

Dober dan☺. Ali si uspel-a dopolniti ankete za nazaj?

NASLOV DANAŠNJE URE: MILA IN SINTETIČNI DETERGENTI (Učbenik, 72.-75.)

V teh dneh velikokrat slišiš »umij si roke, z milom«. Katere lastnosti ima milo?

Mila so poznali že v prazgodovini, lahko pa ga pripraviš tudi doma.

Na naslednji povezavi, si poglej film o nastanku mila.

<https://eucbeniki.sio.si/kemija9/1271/index1.html>

1. Kaj potrebujemo za nastanek mila? V nekaj povedih zapiši, postopek priprave mila.
2. Kateri produkt, poleg mila, še nastane?
3. Velja si zapomnit: reakcija: nastanek mila = umiljenje= hidroliza maščobe

maščoba + baza \longrightarrow milo + glicerol

4. Kaj je milo po kemijski zgradbi?
Milo je sol maščobnih kislin.
Mila so natrijeve soli, če je baza natrijev hidroksid.
Mila so kalijeve soli, če je baza kalijev hidroksid.
5. Pri zapisu delca mila si pomagamo z modelom (učbenik stran 73., desna slika 53.)
Nepolarni rep prispeva veriga $-\text{CH}_2-$ enot iz molekule maščobe, je nepolaren in zato topen v nepolarnih topilih.
Polarno glavo prispeva manjši deli iona, COO^- , je ionski in zato topen v vodi.
Pozitiven ion je natrijev (Na^+), oziroma kalijev (K^+).



6. S pomočjo slike 54. ali pa povezave <https://eucbeniki.sio.si/kemija9/1271/index2.html> Zapiši delovanje mila in tudi nariši. Bodi pozoren/a, na orientacijo repa.
7. Kaj je emulzija? Zapiši nekaj primerov.
8. Preberi še »NA KRATKO« in dopolni odgovore.
9. Učbenik 76,/1.-4.

To je za danes vse. Lep pozdrav, učiteljica Irena