Reaktionsgleichungen

Aufgabe 2: $4\ Al + 3\ O_2 \rightarrow 2\ Al_2O_3$
Aufgabe 3: $2\ NaCl \rightarrow 2\ Na + Cl_2$
Aufgabe 4: $C_6H_6 + 7{,}5\ O_2 \rightarrow 6\ CO_2 + 3\ H_2O$
Aufgabe 5: $N_2 + 3\ H_2 \rightarrow 2\ NH_3$
Aufgabe 6: $2\ Fe + 3\ Cl_2 \rightarrow 2\ FeCl_3$
Aufgabe 7: $ZnS + 2\ HCl \rightarrow H_2S + ZnCl_2$
Aufgabe 8: $I_2 + 5\ Cl_2 + 6\ H_2O \rightarrow 2\ HIO_3 + 10\ HCl$
Aufgabe 9: $C_3H_8 + 5\ O_2 \rightarrow 3\ CO_2 + 4\ H_2O$
Aufgabe 10: $Cu + 2\ H_2SO_4 \rightarrow CuSO_4 + SO_2 + 2\ H_2O$
Aufgabe 11: $4\ NO_2 + O_2 + 2\ H_2O \rightarrow 4\ HNO_3$
Aufgabe 12: $6\ NO_2 + 8\ NH_3 \rightarrow 7\ N_2 + 12\ H_2O$
Aufgabe 13: $MnO_2 + 4\ HCl \rightarrow MnCl_2 + Cl_2 + 2\ H_2O$
Aufgabe 14: $2\ KMnO_4 + 16\ HCl \rightarrow 2\ MnCl_2 + 5\ Cl_2 + 8\ H_2O + 2\ KCl$