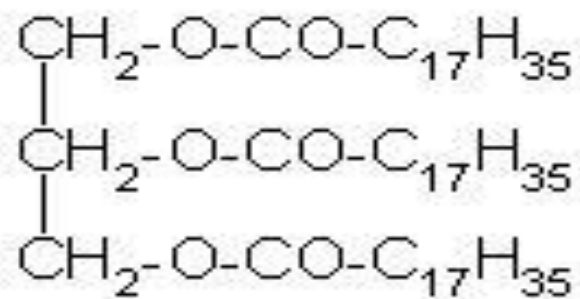


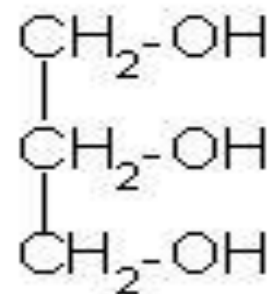
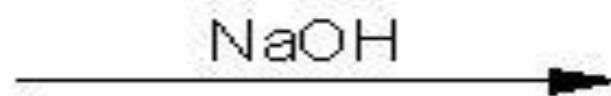
Zapiši manjši naslov, zapiši snov in preriši shemo:

MILA in DETERGENTI

S postopkom **hidrolize maščob** z bazo (NaOH ali KOH) pridobivamo MILA.

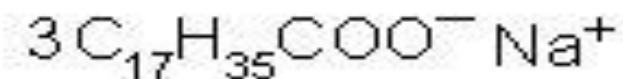


gliceril-tristearat



glicerol

+



natrijev stearat-milo

MAŠČOBA A

Vir: <http://www.kii3.ntf.uni-lj.si/e-kemija/file.php/1/output/estri/>

Ogled slike v vijola okvirju: NASTENEK MILA = SAPONIFIKACIJA

Pridobivanje mila in uporabne vaje.

Nadaljevanje zapisa:

- Mila se vežejo tako z vodo, kot z nepolarnimi snovmi in spadajo med t.i. površinsko aktivne snovi.
- So soli, sestavljene iz KARBOKSILATNIH ANIONOV in KOVINSKIH KATIONOV ter iz polarne glave in nepolarnega repa.

- Pranje:

1. delci mila se z nepolarnim delom povežejo z nepolarnimi delci maščob in jih odtrgajo s površine tkanine.
2. Polarni del mila se usmerijo proti vodi. Pojdi na [POVEZAVO](#). V zvezek lahko skiciraš.
3. Kapljice maščobe, ki so obdane z delci mila se porazdelijo po vodi. Nastane emulzija maščob v vodi.

Ogled posnetka – [kaj se dogaja med pranjem?](#)

ZA TISTE, KI ŽELITE VEČ:

Rešujte naslednje [vaje](#):

Viri:

- <http://www.kii3.ntf.uni-lj.si/e-kemija/file.php/1/output/estri/>
- <https://www.kremica.si/kako-nastane-milo-ali-vse-o-saponifikaciji/>
- <https://de.wikipedia.org/wiki/Datei:Liposom.svg>
- iUčbeniki – Kemija 9