



## Radni listići



IME I PREZIME:

---

DATUM:

---

### POKUS 1. Reakcija cinka i otopine modre galice

#### PRIBOR I KEMIKALIJE:

kalorimetar, cink u prahu, zasićena otopina modre galice, žličica, krpa

**KORAK 1.** U pripremljeni kalorimetar ulijte oko 20 mL zasićene otopine modre galice, poklopite kalorimetar i termometrom mjerite temperaturu otopine jednu minutu. Zabilježite očitane vrijednosti.

**KORAK 2.** Stavite pola žličice cinka u prahu u otopinu modre galice. Jednom rukom pridržavajte kalorimetar, a drugom rukom miješajte sadržaj u čaši s termometrom.

**KORAK 3.** Promatrajte promjenu temperature na termometru i zabilježite najveću opaženu vrijednost temperature. Usporedite svoj rezultat s rezultatima drugih učenika.

**KORAK 4.** Promotrite i opišite sadržaj čaše u kalorimetru. Što možete zaključiti na temelju svojih rezultata i opažanja?

**NAPOMENA:** Ako se tijekom pokusa zadrži plava boja otopine, znači da je stavljeno premalo cinka. Ako čvrsta tvar zadrži sivocrnu boju, vodena otopina bakrena(II) sulfata ima premalu koncentraciju. Pokušajte s vodenom otopinom modre galice koju možete pripremiti tako da u 100 mL vode otopite 20 g modre galice.

#### ZAKLJUČAK POKUSA

---

---

---

