



POKUS 3.12. Ispitivanje svojstava kalcijeva hidroksida

Potrebni pribor i kemikalije

- ✓ dvije čaše od 100 mL, dvije čaše od 250 mL, stakleni štapić, boca štrcaljka, lijevak, filtrirni papir, stalak, željezni prsten, slamčica, žličica

- ✓ kalcijev hidroksid, destilirana voda, fenolftalein, crveni i plavi lakmusov papir



Aktivnosti tijekom pokusa

1. U čašu stavi žličicu kalcijeva hidroksida i dolij oko 50 mL vode. Promiješaj staklenim štapićem. Otapa li se kalcijev hidroksid u vodi?
2. Sastavi aparaturu za filtraciju i dobiveni uzorak profiltriraj u čašu. Filtrat razdijeli u dvije manje čaše.
3. U filtrat u prvoj čaši uroni crveni i plavi lakmusov papir, a zatim dodaj nekoliko kapi fenolftaleina. Zabilježi opažanja.

Što zaključuješ na temelju opažanja?

4. U dobiveni filtrat u drugoj čaši upuhuj kroz slamčicu zrak iz pluća. Prije novog udaha slamčicu izvadi iz tekućine. Zabilježi opažanja i zaključak.

5. Kemijskom jednadžbom prikaži promjenu koja nastaje upuhivanjem ugljikova dioksida iz pluća u vapnenu vodu. Jedan je od produkata te reakcije kalcijev karbonat.

