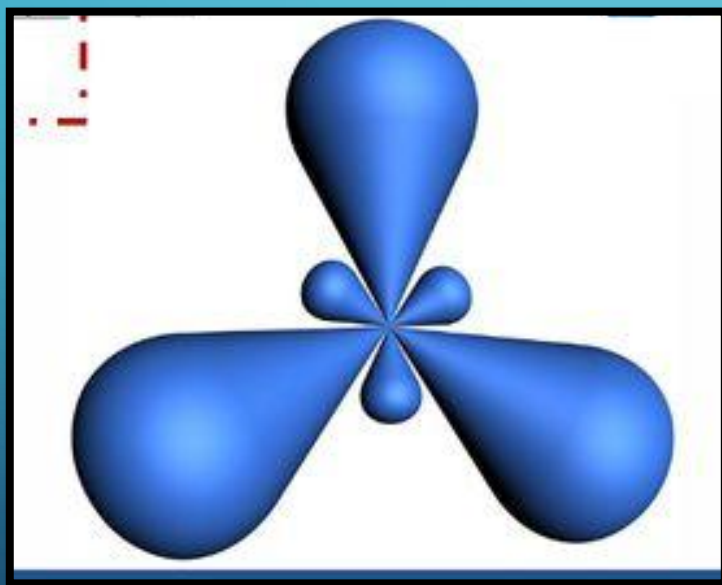


# ПРИМЕНЕНИЕ АЛКЕНОВ



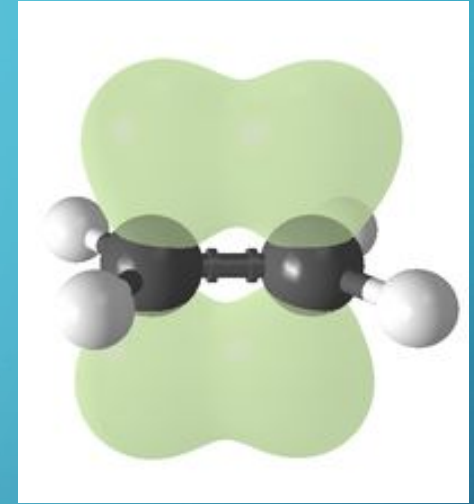
ПРЕЗЕНТАЦИЯ

ПО ДИСЦИПЛИНЕ «ХИМИЯ»

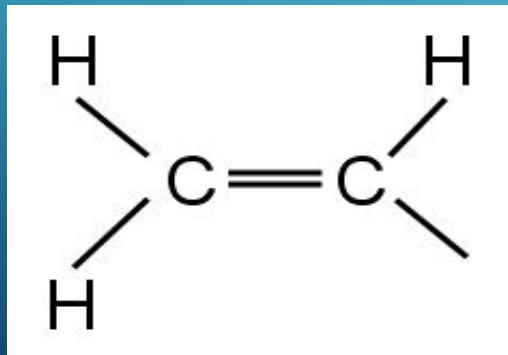
СТУДЕНТКИ ГРУППЫ 1Т-48

ИСУПОВОЙ АННЫ

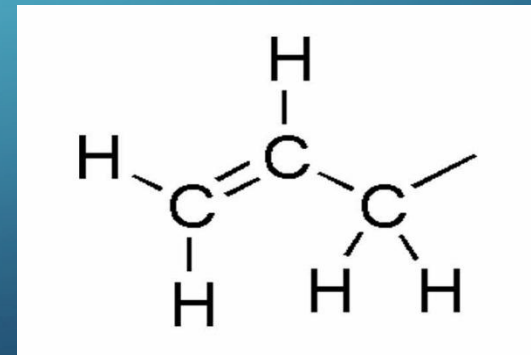
Алкены – непредельные углеводороды, молекулы которых содержат двойную связь. Общая формула алкенов  $C_nH_{2n}$ . Углеводородные радикалы, образованные от алкенов, имеют суффикс «-енил». Тривиальные названия:  $CH_2=CH-$  «винил»,  $CH_2=CH-CH_2-$  «аллил».



Пространственная структура этилена.

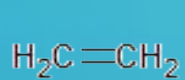


Винил



Аллил

# Гомологический ряд алкенов



этен (этилен)



пропен (пропилен)



бутен-1



пентен-1



гексен-1



гептен-1



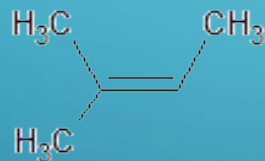
октен-1



нонен-1



бутен-2



2-метилбутен-2



пентен-2

Этен  
(этилен)

Пропен  
(пропилен)

Бутен  
(бутилен)

Пентен

Гексен

Гептен

Октен

Нонен

Децен

# Нахождение в природе

В природе практически не встречаются

Этилен – являются гормоном для растений и в незначительном количестве в них синтезируется.



## Применение алкенов

Свойство	Применение	Пример
1. Полимеризация	Производство полиэтилена, пластмасс	
2. Галогенирование	Получение растворителей	
3. Гидрогалогенирование	Для местная анестезия, получения растворителей, в с/х для обеззараживания зернохранилищ	

## Применение алкенов

Свойство	Применение	Пример
4. Гидратация	Получение этилового спирта, используемого как растворитель, анти-септик в медицине, в производстве синтетического каучука	
5. Окисление раствором $\text{KMnO}_4$	Получение антифризов, тормозных жидкостей, в производстве пластмасс	
6. Особое свойство этилена:	Этилен ускоряет созревание плодов	

Спасибо за внимание!

