Balancing Equations Worksheet #2

1) ____ Na_3PO_4 + ____ KOH → ____ NaOH + ____ K_3PO_4

2) ____ MgF_2 + ____ Li_2CO_3 → ____ $MgCO_3$ + ____ LiF

3) ____ P_4 + ____ O_2 → ____ P_2O_3

4) ____ $RbNO_3$ + ____ BeF_2 → ____ $Be(NO_3)_2$ + ____ RbF

5) ____ $AgNO_3$ + ____ Cu → ____ $Cu(NO_3)_2$ + ____ Ag

6) ____ CF_4 + ____ Br_2 → ____ CBr_4 + ____ F_2

7) ____ HCN + ____ $CuSO_4$ → ____ H_2SO_4 + ____ $Cu(CN)_2$

8) ____ GaF_3 + ____ Cs → ____ CsF + ____ Ga

9) ____ BaS + ____ PtF_2 → ____ BaF_2 + ____ PtS

10) ____ N_2 + ____ H_2 → ____ NH_3

11) ____ NaF + ____ Br_2 → ____ NaBr + ____ F_2

12) ____ $Pb(OH)_2$ + ____ HCl → ____ H_2O + ____ $PbCl_2$

13) ____ $AlBr_3$ + ____ K_2SO_4 → ____ KBr + ____ $Al_2(SO_4)_3$

14) ____ CH_4 + ____ O_2 → ____ CO_2 + ____ H_2O

15) ____ Na_3PO_4 + ____ $CaCl_2$ → ____ NaCl + ____ $Ca_3(PO_4)_2$

16) ____ K + ____ Cl_2 → ____ KCl

17) ____ Al + ____ HCl → ____ H_2 + ____ $AlCl_3$

18) ____ N_2 + ____ F_2 → ____ NF_3

19) ____ SO_2 + ____ Li_2Se → ____ SSe_2 + ____ Li_2O

20) ____ NH_3 + ____ H_2SO_4 → ____ $(NH_4)_2SO_4$

