Обобщающий урок

«Предельные и непредельные углеводороды»

Цели урока:

- *Повторить основные вопросы темы «Углеводороды»*
- *Закрепить умения :*
  - *называть органические вещества;*
  - *составлять формулы изомеров, гомологов;*
  - *определять тип гибридизации атомов углерода;*
  - *записывать уравнения реакций, характеризующих химические свойства углеводородов разных классов*

1. Написать структурную формулу алкина.

C_6H_{10}

1. Написать структурную формулу алкина.

2. Определить тип гибридизации каждого атома углерода.

3. Составить формулу гомолога

4.Написать по одному примеру формул изомеров каждого возможного вида изомерии.

$$CaC_2 \xrightarrow{1} CH{\equiv}CH \xrightarrow{2}$$

$$\rightarrow CH_2{=}CH_2 \xrightarrow{3}$$

$$\rightarrow CH_2Cl - CH_2Cl \xrightarrow{4}$$

$$\rightarrow CH{\equiv}CH \xrightarrow{5} CH_3{-}CH_3 \xrightarrow{6}$$

$$\rightarrow CH_3 - CH_2Cl \xrightarrow{7}$$

$$\rightarrow CH_3 - CH_2 - CH_2 - CH_3$$

1) $CH_3 – CH = CH_2 + HCl \rightarrow \ldots$

2) $CH_2=CH_2 + \ldots \rightarrow CH_3 - CH_2OH$

3) $n \ldots. \rightarrow (\ldots - CH_2 – CH_2 - \ldots)_n$

4) $nCH_2=CH-CH=CH_2 \rightarrow \ldots.$

Определить

какую массу этанола

можно получить

из 11,2 л этена?

Домашнее задание:

- Стр. 108 упр. 4 б)
- Стр. 116 упр.5 а)