

PŘEDÍŠ SI, NEBO ZALOŽ DO SEŠITU.

Učebnice str.35 cvičení 5

10 ☐ **Alkyny**

(učebnice str. 39)

Uhlovodíky s jednou trojnou vazbou mezi atomy uhlíku v otevřeném řetězci.

Jejich názvy mají zakončení - yn.

Acetylen (ethyn) : $\text{CH} \equiv \text{CH}$ (C_2H_2)

Plynná, bezbarvá, hořlavá látka.

Používá se k výrobě PVC, kyseliny octové. S kyslíkem na řezání kovů.

Učebnice str. 39, cvičení 8, 10

11 ☐ **Areny**

(učebnice str. 40)

Jejich základem je uhlovodík benzen C_6H_6 .

Vzorec benzenu:

Benzen je bezbarvá, hořlavá a jedovatá kapalina. Je to rozpouštědlo.

Vdechování par poškozuje zdraví, je karcinogenní.

Používá se k výrobě plastů, léčiv, výbušnin

12 ☐ **Naftalen C_{10}H_8 .**

Vzorec naftalenu:

Naftalen je krystalická látka s charakteristickým zápachem.

Používá se k výrobě barviv.

Areny jsou uhlovodíky obsahující v molekulách alespoň jedno benzenové jádro.

Učebnice str. 40, cv. 11

13 ☐ **Uhlovodíky a automobilismus**

(učebnice str. 41-43)

Benzín – směs uhlovodíků heptan až 2,2,4-trimethylpentan.

Získává se frakční destilací ropy a krakováním dlouhých uhlovodíků.

Oktanové číslo: heptan = 0

2,2,4-trimethylpentan = 100

Nafta – plynový olej nad 20 °C v řetězci

Oleje a mazadla (vazelíny)

úkol z 16.2.2021