

Navngivning

Tabel 9-3 De vigtigste sidekæder

Methyl	CH ₃ —
Ethyl	CH ₃ —CH ₂ —
Propyl	CH ₃ —CH ₂ —CH ₂ —
Isopropyl	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}— \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$

Systematisk navngivning af forgrenede alkaner er baseret på fire regler

1. Find molekylets længste sammenhængende carbonkæde. Den fastlægger stamnavnet. Endelsen for alkaner er *-an*.
2. Nummerer C-atomerne i carbonkæden fra den ende, som er nærmest et forgreningspunkt. Herved opnås de laveste numre på de C-atomer, der er bundet til en sidegruppe.
3. Skriv sidegrupperne i alfabetisk rækkefølge, og angiv nummeret på hver sidekædes placering foran dens navn. Mellem tal og bogstav skrives en bindestreg.
4. Er der to, tre eller fire ens sidegrupper bundet til carbonkæden, angives de med forstavelserne di, tri eller tetra. Disse forstavelser skal der ikke tages hensyn til i den alfabetiske rækkefølge.

Navn	Molekylformel	<i>n</i>	Antal isomerer
methan	CH ₄	1	—
ethan	C ₂ H ₆	2	—
propan	C ₃ H ₈	3	—
butan	C ₄ H ₁₀	4	2
pentan	C ₅ H ₁₂	5	3
hexan	C ₆ H ₁₄	6	5
heptan	C ₇ H ₁₆	7	9
octan	C ₈ H ₁₈	8	18
nonan	C ₉ H ₂₀	9	35
decan	C ₁₀ H ₂₂	10	75
undecan	C ₁₁ H ₂₄	11	159
dodecan	C ₁₂ H ₂₆	12	355