

АЛКИНЫ. АЦЕТИЛЕН.

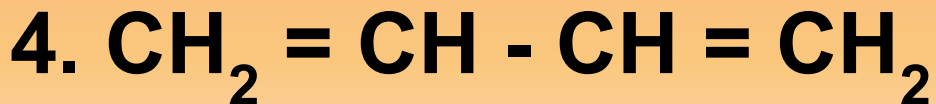
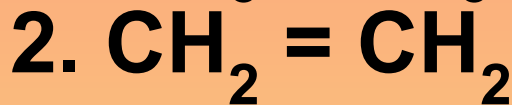
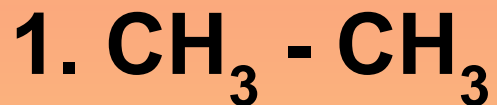
## *Решите задачу*

- При сжигании УВ массой 5,2 г выделилось 17,6г углекислого газа и 3,6 г воды. Относительная плотность этого вещества по водороду 13. Найдите молекулярную формулу УВ и запишите его структурную формулу.

Среди указанных веществ выберите вещество, которое является ответом в решенной задаче:

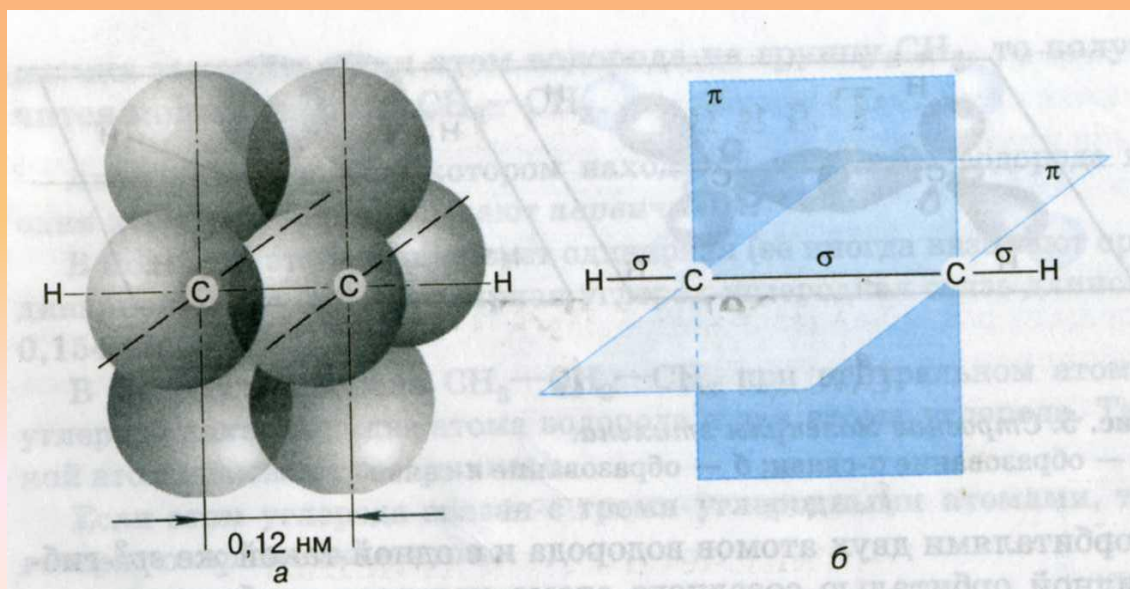
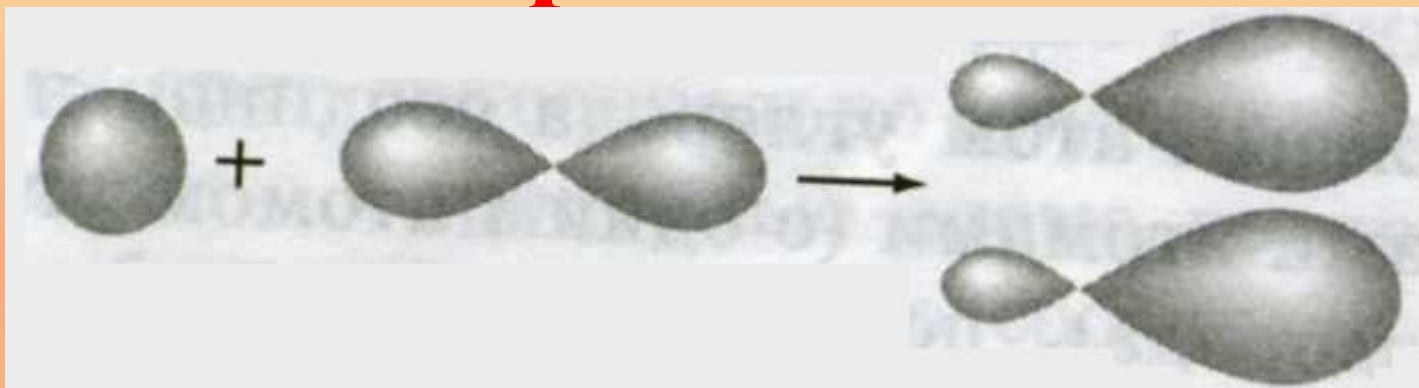


П. Бертло



1860г.  
ацетилен

# Гибридизация



# АЛКИНЫ

- $C_n H_{2n-2}$
- Непредельные УВ
- Содержат кроме одинарных одну **тройную** углерод-углеродную связь.
- Составьте гомологический ряд алкинов -

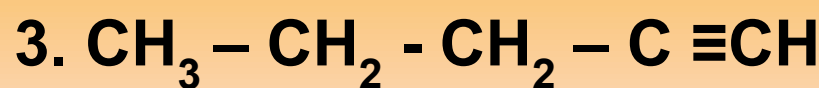
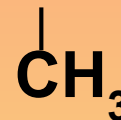
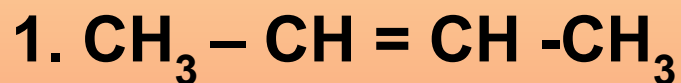
Поиграйте в «крестики-нолики». Выигрышный путь составляют формулы, которые могут соответствовать алкинам:

$C_2H_2$	$C_{10}H_{22}$	$C_7H_{14}$
$C_6H_{12}$	$C_4H_6$	$C_5H_{10}$
$C_5H_8$	$C_4H_8$	$C_3H_4$

-ИН

Выберите формулы алкинов:

пент**И**Н-2



пент**И**Н-1

$\begin{array}{c} | \quad | \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \end{array}$   
3,4-диметилпент**И**Н-1

*Для вещества 3,3-диметилпентин -1  
укажите тип гибридизации каждого из  
атомов углерода, предварительно  
построив его структурную формулу.*

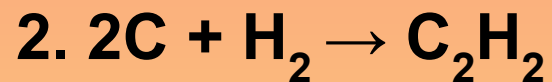


## Способы получения ацетилена:

эл. ток



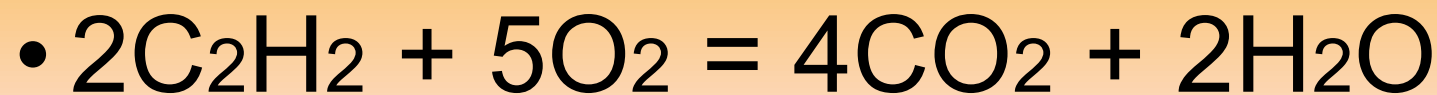
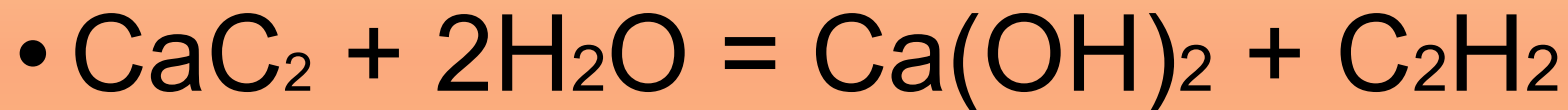
эл. ток



# Проблема

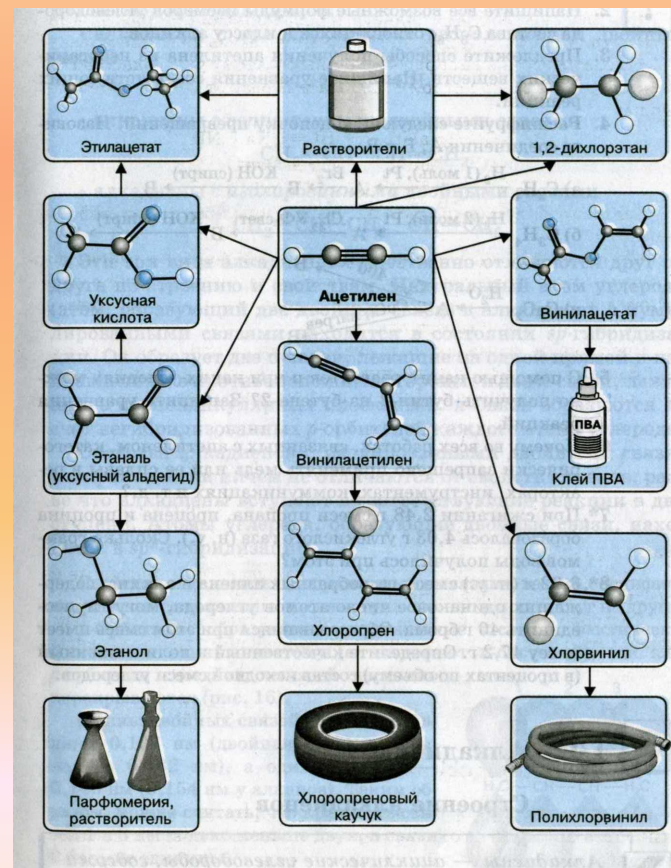
- Какие реакции лежали в основе принципа действия карбидных фонарей, применяемых для освещения в 19-ом веке?

# Проверь



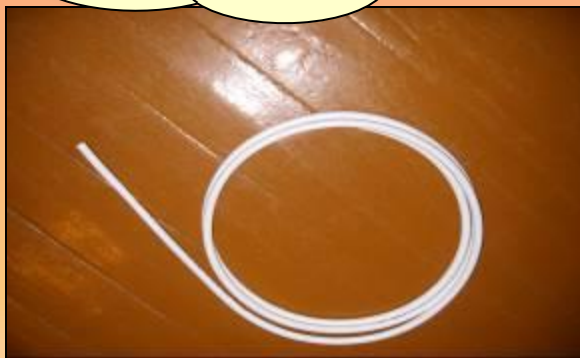
# Применение

Алкины являются сырьем для производства большого количества органических соединений и материалов.



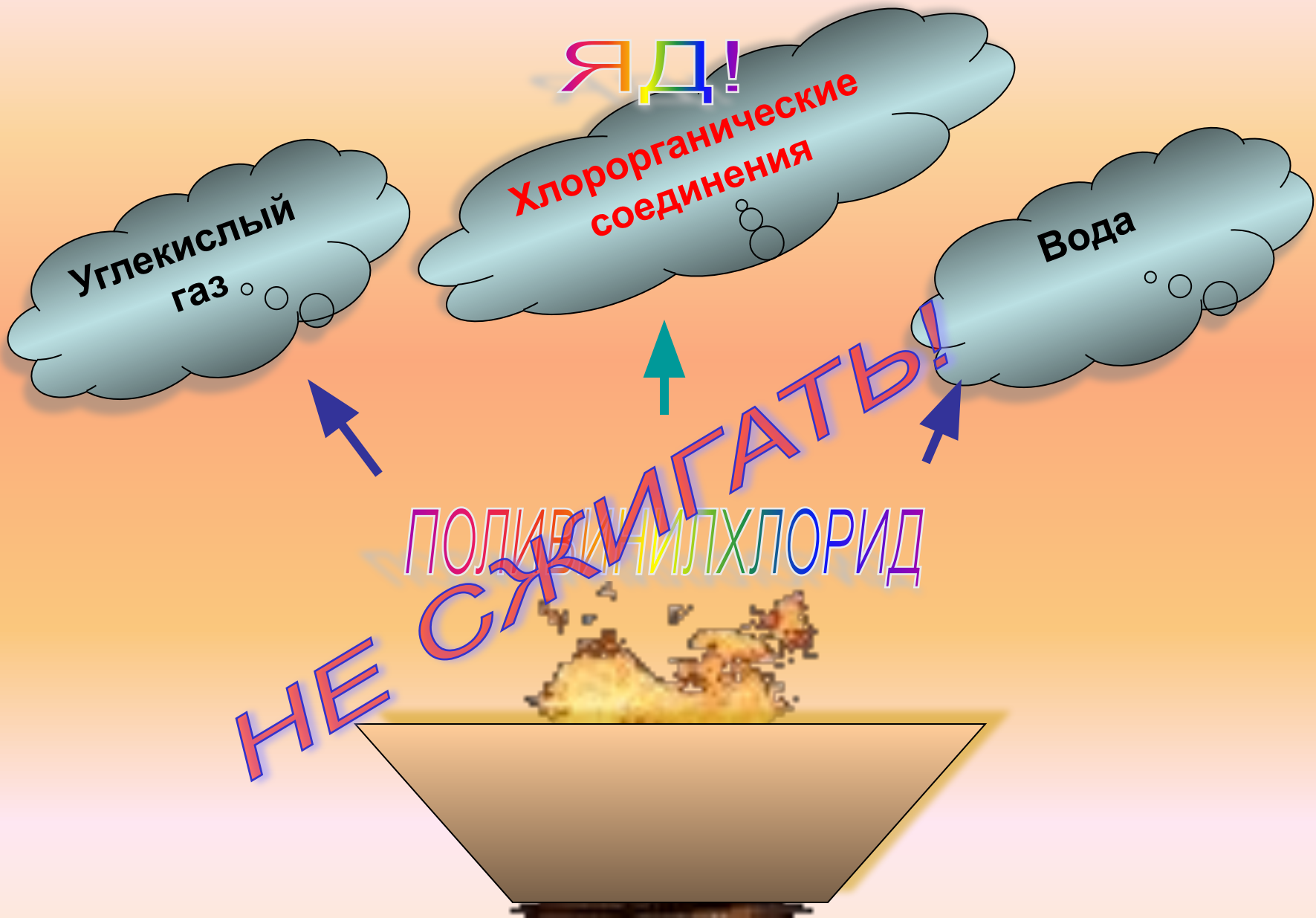
# Поливинилхлорид

**ВИНИПЛАСТ.**



**ПЛАСТИКАТ**





Углекислый газ

ЯД!

Хлорорганические соединения

Вода

ПОЛИВИНИЛХЛОРИД  
НЕ СЖИГАТЬ!