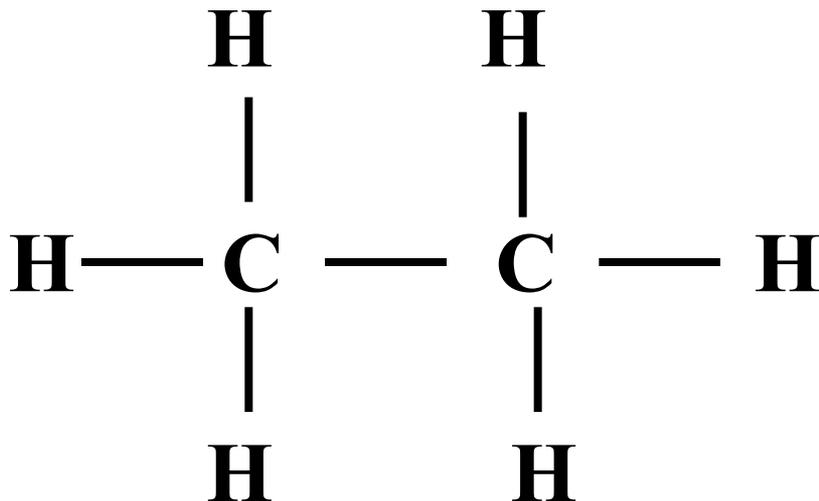


# ОБРАЗОВАНИЕ НЕПРЕДЕЛЬНЫХ УГЛЕВОДОРОДОВ



## ДЕГИДРИРОВАНИЕ

ДЕ - это удаление

HYDROGENIUM – ВОДОРОД



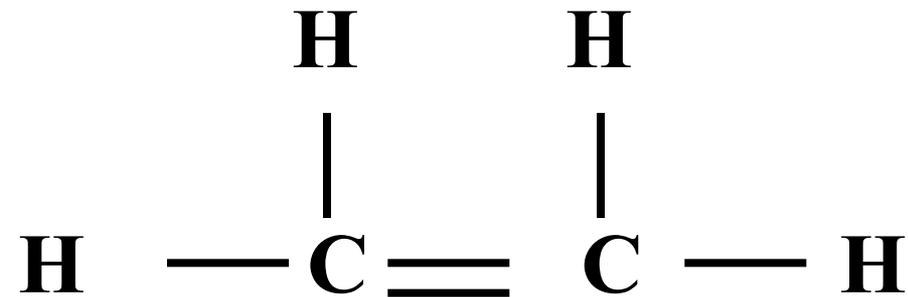
тройная  
углерод-углеродная связь.

двойная  
углерод-углеродная связь.

# НЕПРЕДЕЛЬНЫЕ УВ. § 34

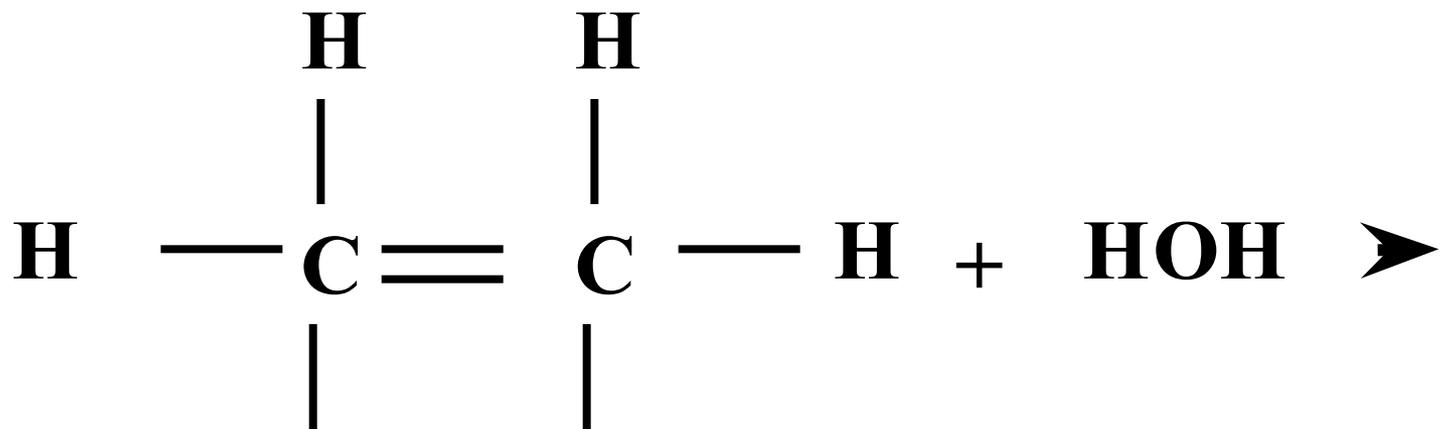
**АЦЕТИЛЕН**

**ЭТИН**



**ЭТИЛЕН**

**ГИДРАТАЦИЯ** - это присоединение воды



**На «4» и «5» ДОП. ЗАДАНИЕ см далее**

ВОПРОСЫ	ЭТЕН(ЭТИЛЕН)	ЭТИН ( <b>АЦЕТИЛЕН</b> )
Общая формула	$C_n H_{2n}$	$C_n H_{2n - 2}$
Структурная Формула,		
Молекулярная формула		
Физ. свойства а) агрег. сост-е б) растворим. в воде	А) Б)	А) Б)
Хим. свойства А) Горение ( <b>+O<sub>2</sub></b> ) Б) Гидратация ( <b>+ НОН</b> ) См стр 119	А) <b>д.б. реакция</b>  Б) <b>дб реакция</b>  <b>Применение</b>	А) <b>д.б. реакция</b>  Б) <b>д.б. реакция</b>  <b>Применение</b>

## Вопрос 1

- Реакцию присоединения воды называют реакцией гидратации, а как следует назвать реакцию присоединения водорода?

**- Напишите уравнения присоединения водорода для этилена и пропилена**

## Вопрос 2

- Почему этилен горит на воздухе светящимся пламенем, а этан бесцветным? Почему?

- Для полного сжигания какого углеводорода- этана или этилена- требуется большее количество кислорода? Почему?