

**Алқиньы. Ацетилген**

# *Сегодня на уроке вы узнаете:*

- 1. Понятие о непредельных углеводородах.**
- 2. Физические свойства.**
- 3. Получение алкинов.**
- 4. Свойства алкинов.**
- 5. Применение алкинов.**

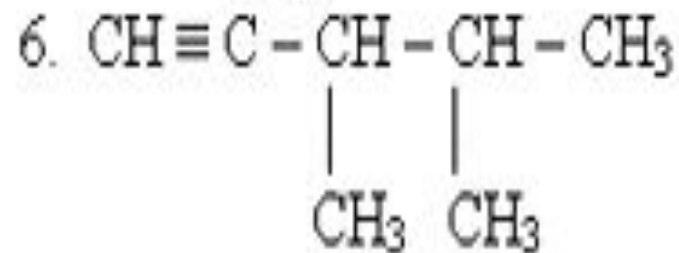
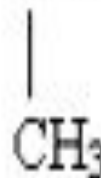
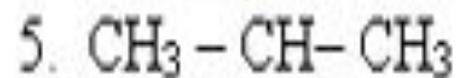
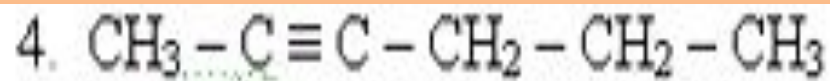
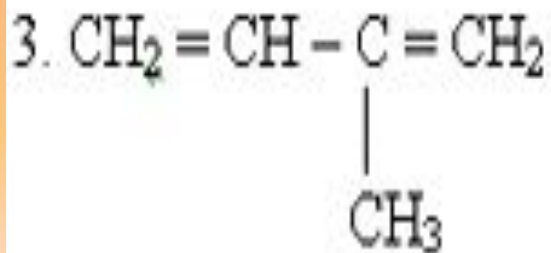
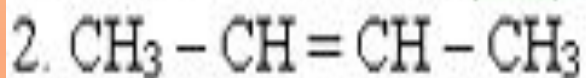
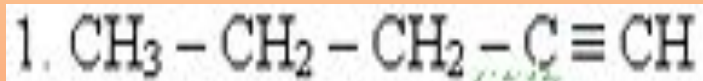
# *Понятие об алкинах*

- **Алкины** – углеводороды, содержащие в молекуле одну тройную связь между атомами углерода, а качественный и количественный состав выражается общей формулой



- **Алкины** относятся к непредельным углеводородам, так как их молекулы содержат меньшее число атомов водорода, чем насыщенные.

Из приведенного перечня веществ  
выпишите в тетрадь алкины  
и дайте им названия по номенклатуре IUPAC



# *Физические свойства*

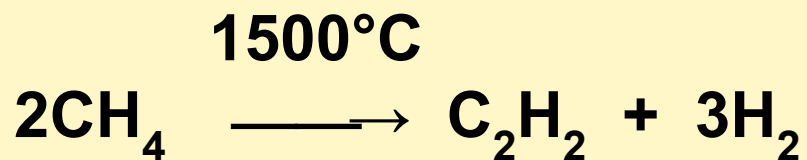
Температуры кипения и плавления алкинов, так же как и алкенов, закономерно повышаются при увеличении молекулярной массы соединений.

Алкины имеют специфический запах. Они лучше растворяются в воде, чем алканы и алкены.

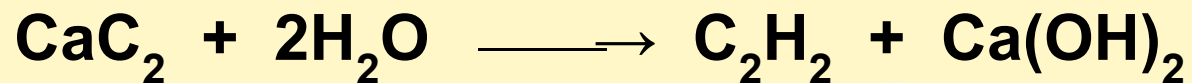
## Способы получения ацетилена:

Ацетилен получают в промышленности двумя способами:

### 1. Термический крекинг метана:



### 2. Гидролиз карбида кальция:



# Химически е свойства алкинов

## окисление



Обесцвечивание раствора  $\text{KMnO}_4$

## присоединение

### Галогенирование



### Гидрирование



### Гидрогалогенирование



# Применение алкинов

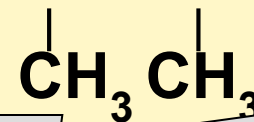
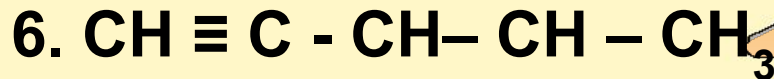
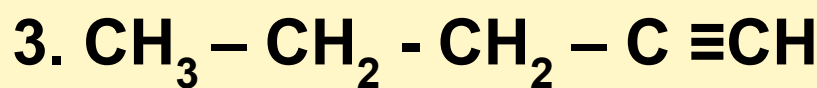
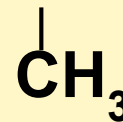
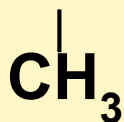
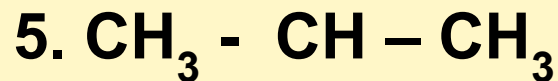
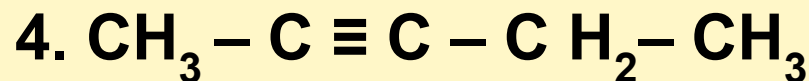
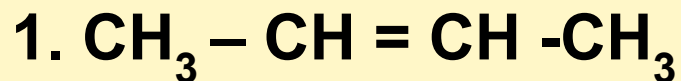




Выберите формулы алкинов:

-ИН

пентин-2

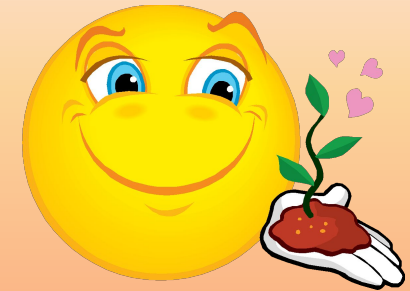


пентин-1

3,4-диметилпентин-1

# Домашнее задание:

Выучить записи в тетради



**БЛАГОДАРЮ ЗА  
УРОК!!!!!!!!!!**

