

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 ___ $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$

Another Balancing Equations Sheet!

Balance these equations!

- 1) _____ AlBr_3 + _____ K \rightarrow _____ KBr + _____ Al
- 2) _____ FeO + _____ PdF_2 \rightarrow _____ FeF_2 + _____ PdO
- 3) _____ P_4 + _____ Br_2 \rightarrow _____ PBr_3
- 4) _____ LiCl + _____ Br_2 \rightarrow _____ LiBr + _____ Cl_2
- 5) _____ PbBr_2 + _____ HCl \rightarrow _____ HBr + _____ PbCl_2
- 6) _____ CoBr_3 + _____ CaSO_4 \rightarrow _____ CaBr_2 + _____ $\text{Co}_2(\text{SO}_4)_3$
- 7) _____ Na_3P + _____ CaF_2 \rightarrow _____ NaF + _____ Ca_3P_2
- 8) _____ Mn + _____ HI \rightarrow _____ H_2 + _____ MnI_3
- 9) _____ Li_3PO_4 + _____ NaBr \rightarrow _____ Na_3PO_4 + _____ LiBr
- 10) _____ CaF_2 + _____ Li_2SO_4 \rightarrow _____ CaSO_4 + _____ LiF
- 11) _____ HBr + _____ $\text{Mg}(\text{OH})_2$ \rightarrow _____ MgBr_2 + _____ H_2O
- 12) _____ LiNO_3 + _____ CaBr_2 \rightarrow _____ $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ + _____ LiBr
- 13) _____ AgNO_3 + _____ Li \rightarrow _____ LiNO_3 + _____ Ag
- 14) _____ $\text{Si}(\text{OH})_4$ + _____ NaBr \rightarrow _____ SiBr_4 + _____ NaOH
- 15) _____ NaCN + _____ CuCO_3 \rightarrow _____ Na_2CO_3 + _____ $\text{Cu}(\text{CN})_2$

Balancing Equations Race

- 1) ___ C₃H₈ + ___ O₂ → ___ CO₂ + ___ H₂O
- 2) ___ Al + ___ Fe₃N₂ → ___ AlN + ___ Fe
- 3) ___ Na + ___ Cl₂ → ___ NaCl
- 4) ___ H₂O₂ → ___ H₂O + ___ O₂
- 5) ___ C₆H₁₂O₆ + ___ O₂ → ___ H₂O + ___ CO₂
- 6) ___ H₂O + ___ CO₂ → ___ C₇H₈ + ___ O₂
- 7) ___ NaClO₃ → ___ NaCl + ___ O₂
- 8) ___ (NH₄)₃PO₄ + ___ Pb(NO₃)₄ → ___ Pb₃(PO₄)₄ + ___ NH₄NO₃
- 9) ___ BF₃ + ___ Li₂SO₃ → ___ B₂(SO₃)₃ + ___ LiF
- 10) ___ C₇H₁₇ + ___ O₂ → ___ CO₂ + ___ H₂O
- 11) ___ CaCO₃ + ___ H₃PO₄ → ___ Ca₃(PO₄)₂ + ___ H₂CO₃
- 12) ___ Ag₂S → ___ Ag + ___ S₈
- 13) ___ KBr + ___ Fe(OH)₃ → ___ KOH + ___ FeBr₃
- 14) ___ KNO₃ + ___ H₂CO₃ → ___ K₂CO₃ + ___ HNO₃
- 15) ___ Pb(OH)₄ + ___ Cu₂O → ___ PbO₂ + ___ CuOH
- 16) ___ Cr(NO₂)₂ + ___ (NH₄)₂SO₄ → ___ CrSO₄ + ___ NH₄NO₂
- 17) ___ KOH + ___ Co₃(PO₄)₂ → ___ K₃PO₄ + ___ Co(OH)₂
- 18) ___ Sn(NO₂)₄ + ___ Pt₃N₄ → ___ Sn₃N₄ + ___ Pt(NO₂)₄
- 19) ___ B₂Br₆ + ___ HNO₃ → ___ B(NO₃)₃ + ___ HBr
- 20) ___ ZnS + ___ AlP → ___ Zn₃P₂ + ___ Al₂S₃

