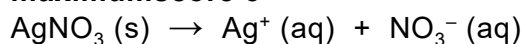


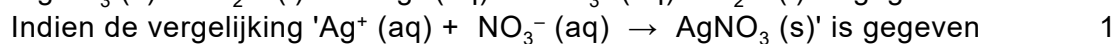
Vraag	Antwoord	Scores
-------	----------	--------

15 **maximumscore 3**



- uitsluitend  $\text{AgNO}_3$  voor de pijl 1
- uitsluitend  $\text{Ag}^+$  en  $\text{NO}_3^-$  na de pijl 1
- juiste toestandsaanduidingen 1

Indien de vergelijking



*Opmerking*

*Wanneer een niet-kloppende vergelijking is gegeven, het laatste scorepunt niet toekennen.*

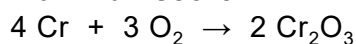
16 **D**

17 **A**

## Zelfhelende verf

---

18 **maximumscore 1**



19 **maximumscore 2**

chrom(III)oxide

- chromoxide 1
- Romeins cijfer III juist verwerkt 1

20 **maximumscore 1**

duraluminium

21 **A**

22 **A**

23 **C**

24 **D**

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

**25 maximumscore 1**

Voorbeelden van een juist antwoord zijn:

- Het gevormde chroomoxide is ondoordringbaar.
- Het laagje laat geen stoffen uit de omgeving door.
- Het laagje is waterdicht.
- Het laagje sluit de aluminiumlegering af.
- De conversielaag (bestaat uit  $\text{Cr}_2\text{O}_3$  en) wordt (dus) hersteld.

Indien in een overigens juist antwoord de stof 'chroom' is gegeven in plaats van 'chroomoxide'

0

**26 B**

## 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**