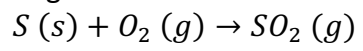


Hints examenvraag 2

Hint 1

Begin eens met de reactievergelijking....



De volgende hint staat op de volgende bladzijde!

Hint 2

Reactievergelijking opgesteld?

Kijk dan eens hoeveel gram zwavel er in al die stookolie zit (als het voldoet aan de Europese eis!), dus iets met 0,1 massaprocent van 240 ton....

De volgende hint staat op de volgende bladzijde!

Hint 3

Als je nu hebt berekend hoeveel zwavel er in die 240 ton stookolie zit, dan kun je uitrekenen hoeveel mol dat is! Daarna kun je berekenen hoeveel mol SO_2 er dan ontstaat!

De volgende hint staat op de volgende bladzijde!

Hint 4

Je bent er nu echt bijna! Als je weet hoeveel mol zwavel er verbrandt, dan weet je hoeveel mol zwaveldioxide er wordt gevormd. Als je weet hoeveel mol zwaveldioxide er wordt gevormd, en je weet de molaire massa van zwaveldioxide, dan kun je uitrekenen hoeveel gram er ontstaat!

De volgende hint staat op de volgende bladzijde!

Hint 5

Kijk goed in welke eenheid je antwoord moet geven! En er staat iets over significantie...

Dit was de laatste hint!