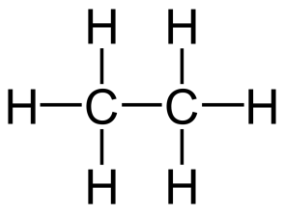
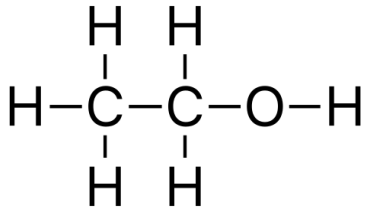
Názvosloví alkoholů

- Alkoholy jsou deriváty uhlovodíků, které mají ve svých vzorcích navíc skupinu **–OH**. Do názvu uhlovodíku se tato skupina začlení tak, že přidáme koncovku **–ol.**

Příklad 1

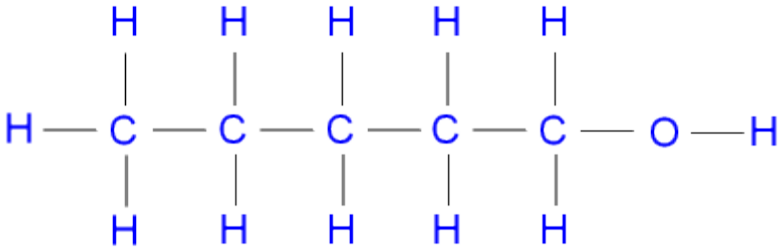




ETHAN **ETHANOL**

- ➔ jeden vodík –H byl nahrazen skupinou –OH
- ➔ před koncovku se nemusí uvádět číslo, protože ať se molekula natočí jakkoliv, vždy bude na krajním uhlíku a jediné možné číslo by bylo 1. Název Ethan-1-ol je tedy zbytečně složitý.

Příklad 2

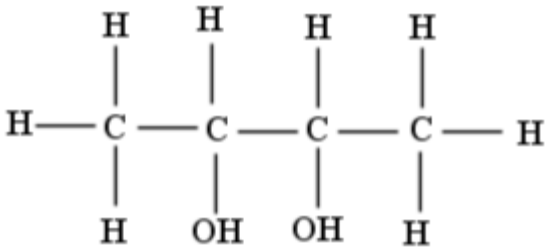


- uhlovodík číslujeme tak, aby navázaná skupina –OH měla co nejmenší číslo. Když bychom číslovali uhlíky z levé strany, byla by skupina na pátém uhlíku v pořadí. (ŠPATNĚ)
- uhlovodík tedy budeme číslovat z pravé strany a navázaná skupina bude na prvním uhlíku. (SPRÁVNĚ).

Název je tedy: pentan-1-ol

Příklad 3

- pokud je skupin –OH ve vzorci více, tak se to zohledňuje v koncovce
  2 OH skupiny – DIOL
  3 OH skupiny – TRIOL
  4 OH skupiny – TETRAOL
  atd…

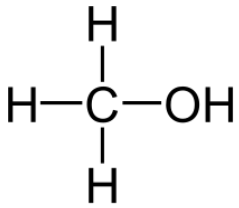


- ať číslujeme z levé nebo z pravé strany, vždy bude kombinace 2 a 3, tj. zde je to jedno.

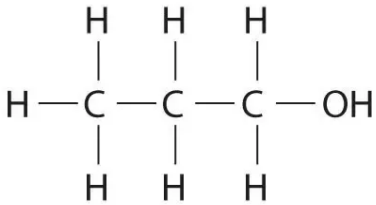
Výsledný název je BUTAN-2,3-DIOL

Pojmenujte tyto látky:

1)



2)



Nakreslete vzorec

3)

Ethan-1,1-diol

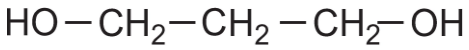
4)

Hexan-1,3,5-triol

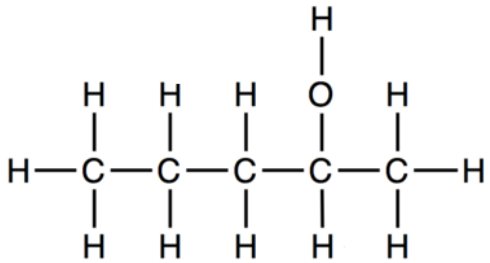
<u>Nepovinné</u>

Pojmenujte tyto látky

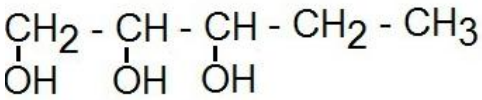
1)



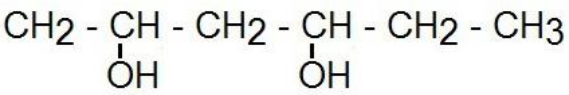
2)



3)



4)



Nakreslete vzorec těchto látek

5)

Hexan-1,2,3,4-tetraol

6)

Methantriol

7)

Butan-2-ol

8)

Oktan-1,8-diol

(Nepovinný úkol můžete zasílat do 5.4. na můj email. Správná řešení jsou na jedničku, pokud nevíte, ozvěte se a můžeme to dát dohromady společně.)