

23/9 Přírodní vědy - šablona č. V/2

Kyseliny
Devátý ročník

Kyseliny

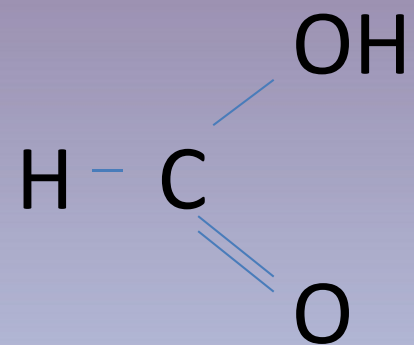
- vznikají oxidací aldehydů
- funkční skupinou je:

karboxylová skupina –COOH

Dělíme na:

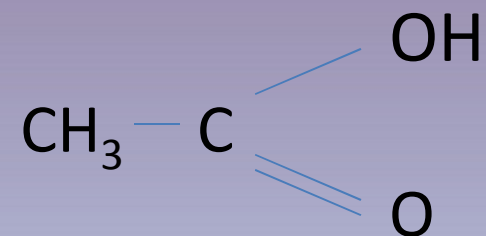
- bezkyslíkaté (kyselina fluorovodíková)
- kyslíkaté (kyselina fosforečná)

kyselina methanová (mravenčí)



- v tělech mravenců, v žihadlech vos i včel, v žahavých chlupcích kopřivy
- využití: textilní průmysl (leptání vzorů)
kožedělný průmysl (vydělávání kůže)

kyselina ethanová (octová)



- 8 % roztok je ocet
- čistá koncentrovaná kyselina je bezbarvá ostře páchnoucí žíravina, její páry jsou hořlavé
- je to surovina pro výrobu plastů a syntetických vláken, používá se ke zpracování kůží, významné rozpouštědlo
- připravují se z ní příjemné vůně – tzv. esence

Kyseliny -COOH (karboxylová skupina)

kyselina methanová (mravenčí) H – COOH

- tělo mravenců, žihadla vos a včel, žahavé chlupy kopřivy
- textilní a kožedělný průmysl

kyselina ethanová (octová) CH₃ - COOH

- ostrý zápach
- potravinářský průmysl
- zředěná = ocet

Jak vznikají kyseliny?

Jaké je využití kyseliny mravenčí?

Ze které kyseliny se připravují esence?



Jméno realizátora: **Mgr. Adriana Majorová, Bc. Lucie Mayerová**

Název školy: **Křesťanská základní škola Jihlava**

Použitý materiál:

Los, P., Hejsková, J., Klečková, M. *Nebojte se chemie*. 2. díl chemie pro ZŠ.
Praha: Scientia, 1997. ISBN 80-7183-027-5.

Odkazy:

[http://www.lidovky.cz/zpusobuji-mravenci-zkrat-vedeni-dot-
/In_veda.asp?c=A110914_152454_In_veda_hs](http://www.lidovky.cz/zpusobuji-mravenci-zkrat-vedeni-dot-
/In_veda.asp?c=A110914_152454_In_veda_hs)

<http://zdrava-vyziva.zdrave.cz/levny-ocet-kazi-zavarovani-okurek/>

<http://daltonaci3.webnode.cz/>

Použitý software: **Microsoft Office PowerPoint**