



POKUS 3.10. Kristalizacija kuhinjske soli iz vodene otopine

Potreban materijal i kemikalije

- žlica, papirnati ručnik (ubrus) ili filtrirni papir za kavu, staklena čaša, štednjak, pamučni konac, krema za ruke na bazi glicerina, olovka
- kuhinjska sol, voda iz slavine

Napomena:

Ovaj pokus izvedite kod kuće jer je za nastajanje kristala potrebno dulje vrijeme.

Aktivnosti tijekom pokusa

1. Stavi dvije jušne žlice kuhinjske soli u 2 dL vruće vode i miješaj nekoliko minuta.

a) Što se događa sa soli u vrućoj vodi?

b) Zašto je potrebno miješati sol?

2. Profiltriraj dobivenu smjesu kroz papirnati ručnik ili filter za kavu. Staklenu čašu u koju ćeš filtrirati smjesu namaži iznutra glicerinom ili kremom za ruke na bazi glicerina.

a) Zašto je potrebno profiltrirati otopinu soli?

b) Što zaostaje na filtrirnom papiru, a što je u filtratu?

c) Zašto unutrašnje stijenke čaše treba namazati glicerinom?

3. Zaveži pamučni konac na drveni štapić ili na običnu olovku te uroni konac do dna čaše. Pusti neka smjesa miruje tjedan dana. Proučavaj što se događa i zapiši svoja opažanja.

a) Što se dogodilo prvog dana?

b) Zašto smjesa mora mirovati?

c) Koja je uloga konca na štapiću?

d) Što uočavaš nakon tjedan dana mirovanja?

e) Pogledaj povećalom kristale izlučene iz vodene otopine. Kakvog su oblika?
Nacrtaj ga.

