

3. vaja

PRIDOBIVANJE LASTNOSTI CO₂

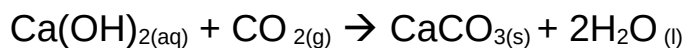
1. DELO

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



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:



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.

2. 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