



## Radni listići



IME I PREZIME:

---

DATUM:

---

### POKUS 3. Utjecaj temperature na brzinu kemijske reakcije

#### PRIBOR I KEMIKALIJE:

stalak za epruvete, dvije epruvete, drvena hvataljka, plamenik, šibice, krpa, željezni čavlići duljine 1 cm, razrijeđena sumporna kiselina u omjeru 1 : 50.

**KORAK 1.** Postavite epruvete u stalak. U obje epruvete stavite po dva željezna čavlića.

**KORAK 2.** U epruvete ulijte 2 mL sumporne kiseline. Promatrajte promjene i zabilježite opažanja.

---

---

**KORAK 3.** Jednu od epruveta prihvatite hvataljkom i zagrijte na plameniku do vrenja tekućine.

**KORAK 4.** Maknite epruvetu od plamena i odložite ju na stalak. Promatrajte razvoj mjehurića plina i zabilježite opažanja.

---

---

Objasnite kako povišenje temperature utječe na brzinu većine kemijskih reakcija.

---

---

Navedite jedan primjer iz svakodnevnoga života kada biste mogli iskoristiti ove nove spoznaje.

---

---

#### ZAKLJUČAK POKUSA

---

---

---

---

