



WARMING-UP PROEFJES

Wonen, Werken & Verkeer

5 MIN
KLASSIKAAL

CO₂ KAARS UITGIETEN

Omschrijving

Wat je niet ziet bestaat niet, toch? Dat is soms waar, maar niet altijd! Lucht is bijvoorbeeld onzichtbaar, maar het is er echt. Er zijn wel meer stoffen die we niet zien, maar die wel bestaan en in onze lucht zweven. In de lucht vinden we ook CO₂. Dat is een gas dat in grote hoeveelheden niet goed is voor onze wereld. Jullie gaan nu zelf ook een onzichtbaar gas maken!

WAT HEB JE NODIG UIT DE BOX?

- Beaker
- 100 ml azijn
- 2 eetlepels zuiveringszout

Wat ga je doen?

STAP 1: Maak het kaarsje (of meerdere kaarsjes) aan.

STAP 2: Doe 100 ml azijn in de beaker.

STAP 3: Voeg daarbij 2 eetlepels zuiveringszout.

STAP 4: Wacht totdat het bruisen gestopt is.

STAP 5: Schenk voorzichtig de lucht uit de beaker over de kaars(jes).

WAT HEB JE NODIG VAN SCHOOL?

- 1 of meerdere kaarsjes
- Aansteker
- Eetlepel

Wetenschappelijke uitleg

Als je zuiveringszout en azijn mengt, ontstaat er een chemische reactie. Bij deze reactie ontstaat een beetje gas, waardoor het azijn gaat bruisen. Dit is koolzuurgas, ook wel CO₂. Het koolzuurgas is zwaarder dan gewone lucht en blijft daarom in de beaker zitten. Om een kaarsje te laten branden heb je zuurstof nodig. Als je de koolzuurgas uit de beaker over het brandende kaarsje schenkt, dan duwt deze de gewone lucht met zuurstof weg. In de lucht uit de beaker zit veel koolzuur en weinig zuurstof, waardoor de vlam dooft.



WIST JE DAT

ASML heeft de langste parkeergarage van Nederland en het grootste regenboogkleurig zebra pad.

ASML