

### 3. TEDEN: 30.3 – 3.4. 2020

Pozdravljena učenka, učenec,  
začenjamo 3. teden šole na daljavo. Današnja vsebina se navezuje na zadnjo učno uro.

#### 1. Ura:

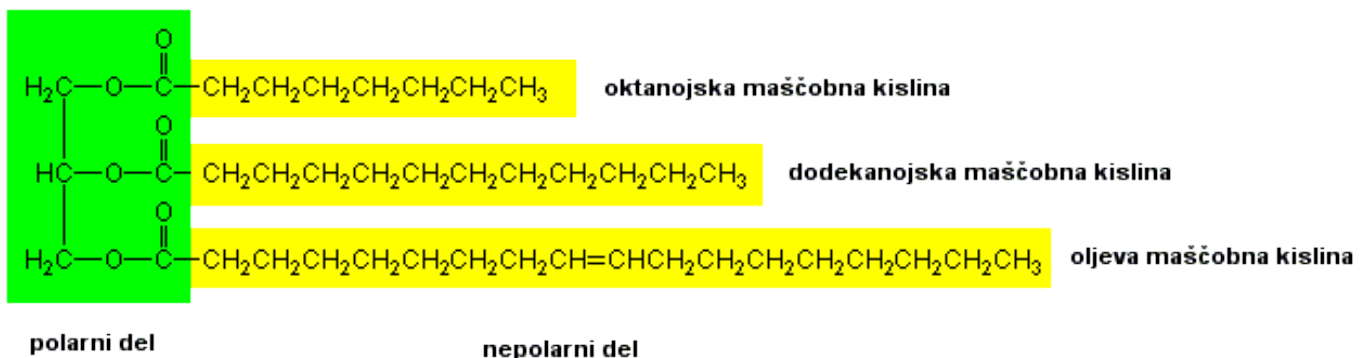
V prejšnji uri ste spoznali, da maščobe nastanejo **iz glicerola (alkohol) in iz maščobne kisline**.

Zapisali ste strukturno formulo za maščobno kislino. Morda ste se vprašali, ali bo list dovolj širok, da bo formula zapisana v eni vrstici. Večina maščobnih kislin ima namreč zelo dolgo verigo. (Maslena ali butanojska kislina je ena izmed maščobnih kislin s krajšo verigo).

#### Kemijska zgradba maščob:

V maščobi so torej vezane **3** maščobne kisline, lahko so po zgradbi vse enake, lahko pa različne.

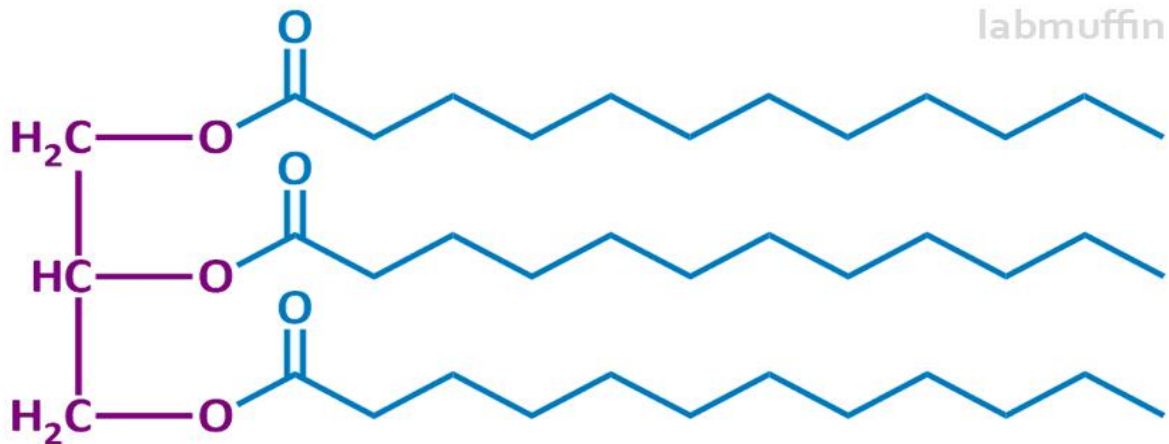
Po reakciji med alkoholom in kislino se odcepi voda, nastane pa maščoba, ki spada v skupino spojin, imenovanih ESTRI. Reakcija se imenuje ESTRENJE.



Polarni del je GLICEROL, nepolarni del pa VIŠJE MAŠČOBNE KISLINE. (Tu so tri različne maščobne kisline).

Še en primer formule maščobe, tu so vse maščobne kisline enake, (enako dolge verige C-atomov)

**GLICEROL:** vijolično obarvan del spojine



Structure of a fat

**Le zakaj so maščobe težko prebavljive?**

**Zakaj se v njih skriva veliko energije?**

Za lažjo predstavo zgradbo maščobo pogosto ponazorijo s hobotnico, ki ima pa 3 lovke (in ne 8, kot jih imajo v resnici)

