



Avtor: Kuhar Alenka

# KUHINJSKO PRIDOBIVANJE OGLJIKOVEGA DIOKSIDA

## UVOD

Ročno pridobivanje ogljikovega dioksida lahko preiskusimo tudi sami. Mnogi ročni gasilski aparati vsebujejo prah, ki pa v prostorih povzroči preveč škode, zato uporabljamo gasilske aparate na plin ogljikov dioksid. Ta nestrupeni plin je negorljiv in težji od zraka. Ko ga spustimo nad plamen, ga prekrije in zaduši, nato pa se brez sledu porazdeli v okolico.

## MATERIAL

- ❖ Steklenica
- ❖ Voda
- ❖ Soda bikarbona
- ❖ Citronska kislina
- ❖ Balon

## POSTOPEK IZVEDBE

V steklenico nalijemo približno 1 dcl vode. Nato dodamo čajno žličko sode bikarbone. Mešanico malo premešamo. Manjka nam samo še snov, ki bo sprožila reakcijo. Zato stresemo čajno žličko citronke v balonček, ki ga nato poveznemo čez ustje steklenice, tako da citronko ne stresemo v vodo. Šele, ko je balonček dobro nameščen, ga dvignemo in citronka pade v vodo z raztopljeno sodo bikarbono.

## REZULTATI

Raztopina se v tem trenutku močno speni, videti je kot da bi zavrela. Količina ogljikovega dioksida, ki se pri tem sprosti, je prav osupljiva saj zlahka napihne balonček.

## RAZLAGA

Če združimo raztopino sode bikarbone, ki je bazična ter citronsko kislino, ki je kislá steče burna kemijska reakcija med katero se v obliki številnih mehurčkov sprošča plin Ogljikov dioksid.

## VIRI

- ❖ Zorec, M. Naravoslovna delavnica. Tehniška založba Slovenije, Ljubljana, 2004.