

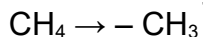
Rozvětvené alkyly a cykloalkany (názvosloví)

Uhlovodíkové zbytky – vznikají odtržením H atomu z uhlovodíku

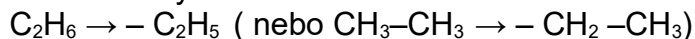
z alkanu → alkyl

z cykloalkanu → cykloalkyl

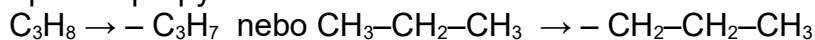
methan → methyl



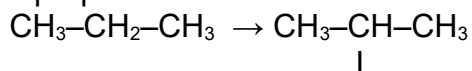
ethan → ethyl



propan → propyl



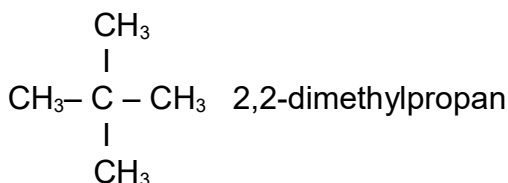
z propanu může také vzniknout izopropyl (H atom se odtrhne uprostřed)



Izomerie (řetězová) je jev, kdy 2 nebo více látek mají stejný molekulový vzorec, ale jiný strukturní nebo racionální

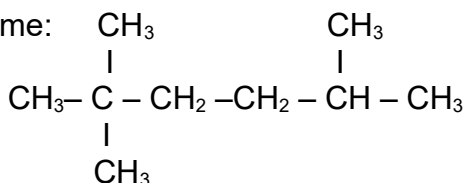
příklad: molekulový vzorec je C_5H_{10} (vzorec odpovídá pentanu)

řetězové izomery jsou: $\text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ 2-methylbutan



Názvosloví rozvětvených alkanů a cykloalkanů

příklad: jak pojmenujeme:



Pravidla:

1. Najdeme základní (nejdelší) uhlíkatý řetězec (6 C – základ od hexanu)
2. Řetězec očíslovíme tak, aby uhlovodíkové zbytky měly co nejnižší číslo. Číslovíme zleva do prava, neboť na C číslo 2 jsou dva zbytky (2 methyly)
3. Zbytky očíslovíme a pojmenujeme.
4. Sestavíme název: **2,2,5-trimethylhexan**
5. Pokud jsou zbytky různé, řadíme je podle abecedy (nejprve ethyl, pak methyl.....)

Utvořte vzorce: postup: nejprve základní řetězec, pak zbytky a nakonec doplnit H atomy

3-ethylpentan

3-ethyl-2,4-dimethylhexan

izopropylcyklohexan