

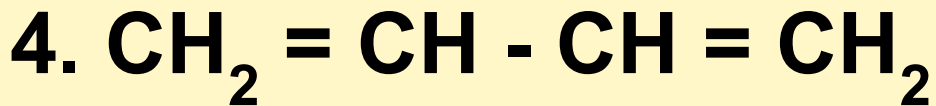
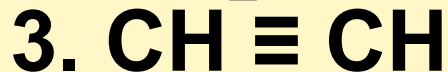
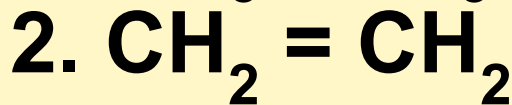
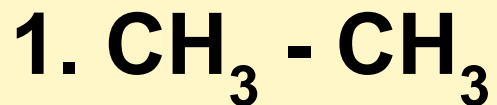
**АЛКИНЫ.**

**АЦЕТИЛЕН.**

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



П. Бертло



1860г.  
ацетилен

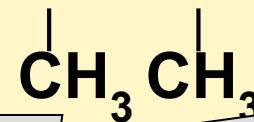
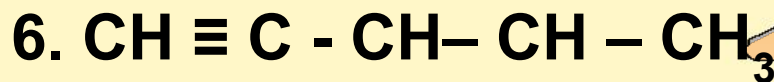
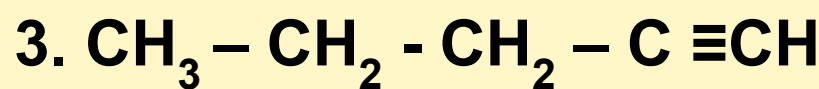
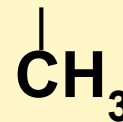
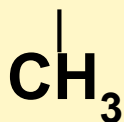
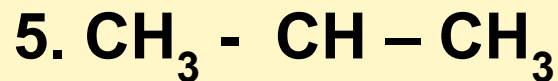
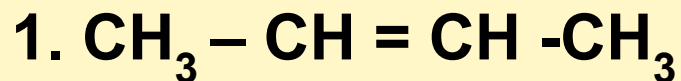
Поиграйте в «крестики-нолики». Выигрышный путь составляют формулы, которые могут соответствовать алкинам:

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

Выберите формулы алкинов:

-ИН

пентин-2



пентин-1

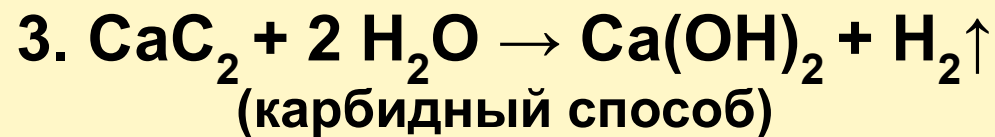
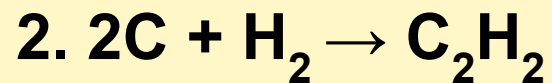
3,4-диметилпентин-1

## Способы получения ацетилена:

эл. ток



эл. ток





# РЕАКЦИЯ ГОРЕНИЯ



# Реакции присоединения

ГИДРИРОВАНИЯ

ГАЛОГЕНИРОВАНИЯ

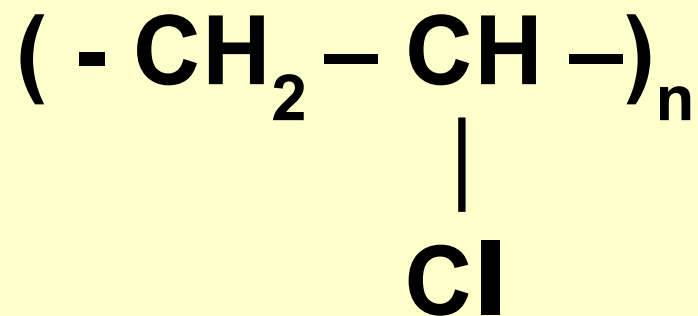
ГИДРАТАЦИИ

ГИДРОГАЛОГЕНИРОВАНИЯ



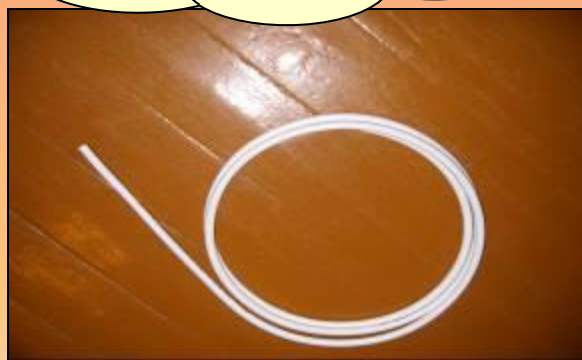
## РЕАКЦИЯ ПОЛИМЕРИЗАЦИИ

*Поливинилхлорид:  
друг или враг?*



# Поливинилхлорид

**ВИНИПЛАСТ.**



**ПЛАСТИКАТ**





**ЯД!**

**Хлорорганические  
соединения**

**Вода**

**Углекислый  
газ**

**ПОЛИВИНИЛХЛОРИД**

**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

