

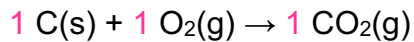
## Reactievergelijkingen kloppend maken

De opdrachten gaan over het volgende leerdoel:

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

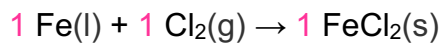
<b>1</b>	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



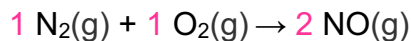
<b>2</b>	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



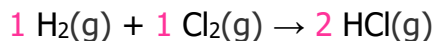
<b>3</b>	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



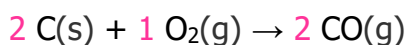
<b>4</b>	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



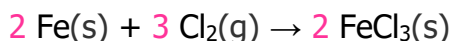
<b>5</b>	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



<b>6</b>	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



<b>7</b>	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



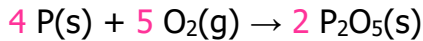
<b>8</b>	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



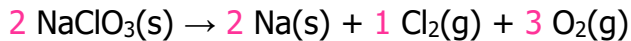
<b>9</b>	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



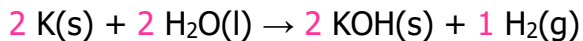
<b>10</b>	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



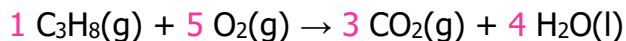
<b>11</b>	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



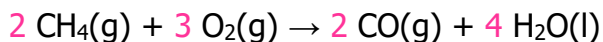
<b>12</b>	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



<b>13</b>	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



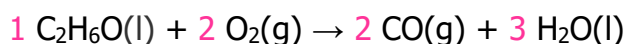
<b>14</b>	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



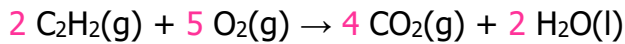
<b>15</b>	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



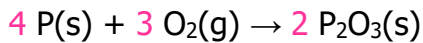
<b>16</b>	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



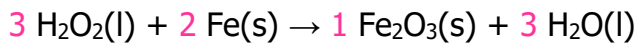
<b>17</b>	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



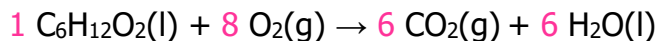
<b>18</b>	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



<b>19</b>	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



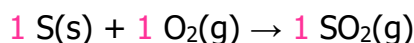
<b>20</b>	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



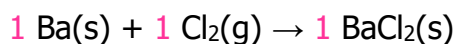
<b>21</b>	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



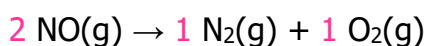
<b>22</b>	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



<b>23</b>	Begrijpen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Maak de volgende reactievergelijking kloppend.



<b>24</b>	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.



<b>25</b>	Toepassen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Koolstofmonoxide ontleedt tot koolstof en zuurstofgas. Geef de reactievergelijking.



<b>26</b>	Toepassen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

De verbinding FeCl<sub>3</sub>(s) ontleedt in de elementen. Geef de reactievergelijking.



<b>27</b>	Toepassen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

De verbinding FeI<sub>3</sub>(s) ontleedt in de elementen. Geef de reactievergelijking.



<b>28</b>	Toepassen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

De verbinding KCl(s) ontleedt in de elementen. Geef de reactievergelijking.



<b>29</b>	Toepassen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Als pentaan, C<sub>5</sub>H<sub>10</sub>(l), met zuurstof reageert, ontstaat water en koolstofdioxide. Geef de reactievergelijking.



<b>30</b>	Toepassen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Kaliumchloraat, KClO<sub>3</sub>(s) ontleedt in de elementen. Geef de reactievergelijking.



<b>31</b>	Toepassen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen
-----------	-----------	--

Vast natrium reageert met vloeibaar water tot natriumhydroxide, NaOH(s) en waterstofgas. Geef de reactievergelijking.



<b>32</b>	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.



<b>33</b>	Toepassen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen.
-----------	-----------	---

Als etheen,  $\text{C}_2\text{H}_4(\text{g})$ , met zuurstof reageert, ontstaat water en koolstofmono-oxide. Geef de reactievergelijking.



<b>34</b>	Toepassen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen.
-----------	-----------	---

Als zijnzuur,  $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2(\text{l})$ , ontleedt, ontstaat water en koolstof. Geef de reactievergelijking.



<b>35</b>	Toepassen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen.
-----------	-----------	---

Als ethanol,  $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}(\text{g})$ , met zuurstof reageert, ontstaat water en koolstofdioxide. Geef de reactievergelijking.



<b>36</b>	Toepassen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen.
-----------	-----------	---

Bij de reactie tussen ethyn,  $\text{C}_2\text{H}_2(\text{g})$  en zuurstof, ontstaan koolstofmono-oxide, koolstofdioxide en water.



<b>37</b>	Toepasen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen.
-----------	----------	---

Als pentaan,  $\text{C}_5\text{H}_{10}(\text{l})$ , met een ondermaat zuurstof reageert, ontstaat water en koolstofmono-oxide. Geef de reactievergelijking.



<b>38</b>	Toepassen	Je kunt uit een beschrijving van een chemische reactie een reactievergelijking opstellen.
-----------	-----------	---

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



<b>39</b>	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.



<b>40</b>	Begrijpen	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.

