

**VJEŽBA 25. Dobivanje i svojstva ugljikovog(IV) oksida**

**Zadatak:** Prirediti plinoviti ugljikov dioksid reakcijom natrijevog hidrogenkarbonata i kiselina. Ispitati neka svojstva ugljikovog dioksida.

**Pribor i kemikalije:** 4 epruvete, spatula, drvena trešćica, menzura od 10 mL, filter-papir, kapaljka, plastična cjevčica za voćni sok, otopina fenolftaleina, vapnena voda, natrijev hidrogenkarbonat, konc. klorovodična kiselina, razrijeđena sumporna kiselina, octena kiselina, vodena otopina limunske kiseline.

**Pokus 1.** U četiri epruvete stavi po jednu spatulu natrijevog hidrogenkarbonata i redom dolij po 10 mL navedenih kiselina. **Zabilježi opažanja.** Ispitaj svojstva dobivenog plina upaljenom drvenom trešćicom. **Zabilježi opažanja.** Sve reakcije obrazloži pripadnim kemijskim jednadžbama.

**Opažanja:**

---

---

---

**JKR:**

**Zaključak:**

---

---

---

## Svojstva staništa. Ekološki tehničari – 2. razred

**Pokus 2.** Natopi filter-papir otopinom fenolftaleina i poprskaj ga vapnenom vodom. **Zabilježi opažanja.** Ostavi filter-papir neko vrijeme na zraku. **Zabilježi opažanja.** Objasni opažanja odgovarajućim kemijskim jednadžbama.

**Opažanja:**

---

---

**JKR:**

---

---

**Zaključak:**

---

---

**Pokus 3.** U epruvetu ili manu čašu ulji oko 5 mL vapnene vode. Pomoću staklene ili plastične cjevčice puši zrak kroz vapnenu vodu. Nastavi s puhanjem zraka i uoči promjene. Obrazloži promjene i napiši pripadnu jednadžbu reakcije.

**Opažanja:**

---

---

**JKR:**

---

---

**Zaključak:**

---

---