

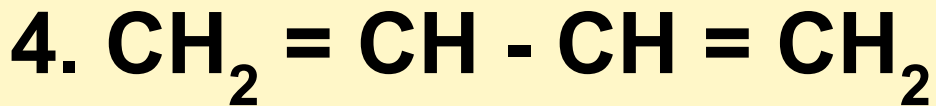
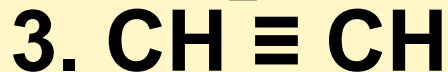
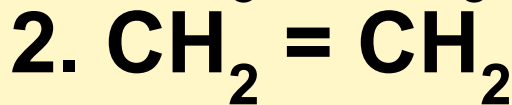
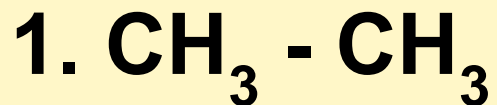
**АЛКИНЫ.**

**АЦЕТИЛЕН.**

Среди указанных веществ выберите вещество, которое не относится ни к одному из изученных ранее классов углеводородов:



П. Бертло



1860г.  
ацетилен

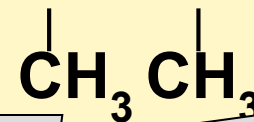
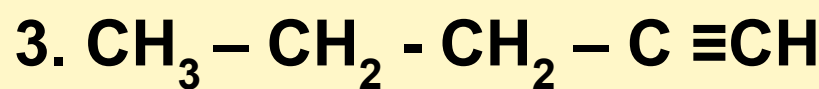
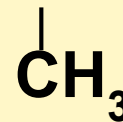
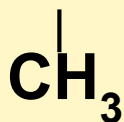
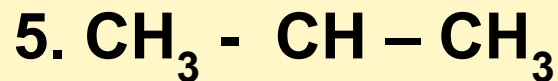
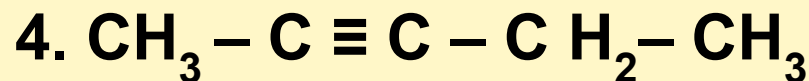
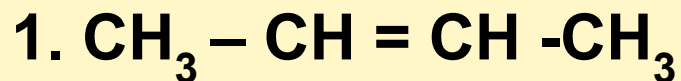
Поиграйте в «крестики-нолики». Выигрышный путь составляют формулы, которые могут соответствовать алкинам:

|             |                |             |
|-------------|----------------|-------------|
| $C_2H_2$    | $C_{10}H_{22}$ | $C_7H_{16}$ |
| $C_6H_{12}$ | $C_4H_6$       | $C_5H_{10}$ |
| $C_5H_8$    | $C_4H_8$       | $C_3H_4$    |

Выберите формулы алкинов:

-ИН

пентин-2



пентин-1

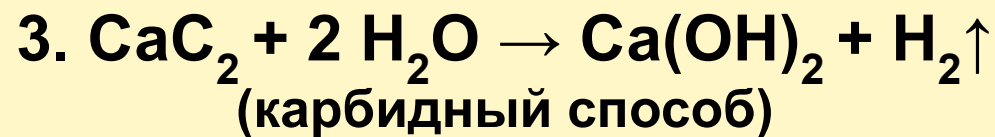
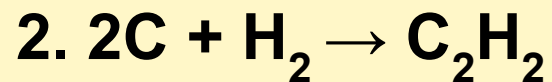
3,4-диметилпентин-1

## Способы получения ацетилена:

эл. ток



эл. ток





# РЕАКЦИЯ ГОРЕНИЯ



# Реакции присоединения

ГИДРИРОВАНИЯ

ГАЛОГЕНИРОВАНИЯ

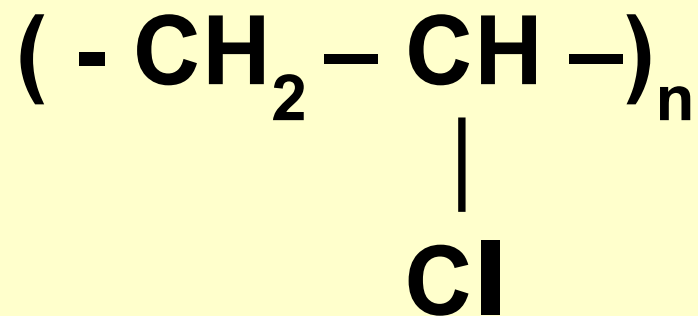
ГИДРАТАЦИИ

ГИДРОГАЛОГЕНИРОВАНИЯ



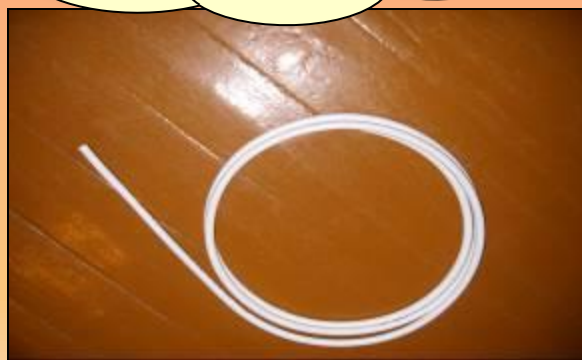
## РЕАКЦИЯ ПОЛИМЕРИЗАЦИИ

*Поливинилхлорид:  
друг или враг?*



# Поливинилхлорид

**ВИНИПЛАСТ.**



**ПЛАСТИКАТ**





ЯД!

Хлорорганические  
соединения

Вода

Углекислый  
газ

ПВХ  
НЕ СЖИГАТЬ!

# «Подъём по лестнице знаний»

## Составьте рассказ об алкинах



Применение

Характерные  
химические свойства

Способы получения  
ацетилена

Изомерия алкинов

Родовой суффикс

Общая формула

Особенности строения

