



POKUS 6.1. Ispitivanje topljivosti tvari

1. Ispitivanje topljivosti tvari u vodi

Potreban pribor i kemikalije

- stalak s četiri epruvete
- šećer, kuhinjska sol, vapnenac, školska kreda, vodovodna voda

Aktivnosti tijekom pokusa

1. U četiri epruvete ulij malo vodovodne vode i ispitaj topljivost šećera, kuhinjske soli, vapnenca i školske krede pri sobnoj temperaturi. Uočene promjene zabilježi u tablicu.

ŠEĆER I VODOVODNA VODA	KUHINJSKA SOL I VODOVODNA VODA	VAPNENAC I VODOVODNA VODA	ŠKOLSKA KREDA I VODOVODNA VODA

2. Koje se tvari otapaju u vodi pri sobnoj temperaturi?

2. Kako povišenje temperature utječe na topljivost modre galice?

Potreban pribor i kemikalije

- čaša, tronožac s mrežicom, plamenik, žlica, stakleni štapić
- vodovodna voda, modra galica

Aktivnosti tijekom pokusa

1. U čašu ulij malo hladne vodovodne vode i otopi onoliko modre galice koliko je moguće pri sobnoj temperaturi.
2. Zagrijavaj dobivenu zasićenu otopinu i dodaj joj, uz miješanje staklenim štapićem, još malo kristalića modre galice.
3. Kako povišenje temperature utječe na topljivost modre galice?

3. Kako povišenje temperature utječe na topljivost plina u vodi?

Potreban pribor i kemikalije

- dvije čaše, tronožac s mrežicom, plamenik
- gazirana mineralna voda

Aktivnosti tijekom pokusa

1. U dvije čaše ulij malo gazirane mineralne vode. Jednu čašu ostavi stajati na zraku, a drugu lagano zagrijavaj. Uočene promjene zabilježi u tablicu.

GAZIRANA VODA NA ZRAKU	GAZIRANA VODA KOJU ZAGRIJAVAMO

a) Na što te upućuje pojava mjehurića u objema čašama?

b) Po čemu se razlikuju promjene u tim dvjema čašama?

c) Na osnovi opaženih promjena, što zaključuješ o utjecaju temperature na topljivost plinova u vodi?
