

Balancing Equations Worksheet

- 1) _____ CaF_2 + _____ Na_2PO_4 → _____ $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ + _____ NaF
- 2) _____ CaBr_2 + _____ $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$ → _____ $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ + _____ MgBr_2
- 3) _____ Na_2F + _____ HCl → _____ NaCl + _____ HF
- 4) _____ Na_2CO_3 + _____ Na_2PO_4 → _____ $\text{Na}_2\text{P}_2\text{O}_7$ + _____ Na_2O + _____ CO_2
- 5) _____ Mg + _____ $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ → _____ $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$ + _____ Ca
- 6) _____ H_2SO_4 + _____ NaOH → _____ Na_2SO_4 + _____ H_2O
- 7) _____ Sn + _____ P_4 → _____ Sn_3P_4
- 8) _____ Fe_2O_3 + _____ C + _____ P
- 9) _____ $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$ + _____ O_2 → _____ CO_2 + _____ H_2O
- 10) _____ AgNO_3 + _____ Sr → _____ Ag + _____ $\text{Sr}(\text{NO}_3)_2$
- 11) _____ O_2 → _____ O_3
- 12) _____ LiBr + _____ H_2SO_4 → _____ Li_2SO_4 + _____ HBr
- 13) _____ CH_3Br + _____ NaOH → _____ NaBr + _____ CH_3OH
- 14) _____ Ni + _____ H_2SO_4 → _____ H_2 + _____ $\text{Ni}(\text{SO}_4)_2$
- 15) _____ $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$ + _____ O_2 → _____ CO_2 + _____ H_2O