

## Demonstrasjonsforsøk: Lysslukkeren

### Hypotese/hensikt:

Hvordan kan man slukke lys ved hjelp av en gass? Passer perfekt inn mot tiden hvor det tennes mye lys.

### Framgangsmåte:

1. Bland ca. 0,5 dl eddik og 2 spiseskjeer natron i et glass. Nå dannes det Karbondioksid som legger seg over vesken i glasset.
2. Tenn telyset.
3. Hell forsiktig den usynlige gassen fra glasset over flammen.
4. Hvis du ikke får det til å slukke sett telyset i et glass og begynn fra start igjen.

### Oppgaver og spørsmål:

- Hva må til for å få varme?
- Hvilken gass er tyngst, oksygen eller karbondioksid?
- Er Karbondioksid en brennbar gass.

### Faglig forklaring:

Branntrekanten sier hva som må til for å få ild; oksygen, noe brennbart og varme. Når man fjerner et av disse elementene vil man ikke få varme. Eddik og natron danner karbondioksid når det blandes. Dette er en usynlig gass som er tyngre enn oksygen. Når man heller gassen over lyset skyver den oksygenet bort og fjerner dermed et element fra branntrekanten og lyset slukker.

### Forslag til etterarbeid med temaet:

Lære seg de kjemiske formlene til de vanligste grunnstoffene.

#### Utstysliste:

- Natron
- Eddik
- Glass til å blande i
- Telys
- fyrstikker

