

| Vraag | Antwoord | Scores |
|-------|----------|--------|
|-------|----------|--------|

Scheepsdiesel

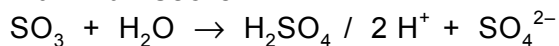
32 C

33 maximumscore 3

Een juiste berekening leidt tot de uitkomst 0,61 (kg).

- berekening van het aantal gram zwavel dat in 205 kg scheepsdiesel aanwezig is: $1,5 \text{ (g kg}^{-1}\text{)}$ vermenigvuldigen met 205 (kg) 1
- berekening van de massaverhouding zwaveldioxide/zwavel: $64,1/32,1$ 1
- berekening van het aantal kg zwaveldioxide dat ontstaat: het berekende aantal gram zwavel vermenigvuldigen met de massaverhouding en delen door 1000 1

34 maximumscore 2



- SO_3 en H_2O voor de pijl 1
- $\text{H}_2\text{SO}_4 / 2 \text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}$ na de pijl 1

35 A

36 A