

## DELO NA DALJAVO

### 8. TEDEN

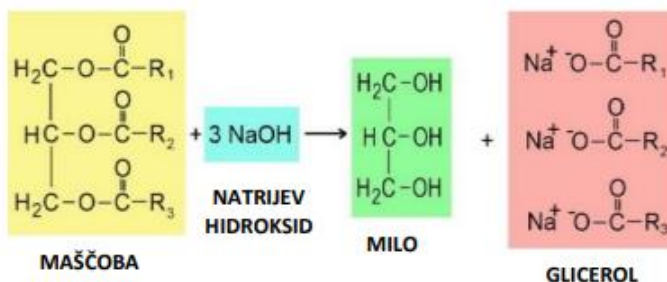
(11. 5. – 15. 5. 2020)

### DSP\_KEMIJA 9: MILO

Draga devetošolka!

Pred tabo je ponovitev aktualne snovi. Spoznaj nastanek MILA.

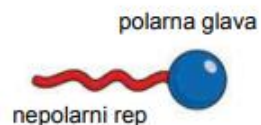
1. Pri segrevanju maščob z natrijevim hidroksidom se maščobe razgradijo na glicerol in soli višjih maščobnih kislin – **miło**.



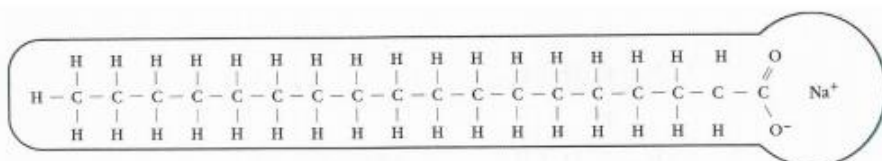
2. Kemijsko reakcijo, pri kateri nastane miło imenujemo **umiljenje** ali **saponifikacija**.
3. Če pri reakciji uporabimo **NaOH** dobimo **trda natrijeva miła**, če pa **KOH** pa **mazava kalijeve miła**.
4. Miła **emulgirajo maščobo**, zato jih uporabljamo za umivanje. So biološko razgradljiva. S kalcijevimi ioni v trdi vodi tvorijo netopne soli.
5. **Detergenti** so sintetična pralna sredstva, ki imajo podobne lastnosti kot miła.

#### Naloge

1. Oglej si sliko, ki prikazuje poenostavljen model molekule miła:



Označi polarni in nepolarni del na strukturi formuli molekule miła:



Še vedno pa velja, da mi lahko pišeš, v kolikor boš naletela na težave.

Ostani zdrava.