

АЛКИНЫ. АЦЕТИЛЕН.

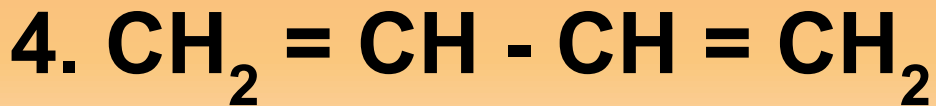
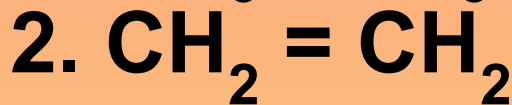
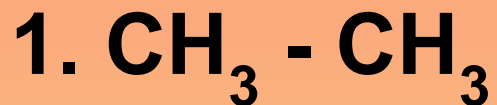
Решите задачу

- 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:

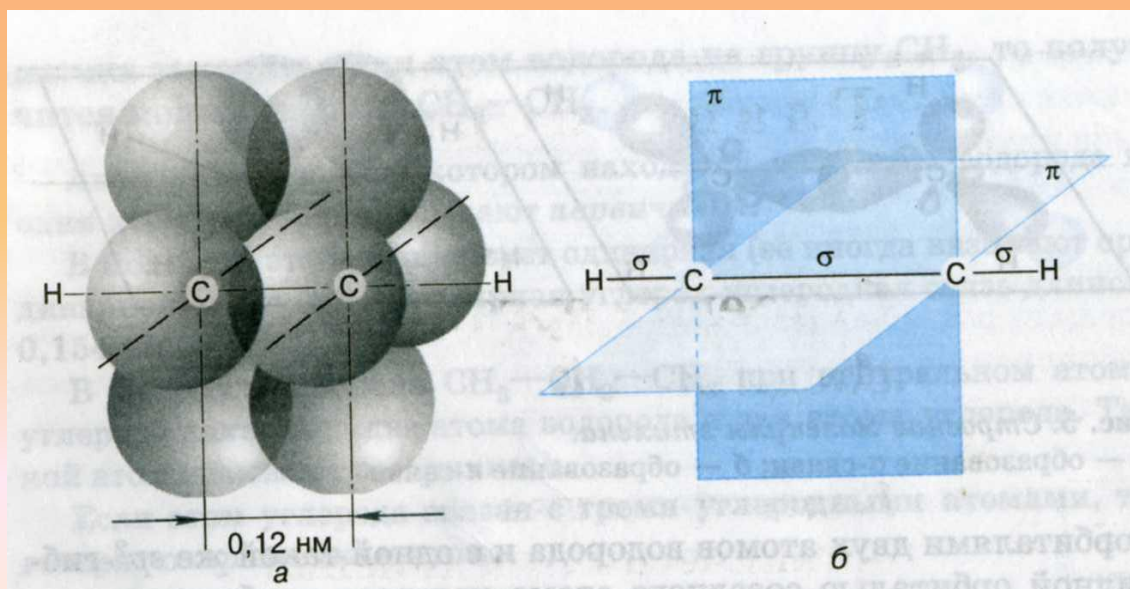
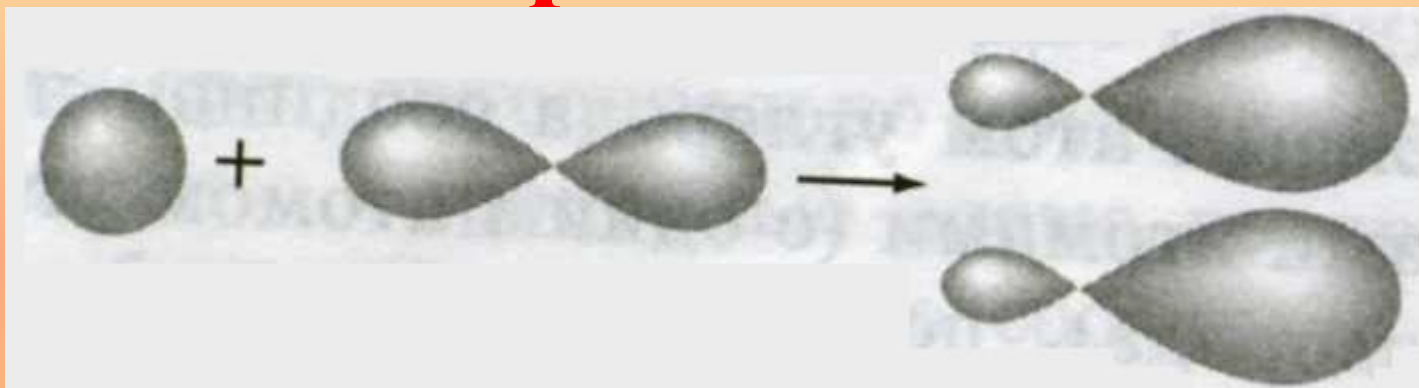


П. Бертелло



1860г.
ацетилен

Гибридизация



АЛКИНЫ

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

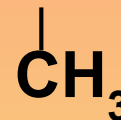
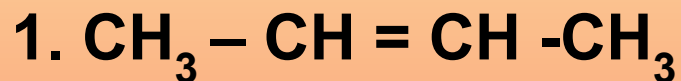
Поиграйте в «крестики-нолики». Выигрышный путь составляют формулы, которые могут соответствовать алкинам:

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

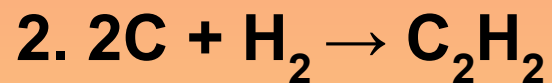
*Для вещества 3,3-диметилпентин -1
укажите тип гибридизации каждого из
атомов углерода, предварительно
построив его структурную формулу.*

Способы получения ацетилена:

эл. ток



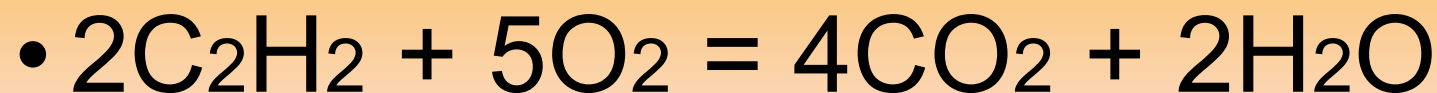
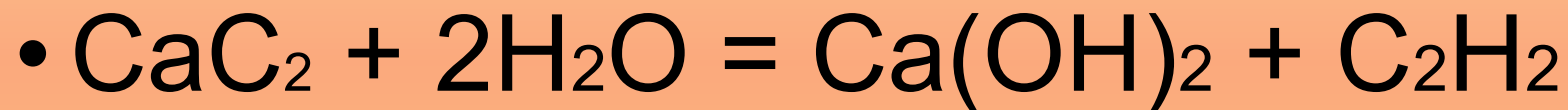
эл. ток



Проблема

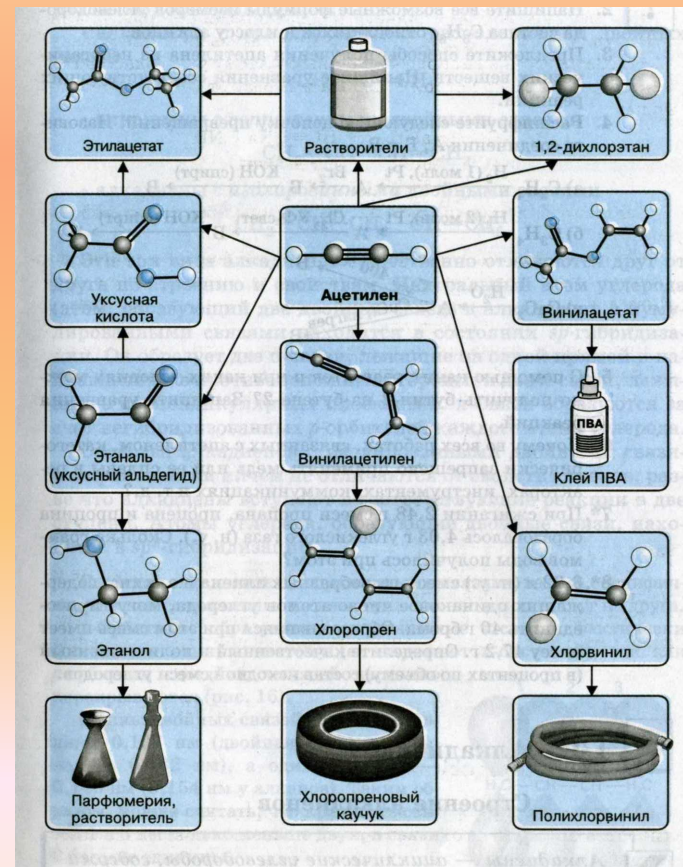
- Какие реакции лежали в основе принципа действия карбидных фонарей, применяемых для освещения в 19-ом веке?

Проверь



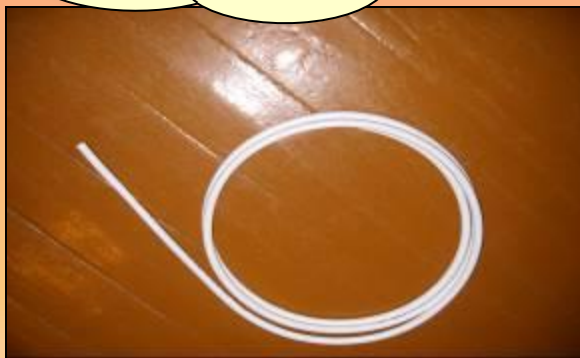
Применение

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



Поливинилхлорид

ВИНИПЛАСТ.



ПЛАСТИКАТ



