REŠITVE **MILA**

Dopolni !

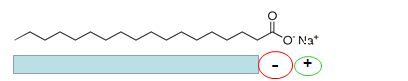
1.Mila so **po kemijski zgradbi** natrijeve ali kalijeve soli višjih maščobnih kislin.

2. **Kemijsko reakcijo** pri kateri nastanejo mila imenujemo umiljenje ali **bazična hidroliza maščob.**

3.Poglej si poskus - **priprava mila** v laboratoriju <https://eucbeniki.sio.si/kemija9/1271/index1.html>

Za pripravo mila potrebujemo olje in natrijev ali kalijev hidroksid.

4. **Zgradba mila**: nariši

KATIONSKI DEL

ANIONSKI DEL

je iz **nepolarnega repa-alkilna veriga** (topen v nepolarnih snoveh)

in polarne glave (topen v vodi)

5. **Delovanje mila-pranje**. Poglej si še enkrat animacijo <https://eucbeniki.sio.si/kemija9/1271/index3.html> in dopolni besedilo.

Delci mila se z nepolarnim delom povežejo z nepolarnimi delci maščob in jih odtrgajo iz površine tkanine.

Delci mila z nepolarnim delom obdajo delce maščob, proti vodi pa je usmerjen polarni del.

Nastale kapljice maščobe, obdane z delci mila, se porazdelijo v vodi. Nastane emulzija maščobe v vodi, ki jo speremo s tkanine.

6.Mila in sintetične detergente s skupnim imenom imenujemo **PAS** ali površinsko aktivne snovi.

7. **Delovanje** mil in detergentov se razlikuje. Mila učinovito delujejo le v mehki vodi, detergenti pa v mehki in trdi vodi vodi.

8. **Emulgatorji** so PAS. Omogočajo, da se maščoba fino porazdeli v vodI oz. nastanek emulzije.

9. **Primeri emulzij mazila, kreme, balzami, mleko, smetana, majoneza, sladoled**