

## Oefenopgaven reactievergelijkingen kloppend maken Scheikunde

1. ... K + ... Br<sub>2</sub> → ... KBr
2. ... KClO<sub>3</sub> → ... KCl + ... O<sub>2</sub>
3. ... N<sub>2</sub> + ... H<sub>2</sub> → ... NH<sub>3</sub>
4. ... Na + ... O<sub>2</sub> → ... Na<sub>2</sub>O
5. ... P + ... Cl<sub>2</sub> → ... PCl<sub>3</sub>
  
6. ... SO<sub>2</sub> + ... O<sub>2</sub> → ... SO<sub>3</sub>
7. ... ZnO → ... Zn + ... O<sub>2</sub>
8. ... C<sub>3</sub>H<sub>8</sub> + ... O<sub>2</sub> → ... CO<sub>2</sub> + ... H<sub>2</sub>O
9. ... P<sub>2</sub>O<sub>3</sub> → ... P + ... O<sub>2</sub>
10. ... Al + ... Cl<sub>2</sub> → ... AlCl<sub>3</sub>
  
11. ... C<sub>2</sub>H<sub>4</sub> + ... O<sub>2</sub> → ... CO<sub>2</sub> + ... H<sub>2</sub>O
12. ... CS<sub>2</sub> + ... O<sub>2</sub> → ... CO<sub>2</sub> + ... SO<sub>2</sub>
13. ... Sb<sub>2</sub>O<sub>5</sub> + ... HCl → ... SbCl<sub>5</sub> + ... H<sub>2</sub>O
14. ... NH<sub>3</sub> + ... NO → ... N<sub>2</sub> + ... H<sub>2</sub>O
15. ... C<sub>4</sub>H<sub>10</sub> + ... O<sub>2</sub> → ... CO<sub>2</sub> + ... H<sub>2</sub>O
  
16. ... Fe + ... O<sub>2</sub> → ... Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
17. ... FeCl<sub>3</sub> + ... Na → ... Fe + ... NaCl
18. ... C<sub>5</sub>H<sub>10</sub> + ... O<sub>2</sub> → ... CO<sub>2</sub> + ... H<sub>2</sub>O
19. ... C<sub>6</sub>H<sub>14</sub> + ... O<sub>2</sub> → ... CO<sub>2</sub> + ... H<sub>2</sub>O
20. ... C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>NO<sub>2</sub> + ... O<sub>2</sub> → ... CO<sub>2</sub> + ... H<sub>2</sub>O + ... N<sub>2</sub>
  
21. ... H<sub>2</sub>S + ... O<sub>2</sub> → ... SO<sub>2</sub> + ... H<sub>2</sub>O
22. ... NH<sub>4</sub>Br → ... N<sub>2</sub> + ... H<sub>2</sub> + ... Br<sub>2</sub>
23. ... Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> + ... C → ... CO + ... Fe
24. ... CON<sub>2</sub>H<sub>4</sub> → ... C<sub>3</sub>N<sub>6</sub>H<sub>6</sub> + ... CO<sub>2</sub> + ... NH<sub>3</sub>
25. ... Al + ... HBr → ... AlBr<sub>3</sub> + ... H<sub>2</sub>
  
26. ... CuO + ... C → ... CO<sub>2</sub> + ... Cu
27. ... K + ... O<sub>2</sub> → ... K<sub>2</sub>O
28. ... C<sub>6</sub>H<sub>6</sub> + ... O<sub>2</sub> → ... CO<sub>2</sub> + ... H<sub>2</sub>O
29. ... P + ... Br<sub>2</sub> → ... PBr<sub>5</sub>
30. ... NH<sub>3</sub> + ... O<sub>2</sub> → ... N<sub>2</sub> + ... H<sub>2</sub>O
  
31. ... H<sub>2</sub>S + ... HNO<sub>3</sub> → ... H<sub>2</sub>O + ... NO + ... S
32. ... FeS<sub>2</sub> + ... O<sub>2</sub> → ... Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> + ... SO<sub>2</sub>
33. ... CH<sub>4</sub> + ... H<sub>2</sub>O → ... CO + ... H<sub>2</sub>
34. ... NH<sub>4</sub>Cl + ... Ca(OH)<sub>2</sub> → ... CaCl<sub>2</sub> + ... NH<sub>3</sub> + ... H<sub>2</sub>O
35. ... TiO<sub>2</sub> + ... CO + ... Cl<sub>2</sub> → ... TiCl<sub>4</sub> + ... CO<sub>2</sub>
  
36. ... FeS<sub>2</sub> + ... O<sub>2</sub> → ... Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> + ... SO<sub>2</sub>
37. ... C<sub>6</sub>H<sub>6</sub>O + ... O<sub>2</sub> → ... CO<sub>2</sub> + ... H<sub>2</sub>O
38. ... Na + ... H<sub>2</sub> → ... NaH
39. ... CO<sub>2</sub> + ... H<sub>2</sub>O → ... C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>6</sub> + ... O<sub>2</sub>
40. ... KO<sub>2</sub> + ... H<sub>2</sub>O → ... KOH + ... O<sub>2</sub>