

Balancing Equations Worksheet

- 1) ____ Na_3PO_4 + ____ KOH $\rightarrow$ ____ NaOH + ____ K_3PO_4
- 2) ____ MgF_2 + ____ Li_2CO_3 $\rightarrow$ ____ MgCO_3 + ____ LiF
- 3) ____ P_4 + ____ O_2 $\rightarrow$ ____ P_2O_3
- 4) ____ RbNO_3 + ____ BeF_2 $\rightarrow$ ____ $\text{Be}(\text{NO}_3)_2$ + ____ RbF
- 5) ____ AgNO_3 + ____ Cu $\rightarrow$ ____ $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ + ____ Ag
- 6) ____ CF_4 + ____ Br_2 $\rightarrow$ ____ CBr_4 + ____ F_2
- 7) ____ HCN + ____ CuSO_4 $\rightarrow$ ____ H_2SO_4 + ____ $\text{Cu}(\text{CN})_2$
- 8) ____ GaF_3 + ____ Cs $\rightarrow$ ____ CsF + ____ Ga
- 9) ____ BaS + ____ PtF_2 $\rightarrow$ ____ BaF_2 + ____ PtS
- 10) ____ N_2 + ____ H_2 $\rightarrow$ ____ NH_3
- 11) ____ NaF + ____ Br_2 $\rightarrow$ ____ NaBr + ____ F_2
- 12) ____ $\text{Pb}(\text{OH})_2$ + ____ HCl $\rightarrow$ ____ H_2O + ____ PbCl_2
- 13) ____ AlBr_3 + ____ K_2SO_4 $\rightarrow$ ____ KBr + ____ $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- 14) ____ CH_4 + ____ O_2 $\rightarrow$ ____ CO_2 + ____ H_2O
- 15) ____ Na_3PO_4 + ____ CaCl_2 $\rightarrow$ ____ NaCl + ____ $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
- 16) ____ K + ____ Cl_2 $\rightarrow$ ____ KCl
- 17) ____ Al + ____ HCl $\rightarrow$ ____ H_2 + ____ AlCl_3
- 18) ____ N_2 + ____ F_2 $\rightarrow$ ____ NF_3
- 19) ____ SO_2 + ____ Li_2Se $\rightarrow$ ____ SSe_2 + ____ Li_2O
- 20) ____ NH_3 + ____ H_2SO_4 $\rightarrow$ ____ $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$

Balancing Equations Race

- 1) ____ C_3H_8 + ____ $\text{O}_2 \rightarrow$ ____ CO_2 + ____ H_2O
- 2) ____ Al + ____ $\text{Fe}_3\text{N}_2 \rightarrow$ ____ AlN + ____ Fe
- 3) ____ Na + ____ $\text{Cl}_2 \rightarrow$ ____ NaCl
- 4) ____ $\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow$ ____ H_2O + ____ O_2
- 5) ____ $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ + ____ $\text{O}_2 \rightarrow$ ____ H_2O + ____ CO_2
- 6) ____ H_2O + ____ $\text{CO}_2 \rightarrow$ ____ C_7H_8 + ____ O_2
- 7) ____ $\text{NaClO}_3 \rightarrow$ ____ NaCl + ____ O_2
- 8) ____ $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$ + ____ $\text{Pb}(\text{NO}_3)_4 \rightarrow$ ____ $\text{Pb}_3(\text{PO}_4)_4$ + ____ NH_4NO_3
- 9) ____ BF_3 + ____ $\text{Li}_2\text{SO}_3 \rightarrow$ ____ $\text{B}_2(\text{SO}_3)_3$ + ____ LiF
- 10) ____ C_7H_{17} + ____ $\text{O}_2 \rightarrow$ ____ CO_2 + ____ H_2O
- 11) ____ CaCO_3 + ____ $\text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$ ____ $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ + ____ H_2CO_3
- 12) ____ $\text{Ag}_2\text{S} \rightarrow$ ____ Ag + ____ S_8
- 13) ____ KBr + ____ $\text{Fe}(\text{OH})_3 \rightarrow$ ____ KOH + ____ FeBr_3
- 14) ____ KNO_3 + ____ $\text{H}_2\text{CO}_3 \rightarrow$ ____ K_2CO_3 + ____ HNO_3
- 15) ____ $\text{Pb}(\text{OH})_4$ + ____ $\text{Cu}_2\text{O} \rightarrow$ ____ PbO_2 + ____ CuOH
- 16) ____ $\text{Cr}(\text{NO}_2)_2$ + ____ $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 \rightarrow$ ____ CrSO_4 + ____ NH_4NO_2
- 17) ____ KOH + ____ $\text{Co}_3(\text{PO}_4)_2 \rightarrow$ ____ K_3PO_4 + ____ $\text{Co}(\text{OH})_2$
- 18) ____ $\text{Sn}(\text{NO}_2)_4$ + ____ $\text{Pt}_3\text{N}_4 \rightarrow$ ____ Sn_3N_4 + ____ $\text{Pt}(\text{NO}_2)_4$
- 19) ____ B_2Br_6 + ____ $\text{HNO}_3 \rightarrow$ ____ $\text{B}(\text{NO}_3)_3$ + ____ HBr
- 20) ____ ZnS + ____ $\text{AlP} \rightarrow$ ____ Zn_3P_2 + ____ Al_2S_3