



POKUS 4.14. Alkohol kao otapalo

Potrebni pribor i kemikalije

- ✓ stalak za epruvete, pet epruveta, menzura od 5 mL, kapaljke, žličice, čepovi za epruvete, flomaster
- ✓ vodovodna voda, etanol, jestivo ulje, benzin, kuhinjska sol, jod



Aktivnosti tijekom pokusa

1. Flomasterom označi epruvete brojevima od 1 do 5. U svaku epruvetu ulij otprilike po 2 mL alkohola etanola.
2. U prvu epruvetu dodaj 5 kapi vode, u drugu 5 kapi jestivog ulja, a u treću 5 kapi benzina. U četvrtu epruvetu dodaj pola žličice kuhinjske soli, a u petu jedan kristalić joda.
3. Sve epruvete začepi čepovima i protresi. Epruvete odloži na stalak. Opažanja zabilježi u predviđenu tablicu.

	uzorci u epruvetama				
	1. voda	2. jestivo ulje	3. benzin za čišćenje	4. kuhinjska sol	5. jod
topljivost u etanolu					

4. a) Koja se tvar najbolje otapa u etanolu? _____
- b) Koja se tvar najlošije ili nikako ne otapa u alkoholu? _____
- c) Ovisi li topljivost tvari u etanolu o agregacijskom stanju topljive tvari?
