

Алқиньы. Ацетилген

Сегодня на уроке вы узнаете:

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

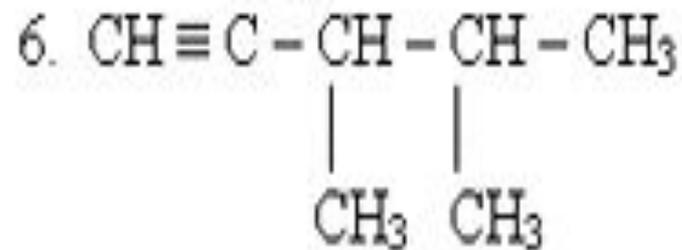
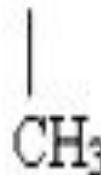
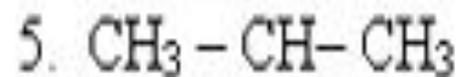
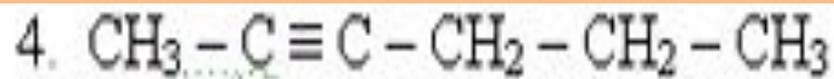
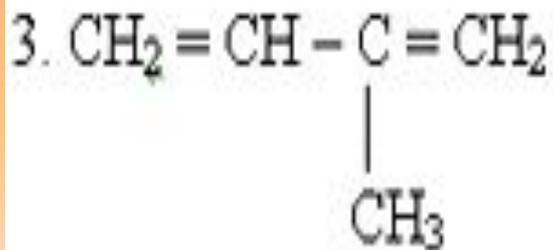
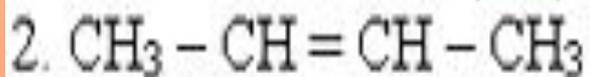
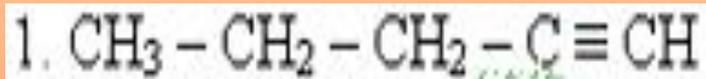
Понятие об алкинах

- **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

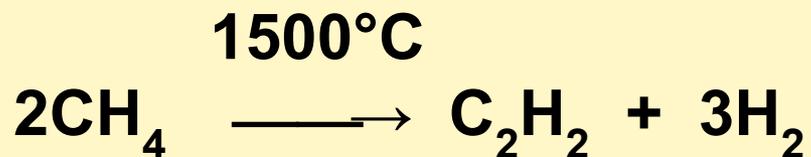
Температуры кипения и плавления алкинов, так же как и алкенов, закономерно повышаются при увеличении молекулярной массы соединений.

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

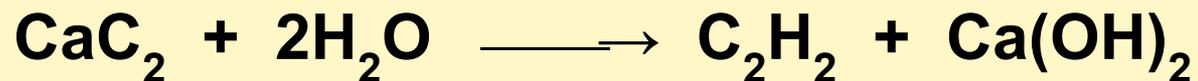
Способы получения ацетилена:

Ацетилен получают в промышленности двумя способами:

1. Термический крекинг метана:



2. Гидролиз карбида кальция:



**Химически
е свойства
алкинов**

окисление



Обесцвечивание раствора KMnO_4

присоединение

Галогенирование



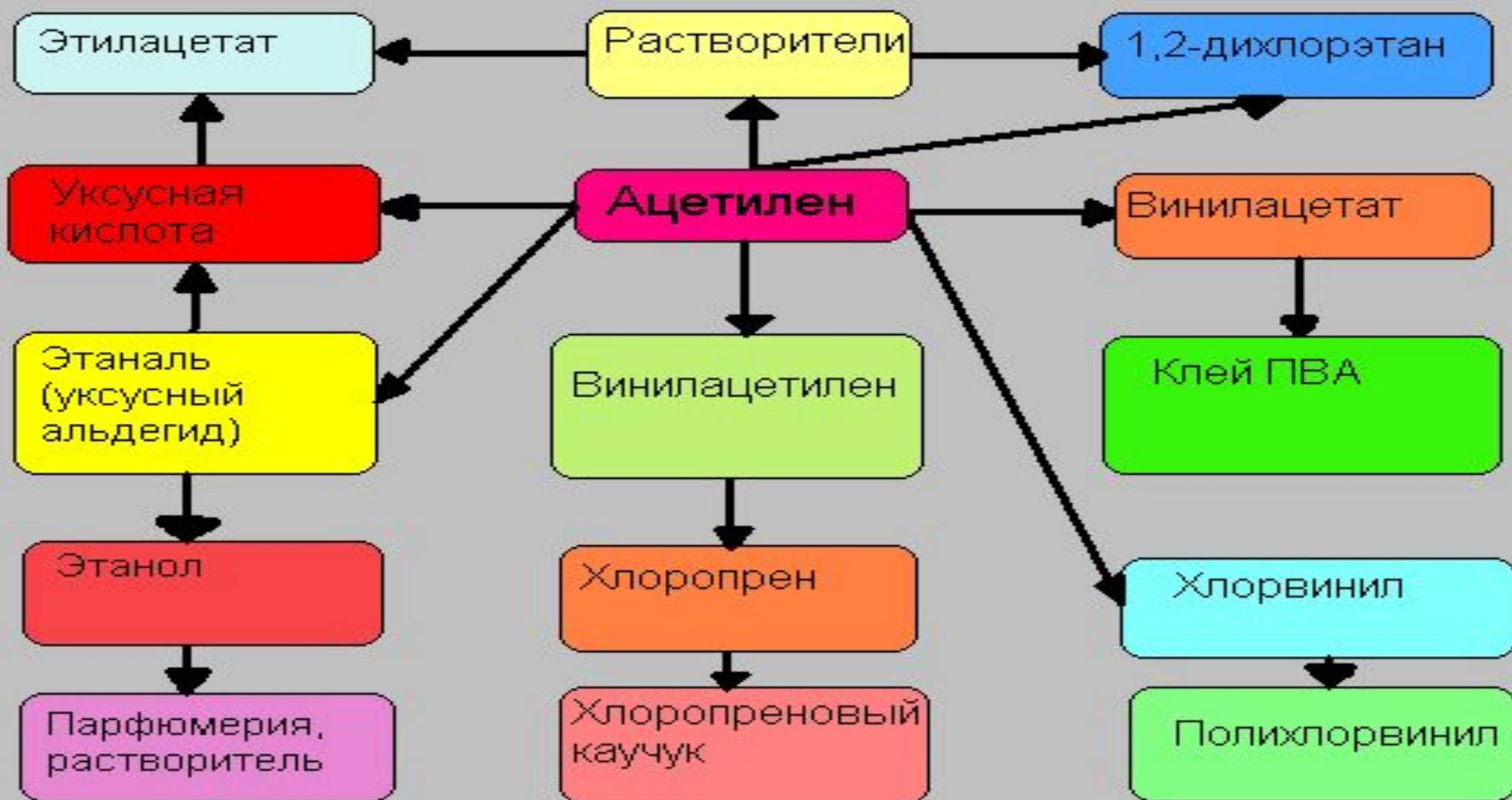
Гидрирование



Гидрогалогенирование



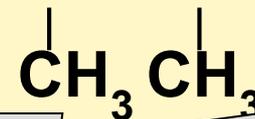
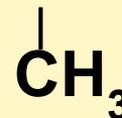
Применение алкинов



Выберите формулы алкинов:

-ИН

пентин-2



пентин-1

3,4-диметилпентин-1

Домашнее задание:

Выучить записи в тетради



**БЛАГОДАРЮ ЗА
УРОК!!!!!!!!!!**

