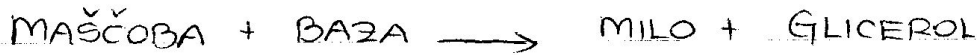


12. VAJA: MILO

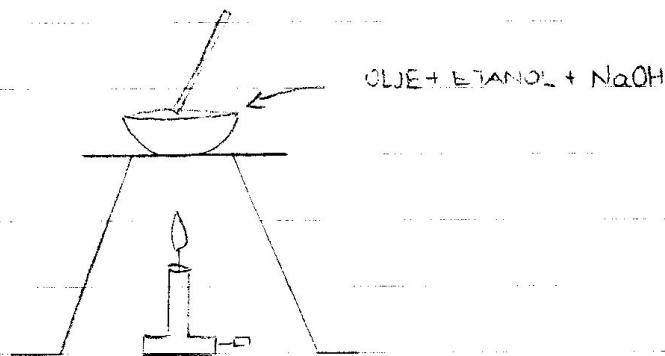
12.1. Mila in detergenti so snovi, ki nam pomagajo pri pranju. Pralna sredstva imajo molekule, ki so na enem koncu nepolarne, na drugem pa polarne. To jim omogoča, da se na polarnem koncu vežejo z vodo, ki je polarna, na nepolarnem pa z nepolarnimi snovmi, ki se zaradi nepolarnosti v vodi ne raztapljajo (najpogosteje so to maščobe).

Mila so natrijeve oz. kalijeve snovi višjih maščobnih kislin. Te dobimo pri hidrolizi (razgradnji maščob).



12.1. NALOGA: Naredi milo!

SKICA:



OPAŽANJA:

a) Dobljeno milo je rumene barve, gosto in penasto.

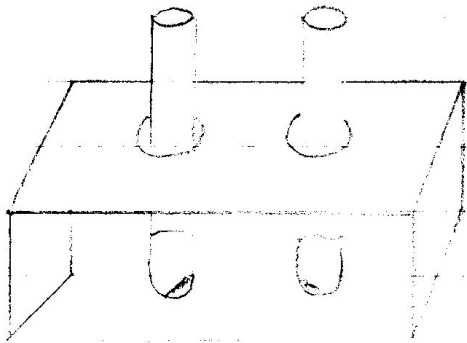
DISKUSIJA OPAŽANJ:

1.) Naredili smo natrijevo milo, ki se je potem strdilo.

2.) Etanol smo dodali, ker topi maščobo. Etanol poskrbi, da se olje in natrijev hidroksid zmešata.

12.2. NALOGA: Ugotovi, kako se milo raztaplja v trdi oz. mehki vodi!

SKICA :



OPAŽANJA:

MILO +	destilirana voda	vodovodna voda
Višina pene	5 cm	2,5 cm

DISKUSIJA OPAŽANU:

- 1.) Več pene je nastalo v destilirani vodi, ki je mehka. Torej se milo bolje raztaplja v mehki vodi.
- 2.) Naše prababice so za pranje uporabljale deževnico, ker je mehka voda.