**Werkblad chemie filmfragment**

Jullie gaan aan de hand van het filmpje vragen moeten beantwoorden. Jullie moeten het filmpje dan even op stop zetten om dan de vraag te beantwoorden, als jullie het filmpje dan weer starten zullen jullie het juiste antwoord hiervan kunnen zien.

<https://www.youtube.com/watch?v=hAK79bEgfOE>

Vraag 1: zet de video stop op **2:51**

Pas de coëfficiënten aan van de volgende vergelijking

2H2O 🡪 2H2 + O2

Vraag 2: zet de video stop op **3:20**

Noteer de gegevens die je gekregen hebt onder de juiste stof.

2H2O 🡪 2H2 + O2

m=500g

Vraag 3: zet de video stop op **4:03**

Zet de 500g H2O om naar hoeveelheid stof. Laat mij zien hoe je te werk gaat, dus geef eerst de formule die je gebruikt en de gegevens die je gebruikt voordat je aan je berekening begint.

m(H2O)=500g

M(H2O)= 18.0152g/mol

M=m/n 🡪 n=m/M

n(H2O)=500g/18.0152g/mol = 27.8mol

Vraag 4: zet de video stop op **7:21**

Leidt aan de hand van de coëfficiënten de stofhoeveelheden van de andere stoffen af en schrijf deze onder de juiste stof.

2H2O 🡪 2H2 + O2

n=27.8mol n=27.8mol n=13.9mol

Vraag 5: zet de video stop op **8:40**

Hoeveel gram H2 en hoeveel gram O2 kan er gevormd worden uit 500 gram H2O.

Laat mij zien hoe je te werk bent gegaan en welke formule je gebruikt hebt.

27.8mol H2 omzetten naar gram

M=m/n 🡪 m=n\*M

m= 27.8mol\*2.0158g/mol=56g

13.9 mol O2 omzetten naar gram

M=m/n 🡪 m=n\*M

m= 13.9mol\*31.9988g/mol=444g