



КОЛЛЕДЖ СВЯЗИ

# Применение алкинов

Выполнил:

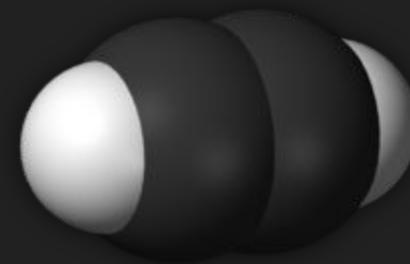
Студент 1-го курса

Краснов Владислав

# Алкины это



- **Алкины** (иначе *ацетиленовые углеводороды*) — углеводороды, содержащие тройную связь между атомами углерода, образующие гомологический ряд с общей формулой  $C_n H_{2n-2}$ . Атомы углерода при тройной связи находятся в состоянии sp-гибридизации.



3D модель ацетилена — простейшего алкина

# Способы получения



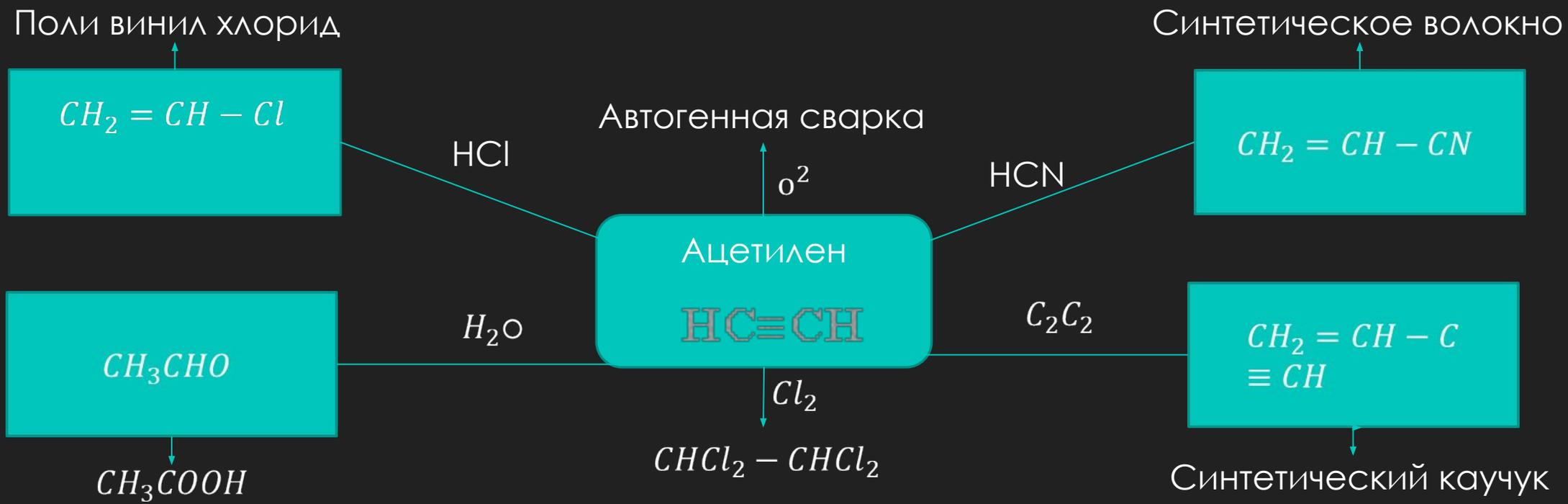
- Карбидный метод (промышленный способ)
- Пиролиз углеводородов (промышленный способ)
- Крекинг природного газа (промышленный способ)
- Метод прямого синтеза
- Электролиз солей непредельных карбоновых кислот
- Дегидрогалогенирование галогеналканов и галогеналкенов (лабораторный способ)
- Алкилирование алкинов (лабораторный способ)



# Применение алкинов

Наибольшее практическое значение имеют ацетилен  $\text{HC}\equiv\text{CH}$  и винилацетилен  $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{C}\equiv\text{CH}$  (бутен-3-ин-1).

Ацетилен используется для получения самых разнообразных веществ:



Винилацетилен является важным промежуточным продуктом в производстве масло- и бензостойкого синтетического хлоропренового каучука:

