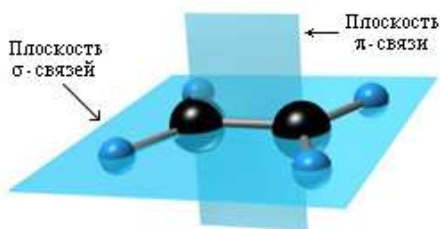


**Алкены** – это углеводороды, в молекулах которых есть **ОДНА** двойная **C=C** связь.

Общая формула алкенов: **C<sub>n</sub>H<sub>2n</sub>**



Тип гибридизации атома углерода двойной связи – **sp<sup>2</sup>**. Молекула имеет плоское строение, угол между σ-связями 120°

**Алкены** – непредельные или ненасыщенные УВ, которые содержат одну двойную связь. Их характеристики:

- 1) общая формула C<sub>n</sub>H<sub>2n</sub>;
- 2) атомы углерода при кратной связи находятся в состоянии **sp<sup>2</sup>**-гибридизации, угол между связями C–C 120°, длина связи C = C равна 0,134 нм;
- 3) химически активны, для них характерны реакции электрофильного и радикального присоединения, полимеризации.

**Гомологический ряд:** C<sub>2</sub>H<sub>4</sub> – этен, C<sub>3</sub>H<sub>6</sub> – пропен, CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH=CH<sub>2</sub> бутен-1 и т.д.