

REACTIESCHEMA'S

EINDBAAS A

LEVEL 2



Aluminium reageert met zuurstof tot aluminiumoxide. Geef het reactieschema van deze reactie.

REACTIESCHEMA'S

EINDBAAS C

LEVEL 2



IJzer reageert met zuurstof tot IJzer(III)oxide. Geef het reactieschema van deze reactie.

REACTIESCHEMA'S

EINDBAAS B

LEVEL 2



Ammoniak reageert tot stikstof en waterstof. Geef het reactieschema van deze reactie.

REACTIESCHEMA'S

EINDBAAS D

LEVEL 3



Glucose ontleed tot koolstof, zuurstof en waterstof. Geef het reactieschema van deze reactie.

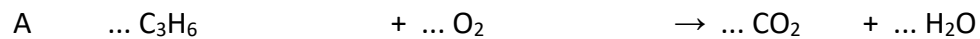
R.V. KLOPPEND MAKEN

EINDBAAS A

LEVEL 2



Neem de onderstaande reactievergelijkingen over en maak ze kloppend:



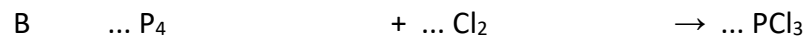
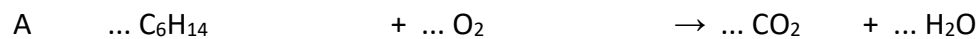
R.V. KLOPPEND MAKEN

EINDBAAS C

LEVEL 2



Neem de onderstaande reactievergelijkingen over en maak ze kloppend:



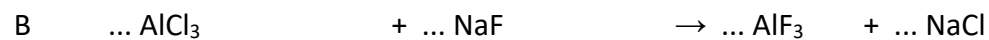
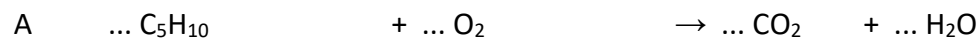
R.V. KLOPPEND MAKEN

EINDBAAS B

LEVEL 2



Neem de onderstaande reactievergelijkingen over en maak ze kloppend:



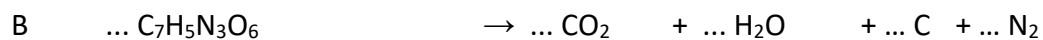
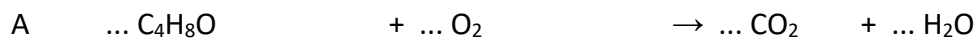
R.V. KLOPPEND MAKEN

EINDBAAS D

LEVEL 3



Neem de onderstaande reactievergelijkingen over en maak ze kloppend:



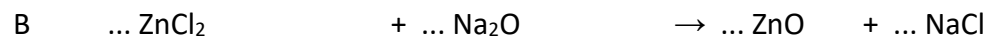
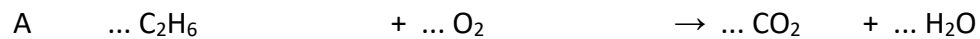
R.V. KLOPPEND MAKEN

EINDBAAS E

LEVEL 2



Neem de onderstaande reactievergelijkingen over en maak ze kloppend:



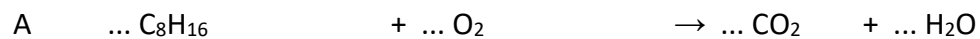
R.V. KLOPPEND MAKEN

EINDBAAS F

LEVEL 2



Neem de onderstaande reactievergelijkingen over en maak ze kloppend:



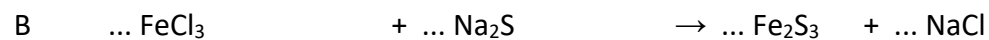
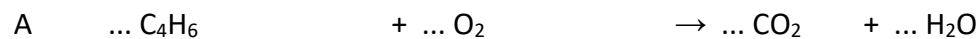
R.V. KLOPPEND MAKEN

EINDBAAS G

LEVEL 2



Neem de onderstaande reactievergelijkingen over en maak ze kloppend:



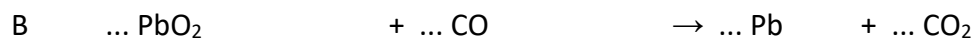
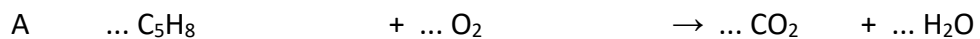
R.V. KLOPPEND MAKEN

EINDBAAS H

LEVEL 2



Neem de onderstaande reactievergelijkingen over en maak ze kloppend:



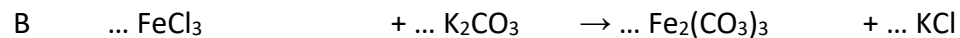
R.V. MET GROEPEN

EINDBAAS A

LEVEL 2



Neem de volgende reactievergelijkingen over en maak ze kloppend.



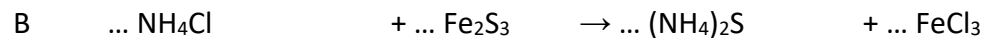
R.V. MET GROEPEN

EINDBAAS C

LEVEL 2



Neem de volgende reactievergelijkingen over en maak ze kloppend.



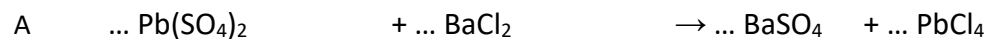
R.V. MET GROEPEN

EINDBAAS B

LEVEL 2



Neem de volgende reactievergelijkingen over en maak ze kloppend.



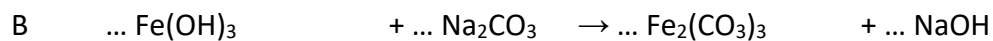
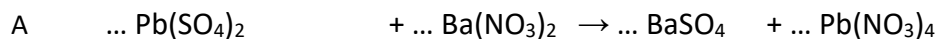
R.V. MET GROEPEN

EINDBAAS D

LEVEL 3



Neem de volgende reactievergelijkingen over en maak ze kloppend.





Maak de volgende reactievergelijkingen van volledige verbrandingen compleet en kloppend:



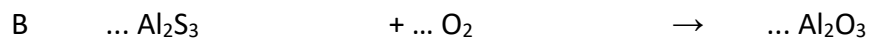
Maak de volgende reactievergelijkingen van volledige verbrandingen compleet en kloppend:



Maak de volgende reactievergelijkingen van volledige verbrandingen compleet en kloppend:



Maak de volgende reactievergelijkingen van volledige verbrandingen compleet en kloppend:



R.V. OPSTELLEN

EINDBAAS A

LEVEL 2



Geef van de volgende reacties het reactieschema en stel de reactievergelijking op.

- A De reactie tussen waterstof en chloor waarbij waterstofchloride (HCl) ontstaat.
- B De volledige verbranding van octaan (C_8H_{18}).

R.V. OPSTELLEN

EINDBAAS C

LEVEL 2



Geef van de volgende reacties het reactieschema en stel de reactievergelijking op.

- A De ontleding van ijzer(III)oxide (Fe_2O_3) waarbij ijzer en zuurstof ontstaan.
- B De volledige verbranding van methaanthiol (CH_4S).

R.V. OPSTELLEN

EINDBAAS B

LEVEL 2



Geef van de volgende reacties het reactieschema en stel de reactievergelijking op.

- A De reactie tussen distikstofmonoxide (N_2O) en koolstofmonoxide (CO) tot stikstof en koolstofdioxide (CO_2).
- B De volledige verbranding van zwavel.

R.V. OPSTELLEN

EINDBAAS D

LEVEL 3



Geef van de volgende reacties het reactieschema en stel de reactievergelijking op.

- A De reactie tussen zwavelzuur (H_2SO_4) en aluminium tot aluminiumsulfaat ($Al_2(SO_4)_3$) en waterstof.
- B De volledige verbranding van 1-sulfanylpropan-2-ol ($C_4H_{10}SO$).



- A Geef de molecuulformule van een stof met zes waterstofatomen, twee koolstofatomen, een stikstofatoom en een zuurstofatoom.
- B Geeft aan welke atoomsoorten voorkomen in C_3H_6S en hoe vaak elke atoomsoort voorkomt.



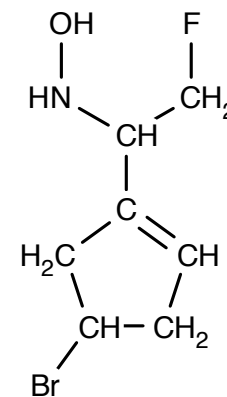
- A Geef de molecuulformule van een stof met zes waterstofatomen, twee koolstofatomen, een chlooratoom en vier zuurstofatomen.
- B Geeft aan welke atoomsoorten voorkomen in $CaCO_3$ en hoe vaak elke atoomsoort voorkomt.



- A Geef de molecuulformule van een stof met vijf waterstofatomen, drie koolstofatomen, een stikstofatoom en drie broomatomen.
- B Geeft aan welke atoomsoorten voorkomen in Na_2SO_4 en hoe vaak elke atoomsoort voorkomt.



Geef de molecuulformule van de onderstaande stof:



MOLECUULMASSA

EINDBAAS A

LEVEL 2



Bereken de molecuulmassa's van de onderstaande moleculen. Gebruik hierbij de bijlage in je boek.



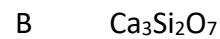
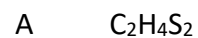
MOLECUULMASSA

EINDBAAS C

LEVEL 2



Bereken de molecuulmassa's van de onderstaande moleculen. Gebruik hierbij de bijlage in je boek.



MOLECUULMASSA

EINDBAAS B

LEVEL 2



Bereken de molecuulmassa's van de onderstaande moleculen. Gebruik hierbij de bijlage in je boek.



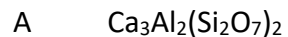
MOLECUULMASSA

EINDBAAS D

LEVEL 3



Bereken de molecuulmassa's van de onderstaande moleculen. Gebruik hierbij de bijlage in je boek.



WET VAN LAVOISIER

EINDBAAS A

LEVEL 2



Uit de reactie tussen ijzer(III)oxide en koolstofmonoxide ontstaan ijzer en koolstofdioxide. Bereken hoeveel gram koolstofdioxide en ijzer samen ontstaat als er 79,9 gram ijzer(III)oxide en 42,0 gram zuurstof reageren.

WET VAN LAVOISIER

EINDBAAS C

LEVEL 2



Uit de reactie tussen ijzer(III)oxide en koolstofmonoxide ontstaan ijzer en koolstofdioxide. Bereken hoeveel gram koolstofdioxide en ijzer samen ontstaat als er 159,8 gram ijzer(III)oxide en 84,0 gram zuurstof reageren.

WET VAN LAVOISIER

EINDBAAS B

LEVEL 2



Uit de reactie tussen ijzer(III)oxide en koolstofmonoxide ontstaan ijzer en koolstofdioxide. Bereken hoeveel gram koolstofdioxide en ijzer samen ontstaat als er 40,0 gram ijzer(III)oxide en 21,0 gram koolstofmonoxide reageren.

WET VAN LAVOISIER

EINDBAAS D

LEVEL 3



Uit de ontleding van 180 gram suiker ontstaat 72 gram koolstof, 96 gram zuurstof en een bepaalde hoeveelheid waterstof. Bereken hoeveel gram waterstof er ontstaat.

EENHEDEN

EINDBAAS A

LEVEL 2



Reken de volgende eenheden om:

- A $2,0 \text{ mg} = \dots \text{ g}$
- B $2,0 \text{ cm}^3 = \dots \text{ L}$
- C $3,2 \text{ kg} = \dots \text{ mg}$
- D $7,1 \text{ mL} = \dots \text{ dm}^3$

EENHEDEN

EINDBAAS C

LEVEL 2



Reken de volgende eenheden om:

- A $7,0 \text{ g} = \dots \text{ kg}$
- B $6,2 \text{ dm}^3 = \dots \text{ mL}$
- C $4,2 \text{ mg} = \dots \text{ g}$
- D $2,1 \text{ mL} = \dots \text{ L}$

EENHEDEN

EINDBAAS B

LEVEL 2



Reken de volgende eenheden om:

- A $5,6 \text{ g} = \dots \text{ mg}$
- B $2,2 \text{ dm}^3 = \dots \text{ mL}$
- C $5,2 \text{ g} = \dots \text{ kg}$
- D $4,4 \text{ L} = \dots \text{ cm}^3$

EENHEDEN

EINDBAAS D

LEVEL 3



Reken de volgende eenheden om:

- A $7,2 \text{ ton} = \dots \text{ g}$
- B $9,2 \text{ mL} = \dots \text{ m}^3$
- C $3,7 \text{ g/L} = \dots \text{ kg/m}^3$
- D $1,8 \text{ g/cm}^3 = \dots \text{ g/L}$

MASSAVERHOUDING

EINDBAAS A

LEVEL 2



Koolstof en zuurstof reageren samen tot koolstofmonoxide. Als er 6,0 gram koolstof reageert, dan reageert er 8,0 gram zuurstof. Wat is de massaverhouding waarin koolstof en zuurstof met elkaar reageren?

MASSAVERHOUDING

EINDBAAS C

LEVEL 2



Koolstofmonoxide en zuurstof reageren samen tot koolstofdioxide. Als er 14,0 gram koolstofmonoxide reageert, dan reageert er 16,0 gram zuurstof. Wat is de massaverhouding waarin koolstofmonoxide en zuurstof met elkaar reageren?

MASSAVERHOUDING

EINDBAAS B

LEVEL 2



Koolstof en zuurstof reageren samen tot koolstofdioxide. Als er 6,0 gram koolstof reageert, dan reageert er 16,0 gram zuurstof. Wat is de massaverhouding waarin koolstof en zuurstof met elkaar reageren?

MASSAVERHOUDING

EINDBAAS D

LEVEL 3



Propaan en zuurstof reageren samen tot koolstofdioxide en water. Als er 22,0 gram propaan reageert, dan reageert er 80,0 gram zuurstof. Uit de reactie ontstaat 66,0 gram koolstofdioxide en 36,0 gram water. Wat is de massaverhouding waarin zuurstof reageert en water ontstaat?

DICHTHEID

EINDBAAS A

LEVEL 2



3,0 cm³ koper heeft massa van 23,7 gram. Bereken de dichtheid van koper in g/cm³.

DICHTHEID

EINDBAAS C

LEVEL 2



Alcohol heeft een dichtheid van 800 g/L. Bereken de massa van 300 mL alcohol.

DICHTHEID

EINDBAAS B

LEVEL 2



Koolstofdioxide heeft een dichtheid van 2,0 g/L. Bereken het volume in L van 50 gram koolstofdioxide.

DICHTHEID

EINDBAAS D

LEVEL 3



De dichtheid van koper is 7,9 g/cm³. De dichtheid van zink is 7,1 g/cm³. Frits heeft 0,030 L van een legering van 85 volume% zink en 15 volume% koper. Bereken de massa van de legering.

MASSAVERHOUDING BER. EINDBAAS A

LEVEL 2



Bereken de massaverhouding waarin FeS reageert en Fe₂O₃ ontstaat.



MASSAVERHOUD BER. EINDBAAS C

LEVEL 2



Bereken de massaverhouding waarin FeS reageert en SO₂ ontstaat.



MASSAVERHOUDING BER. EINDBAAS B

LEVEL 2



Bereken de massaverhouding waarin O₂ reageert en Fe₂O₃ ontstaat.



MASSAVERHOUDING BER. EINDBAAS D

LEVEL 3



Bereken de massaverhouding waarin C₄H₈ reageert en CO₂ ontstaat. Maak eerst de reactievergelijking kloppend.



REKENEN I

EINDBAAS A

LEVEL 2



Calcium en zuurstof reageren in een massaverhouding van 20,0 : 16,0 tot calciumoxide. Bereken hoeveel gram zuurstof reageert als er 4,5 gram calciumoxide ontstaat.

REKENEN I

EINDBAAS C

LEVEL 2



Natrium en zuurstof reageren in een massaverhouding van 23,0 : 8,0 tot natriumoxide. Bereken hoeveel gram natriumoxide ontstaat als er 4,2 gram natrium reageert.

REKENEN I

EINDBAAS B

LEVEL 2



Kalium en zuurstof reageren in een massaverhouding van 39,0 : 8,0 tot kaliumoxide. Bereken hoeveel gram kalium reageert als er 7,2 gram zuurstof reageert.

REKENEN I

EINDBAAS D

LEVEL 3



Kalium en zuurstof reageren tot kaliumoxide. De massaverhouding waarin zuurstof en kalium reageren is 4,0 : 19,6. Bereken hoeveel gram kaliumoxide ontstaat als er 3,0 gram kalium reageert.

REKENEN II

EINDBAAS A

LEVEL 2



Bereken hoeveel gram H₂O ontstaat als er 12,0 gram KOH reageert met voldoende H₃PO₄.



REKENEN II

EINDBAAS C

LEVEL 2



Bereken hoeveel gram NaOH reageert als er 3,5 g Na₂S ontstaat.



REKENEN II

EINDBAAS B

LEVEL 2



Bereken hoeveel gram Fe ontstaat als er 5,3 gram Fe₂O₃ reageert met voldoende Al.



REKENEN II

EINDBAAS D

LEVEL 3

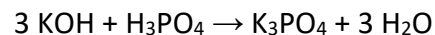


Bereken hoeveel mL CO₂ ontstaat als er 30,0 g C₄H₄O reageert. De dichtheid van CO₂ is 1,98 g/L.

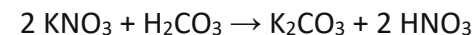


OVERMAAT**EINDBAAS A****LEVEL 2**

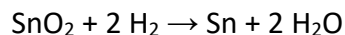
7,5 gram KOH en 20,0 gram H₃PO₄ bevinden zich in een afgesloten ruimte en reageren volgens de onderstaande reactievergelijking. Bereken welke stof in overmaat is en hoe groot deze overmaat is. Probeer de massaverhouding tussen KOH en H₃PO₄ zelf te berekenen. Als dit niet lukt mag je er vanuit gaan dat deze 14,0 : 24,5 is.

**OVERMAAT****EINDBAAS C****LEVEL 2**

70,0 gram KNO₃ en 23,0 gram H₂CO₃ bevinden zich in een afgesloten ruimte en reageren volgens de onderstaande reactievergelijking. Bereken welke stof in overmaat is en hoe groot deze overmaat is. Probeer de massaverhouding tussen KNO₃ en H₂CO₃ zelf te berekenen. Als dit niet lukt mag je er vanuit gaan dat deze 50,6 : 15,5 is.

**OVERMAAT****EINDBAAS B****LEVEL 2**

32,0 gram SnO₂ en 1,5 gram H₂ bevinden zich in een afgesloten ruimte en reageren volgens de onderstaande reactievergelijking. Bereken welke stof in overmaat is en hoe groot deze overmaat is. Probeer de massaverhouding tussen SnO₂ en H₂ zelf te berekenen. Als dit niet lukt mag je er vanuit gaan dat deze 66,0 : 1,0 is.

**OVERMAAT****EINDBAAS D****LEVEL 3**

34,4 g FeS en 70,9 g O₂ bevinden zich in een afgesloten ruimte en reageren volgens de onderstaande reactievergelijking. Bereken hoeveel gram Fe₂O₃ en hoeveel gram SO₂ uit deze reactie kunnen ontstaan. Houd er rekening mee dat een van de beginstoffen in overmaat aanwezig kan zijn.

