

Diwaterstofmonosulfide

27 maximumscore 1

Een juiste berekening leidt tot de uitkomst ($531 \times 1,9 : 1,0 =$) $1,0 \cdot 10^3$ of 1009 (ton).

Opmerking

De significantie bij deze berekening niet beoordelen.

28 D

29 B

30 B

31 maximumscore 3

Een juiste berekening leidt tot de uitkomst 249 (ton).

- berekening van de massa diwaterstofmonosulfide: 531 (ton) vermenigvuldigen met 33,3(%) en delen door 100(%) 1
- berekening van de massaverhouding van zuurstof en diwaterstofmonosulfide: $3 \times (2 \times 16,0 \text{ (u)})$ delen door $2 \times (2 \times 1,0 \text{ (u)}) + 32,1 \text{ (u)}$ 1
- berekening van het aantal ton zuurstof: de berekende massa diwaterstofmonosulfide vermenigvuldigen met de berekende massaverhouding van zuurstof en diwaterstofmonosulfide 1

Opmerking

De significantie bij deze berekening niet beoordelen.

32 C

33 maximumscore 1

Voorbeelden van een juist antwoord zijn:

- Het gevormde zwaveldioxide uit reactie 1 wordt omgezet bij reactie 2. (Er wordt dus netto geen zwaveldioxide gevormd.)
- Al het SO_2 uit reactie 1 reageert bij reactie 2.
- In het proces komt geen SO_2 vrij / ontstaat uiteindelijk alleen S en H_2O (en die leveren geen bijdrage aan het ontstaan van zure regen).