|  |
| --- |
| **Četrtek, 26.3. 2020 in petek, 27.3.2020 9.a** |

**NAVODILO ZA DELO**

1. S pomočjo rešitev najprej **preveri odgovore .** Vzemi rdeč kemični svinčnik, popravi napake in zapiši mankajoče.

Označi si naloge, ki ti kljub rešitvam še vedno niso jasne in se o njih pogovorimo, ko pridemo v šolo.

- **v PRIPONKI** so **rešitve Preveri svoje znanje, učb. str. 96-98.**

-REŠITVE –učni list Maščobe

A polarna glava, B nepolaren rep

1. Lipidi
2. Netopni v vodi, manjša gostota od vode.
3. Nepolarne spojine
4. Trdne-masti, tekoče-olja
5. a)oljčno olje, sončnično olje...

b) ribje olje, goveji loj...

1. B
2. So estri glicerola in višjih maščobnih kislin. Estrska funk. Skupina

* Maščobe so estri

Racionalna formula palmitinske kisline:

CH3-(CH2)14-COOH

b) 3 molekule

* Nasičene in nenasičene maščobe

Vzorec A, ker vsrbuje največji delež nasičenih mašč. Kislin

**Današnja naloga SPOZNAJMO MILA**

Pozorno preberi vsebino in si oglej filmčke v **eučbeniku na spodnji povezavi (desno spodaj je znak > za naprej po straneh)** [**https://eucbeniki.sio.si/kemija9/1271/index.html**](https://eucbeniki.sio.si/kemija9/1271/index.html)

**in učbeniku na str. 72-75.**

**Če želiš več,** na portalu **iRocusPlus** ( [**www.iRokusPlus.si**](https://rokus-klett.us8.list-manage.com/track/click?u=5df0c03e7c91b7cd9f1d96f6f&id=30cf46d399&e=a49ad57a31) ) v »***Moji zbirk****i*« poišči in klikni na **Kemija 9**. Klikni na **Interaktivno učno gradivo.** V kazalu (levo zgoraj) pojdi na poglavje **3 Organske spojine s kisikom, podpoglavje 3.35 Mila.** Preberi vsebino in si oglej video predstavitve.

**ZAPIS V ZVEZEK:**

**naslov MILA**

Dopolni !

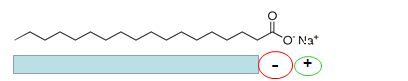
1.Mila so **po kemijski zgradbi** natrijeve ali kalijeve soli \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

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

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

Za pripravo mila potrebujemo \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ in \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

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 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ delom povežejo z nepolarnimi delci \_\_\_\_\_\_\_\_\_ in jih odtrgajo iz površine tkanine.

Delci mila z nepolarnim delom obdajo delce \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, proti vodi pa je usmerjen \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ del.

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

6.Mila in sintetične detergente s skupnim imenom imenujemo **PAS** ali \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

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

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

9. **Primeri emulzij \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**