

Zapis v zvezek

MILA



1. MILA so Na in K – soli višjih MAŠČOBNIH KISLIN.

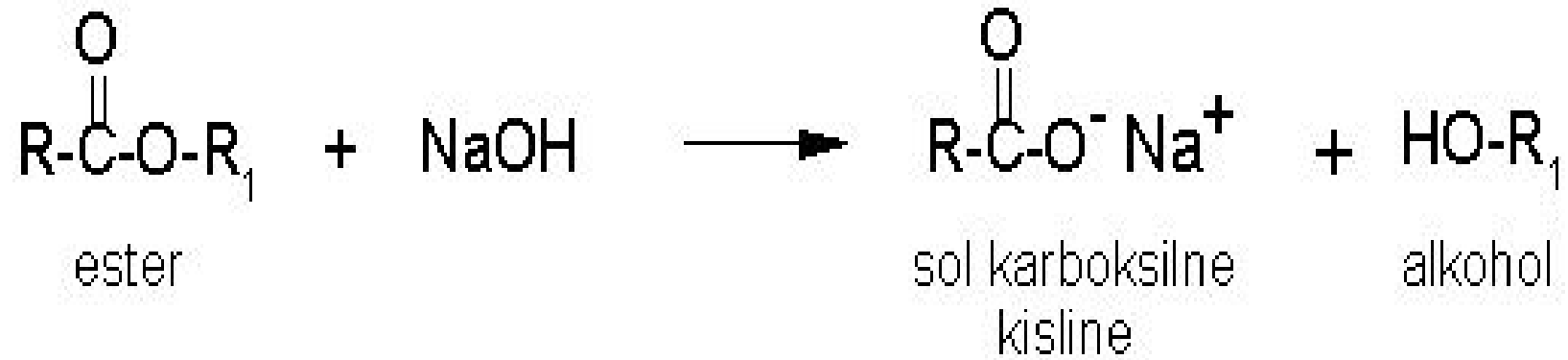
2. Nastanek mil:

- reakcija med maščobo in bazo

Maščoba: rastlinska ali živalska maščoba

Baza: natrijev hidroksid (NaOH) ali pa kalijev hidroksid (KOH)

REAKCIJA: umiljenje maščob (nastanek mila)

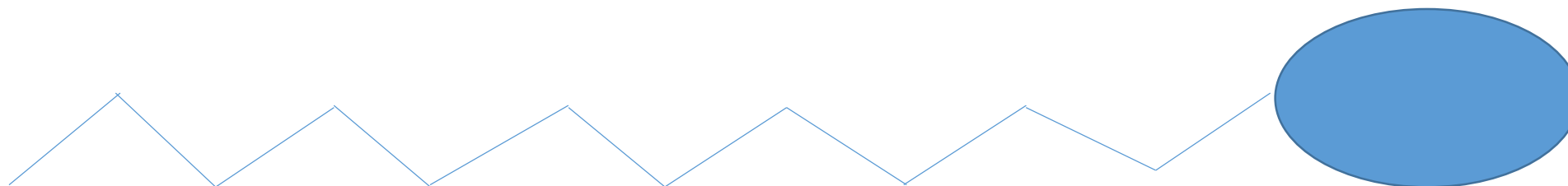
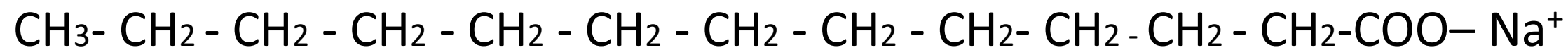


Razlaga:

Ester (maščoba) + natrijev hidroksid \longrightarrow sol karboksilne kisline (milo) + glicerol

- Zmes maščobe in natrijevega hidroksida (NaOH) segrevamo.
- Razpadejo estrske vezi v maščobah.
- Nastane sol maščobne kisline (milo) in glicerol.

Racionalna formula mila



Dopolnite spodnje besedilo.

- Mila so kalijeve in natrijeve soli _____ kislin. Emulgirajo maščobo, zato jih uporabljamo za pranje in umivanje. Vodne raztopine mil so _____, njihov pH je lahko največ 10.
- Med spodnjimi možnostmi izberite formulo tiste spojine, ki bo učinkovito odstranila masten madež na hlačah.
 - a) H_2O
 - b) $\text{CH}_3\text{-COO-Na}^+ + \text{H}_2\text{O}$
 - c) $\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{-COO-Na}^+ + \text{H}_2\text{O}$

Rešitve:

<https://eucbeniki.sio.si/kemija9/1198/index7.html>