

ESTRI

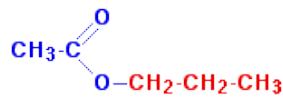
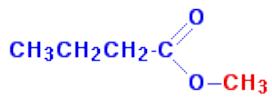
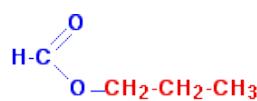
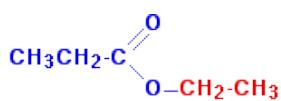
- Organske snovi v katerih je skupina substituirana z enim ali več atomi vodika v hidroksilno skupino
- Hidroksilno skupino reagiramo s karboksilno skupino in pri tem nastane nova skupina **-COO-**
- Najbolj znani estri so karboksilni, obstajajo tudi alkoholni in estri anorganskih kislin (\rightarrow nitroglicerin)
- **Nitroglycerin** se pridobiva z reakcijo trivalentnega alkohola in dušikove kisline v prisotnosti žveplove kisline

POIMENOVANJE ☺

- Spojine poimenujemo po alkoholu, ki nastopa v reakciji
- Najprej je ime alkilne skupine alkohola (npr. propanol \rightarrow propil)
- Drugi del imena pa poimenujemo po kislini (končnica -oat)
- primer: ester butanojske kisline \rightarrow butanoat

PRI ESTRU Z:

- etanojsko kislino se velikokrat vrine etanoat
- metanojsko kislino \rightarrow formiat
- butanojski kislini \rightarrow butriat
- propanojski kislini \rightarrow propanoat



TRIGLICEROL:

- Maščobe & olja
- Združuje 3 hidroksilne skupine

- Slabo topen v vodi (lipidi)
- Imena podobna kot soli
- Pridobivanje z reakcijami kisline (običajno organskimi) in alkohola v prisotnosti žveplove kisline (služi kot katalizator)

Estrenje → reakcija alkohola in kisline, pri kateri se odcepi voda.

Obratni postopek je imenovan umiljenje.



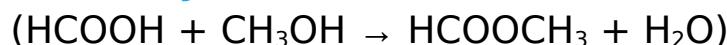
Hidroliza → kemijska reakcija , pri kateri se določena spojina razcepi z vodo, pri čemer se v en del vgradi hidroksilna skupina, v drug del pa vodik (molekula H_2O se namreč razcepi na H^+ in OH^-)



Mnogi estri imajo zanimiv vonj, zato se uporabljajo kot arome:
metil butanoat → ananas, jabolko, metil benzoat → sadni vonj ylang-ylang (rastlinsko olje, uporabljen pri parfumih) → (etil formiat → rum , etil butanoat → ananas, jagoda , etilheptanoat → grozdje , etil acetat → staro vino , amil acetat → banane, hruške)

PRIDOBIVANJE :

Z **estrenjem** metanola in etanoata:



Na **industrijski način** s kombinacijo metanola in ogljikovega monoksida → uporaba kot insekticid za proizvodnjo zdravil
 $(\text{CH}_3\text{OH} + \text{CO} \rightarrow \text{HCOOCH}_3)$