



# Radni listići



IME I PREZIME:

---

DATUM:

---

POKUS 1.

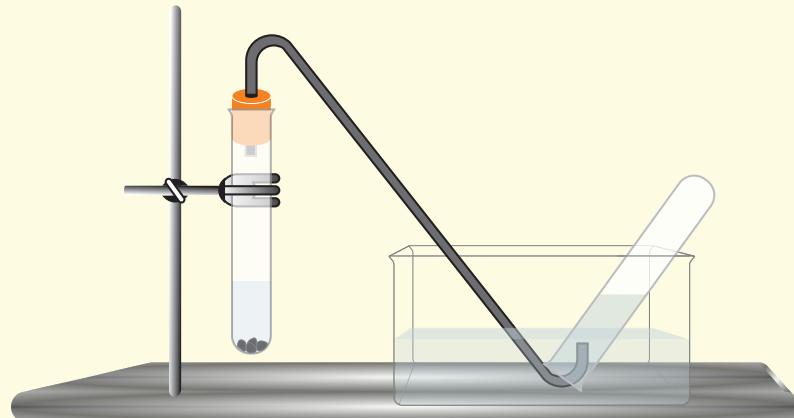
## Dobivanje vodika i ispitivanje njegovih svojstava

### PRIBOR I KEMIKALIJE:

granula cinka,  
klorovodična  
kiselina, epruveta,  
čep, koljenasto  
savinuta staklena  
cijev ili gumena cijev,  
pneumatska kada,  
dvije epruvete, pinceta,  
metalni stalak, stezaljka

### KORAK 1.

Sastavite aparaturu kao na slici.



### KORAK 2.

Ulijte u epruvetu na stalku 3 mL razrijeđene klorovodične kiseline i pincetom ubacite granulu cinka.

### KORAK 3.

Epruvetu brzo začepite čepom kroz koji je provučena koljenasto savinuta staklena cjevčica (ili gumena cijev). Kraj cjevčice(gumene cijevi)uronite u pneumatsku kudu napunjenu vodom.

### KORAK 4.

Drugu epruvetu ispunite vodom iz pneumatske kade i otvor namjestite na otvor cjevčice/gume.

Otapa li se vodik u vodi? \_\_\_\_\_

Po čemu to zaključujete? \_\_\_\_\_

Kakva mu je gustoća u odnosu na gustoću vode? Objasnite svoj zaključak.

---



---



## Radni lističi

**KORAK 5.** Kada je epruveta ispunjena plinom, izvadite ju iz pneumatske kade, začepite prstom i stavite u stalak za epruvete tako da joj otvor bude okrenut prema dolje. Napunite još jednu epruvetu, ali je u staklu smjestite tako da otvor epruvete okrenete prema gore.

**KORAK 6.** Otvorima epruvete prinesite zapaljenu šibicu. Zabilježite svoja opažanja.

---

---

Koje je boje vodik? \_\_\_\_\_

Gori li? \_\_\_\_\_

Podržava li gorenje? \_\_\_\_\_

Je li vodik lakši ili teži od zraka? \_\_\_\_\_

### ZAKLJUČAK POKUSA

---

---

---