

# Karbondioksid i pusten

Luftten vi puster ut inneholder gassen karbondioksid. Hva skjer når gassen karbondioksid løses i vann? Hvordan kan vi påvise gassen karbondioksid?

## Innhold

- 2 begre
- 2 sugerør
- 1 BTB-løsning (bromtymolblått)
- 1 kalkvann (mettet løsning)
- 1 tørkepapir

## Sikkerhet

Kalkvann:



*Advarsel*

*Gir alvorlig øyeirritasjon.*

## Tiltak

Benytt vernebriller.



## Gjennomføring



1. Tøm kalkvannet i et av de små begrene og noter hvordan løsningen ser ut.

Blås forsiktig med sugerøret ned i løsningen til du ser en forandring. Unngå sprut! Beskriv forandringen og noter det du ser.



2. BTB er en syre-baseindikator som er blå i basisk løsning og gul i sur løsning. Tøm BTB-løsningen i det andre av de små begrene. Noter hvordan løsningen ser ut.

Blås med sugerøret ned i løsningen til du ser at fargen endrer seg. Noter fargen du har fått.

## **Resultat**

Forklar det du har observert og beskrevet i punkt 1.



Forklar det du har observert og beskrevet i punkt 2.



## **Konklusjon**

Hvordan kan vi påvise gassen karbondioksid?

Hva kan du si om løsningen vi får når gassen karbondioksid løses i vann?

## **Rydding**

Sorter avfallet og legg det i riktige avfallsdunker:

- plastemballasje: Tomme rør, propper, begre, sugerør, pose
- restavfall: Tørkepapir med løsninger