

NAAM:

KLAS:



SPLITSEN VAN WATER



DOEL: Met behulp van de brandstofcel (elektrolyser) uit de DIY Kit, kan je:

- Waterstof en zuurstof identificeren, terwijl de molecule van elkaar loskomen met behulp van de H2 DIY science kit;
- De verhouding meten tussen waterstof en zuurstof in water;
- De effectiviteit van waterstof analyseren als energiebron.

M AAK NOTITIES
TIJDENS DE
PRESENTATIE



WAT IS WATERSTOF?

WIE GEBRUIKT WATERSTOF?

OMSCHRIJF EEN METHODE OM WATERSTOF TE MAKEN

Volg de instructies in de presentatie van het splitsen van water en/of bekijk de video voor specifieke instructies.

Controleer tijdens het experiment de twee spuiten en kijk hoe ze met gassen worden gevuld.

Beantwoord de volgende vragen:

WAT IS EEN ELEKTROLYSER?

WELKE VAN DE TWEE SPUITEN GAAT HET SNELSTE NAAR DE 20 ML?

AAN WELKE KANT IS WATERSTOF GEKOMEN? WAAROM?

LEG UIT WAAROM DE ZUURSTOF NAAR DE ANDERE KANT GING?

NAAM:

KLAS:



SPLITSEN VAN WATER



MAAK
NOTITIES
TIJDENS DE
PRESENTATIE



VERGELIJK DE HOEVEELHEID VERGREGEN WATERSTOF MET DE HOEVEELHEID VERKREGEN ZUURSTOF.

DEEL DE HOEVEELHEID WATERSTOF DOOR TWEE. DAN KRIJG JE DE HOEVEELHEID ZUURSTOF.

FORMULE

? ml waterstof

2

=

? ml zuurstof

VERHOUDING WATERSTOF TO
ZUURSTOF:

ml waterstof

2

= _____ ml zuurstof

WAT BETEKENT DIT?

DIT IS HOE WATER ZIJN NAAM KRIJGT (OF CHEMISCHE FORMULE) _____.

DENK ERAAN DAT WE ZUIVER GEDESTILEERD WATER GEBRUIKEN. DAT BETEKENT DAT DE COMPONENTEN VAN ZUIVER WATER ZIJN: _____ EN _____.

WAT KUNNEN WE DOEN MET WATERSTOF EN ZUURSTOF?



LES 3