

## Karboxylové sloučeniny

Uč. str. 59-61

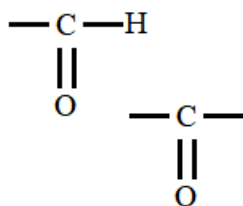
pročtěte si teorii. Zkuste zjistit, jak se tvoří vzorce a názvy karboxylových sloučenin

na str. 59 odpovězte na otázky 15 a 16 vytvořte vzorce a napište názvy

### I. Karbonylové sloučeniny

- deriváty uhlovodíků obsahující karbonylovou skupinu  $\text{—CO—}$

- dělení: a) aldehydy  
obsahují skupinu



př.  $\text{HCHO}$

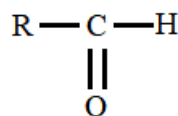
- b) ketony

obsahují skupinu

př.  $\text{CH}_3\text{—CO—CH}_3$

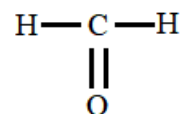
#### a) aldehydy

- názvosloví: uhlovodík + al  
př. methanal, hexanal



**methanal = formaldehyd  $\text{HCHO}$**

- nejjednodušší aldehyd
- štiplavě páchnoucí, jedovatý plyn
- žíravé a karcinogenní účinky
- 40% vodný  $\text{O}$  = formalin  $\rightarrow$  konzervace biologických preparátů
- užití: výroba barviv a plastů  
dezinfekční a konzervační prostředek



**ethanal = acetaldehyd  $\text{CH}_3\text{CHO}$**

- kapalina štiplavého zápachu
- páry se vzduchem  $\rightarrow$  výbušná směs
- užití: výroba kys. octové, léčiv  
výroba pevného lihu (PEPO – podpalovač)

