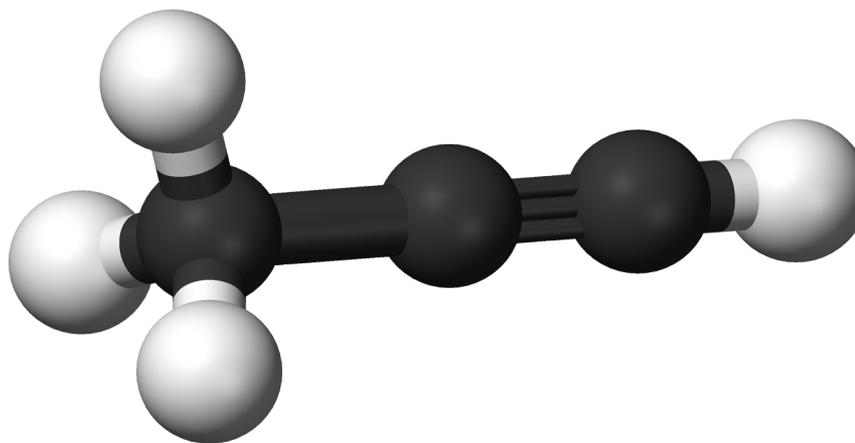


АЛКИНЫ В ЖИЗНИ ЧЕЛОВЕКА

Прокопчук Артём 10 «В»

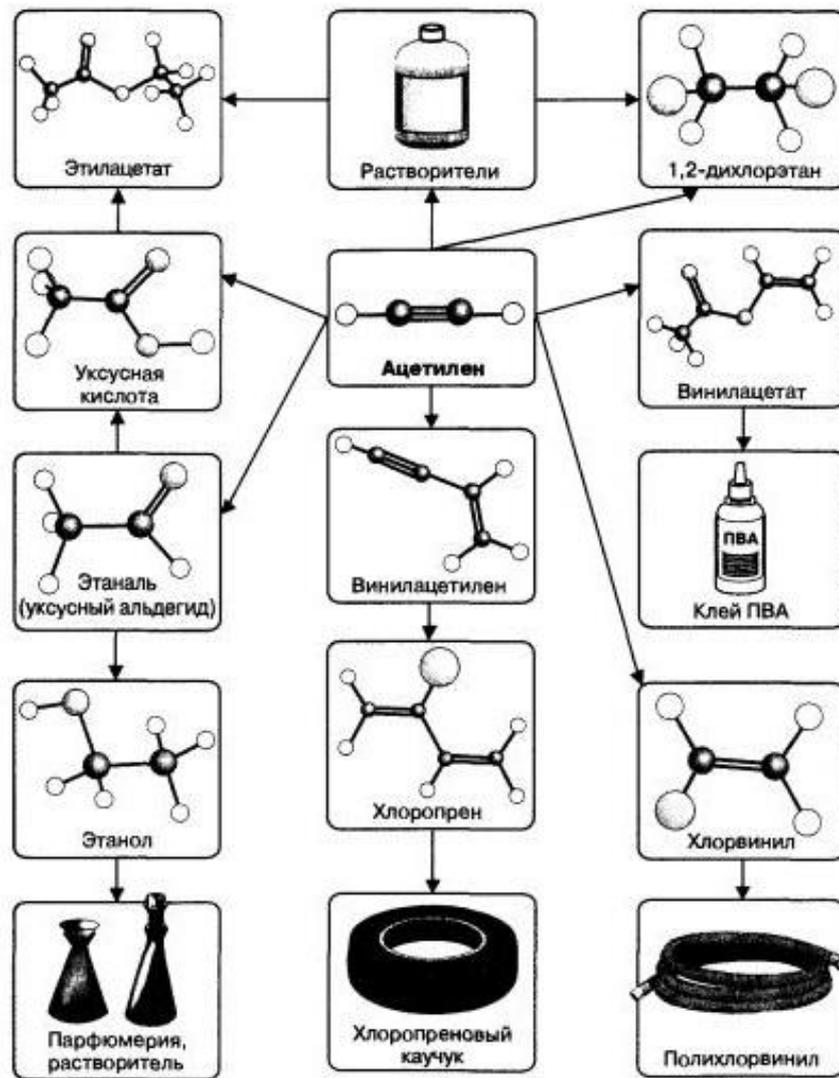


- **Алкины (иначе ацетиленовые углеводороды) — углеводороды, содержащие тройную связь между атомами углерода, образующие гомологический ряд с общей формулой $C_n H_{2n-2}$. Атомы углерода при тройной связи находятся в состоянии sp -гибридизации.**

Примеры алкинов:

Название алкина	Формула алкина
Этин (ацетилен)	C_2H_2
Пропин	C_3H_4
Бутин	C_4H_6
Пентин	C_5H_8
Гексин	C_6H_{10}
Гептин	C_7H_{12}

Применение алкинов в жизни человека



Ацетилен из-за достигаемой высокой температуры пламени широко используется для резки и сварки металлов в ацетилен-кислородной сварке (расходуется до 30 % всего производимого ацетилена).



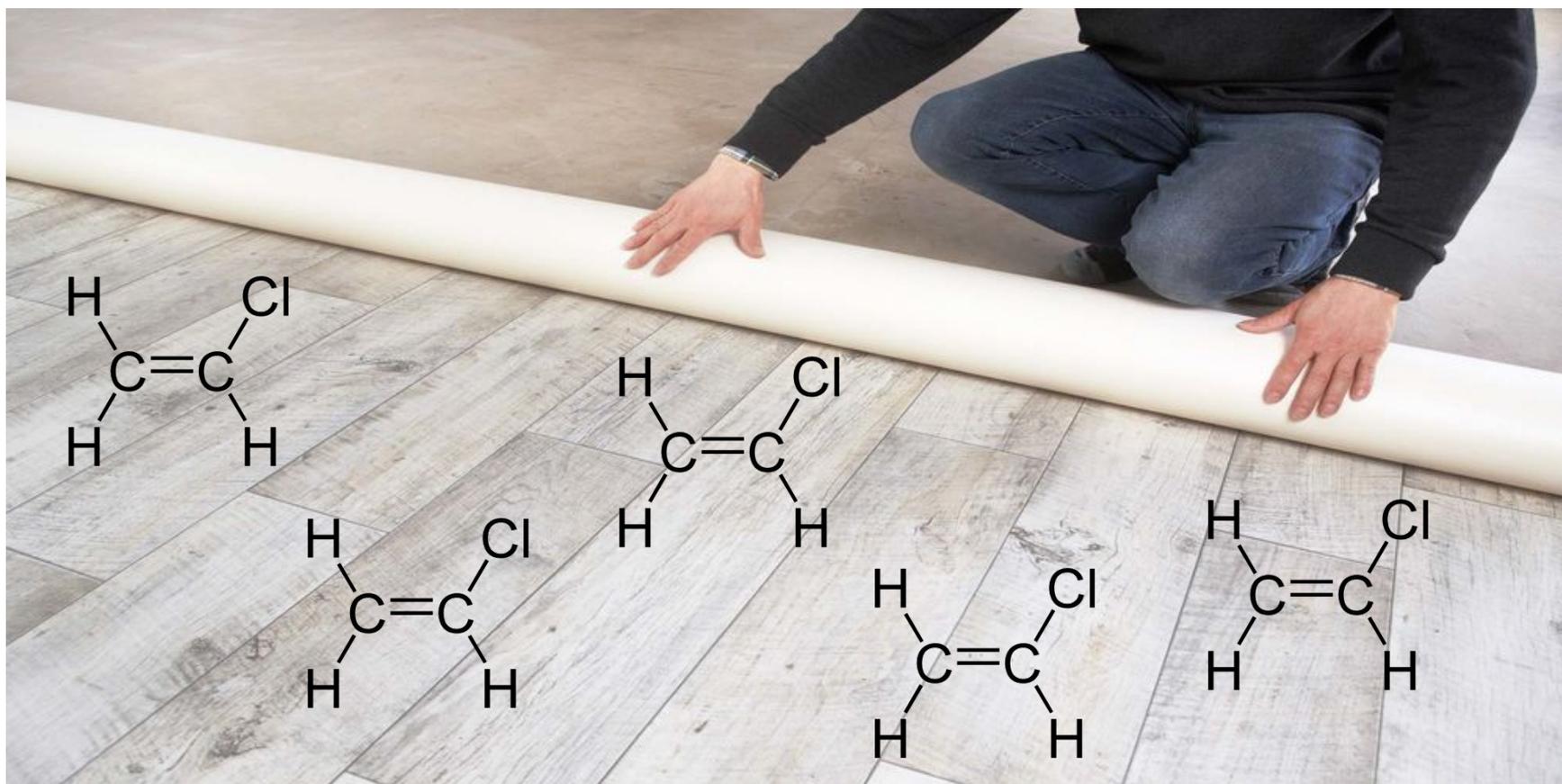
Хлорированием ацетилена получают дихлорэтилен и трихлорэтилен, применяемые в качестве растворителей. А также получают тетрахлорэтан, который применяется как растворитель (жиров, смол, каучука и др.), для получения фреонов, как экстрагент, в медицине



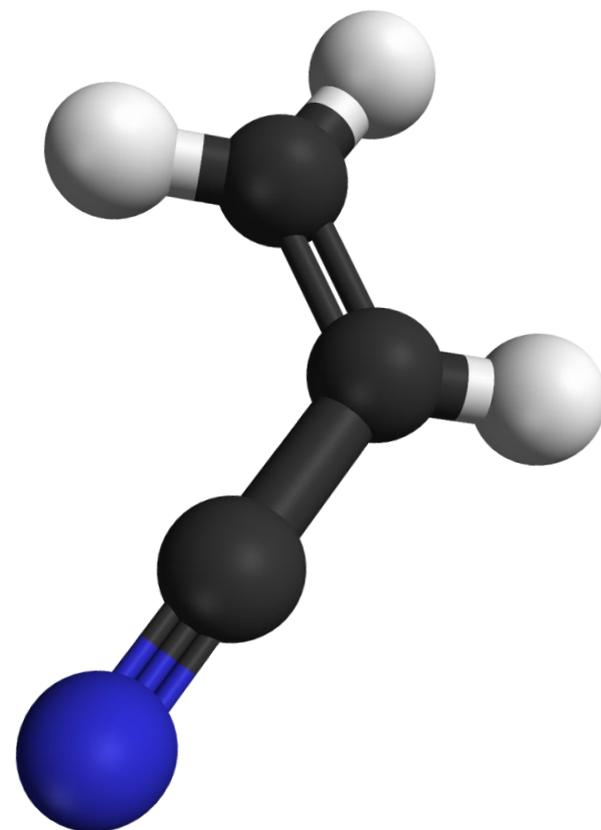
Димеризацией ацетилена с последующим гидрохлорированием получают **хлоропрен** –
мономер для хлоропренового каучука.



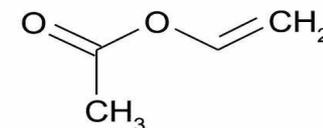
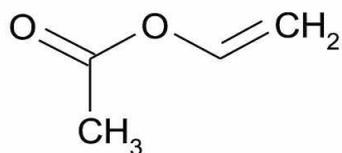
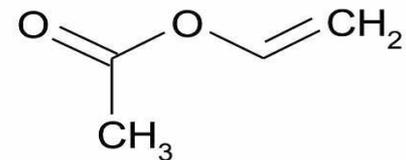
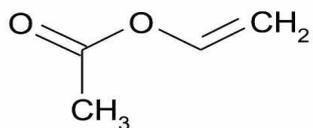
Гидрохлорированием ацетилена получают **винилхлорид** – мономер для получения поливинилхлорида (основа линолеума, разнообразной упаковки, труб и др.).



Присоединением циановодорода к ацетилену получают акрилонитрил – мономер для получения синтетического волокна «нитрон».



Присоединением к ацетилену уксусной кислоты получают **винилацетат** – мономер для получения поливинилацетата (ПВА).



**СПАСИБО ЗА
ВНИМАНИЕ**
