

Prepiši učno snov iz te predstavitve v zvezek.

Slike prerišeš le tiste, pri katerih vidiš oznako ☆.
Ostale slike pa si samo oglej.

Na koncu imaš navodila za reševanje **nalog** v delovnem zvezku.

**To je učna snov za cel teden (od 23. 3. do 27. 3.),
za dve šolski uri.**

MILA

Kaj so mila?

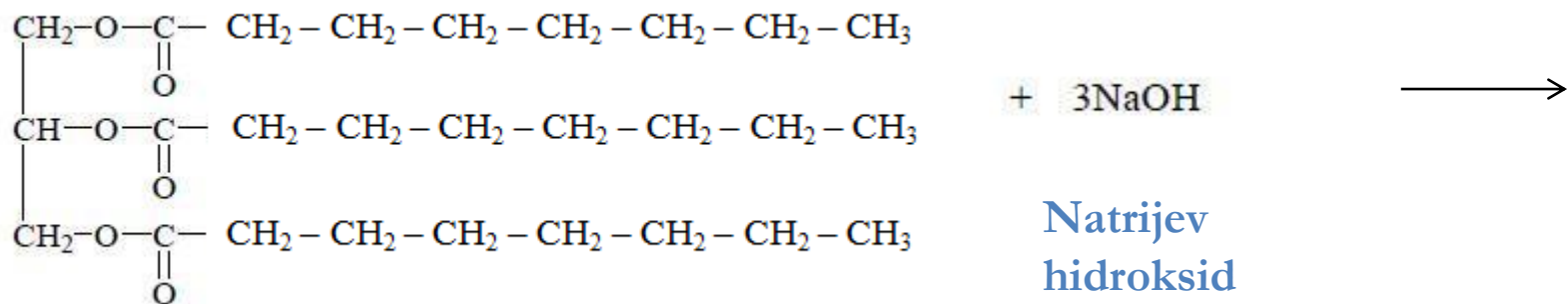
Mila so **natrijeve ali kalijeve soli višjih maščobnih kislin**.

Pridobivamo jih s **hidrolizo maščob** ob prisotnosti natrijevega ali kalijevega hidroksida med segrevanjem.

**BAZIČNA HIDROLIZA
UMILJENJE MAŠČOB**

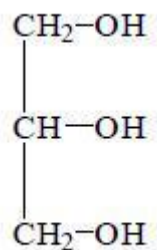
Umiljenje z natrijevim hidroksidom – **trdno milo**.

Umiljenje z kalijevim hidroksidom – **tekoče milo**.

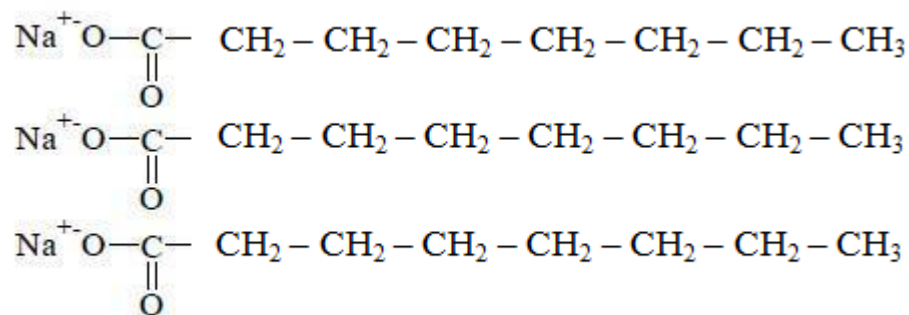


Natrijev
hidroksid

maščoba

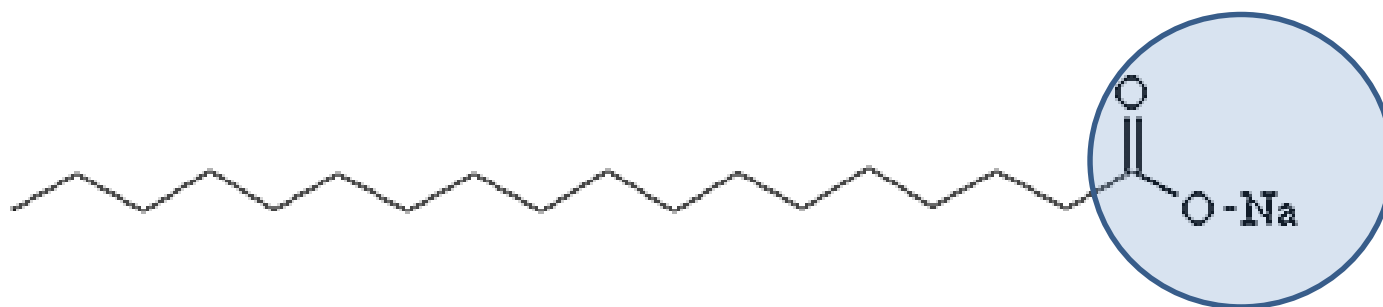


+



glicerol

Natrijevo milo

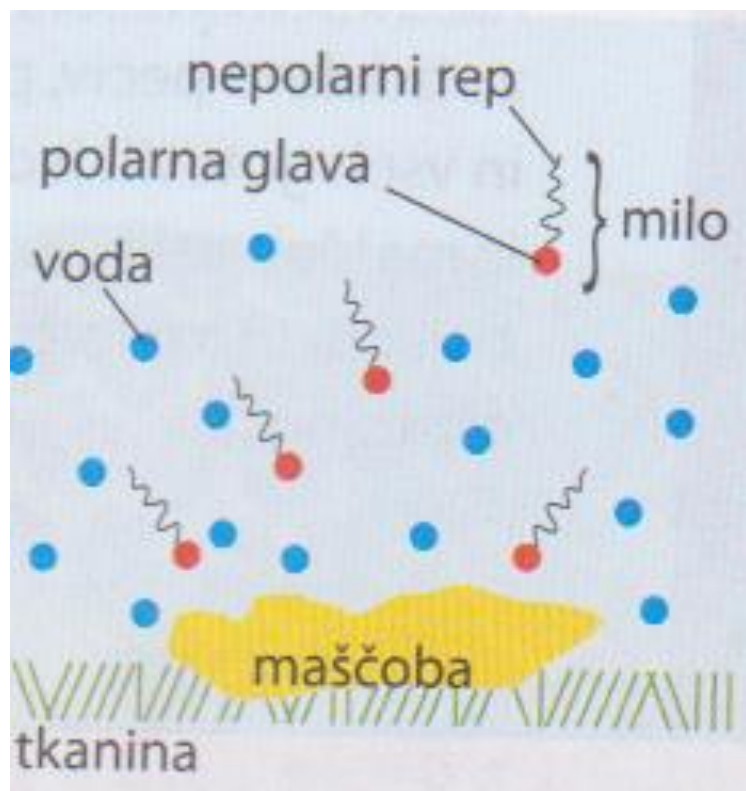


NEPOLARNI REP

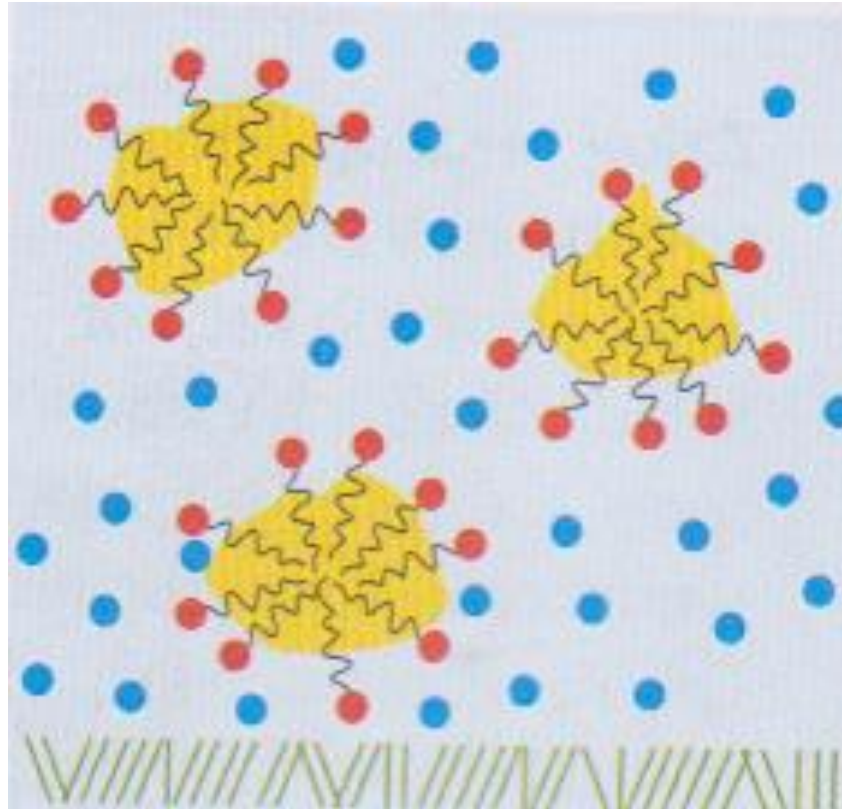
POLARNA GLAVA



Kako mila delujejo?



Delci mila „napadejo“ mastne madeže, proti katerim se orientirajo s nepolarnim repom in jih razbijejo v manjše koščke



Milo obda madeže iz vseh strani. Ker polarna glava privlači molekule vode, voda lahko odplakne madeže.

Milo torej poveže polarno vodo in nepolarno umazanijo.

Za lažjo predstavo si ogledaj videoposnetek: <https://www.youtube.com/watch?v=ga2ff1nO0uo>



S čim pa pomivamo posodo?

Posodo pomivamo z detergenti, ki jih pridobivamo iz nafte.

Delec detergenta ima prav tako polarno glavo in nepolarni rep.

Pri pranju umazane posode delujejo delci detergenta podobno kot delci mila.

Reši naloge v delovnem zvezku:

Stran 98, naloga 1, 2, 3

Stran 99, naloga 4, 5, 6, 7