

VJEŽBA 23. SAPUNI I DETERGENTI

Vježba 23.1: Saponifikacija ulja

PRIBOR I KEMIKALIJE: porculanska zdjelica, stakleni štapić, epruvete, menzura od 10 ml, malo električno kuhalo, kapaljka s gumicom, jestivo ulje, etanol, 20%-tna natrijeva lužina,

POSTUPAK:

Ulij u porculansku zdjelicu tri male žličice jestivog ulja i 15 mL etanola. Sadržaj zdjelice lagano zagrij na električnom kuhalu. Toploj otopini dodaj 8 mL natrijeve lužine i nastavi zagrijavati uz istodobno miješanje staklenim štapićem sve dok se više ne bude osjećao miris etanola. Opiši nastale promjene.

OPAŽANJA:

SKICA POKUSA:

ZAKLJUČAK:

Vježba 23.2: Svojstva sapuna

PRIBOR I KEMIKALIJE: vodena otopina sapuna, fenolftalein, sumpor, čaša ili Erlenmeyerova tikvica sa širokim grlom, kapalica, novčići od 1 i 2 lipe,

POSTUPAK:

A) Ulij u dvije epruvete oko 2 mL otopine sapuna. U jednu epruvetu dodaj kap otopine fenolftaleina, a u drugu umoći univerzalni indikator papir i odredi pH vrijednost otopine.

B) Čašu napuni do vrha vodom. Iako misliš da je čaša puna, polako dolijevaj još vode. Po površini vode polagano spusti novčić (od 1 ili 2 lipe). Ako novčić pliva po vodi kapni pored njega malo otopine sapuna.

C) U čašu ulij vodovodnu vodu (do samog ruba) i po cijeloj površini posipaj sumpor u prahu. Na površinu kapni malo otopine sapuna.

OPAŽANJA:

SKICA POKUSA:

ZAKLJUČAK:

Vježba 23.3.: Dokazivanje sapuna u tvrdoj i mekoj vodi

PRIBOR I KEMIKALIJE: drveni stalak s pet epruveta, pluteni čepovi, sapun, otopine kalcijevog klorida, CaCl_2 , magnezijevog klorida, MgCl_2 , željezovog(II) sulfata, FeSO_4 , destilirana voda

POSTUPAK: U jednoj epruveti pripremite vodenu otopinu sapuna. U preostale 4 epruvete ulijte 5 ml pripremljene otopine sapuna. Dodajte redom u svaku epruvetu po 1 ml otopine kalcijevog klorida, magnezijevog klorida, željezovog(II) sulfata i u zadnju 1 ml destilirane vode. Epruvete začepite, dobro promućkajte i ustanovite nastaje li pjena. Stavite epruvete u stalak i nakon nekoliko minuta promotrite površine otopina.

OPAŽANJA:

SKICA POKUSA:

ZAKLJUČAK:

Vježba 23.4.: Hidroliza sapuna

PRIBOR I KEMIJE: sapun, etanol, fenolftalein, metanol, destilirana voda, dvije Erlenmeyerove tikvice

POSTUPAK: Pripremite etanolnu otopinu sapuna i podijelite je u dvije Erlenmeyerove tikvice. Dodajte nekoliko kapi fenolftaleina. U prvu tikvicu ulijte vodu, a u drugu metanol.

OPAŽANJA:

SKICA POKUSA:

ZAKLJUČAK:

Vježba 23.5.: Reakcija sapuna i anorganskih kiselina

PRIBOR I KEMIKALIJE: sapun, razrijeđena H_2SO_4 (20 %-tna), destilirana voda, Erlenmeyerova tikvica, plamenik

POSTUPAK: U Erlenmeyerovu tikvicu stavite 1 g sapuna, 10 ml destilirane vode i 40 ml razrijeđene otopine sumporne kiseline. Smjesu prokuhajte i ohladite.

OPAŽANJA:

SKICA POKUSA:

ZAKLJUČAK:

Vježba 23.6.: Svojstva deterdženta

PRIBOR I KEMIKALIJE: otopina deterdženta, fenolftaleina, otopina CaCl_2 (10 %-tna), otopina NaCl (10 %-tna), otopina octene kiseline (10 %-tna), magnezijev oksid, MgO

POSTUPAK:

A) U četiri epruvete s otopinom deterdženta ulijte redom fenolftalein, te otopine CaCl_2 , NaCl i octene kiseline.

B) U čašu ulijte vodu i na površinu nanosite malo magnezijevog oksida u prahu. Dotaknite površinu prvo sa suhim staklenim štapićem, a zatim sa staklenim štapićem na kojem se nalazi kap deterdženta.

OPAŽANJA:

SKICA POKUSA:

ZAKLJUČAK:

Vježba 23.7. : Emulgiranje masnoća pomoću deterdženta

PRIBOR I KEMIKALIJE: stalak za epruvete, dvije epruvete, voda, ulje, tekući deterdžent za pranje posuđa

POSTUPAK:

1. Oba dvije epruvete napunite s oko 4 ml vodovodne vode.
2. U svaku epruvetu ulijte oko 2 ml ulja.
3. Samo u jednu epruvetu dodajte oko 0,5 ml deterdženta.
4. Epruvete zaćepite i promućkajte. Promatrajte i usporedite svojstva dobivenih emulzija.

OPAŽANJA:

SKICA POKUSA:

ZAKLJUČAK: