Types of Reactions Worksheet

$$H_2 + Cl_2 \rightarrow 2HCl$$

$$H_2SO_4 + 2NaHCO_3 \rightarrow Na_2SO_4 + 2H_2O + 2CO_2$$

$$Ba(NO_3)_2 + Na_2SO4 \rightarrow BaSO_{4(s)} + NaNO_3$$

$$2C_2H_6 + 7O_2 \rightarrow 6H_2O + CO_2$$

$$N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_3$$

$$PbO_2 \rightarrow Pb + O_2$$

$$AgNO_3 + NaCl \rightarrow AgCl_{(s)} + NaNO_3$$

$$2K + 2H_2O \rightarrow 2KOH + H_2$$

$$Al_2O_3 + 3H_2O \rightarrow 2Al(OH)_{3(s)}$$

$$Zn + Cu(NO_3)_2 \rightarrow Cu + Zn(NO_3)_2$$

$$Cl_2 + 2NaI \rightarrow 2NaCl + I_2$$

$$2NaCl \rightarrow 2Na + Cl_2$$

$$HNO_3 + Na(OH) \rightarrow NaNO_3 + H_2O$$

$$SO_2 + H_2O \rightarrow H_2SO_3$$

$$2H_3PO_4 + Mg(OH)_2 \rightarrow Mg_3(PO_4)_{2(S)} + H_2O$$

$$Mg + H_2O \rightarrow Mg(OH)_2 + H_2$$

$$Ca(CO_3) + 2HC1 \rightarrow CaCl_2 + H_2O + CO_2$$

$$2C_8H_{18} + 25O_2 \rightarrow 16CO_2 + 18H_2O$$

$$2\text{FeCl}_3 + 3\text{Ca} \rightarrow 3\text{CaCl}_2 + 2\text{Fe}$$

$$Cu + S \rightarrow CuS$$

$$3H_2S + 2A_3Cl_3 \rightarrow A_{S_2}S_{3(S)} + 6HCl$$

$$2A1I_3 \rightarrow 2A1 + 3I_2$$

$$2Ca(HCO_3)_2 + 2H_2SO_4 \rightarrow 2CaSO_4 + 4H_2O + CO_2$$

$$H_2SO_4 + KOH \rightarrow K_2SO_4 + H_2O$$

$$Fe + O_2 \rightarrow Fe_2O_3$$