

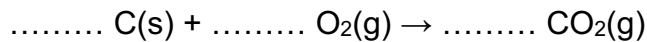
Reactievergelijkingen kloppend maken

De opdrachten gaan over het volgende leerdoel:

2.2.2 Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen.

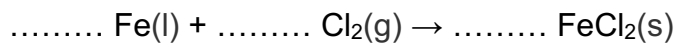
1	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



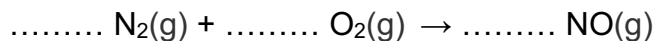
2	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



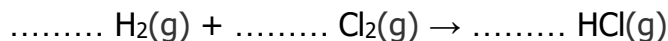
3	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



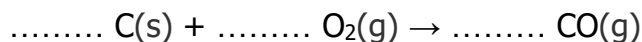
4	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



5	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



6	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



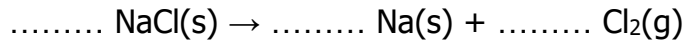
7	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



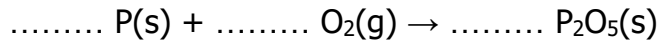
8	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



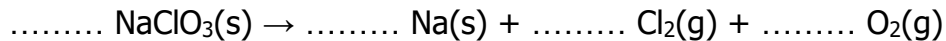
9	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



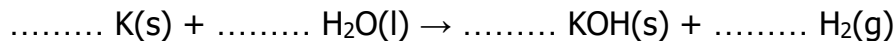
10	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



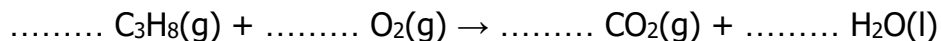
11	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



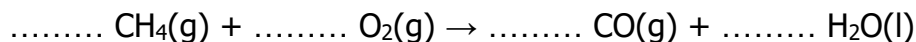
12	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



13	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



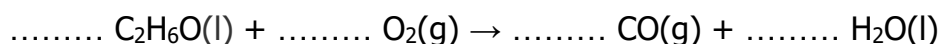
14	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



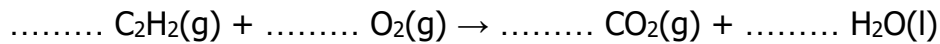
15	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



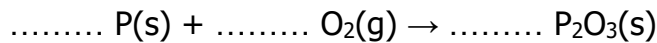
16	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



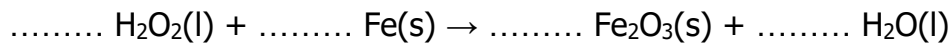
17	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



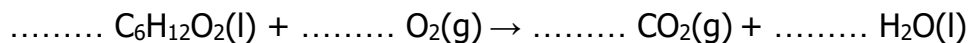
18	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



19	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



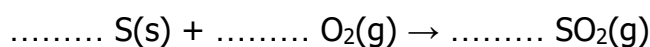
20	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



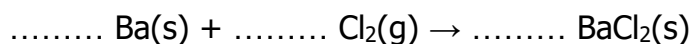
21	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



22	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



23	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



24	Toepassen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Waterstofgas reageert met vloeibaar broom tot waterstofbromide, HBr(g) . Geef de reactievergelijking.

25	Toepassen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Koolstofmonoxide ontleedt tot koolstof en zuurstofgas. Geef de reactievergelijking.

26	Toepassen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

De verbinding $\text{FeCl}_3(\text{s})$ ontleedt in de elementen. Geef de reactievergelijking.

27	Toepassen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

De verbinding $\text{FeI}_3(\text{s})$ ontleedt in de elementen. Geef de reactievergelijking.

28	Toepassen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

De verbinding $\text{KCl}(\text{s})$ ontleedt in de elementen. Geef de reactievergelijking.

29	Toepassen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Als pentaan, $\text{C}_5\text{H}_{10}(\text{l})$, met zuurstof reageert, ontstaat water en koolstofdioxide.

30	Toepassen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Kaliumchloraat, $\text{KClO}_3(\text{s})$ ontleedt in de elementen. Geef de reactievergelijking.

31	Toepassen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Vast natrium reageert met vloeibaar water tot natriumhydroxide, $\text{NaOH}(\text{s})$ en waterstofgas. Geef de reactievergelijking.

32	Toepassen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Als methaan met zuurstof reageert, ontstaat water en koolstofdioxide. Geef de reactievergelijking.

33	Toepassen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Als etheen, $C_2H_4(g)$, met zuurstof reageert, ontstaat water en koolstofmono-oxide. Geef de reactievergelijking.

34	Toepassen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Als azijnzuur, $C_2H_4O_2(l)$, ontleedt, ontstaat water en koolstof. Geef de reactievergelijking.

35	Toepassen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Als ethanol, $C_2H_6O(g)$, met zuurstof reageert, ontstaat water en koolstofdioxide. Geef de reactievergelijking.

36	Toepassen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Bij de reactie tussen ethyn, $C_2H_2(g)$ en zuurstof, ontstaan koolstofmono-oxide, koolstofdioxide en water.

37	Toepassen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Als pentaan, $C_5H_{10}(l)$, met een ondermaat zuurstof reageert, ontstaat water en koolstofmono-oxide. Geef de reactievergelijking.

38	Toepassen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Waterstofperoxide reageert met ijzer tot ijzeroxide, $FeO(s)$ en water. Geef de reactievergelijking.

39	Toepassen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Bij de reactie tussen hexanol, $C_6H_{14}O(l)$ en zuurstof, ontstaan koolstofdioxide en water.

40	Toepassen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Water en koolstofmono-oxide ontstaan als ethenol, $C_2H_4O(l)$, met een ondermaat zuurstof reageert. Geef de reactievergelijking.