

Q2 AT Balancing Equations Worksheet #2

Name _____

- 1) _____ GaF_3 + _____ $\text{Na}_3\text{PO}_4 \rightarrow$ _____ GaPO_4 + _____ NaF
- 2) _____ CaBr_2 + _____ $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow$ _____ $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ + _____ MgBr_2
- 3) _____ NH_4F + _____ $\text{AlCl}_3 \rightarrow$ _____ NH_4Cl + _____ AlF_3
- 4) _____ Na_2CO_3 + _____ $\text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$ _____ Na_3PO_4 + _____ H_2O + _____ CO_2
- 5) _____ Mg + _____ $\text{Co}(\text{NO}_2)_3 \rightarrow$ _____ $\text{Mg}(\text{NO}_2)_2$ + _____ Co
- 6) _____ H_2SO_4 + _____ $\text{NaOH} \rightarrow$ _____ Na_2SO_4 + _____ H_2O
- 7) _____ Sn + _____ $\text{P}_4 \rightarrow$ _____ Sn_3P_4
- 8) _____ $\text{H}_2\text{O} \rightarrow$ _____ O_2 + _____ H_2
- 9) _____ $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}$ + _____ $\text{O}_2 \rightarrow$ _____ CO_2 + _____ H_2O
- 10) _____ AgMnO_4 + _____ $\text{Sr} \rightarrow$ _____ Ag + _____ $\text{Sr}(\text{MnO}_4)_2$
- 11) _____ $\text{O}_3 \rightarrow$ _____ O_2
- 12) _____ LiBr + _____ $\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$ _____ LiHSO_4 + _____ HBr
- 13) _____ FeS_2 + _____ $\text{O}_2 \rightarrow$ _____ Fe_2O_3 + _____ SO_2
- 14) _____ Ni + _____ $\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$ _____ H_2 + _____ $\text{Ni}_2(\text{SO}_4)_3$
- 15) _____ $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_4$ + _____ $\text{O}_2 \rightarrow$ _____ CO_2 + _____ H_2O