3. vaja

**PRIDOBIVANJE LASTNOSTI CO2**

1. **DELO**

**V kippov aparat vložimo nekaj kristalčkov apnenca (CaCO3), zapremo stišček in a spustimo v klorovodikovo kislino. Poteče sledeča reakcija:**

CaCO3 (s) + 2HCl(aq) 🡪 CO2(g) + CaCl 2(aq) + H2O(l)

**Odpremo stišček in izhajajoči CO2 lovimo v čašo. V drugi čaši prižgemo svečko in CO2 iz prve čaše vlijemo v 2. čašo. Svečka ugasne.**

**S tem smo dokazali, da CO2 zavira gorenje. CO2 nato uvajamo v raztopino kalcijevega hidroksida. Poteče sledeča reakcija:**

Ca(OH)2(aq) + CO 2(g) 🡪 CaCO3(s) + 2H2O (l)

**Pri tem nastane bela oborina kalcijevega karbonata (apnica). CO2 uvajamo v vodo, v katero smo kapnili kapljico specialnega indikatorja. Spremeni se barva indikatorja, kar pomeni, da se je spremenila kislost vode.**

1. **REZULTATI**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | **1.** | **2.** |
| **Barva** | **rumena** | **6** |
| **PH** | **rdeča** | **4** |

**Opažanja:**

1. **CO2 zavira gorenje**
2. **CO2 je težji od zraka, zato ga lahko lovimo v odprti čaši**
3. **CO2 spremeni kislost vode**