

Deriváty uhlovodíků

Základní škola a Mateřská škola, Otnice, okres Vyškov

Mgr. Jan Novák

Číslo a název klíčové aktivity: III/2 Inovace a zkvalitnění výuky prostřednictvím ICT

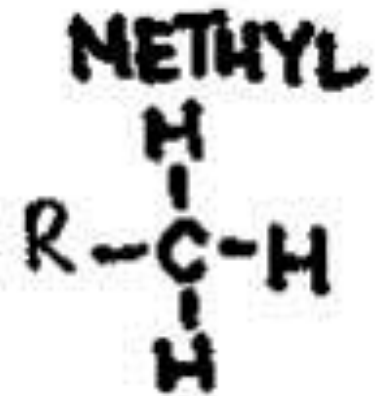
Interní číslo: VY_32_INOVACE_CH.JN.9.09

Vznik derivátů

- organické látky
- vodíkové atomy jsou nahrazeny jiným atomem nebo skupinami atomů jiných prvků

methan – CH₄

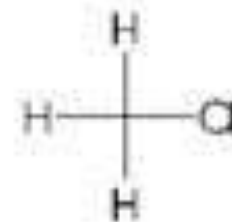
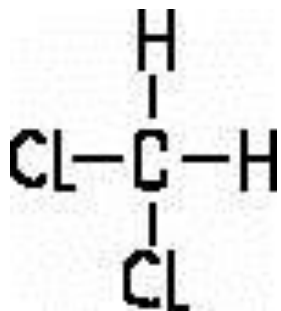
methyl –CH₃



Halogenderiváty

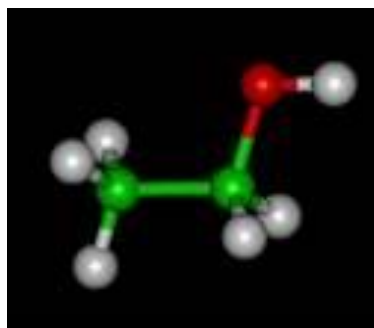
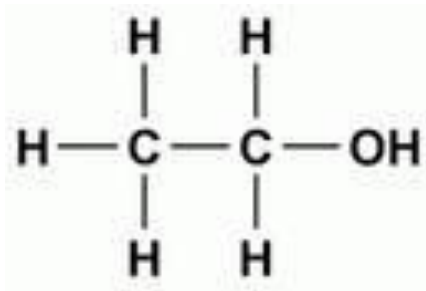
-obsahují jako char. skupinu prvky VII.A skupiny (Cl, Br, I, F)

-příklad: chlormethan CH_3Cl



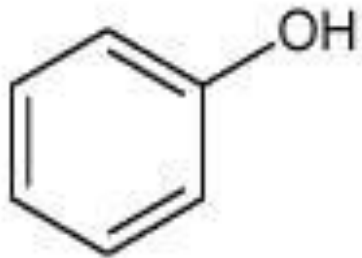
Alkoholy

- obsahují char. skupinu – OH
- např. ethanol



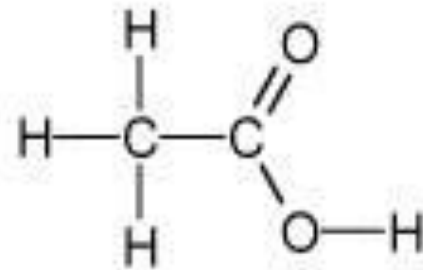
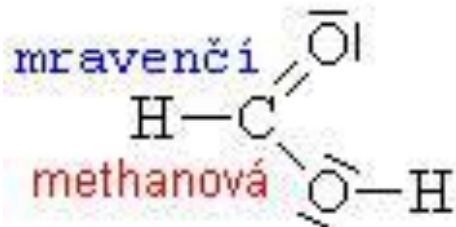
Fenoly

- skupina OH je vázáná na benzenové jádro



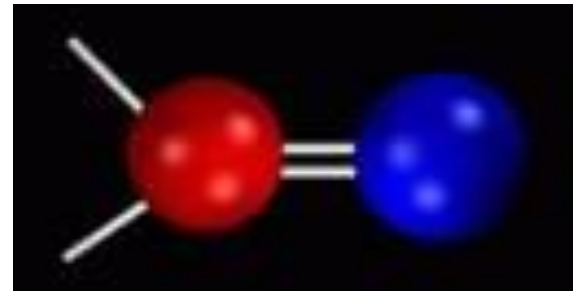
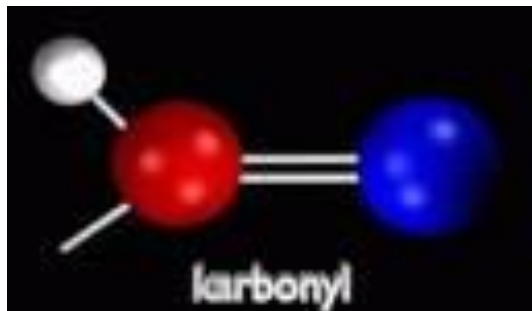
Karboxylové kyseliny

- obsahují char. skupinu -COOH
- např. kyselina octová



Karboonylové sloučeniny

- aldehydy – 1 uhlovodíkový zbytek
- ketony – 2 uhlovodíkové zbytky



Úkoly

- 1. Které deriváty uhlovodíků člověk běžně používá?
- 2. Které skupiny derivátů mohou patřit mezi návykové látky?

Citace

- <http://cs.wikipedia.org/wiki/Uhlovod%C3%ADky>
- <http://www.obrazky.cz/?q=methyl>
- http://www.alonsoformula.com/organica_gal/mol35.htm
- <http://www.obrazky.cz/?q=fenol>
- <http://cs.wikipedia.org/wiki/Fenol>
- http://cs.wikipedia.org/wiki/Karboxylov%C3%A9_kyseliny
- [http://www.obrazky.cz/?q=karboxylov%C3%A9%20kyseliny#utm_source=encyklopedie.seznam.c
z&utm_medium=link&utm_campaign=lista](http://www.obrazky.cz/?q=karboxylov%C3%A9%20kyseliny#utm_source=encyklopedie.seznam.cz&utm_medium=link&utm_campaign=lista)