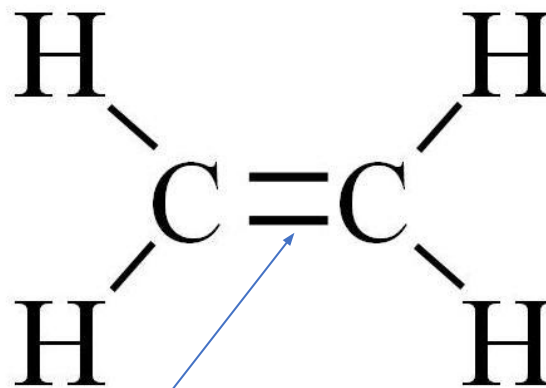
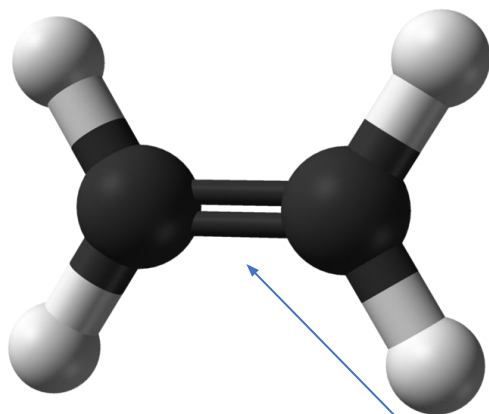


Непределённые углеводороды

15.04.2017

Этилен – простейший непредельный углеводород



Двойная
связь



Общая
формула

Непредельные УВ – это углеводороды, в которых присутствует одна или несколько двойных или тройных углерод-углеродных связей, и атомы углерода не до предела насыщены водородом

Гомологический ряд, номенклатура

Формула	Структурная формула	Название
C_2H_4	$CH_2=CH_2$	Этилен (этен)
C_3H_6	$CH_3-CH=CH_2$	Пропилен (пропен)
C_4H_8	$CH_3-CH_2-CH=CH_2$	Бутилен (бутен)
C_5H_{10}	$CH_3-CH_2-CH_2-CH=CH_2$	Амилен (пентен)
C_6H_{12}	$CH_3-(CH_2)_3-CH=CH_2$	Гексилен (гексен)
C_7H_{14}	$CH_3-(CH_2)_4-CH=CH_2$	Гептилен (гептен)
C_8H_{16}	$CH_3-(CH_2)_5-CH=CH_2$	Октилен (октен)
C_9H_{18}	$CH_3-(CH_2)_6-CH=CH_2$	Нонилен (нонен)
$C_{10}H_{20}$	$CH_3-(CH_2)_7-CH=CH_2$	Декилен (декен)

Получение этилена

- Дегидрирование этана

- Дегидратация этилового спирта

Реакции дегидратации – реакции разложения, в результате которых от молекул органического вещества отщепляется вода

Химические свойства

- Горение
- Гидратация
- Качественные реакции

Полимеризация этилена

Реакции полимеризации – это реакции, в которых происходит соединение молекул исходного вещества (мономер) в огромную молекулу (полимер)