

- uhl'ovodíky.
- majú otvorený reťazec atómov uhlíka.
- medzi atómami uhlíka majú len jednoduché väzby (nasýtené uhl'ovodíky).
- v názve majú príponu – **án**.

Alkány tvoria tzv. homologický rad.

-všeobecný vzorec alkánov je:  $C_nH_{2 \cdot n+2}$ , kde n – je počet uhlíkov v reťazci:

Metán –  $CH_4$ ,  $n=1, C_1H_{2 \cdot 1+2}$ ,

Hexán -  $C_6H_{14}$

Etán –  $C_2H_6$ ,  $n=2, C_2H_{2 \cdot 2+2}$

Heptán –  $C_7H_{16}$

Propán –  $C_3H_8$   $n=3, C_3H_{2 \cdot n+2}$

Oktán –  $C_8H_{18}$

Bután -  $C_4H_{10}$   $n = 4, C_4H_{2 \cdot 4+2}$

Nonán –  $C_9H_{20}$

Pentán –  $C_5H_{12}$   $n=5, C_5H_{2 \cdot 5+2}$

Dekán –  $C_{10}H_{22}$

S pribúdajúcim počtom atómov uhlíka sa mení ich skupenstvo:

- plyny: prvé štyri alkány (metán, etán, propán, bután).
- kvapaliny: 5 – 16 atómov uhlíka : pentán – hexadekán
- pevné látky: 17 atómov uhlíka a viac