Тема: «Алкины: электронное строение молекулы, химические свойства и применение. Способы получения».

**Домашнее задание:**

1. Изучить стр. 219-226 учебника.

2. Ответить на вопросы:

1. Какие углеводороды называют алкинами? Какова их общая формула? На примере ацетиленовых углеводородов дайте определения понятия «межклассовая изомерия».
2. Опишите электронное и пространственное строение молекулы ацетилена. За счет перекрывания каких орбиталей образованы связи между атомами углерода? Сравните длину тройной связи с длиной двойной и одинарной связей.
3. Сравните типы изомерии, характерные для предельных, этиленовых и ацетиленовых углеводородов. С чем связано отсутствие у алкинов геометрической изомерии?
4. Какие типы химических реакций характерны для алкинов?
5. Перечислите реакции присоединения, в которые вступают ацетиленовые углеводороды. В чем отличие реакций присоединения алкинов и алкенов?

\*Ответы прислать по адресу: [andru79r@gmail.com](mailto:andru79r@gmail.com).