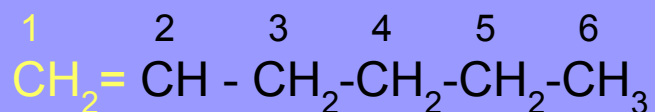
Гексен -4



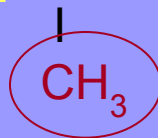
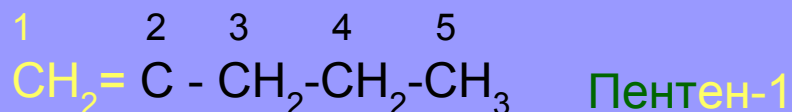
Гексен -3

Изомерия углеродного скелета

Исходный алкен

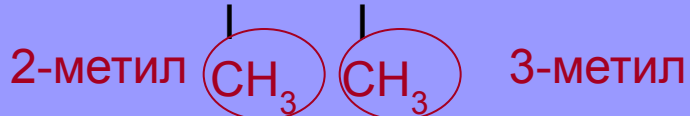
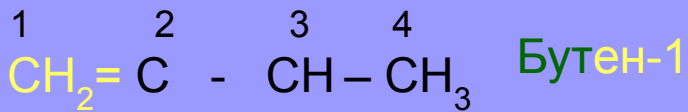


Гексен -1



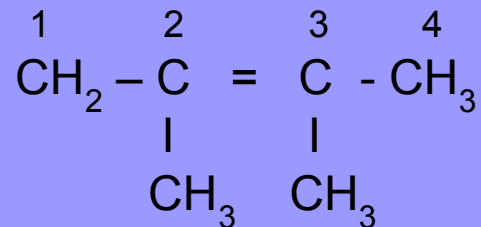
2-метил

2-метилпентен -1



3-метил

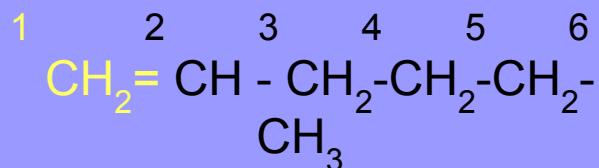
2,3-диметилбутен-1



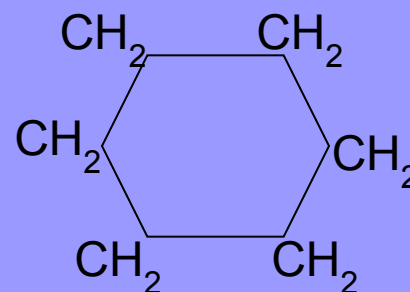
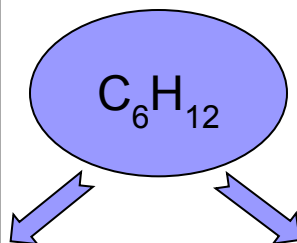
3,3-диметилбутен-1

Изомерия между классами органических веществ

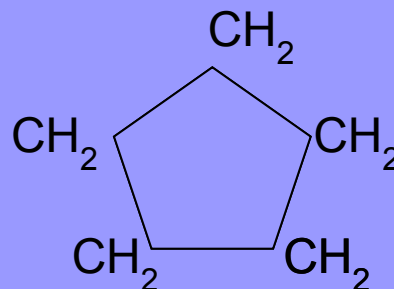
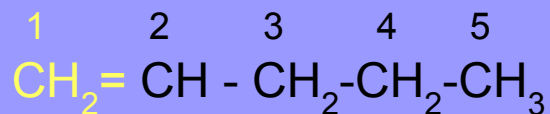
Исходный алкен



Гексен -1

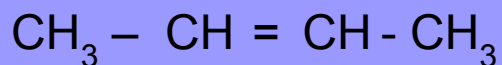


Составьте изомер для
Пентена-1 и назовите.



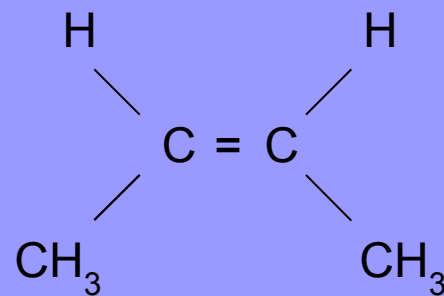
Циклопентан

Пространственная изомерия

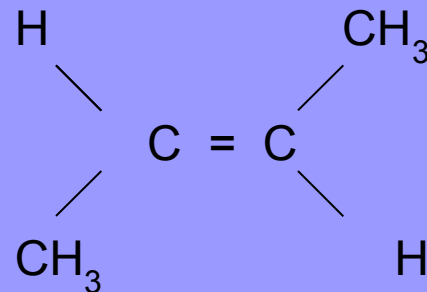


Бутен-2

Цис-



Транс-



Правила номенклатуры углеводов

1. Выбрать самую длинную углеродную цепочку, пронумеровать в ней атомы углерода.
2. Определить место заместителей в углеродной цепи.
3. Назвать заместители с учетом их места положения в цепи.
4. Назвать углеродную цепь.
5. Надо помнить, что:
 - сумма цифр в названии углеводорода должна быть наименьшей;
 - Заместители записываются в алфавитном порядке;
 - Цифры отделяются друг от друга запятыми, цифры со словами – дефисом
 - Если два заместителя одинаковые, то пишем ди-, три – три-, четыре – тетра-:

2,2-диметил-3-этил...

Строение алкенов

Гибридизация	sp^3
Вид связи	Ковалентная
Кратность С-С связи	Двойная, одна σ -связь, одна π -связь
Валентный угол	120°
Длина связи	0,134нм
Насыщенность связи	Непредельные, ненасыщенные углеводороды
Пространственное строение	плоскость
Общая формула	$C_n H_{2n}$

Гомологический ряд

1. Из числа предложенных химических формул выберите формулы алкенов:
 $C_{15}H_{32}$; C_8H_{16} ; C_4H_6 ; C_2H_2 ; C_4H_8 ; C_5H_8 .
2. Составьте химические формулы алкенов с 4, 7, 11, 17 атомами углерода