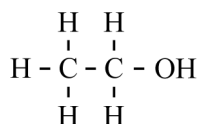


Vraag	Antwoord	Scores
-------	----------	--------

Alcohol in de auto

22 maximumscore 1

Voorbeelden van een juist antwoord zijn:



of



23 maximumscore 3

Voorbeelden van een juiste berekening zijn:

$$\left(\frac{1}{6} \times 2,78 + \frac{3}{6} \times 2,86 - \frac{2}{6} \times 3,94 \right) \cdot 10^5 = 5,8 \cdot 10^4 \text{ (J mol}^{-1}\text{)}$$

of

$$\begin{aligned}
 -E_{\text{begin}} + E_{\text{eind}} &= \\
 - \left[\frac{1}{6} \times (-2,78 \cdot 10^5) + \frac{3}{6} \times (-2,86 \cdot 10^5) \right] + \left[\frac{2}{6} \times (-3,94 \cdot 10^5) \right] &= 5,8 \cdot 10^4 \text{ (J mol}^{-1}\text{)}
 \end{aligned}$$

of

$$\begin{aligned}
 -E_{\text{begin}} + E_{\text{eind}} &= \\
 - \left[(-2,78 \cdot 10^5) + 3 \times (-2,86 \cdot 10^5) \right] + \left[2 \times (-3,94 \cdot 10^5) \right] &= 3,48 \cdot 10^5 \text{ (J per 6 mol H}_2\text{)}
 \end{aligned}$$

$$\text{Dat is } \frac{3,48 \cdot 10^5}{6} = 5,8 \cdot 10^4 \text{ (J mol}^{-1}\text{)}.$$

- juiste absolute waarden van de vormingswarmtes 1
- verwerking van de coëfficiënten 1
- rest van de berekening 1

Opmerking

Een antwoord als het volgende goed rekenen:

$$\frac{1}{6} \times 2,78 + \frac{3}{6} \times 2,86 - \frac{2}{6} \times 3,94 = 5,8 \cdot 10^4 \text{ (J mol}^{-1}\text{)}$$

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

24 maximumscore 2

Voorbeelden van een juiste berekening zijn:

$$\frac{6 \times 2,02}{46,1 + 3 \times 18,0} \times 10^2 (\%) = 12,1(\%)$$

of

$$\frac{6 \times 2,02}{2 \times 44,0 + 6 \times 2,02} \times 10^2 (\%) = 12,1(\%)$$

- de molaire massa's juist 1
- verwerking van de coëfficiënten en de rest van de berekening 1

Opmerking

Als de omrekening naar percentage is weggelaten, dit niet aanrekenen.

25 maximumscore 1

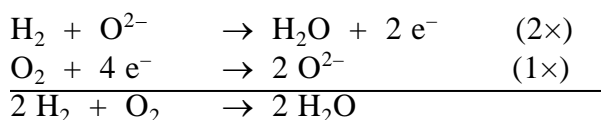
Voorbeelden van juiste antwoorden zijn:
stikstof, argon, koolstofdioxide

Opmerking

Als in plaats van een juiste naam een juiste formule is gegeven, dit niet aanrekenen.

26 maximumscore 2

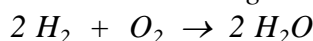
Een voorbeeld van een juist antwoord is:



- de halfreacties in de juiste verhouding opgeteld 1
- gelijke formules en e⁻ voor en na de pijl tegen elkaar weggestreept 1

Opmerking

Als slechts de volgende vergelijking is gegeven, dit goed rekenen:

**27 maximumscore 2**

- ionrooster 1
- ionbinding 1

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

28 maximumscore 2

Een voorbeeld van een juist antwoord is:

Twee Zr^{4+} -ionen hebben een lading van 8+.

Twee Y^{3+} -ionen hebben een lading van 6+.

Er hoeft dus voor een lading van 2+ minder gecompenseerd te worden. Dat is precies de lading van één O^{2-} -ion.

- de lading van twee Zr^{4+} -ionen is 8+ en de lading van twee Y^{3+} -ionen is 6+ 1
- uitleg waaruit blijkt dat precies één O^{2-} -ion minder nodig is 1

29 maximumscore 2

Voorbeelden van een juist antwoord zijn:

- O^{2-} -ionen worden bij elektrode B gevormd (en bij A gebruikt), dus ze bewegen van elektrode B naar A.
- O^{2-} -ionen worden gebruikt bij elektrode A (en bij B gevormd), dus ze bewegen van elektrode B naar A.
- De elektronen bewegen van A naar B. De O^{2-} -ionen bewegen dus in tegengestelde richting, van B naar A.

- juiste uitleg 1
- consequente conclusie 1

30 maximumscore 2

Voorbeelden van een juist antwoord zijn:

- voorwaarde: gebruikmaken van bio-ethanol
toelichting: De gevormde CO_2 is eerder opgenomen tijdens de fotosynthese / groei van planten.
- voorwaarde: De gebruikte alcohol/het ethanol wordt gemaakt van planten.
toelichting: Dit ethanol bevat koolstofverbindingen die uit de korte koolstofkringloop komen (en dus is de gevormde CO_2 recentelijk door de planten opgenomen).

- voorwaarde juist 1
- toelichting juist 1

Opmerking

Een antwoord als het volgende goed rekenen:

voorwaarde: een bos planten

toelichting: De CO_2 -uitstoot wordt opgenomen tijdens de groei van bomen.

Vraag	Antwoord	Scores
31	maximumscore 2 Voorbeelden van een juist voordeel zijn: punt 12, voordeel: Een ethanoloplossing is veel minder explosief (dan waterstofgas). / Met een ethanoloplossing is het risico op chemische ongelukken veel kleiner (dan met waterstofgas). Voorbeelden van een juist nadeel zijn: punt 2, nadeel: De SOFC-auto gebruikt niet alle atomen uit ethanol (en een waterstofauto wel uit waterstof) / de atoomeconomie in een SOFC-auto is laag. punt 8, nadeel: In een SOFC-auto moet van ethanol eerst waterstof gemaakt worden. Dat is een stap extra (ten opzichte van een waterstofauto).	
	<ul style="list-style-type: none">• een juist voordeel van een SOFC-auto• een juist nadeel van een SOFC-auto	 1 1