

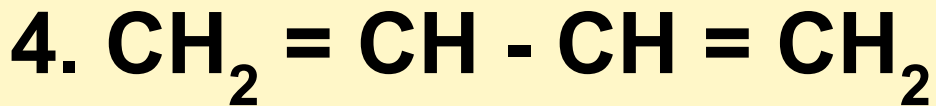
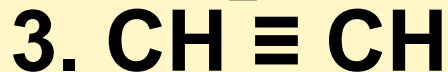
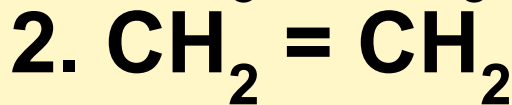
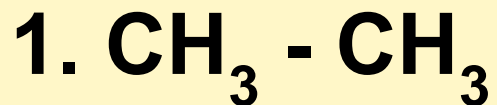
АЛКИНЫ.

АЦЕТИЛЕН.

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



П. Бертло



1860г.
ацетилен

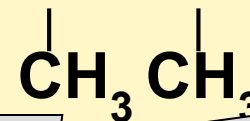
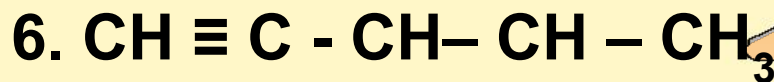
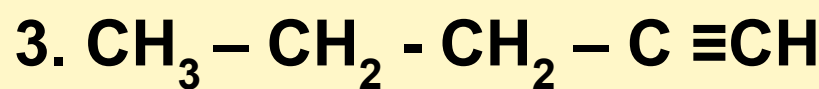
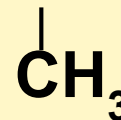
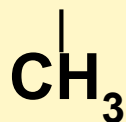
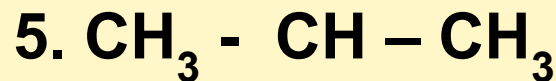
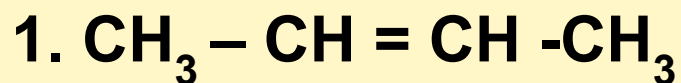
Поиграйте в «крестики-нолики». Выигрышный путь составляют формулы, которые могут соответствовать алкинам:

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

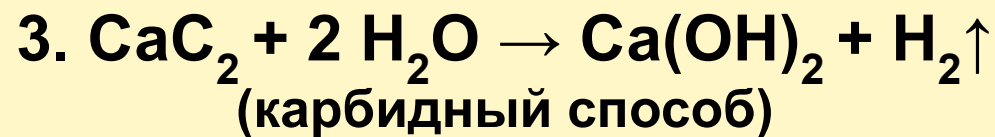
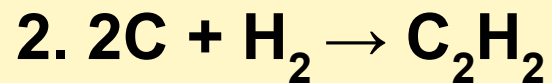
3,4-диметилпентин-1

Способы получения ацетилена:

эл. ток



эл. ток





РЕАКЦИЯ ГОРЕНИЯ



Реакции присоединения

ГИДРИРОВАНИЯ

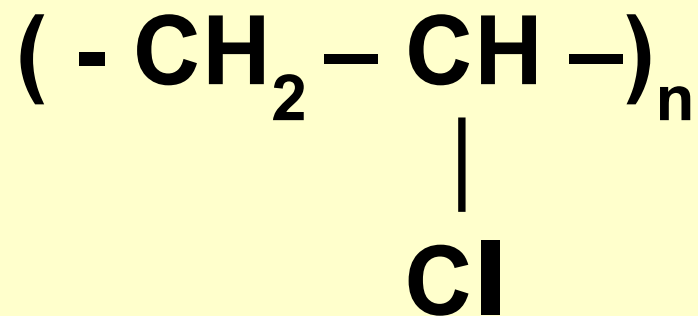
ГАЛОГЕНИРОВАНИЯ

ГИДРАТАЦИИ

ГИДРОГАЛОГЕНИРОВАНИЯ

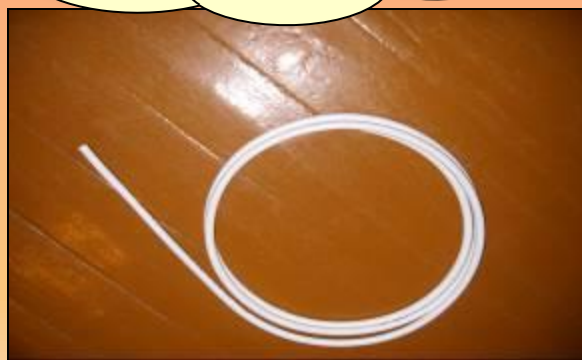
РЕАКЦИЯ ПОЛИМЕРИЗАЦИИ

*Поливинилхлорид:
друг или враг?*



Поливинилхлорид

ВИНИПЛАСТ.



ПЛАСТИКАТ





ЯД!

Хлорорганические
соединения

Вода

Углекислый
газ

ПВХ
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

