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 prepiši PPT (priloga), dodaj manjkajoče in naredi eksperiment, ki je zapisan na zadnjem diapozitivu (slidu).

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

1. Zgradba pralnega iona:

POLARNA GLAVA

- kationska
- anionska
- neionska

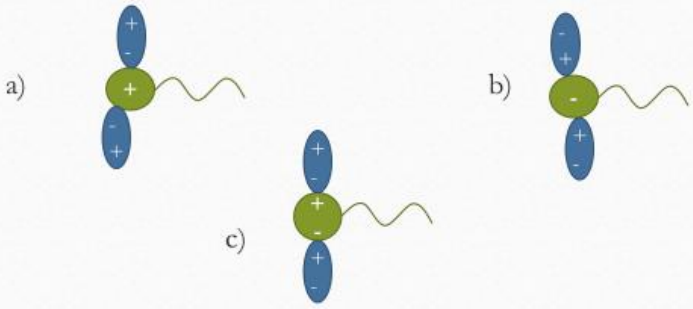
NEPOLAREN REP

- 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.