

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°

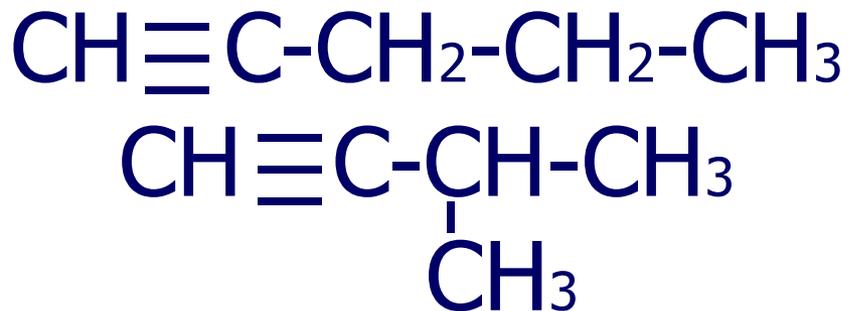
Строение молекулы

линейное

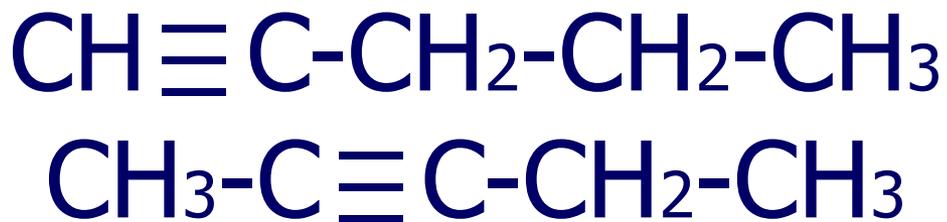
Длина тройной связи

0,120 нм

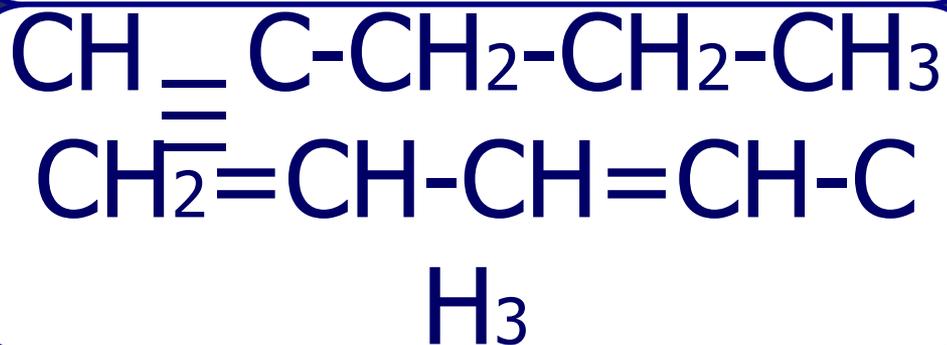
углеродного
скелета



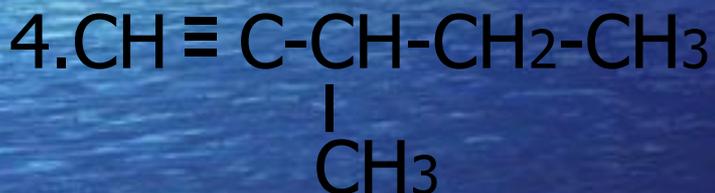
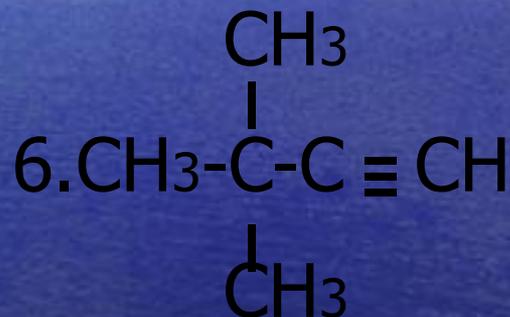
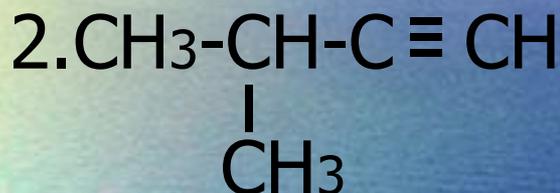
положения
кратной связи



межклассовая



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

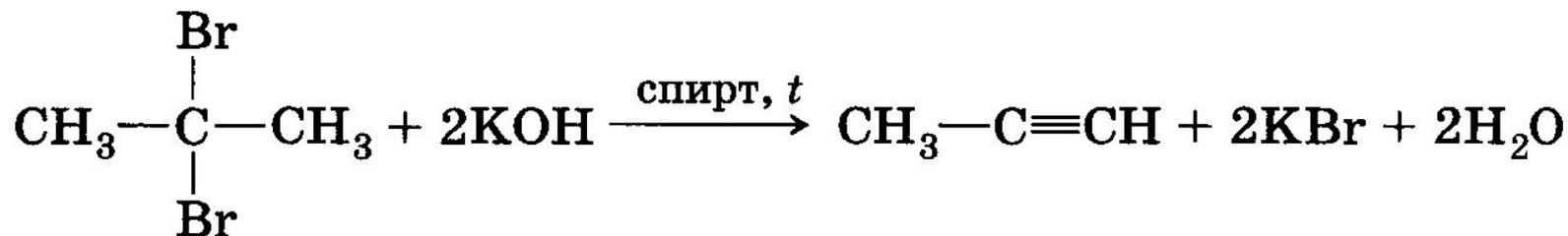
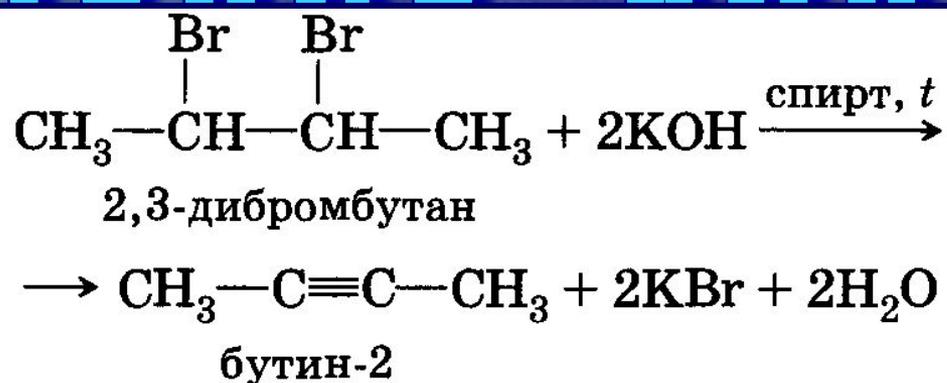
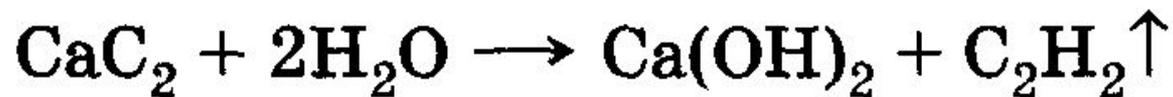
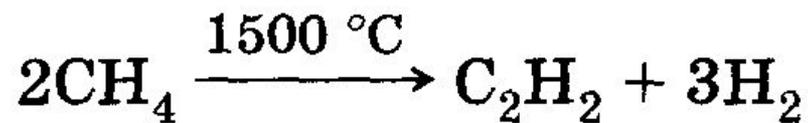


1. пентин-2

5. пентин-1

Изомеры:
(1,4,6) и (2,5,7)

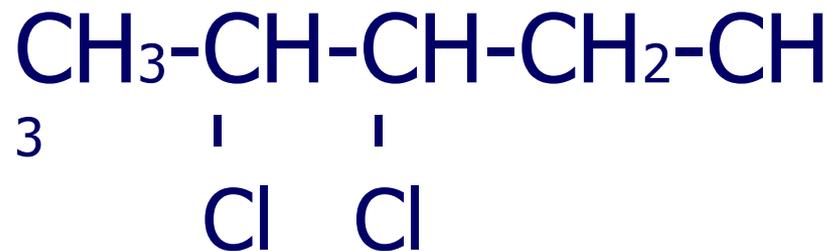
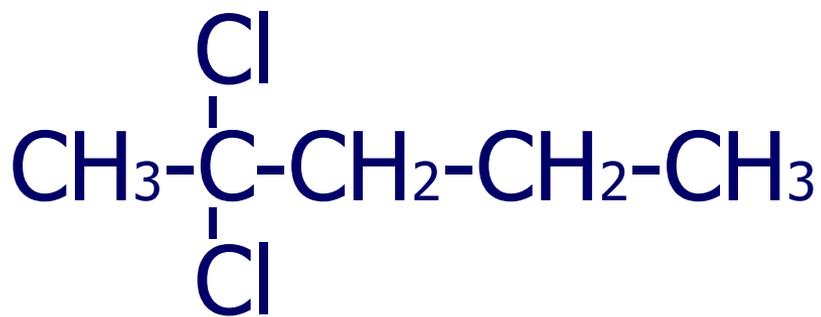
ГОМОЛОГИ:
(3,5); (2,4) и
(1,7)



2,2-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.

