



Radni listići



IME I PREZIME:

DATUM:

POKUS 1. | Voda kao otapalo

PRIBOR I KEMIKALIJE:

stalak za epruvete,
11 epruveta, 11
čepova, menzure,
žlice, konzumni
šećer, kuhinjska sol,
limunska kiselina,
jod, usitnjena školska
kreda, vapnenac, soda
bikarbona, kalijev
permanganat, alkohol
etanol, ulje, ocat

KORAK 1. U epruvete na stalku ulijte malo destilirane vode. U epruvete redom dodajte po pola žličice krutih tvari (konzumni šećer, kuhinjska sol, limunska kiselina, jod, usitnjena školska kreda, vapnenac, soda bikarbona, kalijev permanganat). U preostale tri epruvete ulijte po 1 mL tekućih tvari (alkohol etanol, ulje, ocat). Epruvete začepite čepom i promućkajte.

KORAK 2. Zabilježite opažanja:

Tvari koje se otapaju u vodi su:

Tvari koje se **ne otapaju** u vodi su:

Utječe li povišenje temperature na topljivost tvari u vodi?

Povećava li se topljivost tvari u vodi proporcionalno rastom temperature za sve tvari? Objasnite svoj odgovor.

ZAKLJUČAK POKUSA

