

A

Stel de volgende reactievergelijkingen op gebruik makend van de wetten van behoud van massa en van behoud van atoomsoorten. Alle gegeven formules zijn correct, zodat je alleen de coëfficiënten (de kleinst mogelijke) moet invullen.

1. ... NaCl \rightarrow ... Na + ... Cl₂
2. ... Mg + ... O₂ \rightarrow ... MgO
3. ... N₂ + ... H₂ \rightarrow ... NH₃
4. ... CuO + ... HCl \rightarrow ... CuCl₂ + ... H₂O
5. ... Al + ... O₂ \rightarrow ... Al₂O₃
6. ... C₆H₆ + ... HNO₃ \rightarrow ... C₆H₅NO₂ + ... H₂O
7. ... CH₄ + ... O₂ \rightarrow ... CO₂ + ... H₂O
8. ... K₂CO₃ + ... HCl \rightarrow ... KCl + ... H₂O + ... CO₂
9. ... KI + ... Pb(NO₃)₂ \rightarrow ... PbI₂ + ... KNO₃
10. ... NO + ... O₂ \rightarrow ... NO₂
11. ... H₂SO₄ + ... NaOH \rightarrow ... Na₂SO₄ + ... H₂O
12. ... P₄ + ... O₂ \rightarrow ... P₂O₅
13. ... FeCl₃ + ... NaOH \rightarrow ... NaCl + ... Fe(OH)₃
14. ... Al₂O₃ + ... Na \rightarrow ... Na₂O + ... Al
15. ... Ca(HCO₃)₂ \rightarrow ... CaCO₃ + ... CO₂ + ... H₂O
16. ... H₂S + ... O₂ \rightarrow ... H₂O + ... SO₂

B

Stel de volgende reactievergelijkingen op gebruik makend van de wetten van behoud van massa en van behoud van atoomsoorten. Alle gegeven formules zijn correct, zodat je alleen de coëfficiënten (de kleinst mogelijke) moet invullen.

1. $\dots \text{H}_2 + \dots \text{Cl}_2 \rightarrow \dots \text{HCl}$
2. $\dots \text{P} + \dots \text{Cl}_2 \rightarrow \dots \text{PCl}_5$
3. $\dots \text{Fe} + \dots \text{S}_2 \rightarrow \dots \text{Fe}_2\text{S}_3$
4. $\dots \text{PbO} + \dots \text{O}_2 \rightarrow \dots \text{Pb}_3\text{O}_4$
5. $\dots \text{Al} + \dots \text{Cl}_2 \rightarrow \dots \text{AlCl}_3$
6. $\dots \text{PCl}_3 + \dots \text{H}_2\text{O} \rightarrow \dots \text{H}_3\text{PO}_3 + \dots \text{HCl}$
7. $\dots \text{C}_5\text{H}_{12} + \dots \text{O}_2 \rightarrow \dots \text{CO}_2 + \dots \text{H}_2\text{O}$
8. $\dots \text{Mg}_3\text{N}_2 + \dots \text{H}_2\text{O} \rightarrow \dots \text{MgO} + \dots \text{NH}_3$
9. $\dots \text{KMnO}_4 \rightarrow \dots \text{K}_2\text{O} + \dots \text{MnO}_2 + \dots \text{O}_2$
10. $\dots \text{CaO} + \dots \text{H}_2\text{O} \rightarrow \dots \text{Ca(OH)}_2$
11. $\dots \text{NH}_3 + \dots \text{O}_2 \rightarrow \dots \text{NO} + \dots \text{H}_2\text{O}$
12. $\dots \text{K} + \dots \text{O}_2 \rightarrow \dots \text{K}_2\text{O}$
13. $\dots \text{C} + \dots \text{CrO}_3 \rightarrow \dots \text{Cr} + \dots \text{CO}_2$
14. $\dots \text{Cl}_2\text{O}_7 + \dots \text{H}_2\text{O} \rightarrow \dots \text{HClO}_4$
15. $\dots \text{P}_4 + \dots \text{Br}_2 \rightarrow \dots \text{PBr}_3$
16. $\dots \text{P}_2\text{O}_5 + \dots \text{H}_2\text{O} \rightarrow \dots \text{H}_3\text{PO}_4$