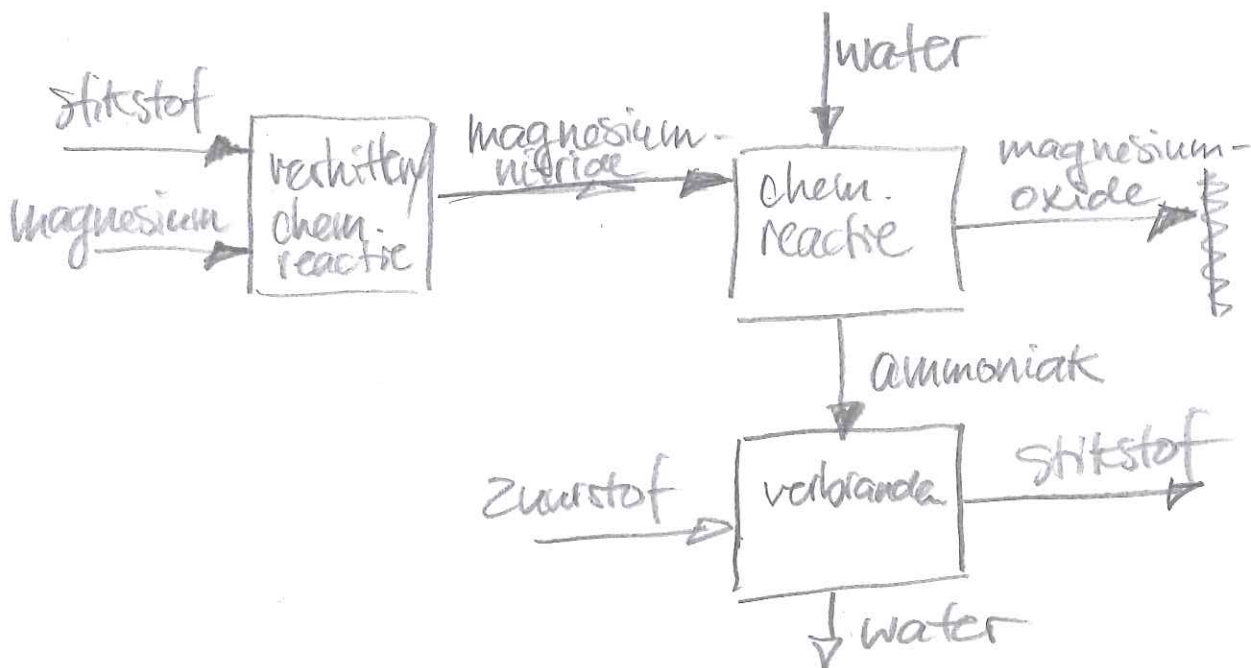


Antwoorden magnesium-opgave

- Bekijk de stoffeigenschappen voor en na de reactie. Als deze verschillen dan heeft er een chemische reactie plaats gevonden. (wel eerlijk vergelijken, dus bijvoorbeeld bij dezelfde temperatuur.) In dit geval is er een wit poeder ontstaan dat er voor de reactie nog niet was, dus het is een chemische reactie.
- Magnesium (s) + stikstof (g) → magnesiumnitride (s)
- Magnesiumnitride (s) + water (l) → magnesiumoxide (s) + ammoniak (g)
- Ammoniak (g) + zuurstof (g) → stikstof (g) + water (g)
 - Bij een verbrandingsreactie is altijd zuurstof als beginstof nodig
 - Waterdamp is gasvormig water
- e)



- Bij de eerste reactie wordt stikstof gebruikt. Bij de derde reactie komt stikstof vrij. Stikstof kan dus worden hergebruikt.
- Hierbij geldt de wet van behoud van massa. Er ontstaat maar één reactieproduct. Dus er ontstaat $10 + 3,8 = 13,8$ gram magnesiumnitride.
- Dit kun je niet uitrekenen. Er ontstaan namelijk meer dan één stof. Dus je weet niet hoe de totale massa van de reactieproducten verdeeld is over de verschillende reactieproducten.