

АЛЖИНЫ

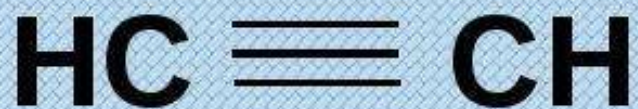
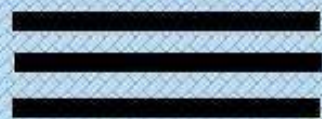
Понятие об алкинах

- **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.

алкин



Характеристика тройной связи

- Вид гибридизации – **sp**
- Валентный угол – **180**
- Длина связи C = C – **0,12 нм**
- Строение — **линейное**
- Вид связи – **ковалентная полярная**
- По типу перекрывания – **δ и 2π**

Схема образования sp -гибридных орбиталей

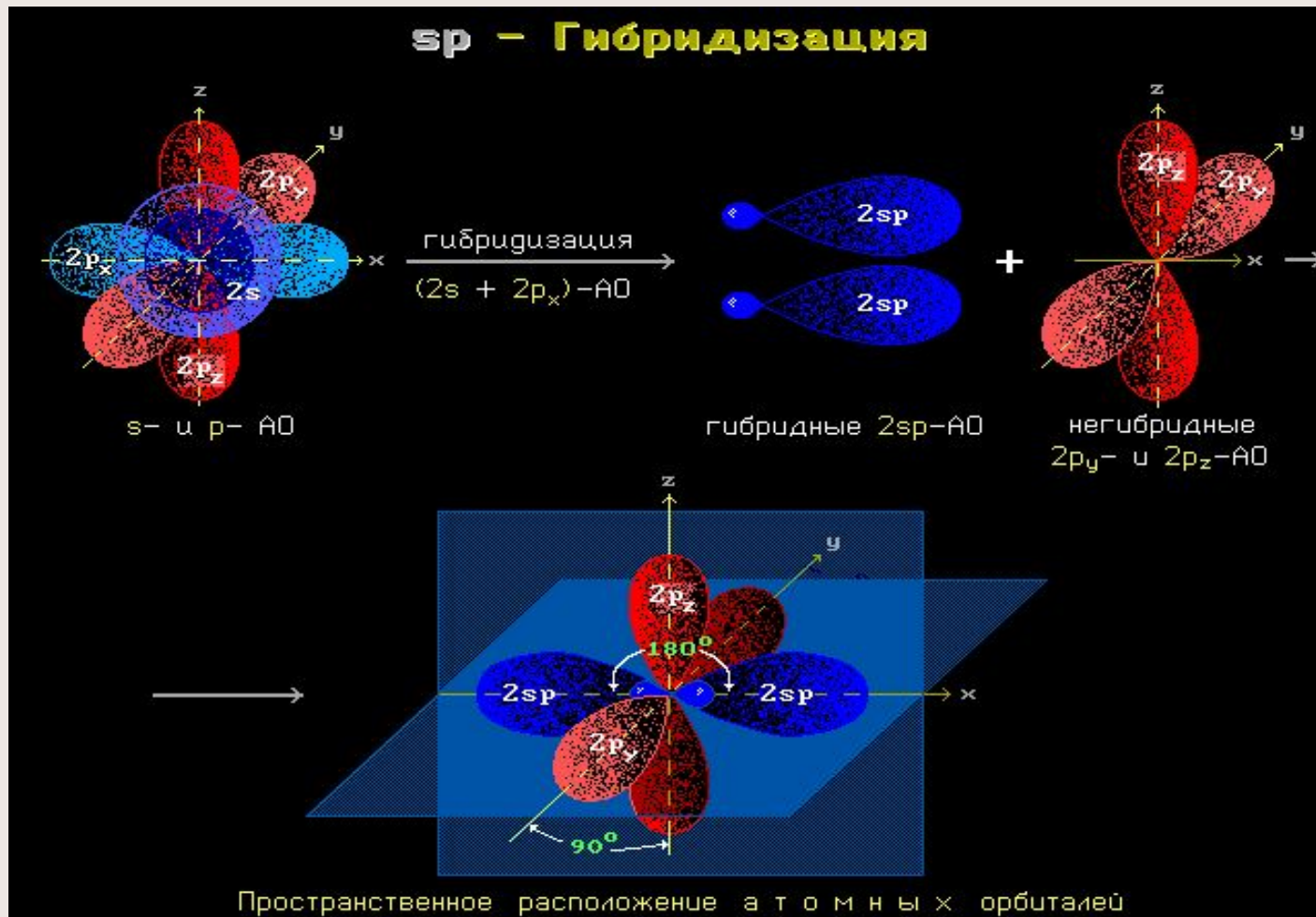
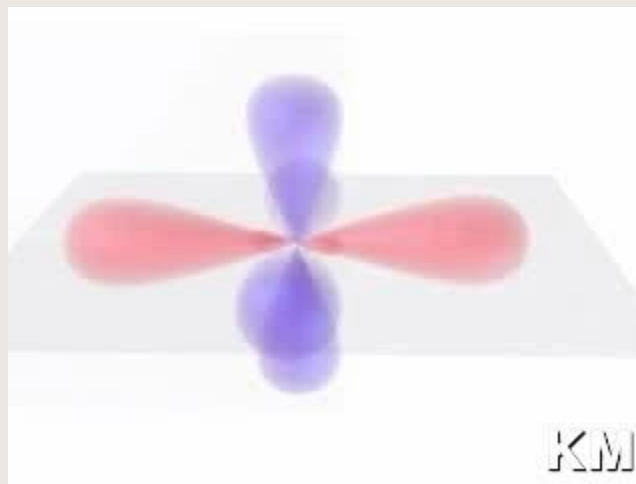


Схема образования sp -гибридных орбиталей



Гомологический ряд алкинов



—

Этин



—

Пропин



—

Бутин



—

Пентин



—

Гексин



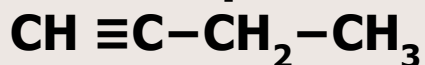
—

Гептин

Изомерия алкинов

Структурная изомерия

1. Изомерия положения тройной связи (начиная с C_4H_6):



бутин-1

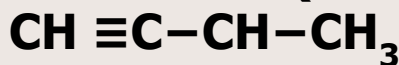


бутин-2

2. Изомерия углеродного скелета (начиная с C_5H_8):



пентин-1

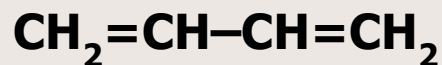


3-метилбутин-1

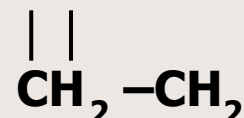
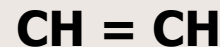
3. Межклассовая изомерия с алкадиенами и циклоалкенами, (начиная с C_4H_8):



бутин-1



бутадиен-1,3



циклобутен

Физические свойства

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

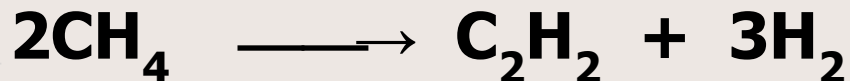
Алкины имеют специфический запах. Они лучше растворяются в воде, чем алканы и алкены.

Получение алкинов

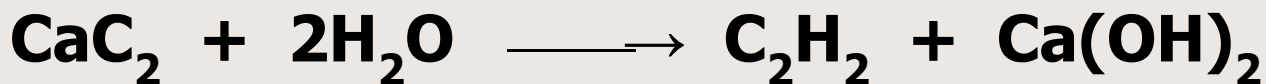
Ацетилен получают в промышленности двумя способами:

1. Термический крекинг метана:

1500°C



2. Гидролиз карбида кальция:



Химические свойства алкинов

- Химические свойства ацетилена и его гомологов в основном определяются наличием в их молекулах тройной связи. Наиболее характерны для алкинов реакции присоединения.

Ацетилен – бесцветный газ, почти без запаха, немного легче воздуха, плохо растворим в воде. Пропин и бутин при нормальных условиях тоже газообразны.

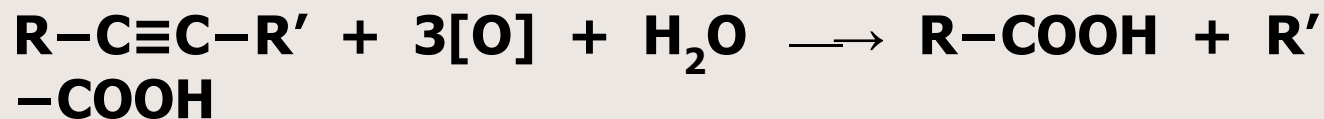
Изменения физических свойств углеводородов ряда ацетилена (как у алканов и алкенов) подчиняются общим закономерностям: с увеличением **относительных молекулярных масс** углеводородов закономерно повышаются их температуры кипения и плавления.

Реакции присоединения

- 1. Галогенирование
- Обесцвечивание бромной воды является качественной реакцией на все непредельные углеводороды
- 2. Гидрогалогенирование.
- 3. Гидрирование.
- 4. Гидратация.

Окисление

Ацетилен и его гомологи окисляются перманганатом калия с расщеплением тройной связи и образованием карбоновых кислот:

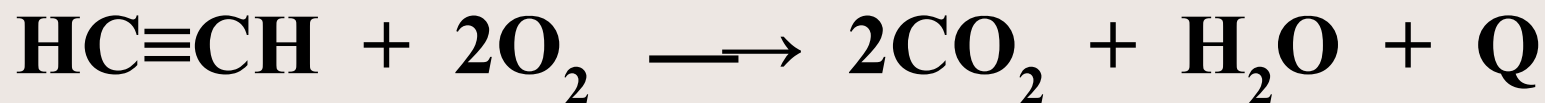


Алкины обесцвечивают раствор KMnO_4 , что используется для их качественного определения.



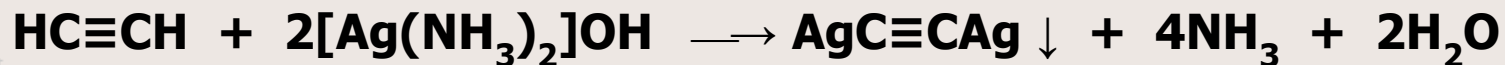
Горение ацетилен

- При сгорании (полном окислении) ацетилена выделяется большое количества тепла:



Реакции замещения

При взаимодействии ацетилена (или **R-C≡C-H**) с аммиачными растворами оксида серебра выпадают осадки нерастворимых ацетиленидов:



*Качественная реакция на
концевую тройную связь*



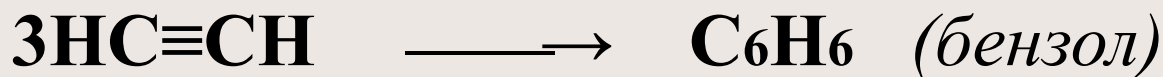
Реакция полимеризации

1. Димеризация под действием водного раствора CuCl и NH_4Cl :

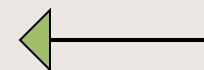
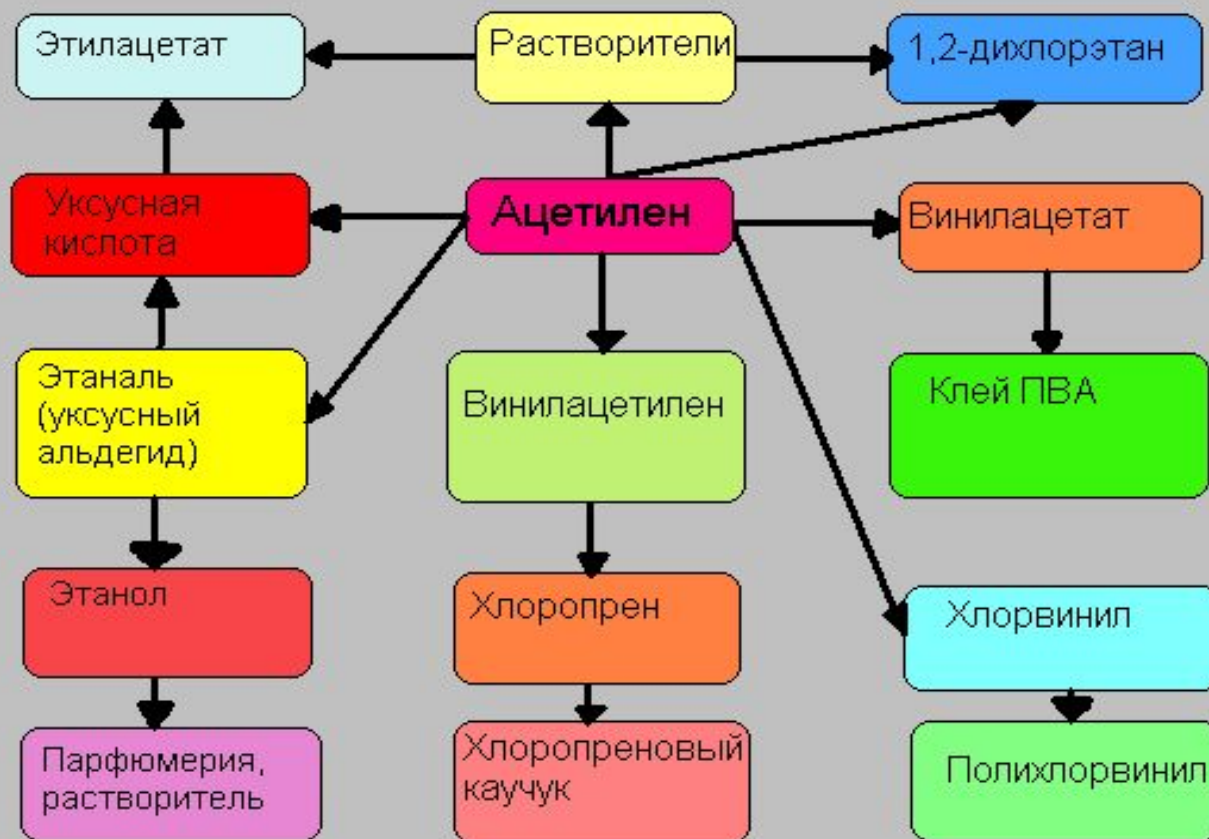


2. Тримеризация ацетилена над активированным углем приводит к образованию бензола (реакция Зелинского):

$\text{C}, 600\text{ }^\circ\text{C}$

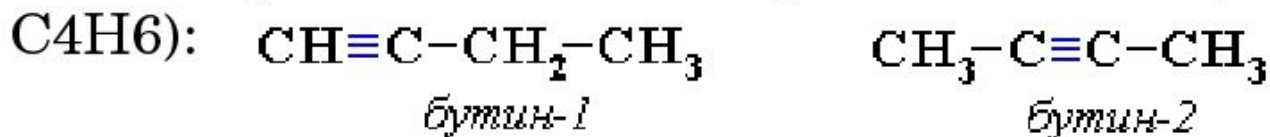


Применение алкинов

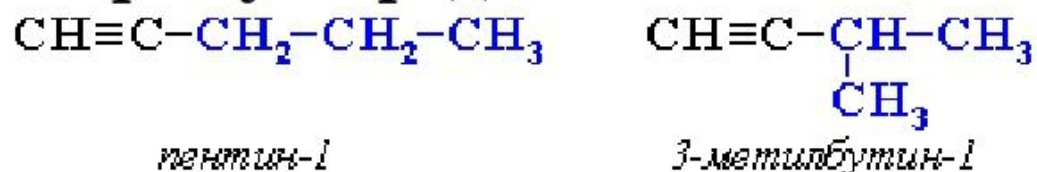


ИЗОМЕРИЯ АЛКИНОВ.

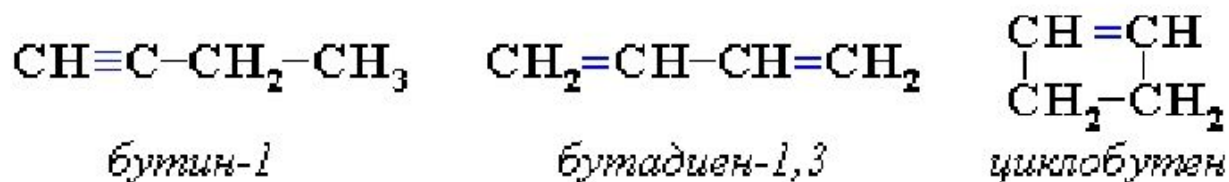
- **Изомерия положения тройной связи** (начиная с



- **Изомерия углеродного скелета** (с C_5H_8):



- **Межклассовая изомерия с алкадиенами и циклоалкенами**, начиная с C_4H_6 :



Домашнее задание

назовите вещества

