

АЦЕТИЛЕН.



В молекуле имеется тройная
связь.

Строение молекулы.

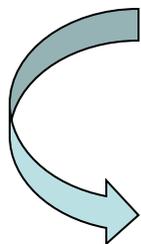
Молекулярная формула **C_2H_2** .

Физические свойства.

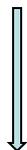
- **Бесцветный газ.**
- **Немного растворим в воде.**
- **Без запаха.**
- **Легче воздуха.**



Получение ацетилена



В промышленности



Разложение метана



В лаборатории

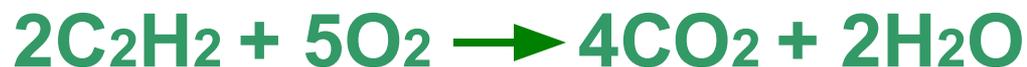


Из карбида кальция



Химические свойства.

Горение.



Обесцвечивание бромной воды.

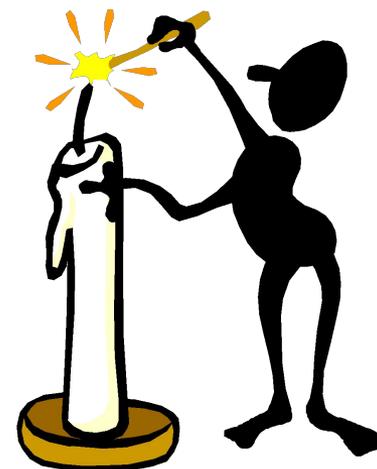


1,1,2,2-тетрабромэтан

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}** .