

Dobrý den, dnes se seznámíme s další skupinou derivátů, a tou jsou alkoholy (1. část).

Internetový odkaz: <https://www.youtube.com/watch?v=kEoFLMK31Ds>

ALKOHOLY

- charakteristickou skupinou je **hydroxylová skupina -OH**

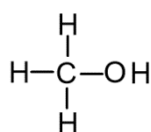
Alkoholy jsou deriváty uhlovodíků, u nichž je

alespoň jeden vodík nahrazen skupinou -OH

- kyslíkaté deriváty

- v názvu je koncovka **-ol**

Methanol (methylalkohol, dřevný líh)



- hořlavá kapalina

- prudce jedovatá → oslepnutí, smrt (stačí 60-250 ml)

Použití:

- k výrobě bionafty (palivo)

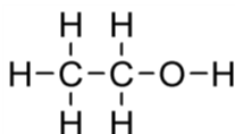
$2 \text{CH}_3\text{OH} + 3 \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{CO}_2 + 4 \text{H}_2\text{O}$ (Při spalování se uvolňuje oxid uhličitý a voda)

- rozpouštědlo

POZOR!!!

- často bývá obsažen v nápojích pálených podomácku (slivovice)(vzniká z tvrdého peckového obalu - nedokonalé vypeckování)

Ethanol (ethylalkohol, líh)



- hořlavá kapalina

- dezinfekční účinky

- vzniká kvašením cukrů a ovocných šťáv

- průmyslově se vyrábí kvašením bramborového škrobu

Použití:

- "denaturovaný líh" pro technické účely: ředění barev, čištění

- k výrobě alkoholu

- ekologické palivo

$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 3 \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{CO}_2 + 3 \text{H}_2\text{O}$

