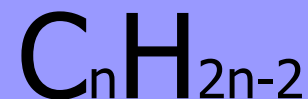


## План урока

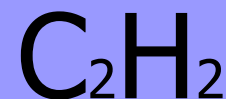
1. Особенности пространственного строения алкинов
2. Изомерия алкинов
3. Номенклатура алкинов
4. Способы получения алкинов:
  - а) в промышленности
  - б) в лаборатории

Общая формула



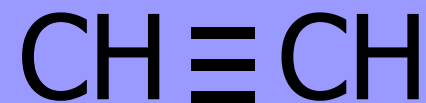
алкинов

Формула первого  
представителя



гомологического ряда

Структурная формула



этина

Тип гибридизации

sp-

гибридизация

Валентный угол

$180^\circ$

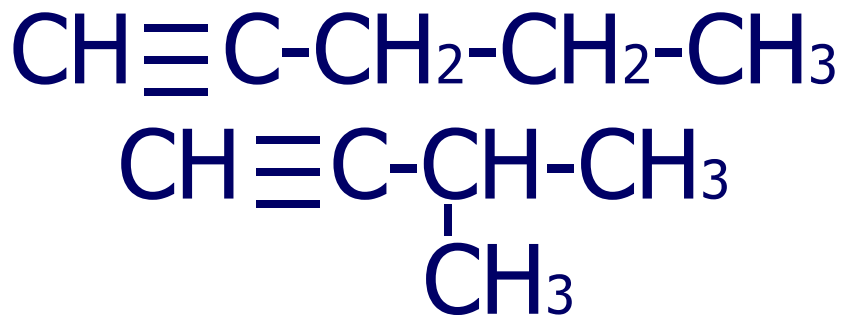
Строение молекулы

линейное

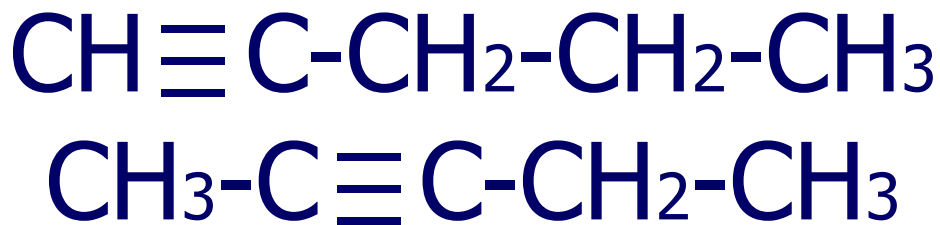
Длина тройной связи

0,120 нм

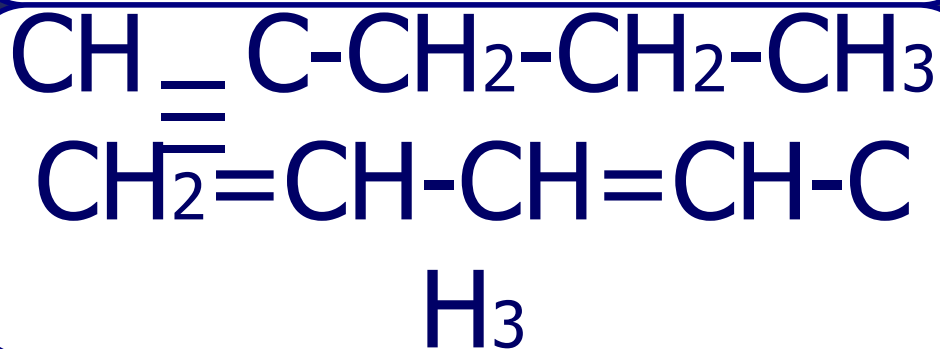
углеродного  
скелета



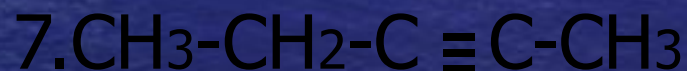
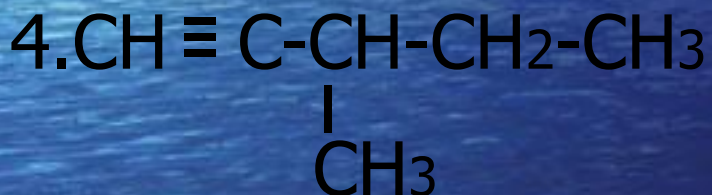
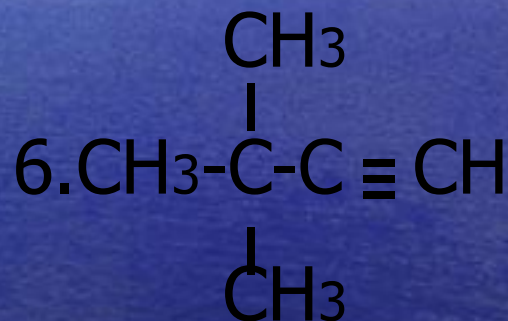
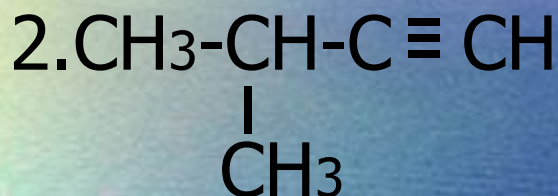
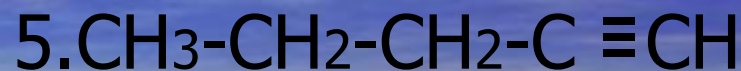
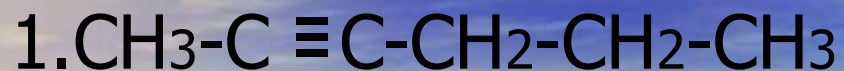
положения  
кратной связи



межклассовая



Среди представленных формул веществ найти изомеры и гомологи. Назвать все вещества.

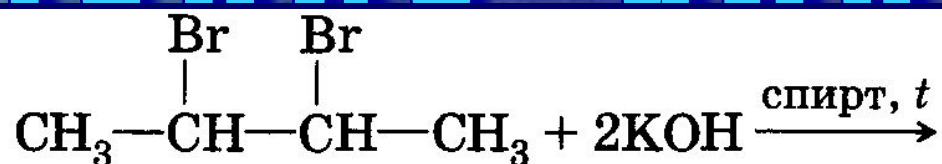
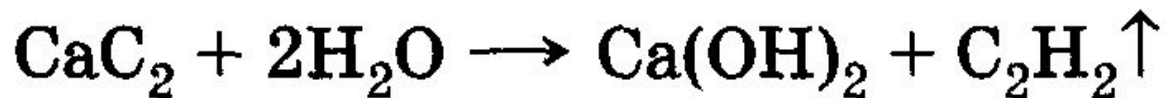
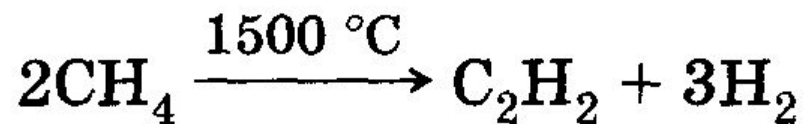


1. пентин-2

5. пентин-1

Изомеры:  
(1,4,6) и (2,5,7)

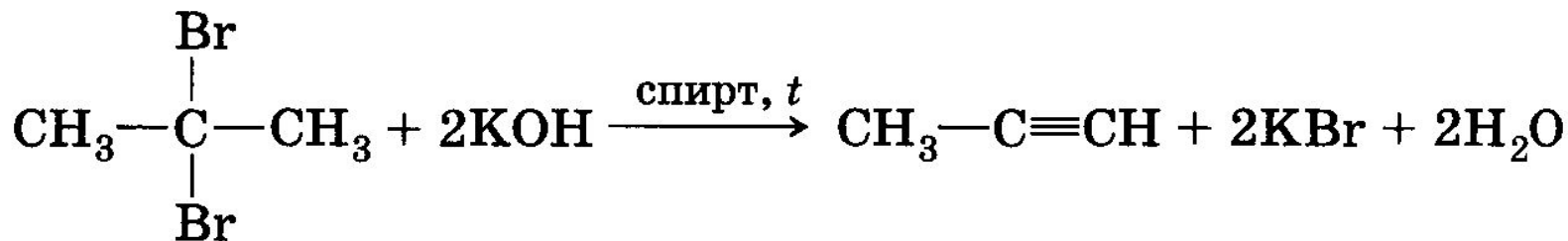
ГОМОЛОГИ:  
(3,5); (2,4) и  
(1,7)



2,3-дибромбутан



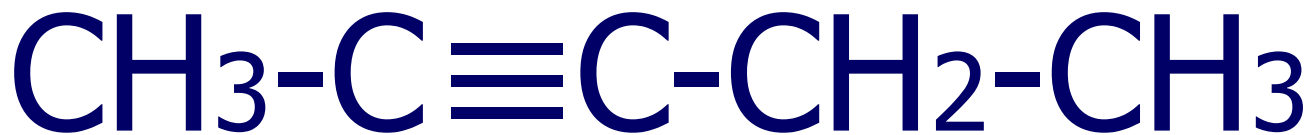
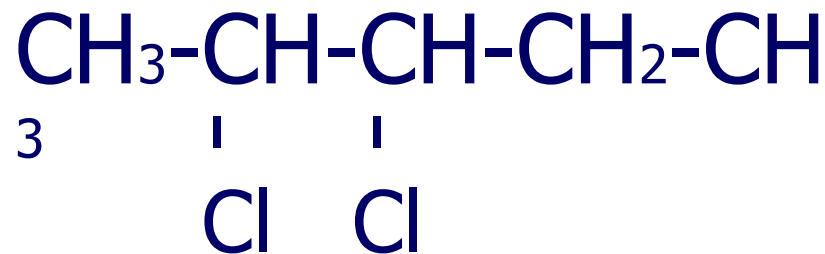
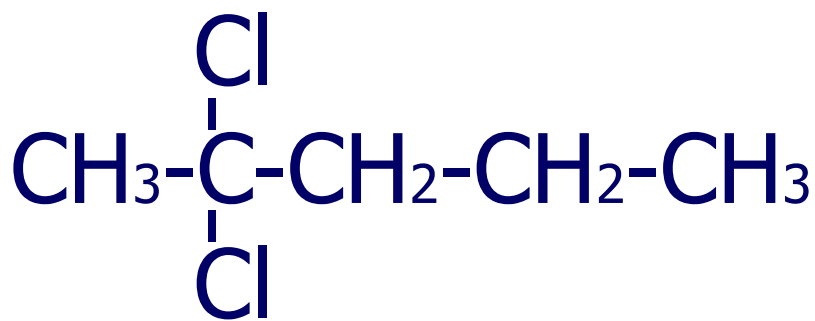
бутин-2



2,2-дибромпропан

пропин

В лаборатории требуется получить пентин-2. Какие хлорпроизводные для этого необходимы.



# Домашнее задание

§ 13 страницы

99 – 102,

страница 108

упражнение 2

выполнить

письменно





Атом углерода в  $sp^2$ -гибридизированном состоянии. Фиолетовые - негибридные  $p$ -орбитали, а красные - две гибридные  $sp^2$ -орбитали, образовавшиеся из одной  $s$ - и  $p$ -орбитали.

Гибридизация – это процесс выравнивания электронных облаков по форме и энергии.

$sp^2$ -Гибридные орбитали расположены по одной линии, а негибридные  $p$ -орбитали – перпендикулярно друг другу и гибридным орбиталям.

