

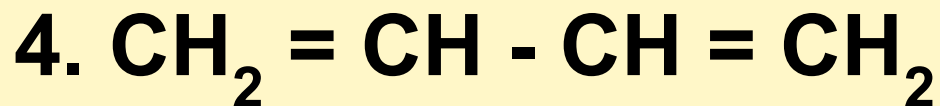
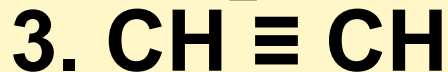
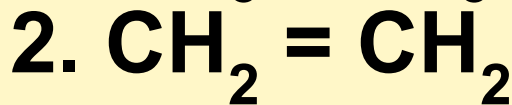
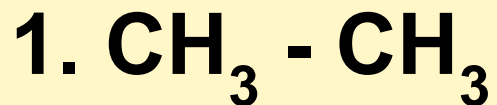
АЛКИНЫ.

Ацетилен.

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

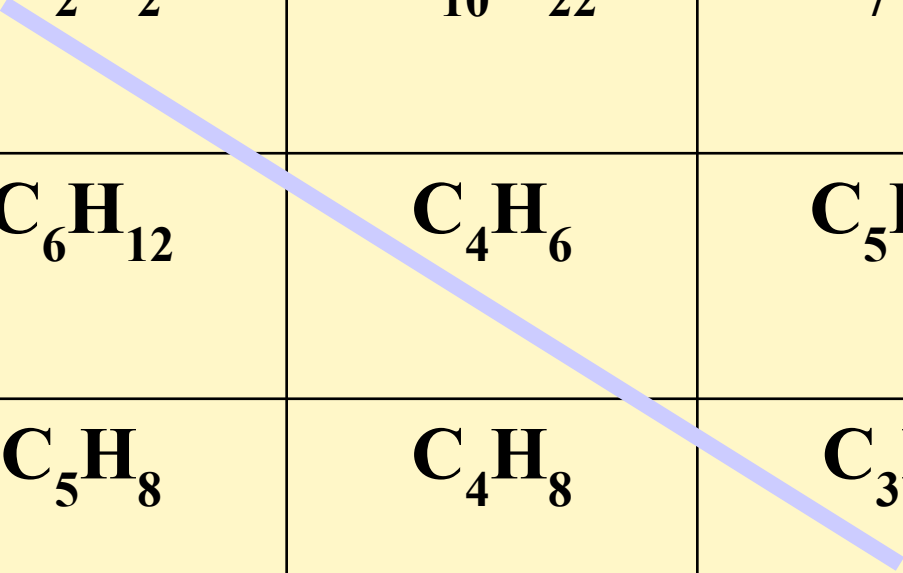


П. Бертло



1860г.
ацетилен

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

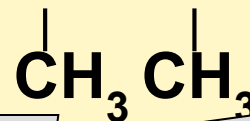
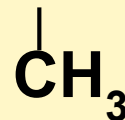
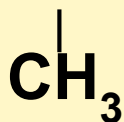
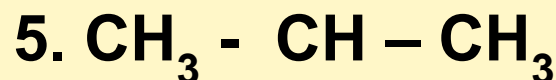
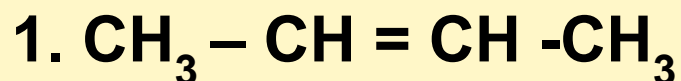


C_2H_2	$C_{10}H_{22}$	C_7H_{16}
C_6H_{12}	C_4H_6	C_5H_{10}
C_5H_8	C_4H_8	C_3H_4

Выберите формулы алкинов:

-ИН

пент**ИН**-2



пент**ИН**-1

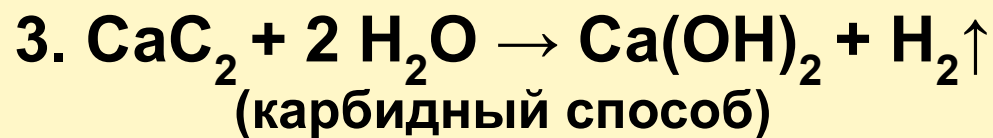
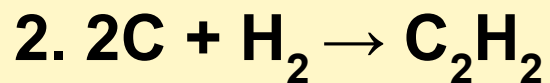
3,4-диметилпент**ИН**-1

Способы получения ацетилена:

эл. ток



эл. ток





РЕАКЦИЯ ГОРЕНИЯ



Реакции присоединения

ГИДРИРОВАНИЯ

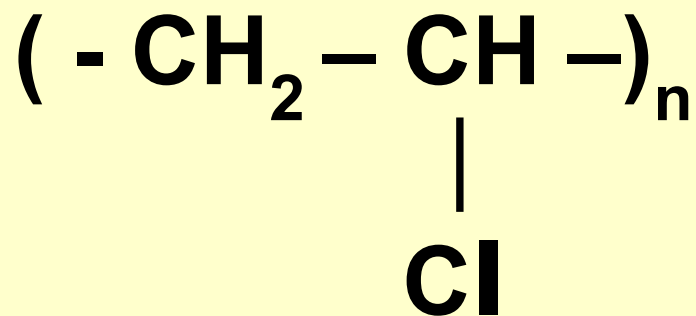
ГАЛОГЕНИРОВАНИЯ

ГИДРАТАЦИИ

ГИДРОГАЛОГЕНИРОВАНИЯ

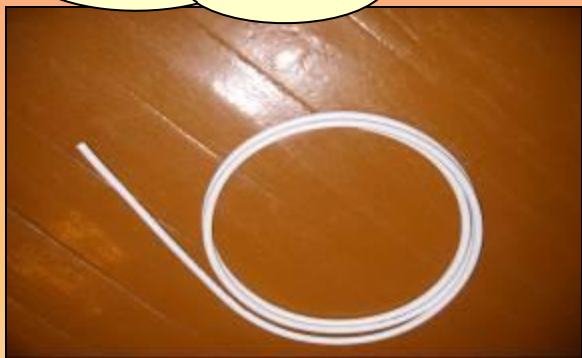
РЕАКЦИЯ ПОЛИМЕРИЗАЦИИ

*Поливинилхлорид:
друг или враг?*



Поливинилхлорид

ВИНИПЛАСТ.



ПЛАСТИКАТ





«Подъём по лестнице знаний»

Составьте рассказ об алкинах



Применение

Характерные
химические свойства

Способы получения
ацетилена

Изомерия алкинов

Родовой суффикс

Общая формула

Особенности строения

