Přehled uhlovodíků (uč.str.30)

1.Uhlovodíky jsou dvouprvkové sloučeniny uhlíku a vodíku.

2.Vyskytují se ve všech skupenstvích.

3.Rozmanitost uhlovodíků je způsobena:

a)atom uhlíku je čtyřvazný: ……

b)atomy uhlíku se vzájemně spojují:

- jednoduchou vazbou: C—C
- dvojnou vazbou: C=C
- trojnou vazbou: C≡C

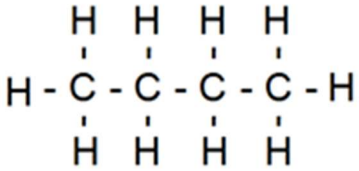
4.Atomy uhlíku vytvářejí řetězce:

překreslit obr.59/str.30

5.Složení sloučenin vyjadřují vzorce:

UHLOVODÍKY - typy vzorců

1) strukturní
- vzorec znázorňuje uspořádání atomů a vazby mezi atomy



2) racionální
- vzorec znázorňuje skupiny atomů

$CH_3 - CH_2 - CH_2 - CH_3$

3) sumární (molekulové)
- vzorec znázorňuje počet atomů jednotlivých prvků

C_4H_{10}