



# Radni listići



IME I PREZIME:

---

DATUM:

---

POKUS 2.

## Reakcija barijeva hidroksida i amonijeva klorida

### PRIBOR I KEMIKALIJE:

kalorimetar, 2 žličice,  
barijev hidroksid,  
amonijev klorid

**KORAK 1.** U pripremljeni kalorimetar stavite 32 g čvrstoga barijeva hidroksida. Poklopite kalorimetar i termometrom mjerite temperaturu barijeva hidroksida jednu minutu. Zabilježite rezultat.

**KORAK 2.** Stavite 11 g amonijeva klorida u kalorimetar. 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.

### ZAKLJUČAK POKUSA