Maak de volgende reactievergelijkingen kloppend:

1 … $CH_4(g)$ + … $O_2(g)$ → … $CO_2(g)$ + … $H_2O(g)$

2 … $CH_4S(g)$ + … $O_2(g)$ → … $CO_2(g)$ + … $H_2O(g)$ + … $SO_2(g)$

3 … $NaHCO_3(s)$ → … $Na_2CO_3(s)$ + … $CO_2(g)$ + … $H_2O(g)$

4 … $CH_4(g)$ + … $O_2(g)$ → … $CO(g)$ + … $H_2O(g)$

5 … $Al(s)$ + … $CuO(s)$ → … $Al_2O_3(s)$ + … $Cu(s)$

6 … $K_2O(s)$ + … $H_2O(l)$ → … $KOH(s)$

7 … $Fe_2O_3(s)$ + … $CO(g)$ → … $Fe(s)$ + … $CO_2(g)$

8 … $I_2(s)$ + … $Na_2S_2O_3(s)$ → … $NaI(s)$ + … $Na_2S_4O_6(s)$

9 … $H_2SO_4(l)$ + … $NaOH(s)$ → … $H_2O(l)$ + … $Na_2SO_4(s)$

10 … $NH_3(g)$ + …$O_2(g)$ → … $NO(g)$ + … $H_2O(g)$

11 … $PbO_2(s)$ + … $HCl(g)$ → … $PbCl_4(s)$ + … $H_2O(l)$

12 … $KMnO_4(s)$ + … $HCl(g)$ → … $KCl(s)$ + … $MnCl_2(s)$ + … $H_2O(l)$ + … $Cl_2(g)$

13 … $H_3PO_4(s)$ + … $HCl(g)$ → … $PCl_5(s)$ + … $H_2O(l)$

14 … $Fe(s)$ + … $H_2O(l)$ → … $Fe_3O_4(s)$ + … $H_2(g)$

15 … $POCl_3(s)$ + … $H_2O(l)$ → … $H_3PO_4(s)$ + … $HCl(g)$

Uitwerkingen

1 $CH_4(g) + 2\ O_2(g) \rightarrow CO_2(g) + 2\ H_2O(g)$

2 $CH_4S(g) + 3\ O_2(g) \rightarrow CO_2(g) + 2\ H_2O(g) + SO_2(g)$

3 $2\ NaHCO_3(s) \rightarrow Na_2CO_3(s) + CO_2(g) + H_2O(g)$

4 $2\ CH_4(g) + 3\ O_2(g) \rightarrow 2\ CO(g) + 4\ H_2O(g)$

5 $2\ Al(s) + 3\ CuO(s) \rightarrow Al_2O_3(s) + 3\ Cu(s)$

6 $K_2O(s) + H_2O(l) \rightarrow 2\ KOH(s)$

7 $Fe_2O_3(s) + 3\ CO(g) \rightarrow 2\ Fe(s) + 3\ CO_2(g)$

8 $I_2(s) + 2\ Na_2S_2O_3(s) \rightarrow 2\ NaI(s) + Na_2S_4O_6(s)$

9 $H_2SO_4(l) + 2\ NaOH(s) \rightarrow 2\ H_2O(l) + Na_2SO_4(s)$

10 $4\ NH_3(g) + 5O_2(g) \rightarrow 4\ NO(g) + 6\ H_2O(g)$

11 $PbO_2(s) + 4\ HCl(g) \rightarrow PbCl_4(s) + 2\ H_2O(l)$

12 $2\ KMnO_4(s) + 5\ HCl(g) \rightarrow 2\ KCl(s) + 2\ MnCl_2(s) + 8\ H_2O(l) + 5\ Cl_2(g)$

13 $H_3PO_4(s) + 5\ HCl(g) \rightarrow PCl_5(s) + 4\ H_2O(l)$

14 $3\ Fe(s) + 4\ H_2O(l) \rightarrow Fe_3O_4(s) + 4\ H_2(g)$

15 $POCl_3(s) + 3\ H_2O(l) \rightarrow H_3PO_4(s) + 3\ HCl(g)$