



Dober dan!

Pohvala vsem, ki sodelujete z mano,
pošiljate svoje naloge.

Priključite se še ostali.

Magda Kosič

Današnja naloga bo tudi malo eksperimentalno obarvana.

Cilj: s pomočjo eksperimenta ugotoviti vpliv vode na učinek pralnega sredstva

Naloga: V zvezek prepisi PPT (priloga), dodaj manjkajoče in naredi eksperiment, ki je
zapisan na zadnjem diapozitivu (slidu).




Pošlji mi sliko končanega eksperimenta (vidni rezultati, stekleničke (kozarci)
označeni).

PRALNA SREDSTVA

(PS)

1. Zgradba pralnega iona:

POLARNA GLAVA

- kationska 
- anionska 
- neionska 



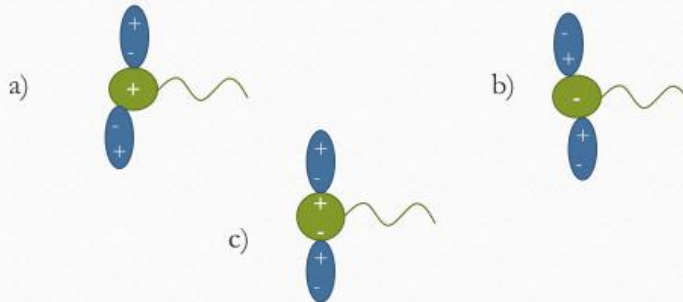
NEPOLAREN REP

- acikličen
- aciklično aromatski

2. Nastanek mila

- Mila so natrijeve ali kalijeve soli maščobnih kislin.
- Reakcija je **umiljenje**. (prepiši reakcijo iz učbenika, stran 72 – slika 52)

3. Delovanje pralnega iona v polarni vodi



4. Primerjava



MILA

- So soli karboksilnih kislin.
 - Izhodna surovina so maščobe.
 - Rep je acikličen.
- (Poglej primer – učbenik, stran 73)



DETERGENTI

- So soli sulfonske kisline.
 - Izhodna surovina je nafta.
 - Rep je aciklično aromatski.
- (Poglej primer – učbenik, stran 74)

5. Pralna sredstva so:

- šampon
- zobna pasta
- milo
- pralni prašek
- čistilo

6. Bazičnost pralnih sredstev

- Bazičnost pralnih sredstev dokazujemo s FFT.



Ugotovitev:
Nastala raztopina se
obarva _____.

7. Učinek pralnih sredstev

Naredi eksperiment.

Navodilo: Vzemi dva kozarca za vlaganje ali dve 0,5 l plastenki. Napolni ju z vodo (1/3) → pitna voda, prekuhana voda (glej sliko). V vsak kozarec daj žličko tekočega mila (šampon ali pralni prašek). Zapri in oba naenkrat stresaj enako močno.

Za ugotovitev napiši, kje je več pene.

Za zapis: Nariši eksperiment, ustrezno označi, napiši ugotovitev.

