

## Αλκάνια :

Κορεσμένοι υδρογονάνθρακες

CH<sub>4</sub> **Μεθάνιο**

CH<sub>4</sub>

CH<sub>3</sub>-CH<sub>3</sub> **Αιθάνιο**

C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>

CH<sub>3</sub>-CH<sub>2</sub>-CH<sub>3</sub> **Προπάνιο**

C<sub>3</sub>H<sub>8</sub>

CH<sub>3</sub>-CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-CH<sub>3</sub> **Βουτάνιο**

C<sub>4</sub>H<sub>10</sub>

CH<sub>3</sub>-CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-CH<sub>3</sub> **Πεντάνιο**

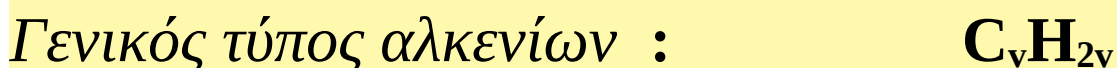
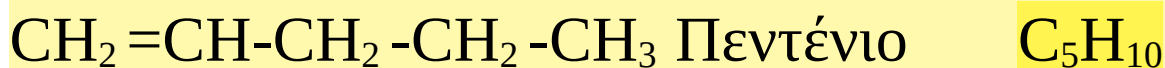
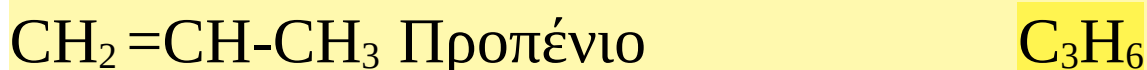
C<sub>5</sub>H<sub>12</sub>

*Γενικός τύπος αλκανίων :*

**C<sub>v</sub>H<sub>2v+2</sub>**

## Αλκένια :

Ακόρεστοι υδρογονάνθρακες με ένα διπλό δεσμό



## Αλκίνια :

Ακόρεστοι υδρογονάνθρακες με ένα τριπλό δεσμό

$\text{CH}\equiv\text{CH}$  Αιθίνιο



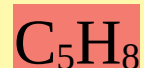
$\text{CH}\equiv\text{C}-\text{CH}_3$  Προπίνιο



$\text{CH}\equiv\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$  Βουτίνιο



$\text{CH}\equiv\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$  Πεντίνιο



Γενικός τύπος αλκινίων :

