

Vježba 9. Kalcij i njegovi spojevi

Vježba 9.1. : Od školjke (vapnenca) do vapnene vode

PRIBOR I KEMIČALIJE: manja čaša s malo destilirane vode, pinceta, plamenik, komadić bilo koje morske školjke ili puževa kućica, fenolftalein

POSTUPAK:

1. Stavite malu školjku u vodu i dodajte kap otopine fenolftaleina. Zapišite u opažanja boju otopine.
2. Izvadite školjku iz vode, obrišite je krpom i uhvatite pincetom. Samo rub školjke unesite u šušteći plamen plinskog plamenika i zagrijavajte na istom mjestu sve dok ne uočite bijeli žar.
3. Pustite da se školjka malo ohladi, a zatim je ponovno uronite u vodu s malo fenolftaleina. Zapišite u opažanja boju otopine i obrazložite uočene promjene.

SKICA POKUSA

OPAŽANJA:

JEDNADŽBE KEMIJSKIH REAKCIJA:

ZAKLJUČAK:

Vježba 9.2.: Vapnena voda i ugljikov dioksid

PRIBOR I KEMIKALIJE: čaša od 250 mL, lijevak, filtrirni papir, Erlenmeyerova tikvica, slamčica, kalcijev oksid, CaO, destilirana voda

Upozorenje! Ukoliko je destilirana voda bila neko vrijeme izložena zraku, pokus neće uspjeti!

POSTUPAK:

1. U čašu od 250 ml stavite žličicu CaO i prelijte sa 100 mL destilirane vode.
2. Profiltrirajte dobivenu kašu u Erlenmeyerovu tikvicu. Da bi se pripremljena otopina izbistrila potrebno ju je dva puta filtrirati i zatim razrijediti destiliranom vodom na dvostruki volumen. Takvu otopinu ćete moći koristiti 7 dana.
3. U dobivenu bistru otopinu upuhujte zrak iz pluća kroz slamčicu.

SKICA POKUSA

OPAŽANJA:

JEDNADŽBA KEMIJSKE REAKCIJE:

ZAKLJUČAK: