

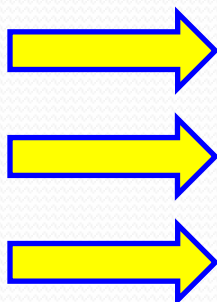
Kyslíkaté deriváty uhlovodíků - hydroxyderiváty

Vysvětlete pojem „kyslíkaté deriváty uhlovodíků“:

- Jsou to deriváty uhlovodíků, které mají v molekule navázanu charakteristickou skupinu, **obsahující atom (nebo atomy) kyslíku**.
- Při tom platí pravidlo, že u každého kyslíkatého derivátu je charakteristická skupina navázána **na molekulu uhlovodíku právě přes atom kyslíku**.

Uveďte základní systematické rozdělení kyslíkatých derivátů uhlovodíků:

KYSLÍKATÉ
DERIVÁTY
UHLOVODÍKŮ



1. HYDROXYDERIVÁTY

2. KARBONYLOVÉ SLOUČENINY

3. KARBOXYLOVÉ KYSELINY

HYDROXYDERIVÁTY UHLOVODÍKŮ

Charakterizujte skupinu derivátů uhlovodíků označovaných jako tzv. hydroxyderiváty:

• Jako tzv. *hydroxyderiváty* označujeme skupinu derivátů obsahujících tzv. *hydroxylovou skupinu* – ***OH***.

Nakreslete jednoduché schéma systematického dělení hydroxyderivátů:

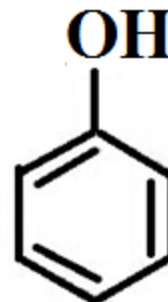
HYDROXYDERIVÁTY

ALKOHOLY

FENOLY

např. ethanol: $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{OH}$

např. fenol:



ALKOHOLY

Uved'te charakteristiku alkoholů:

● *Alkoholy jsou takové hydroxyderiváty, u kterých je hydroxylová skupina – OH, vázána na uhlovodíkový zbytek alkanů (nebo cykloalkanů).*

? Jak a podle čeho rozdělujeme v chemii alkoholy ?

● *Alkoholy dělíme podle počtu navázaných hydroxylových skupin následujícím způsobem:*

➤ *tzv. jednosytné alkoholy → obsahují v molekule pouze jednu hydroxylovou skupinu – OH (např. methanol: $\text{CH}_3 - \text{OH}$).*

➤ *tzv. vícesytné alkoholy → obsahují v molekule dvě, tři (nebo více) hydroxylových skupinu – OH (např. ethan-1,2-diol: $\text{OH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{OH}$).*

ZÁSTUPCI ALKOHOLŮ

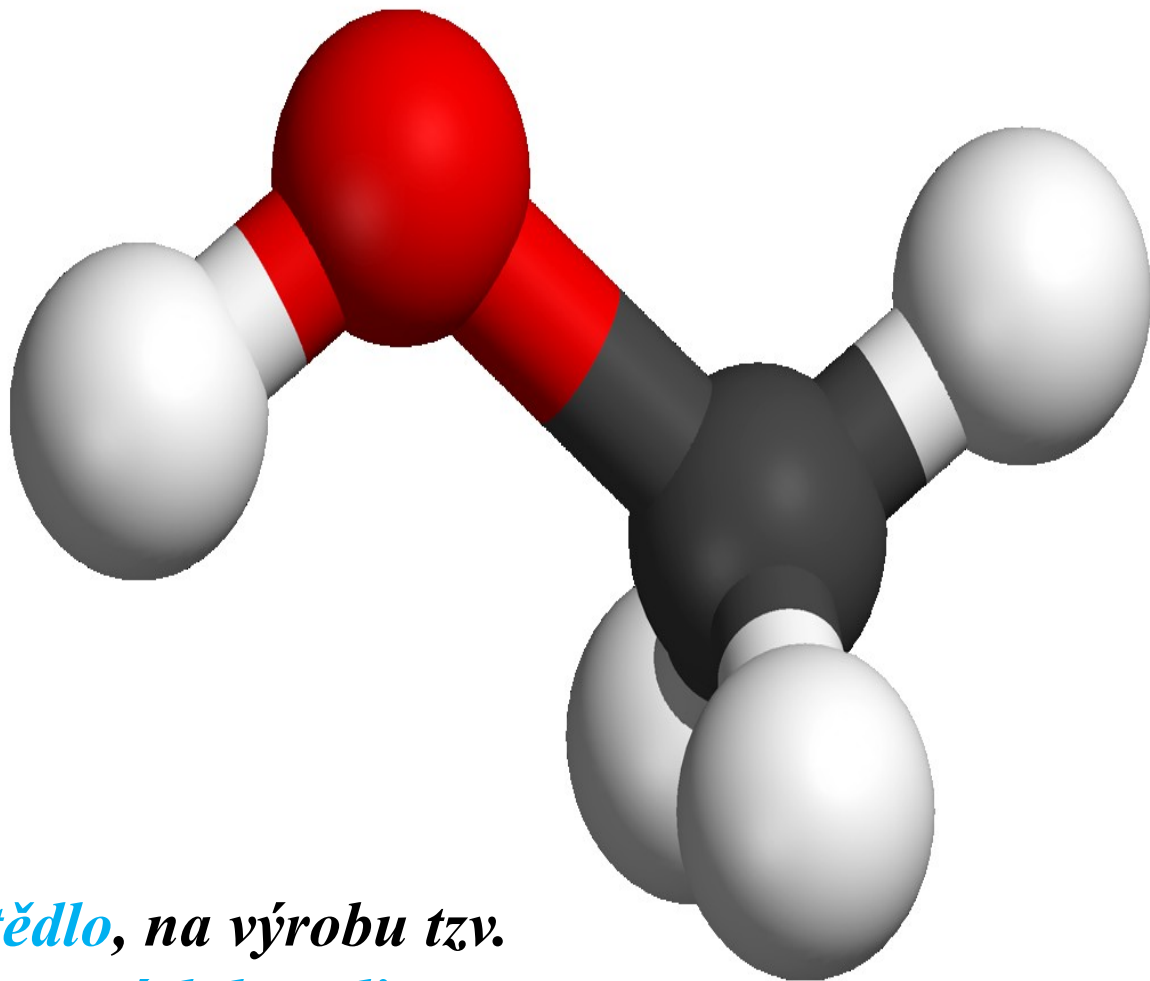
METHANOL (CH₃ –

• *Je to bezbarvá, těkavá, silně hořlavá kapalina, charakteristické, alkoholové vůně.*

• *☠ Je prudce jedovatý ☠*

• *!!! Nelze senzory (b rozlišit od klasického lihu alkoholických nápojích !*

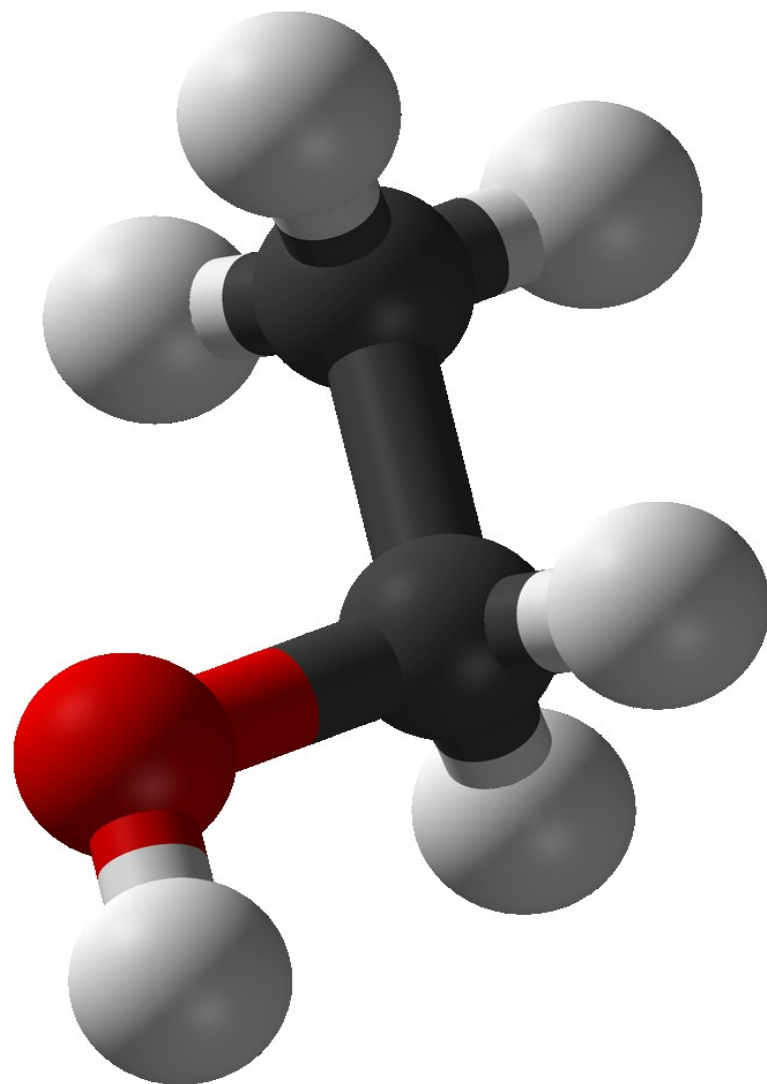
• *Používá se jako rozpouštědlo, na výrobu tzv. bionafty, přísada do nemrznoucích kapalin, přísada do paliv pro spalovací motory.*



methanolu.

ETHANOL (CH₃ - CH₂ - OH)

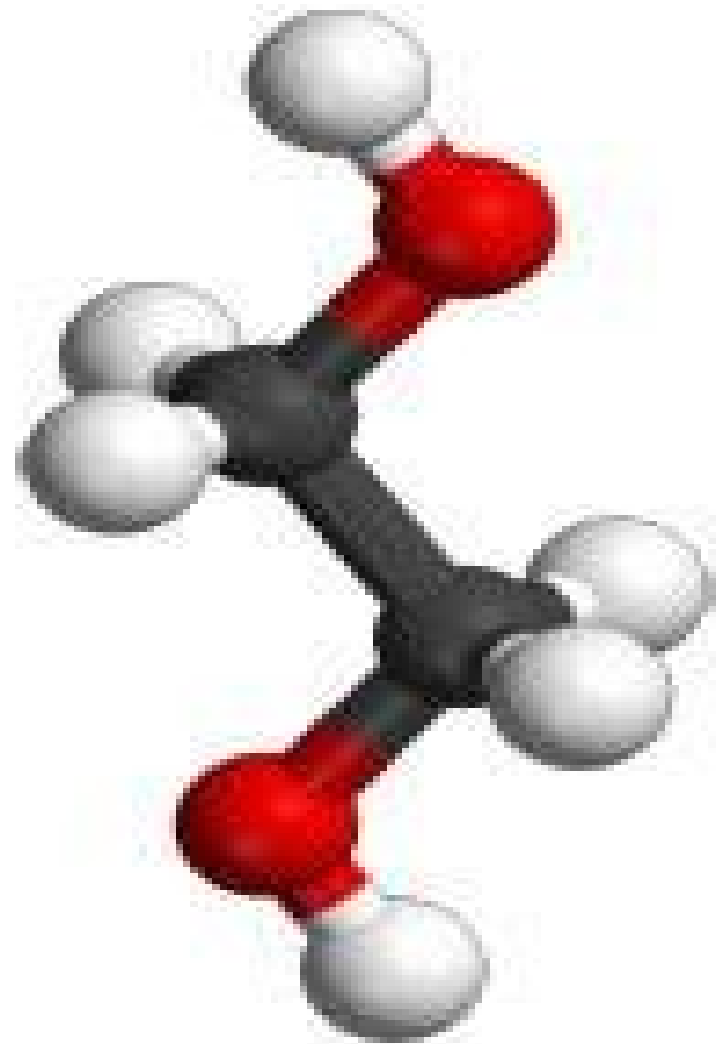
- *Je to bezbarvá, hořlavá kapalina charakteristické alkoholické vůně.*
- *Vzniká alkoholovým kvašením cukrů, způsobeným kvasinkami:*
➤ $C_6H_{12}O_6 \rightarrow 2C_2H_5OH + 2CO_2$
- *Nejrozšířenější použití je na výrobu alkoholických nápojů, přísad do pohonných hmot pro spalovací motor, v kosmetice a při výrobě čisticích a desinfekčních prostředků.*



Obr. 2.: Model molekuly ethanolu.

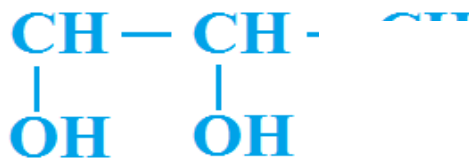
ETHAN-1,2-DIOL
(OH - CH₂ - CH₂ - OH)
ethylenglykol

- ***Je to olejovitá, jedovatá kapalina, sladké chuti, bez barvy a zápachu.***
- ***Jeho teplota tuhnutí je -12,9 °C.***
- ***Používá se jako složka nemrznoucích směsí do chladičů automobilů (fridex) nebo počítačů.***
- ***☠ kvůli sladké chuti bývá příčinou otrav malých dětí nebo zvířat ☠.***

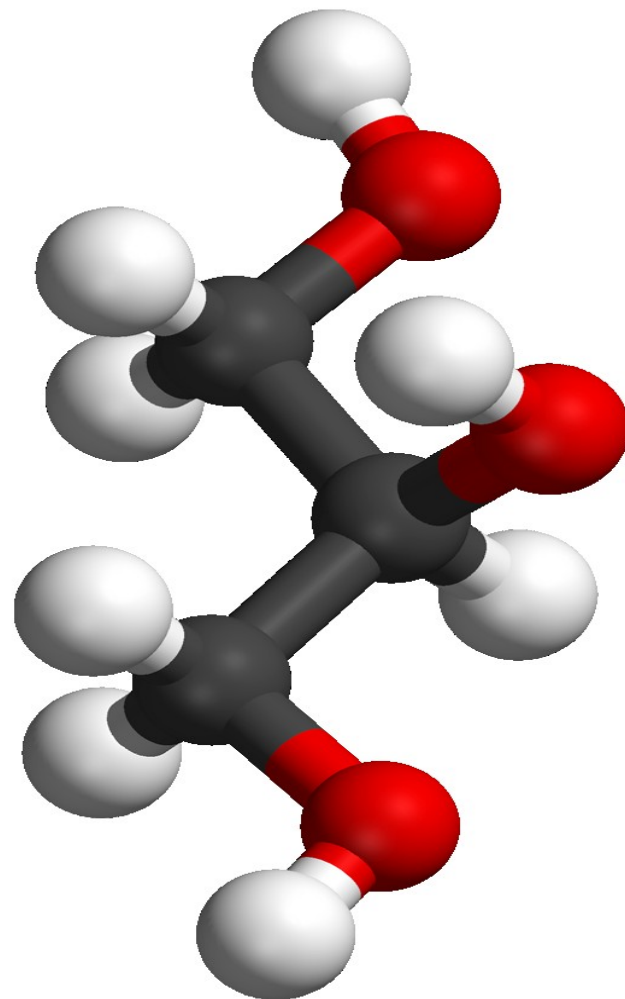


Obr. 3.: Model molekuly ethylenglykolu.

PROPAN-1,2,3-TRIOLOL (glycerol)



- Je to bezbarvá olejovitá kapalina bez zápachu, sladké chuti, **slabě jedovatá**.
- Reakcí s nitrační směsí ($\text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4$) vzniká trinitrát glycerolu (**nitroglycerin**), který je eksplozivní složkou trhaviny **dynamitu**.
- Používá se na výrobu **kosmetických přípravků, mýdel, mastí, léčiv, jako sladidlo v potravinářství (E 422)**.



Obr. 4.: Model molekuly glycerolu.

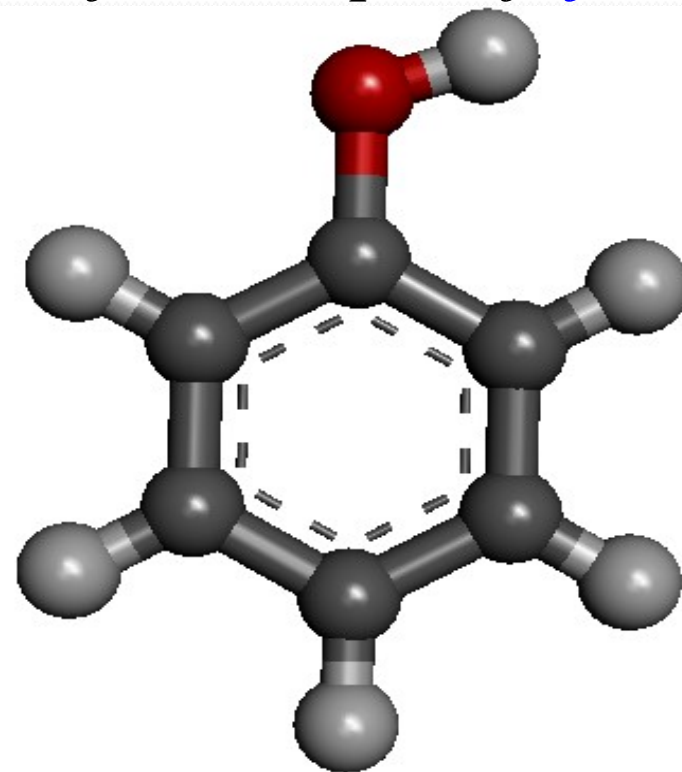
FENOLY

Uved'te charakteristiku fenolů:

- Fenoly jsou skupinou hydroxyderivátů, u kterých je **hydroxylová skupina – OH**, vázána na **aromatické jádro (benzenový kruh)**.
- Fenoly mají charakter kyselin, nejdůležitějším zástupcem je **fenol**.

FENOL (kyselina karbolová)

- Je to jedovatá, bezbarvá, krystalická látka s žíravými účinky.
- Zředěný roztok fenolu byl první desinfekcí používanou v při operacích.
- Fenol se používá na výrobu léčiv, pesticidů, barviv, plastů a kosmetických přípravků.



Obr. 5.: Model molekuly fenolu.