



АЛКИНЫ

И их свойства

Алкины

Алкины

Ряд ацетилен

Формулы	Названия
C_2H_2	Этин
C_3H_4	Пропин
C_4H_6	Бутин
C_5H_8	Пентин
C_6H_{10}	Гексин
C_7H_{12}	Гептин
C_8H_{14}	Октин
C_9H_{16}	Нонин
$C_{10}H_{18}$	Децин
Общая формула C_nH_{2n-2}	
$C \equiv C$ ($\sigma + 2\pi$ - связи)	

ненасыщенные углеводороды, молекулы которых содержат одну тройную связь. Общая формула алкинов C_nH_{2n-2} .

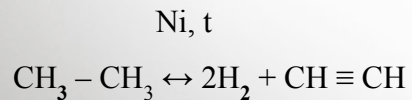


ПОЛУЧЕНИЕ

- 1) В промышленности ацетилен получают высокотемпературным пиролизом метана.



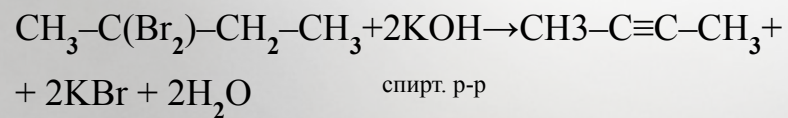
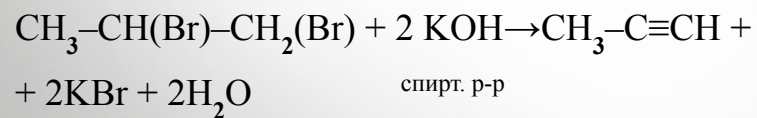
- 2) Дегидрирование алканов



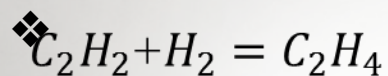
- 3) Ацетилен получают карбидным способом при разложении карбида кальция водой.



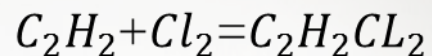
4) Алкины можно получить
дегидрогалогенированием,
дигалогенопроизводных парафинов.



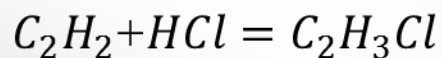
ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА



Гидрирование



Галогенирование



Гидрогалогенирование

ФИЗИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

- ❖ не имеет цвета;
- ❖ не имеет запаха;
- ❖ при нормальных условиях находится в газообразном агрегатном состоянии;
- ❖ обладает меньшей плотностью, чем воздух;
- ❖ температура кипения - минус 83,6°C



❖ Конец