

АЦЕТИЛЕН.



В молекуле имеется тройная  
связь.

# Строение молекулы.

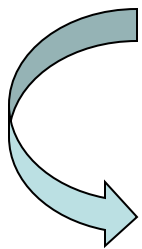
*Молекулярная формула*  **$C_2H_2$** .

# Физические свойства.

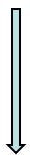
- **Бесцветный газ.**
- **Немного растворим в воде.**
- **Без запаха.**
- **Легче воздуха.**



# Получение ацетилена



**В промышленности**



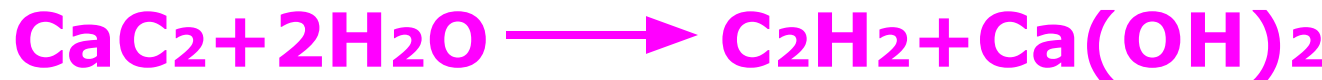
**Разложение метана**



**В лаборатории**

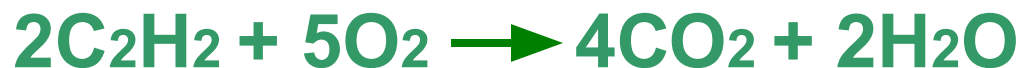


**Из карбида кальция**



# Химические свойства.

Горение.



Обесцвечивание бромной воды.

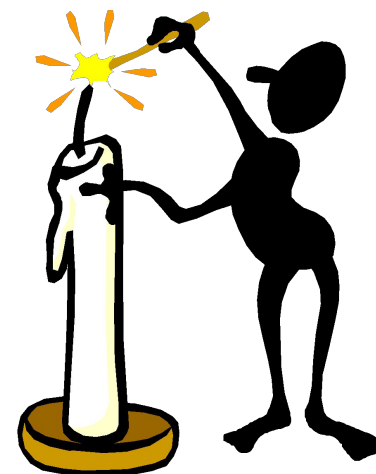


1,1,2,2-тетрабромэтан

Реакция гидрирования.



этан



# Применение ацетилен.

- Для сварки и резки металлов.
- 1,1,2,2-тетрахлорэтан – растворитель.
- Для производства пластмасс.
- В химической промышленности.



Общая формула алкина с одной  
тройной связью  **$C_nH_{2n-2}$** .