

Name: \_\_\_\_\_ Block: \_\_\_\_\_

### '50' - Balancing Equations Worksheet

*Please Balance the following equations:*

- $H_2 + O_2 \rightarrow H_2O$
- $H_3PO_4 + KOH \rightarrow K_3PO_4 + H_2O$
- $K + B_2O_3 \rightarrow K_2O + B$
- $HCl + NaOH \rightarrow NaCl + H_2O$
- $Na + NaNO_3 \rightarrow Na_2O + N_2$
- $C + S_8 \rightarrow CS_2$
- $Na + O_2 \rightarrow Na_2O_2$
- $N_2 + O_2 \rightarrow N_2O_5$
- $H_3PO_4 + Mg(OH)_2 \rightarrow Mg_3(PO_4)_2 + H_2O$
- $NaOH + H_2CO_3 \rightarrow Na_2CO_3 + H_2O$
- $KOH + HBr \rightarrow KBr + H_2O$
- $H_2 + O_2 \rightarrow H_2O_2$
- $Na + O_2 \rightarrow Na_2O$
- $Al(OH)_3 + H_2CO_3 \rightarrow Al_2(CO_3)_3 + H_2O$
- $Al + S_8 \rightarrow Al_2S_3$
- $Cs + N_2 \rightarrow Cs_3N$
- $Mg + Cl_2 \rightarrow MgCl_2$
- $Rb + RbNO_3 \rightarrow Rb_2O + N_2$
- $C_6H_6 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
- $N_2 + H_2 \rightarrow NH_3$
- $C_{10}H_{22} + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
- $Al(OH)_3 + HBr \rightarrow AlBr_3 + H_2O$
- $CH_3CH_2CH_2CH_3 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
- $C + O_2 \rightarrow CO_2$
- $C_3H_8 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
- $Li + AlCl_3 \rightarrow LiCl + Al$
- $C_2H_6 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
- $NH_4OH + H_3PO_4 \rightarrow (NH_4)_3PO_4 + H_2O$
- $Rb + P \rightarrow Rb_3P$
- $CH_4 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
- $Al(OH)_3 + H_2SO_4 \rightarrow Al_2(SO_4)_3 + H_2O$
- $Na + Cl_2 \rightarrow NaCl$
- $Rb + S_8 \rightarrow Rb_2S$
- $H_3PO_4 + Ca(OH)_2 \rightarrow Ca_3(PO_4)_2 + H_2O$
- $NH_3 + HCl \rightarrow NH_4Cl$
- $Li + H_2O \rightarrow LiOH + H_2$
- $Ca_3(PO_4)_2 + SiO_2 + C \rightarrow CaSiO_3 + CO + P$
- $NH_3 + O_2 \rightarrow N_2 + H_2O$
- $FeS_2 + O_2 \rightarrow Fe_2O_3 + SO_2$
- $C + SO_2 \rightarrow CS_2 + CO$
- $Fe + S \rightarrow FeS$
- $KClO_3 \rightarrow KCl + O_2$
- $Al + O_2 \rightarrow Al_2O_3$
- $Fe_2O_3 + C \rightarrow CO + Fe$
- $K_2O + H_2O \rightarrow KOH$
- $K_2CO_3 + BaCl_2 \rightarrow KCl + BaCO_3$
- $Mg(OH)_2 + H_2SO_4 \rightarrow MgSO_4 + H_2O$
- $KF + BaBr_2 \rightarrow BaF_2 + KBr$
- $HCl + NH_3 \rightarrow NH_4Cl$
- $Bi_2(SO_4)_3 + NH_4OH \rightarrow Bi(OH)_3 + (NH_4)_2SO_4$