Balancing Equations Race

1) ____ C_3H_8 + ____ O_2 → ____ CO_2 + ____ H_2O

2) ____ Al + ____ Fe_3N_2 → ____ AlN + ____ Fe

3) ____ Na + ____ Cl_2 → ____ NaCl

4) ____ H_2O_2 → ____ H_2O + ____ O_2

5) ____ $C_6H_{12}O_6$ + ____ O_2 → ____ H_2O + ____ CO_2

6) ____ H_2O + ____ CO_2 → ____ C_7H_8 + ____ O_2

7) ____ $NaClO_3$ → ____ NaCl + ____ O_2

8) ____ $(NH_4)_3PO_4$ + ____ $Pb(NO_3)_4$ → ____$Pb_3(PO_4)_4$ + ____ NH_4NO_3

9) ____ BF_3 + ____ Li_2SO_3 → ____ $B_2(SO_3)_3$ + ____ LiF

10) ____ C_7H_{17} + ____ O_2 → ____ CO_2 + ____ H_2O

11) ____ $CaCO_3$ + ____ H_3PO_4 → ____ $Ca_3(PO_4)_2$ + ____ H_2CO_3

12) ____ Ag_2S → ____ Ag + ____ S_8

13) ____ KBr + ____ $Fe(OH)_3$ → ____ KOH + ____ $FeBr_3$

14) ____ KNO_3 + ____ H_2CO_3 → ____ K_2CO_3 + ____ HNO_3

15) ____ $Pb(OH)_4$ + ____ Cu_2O → ____ PbO_2 + ____ CuOH

16) ____ $Cr(NO_2)_2$ + ____ $(NH_4)_2SO_4$ → ____ $CrSO_4$ + ____ NH_4NO_2

17) ____ KOH + ____ $Co_3(PO_4)_2$ → ____ K_3PO_4 + ____ $Co(OH)_2$

18) ____ $Sn(NO_2)_4$ + ____ Pt_3N_4 → ____ Sn_3N_4 + ____ $Pt(NO_2)_4$

19) ____ B_2Br_6 + ____ HNO_3 → ____ $B(NO_3)_3$ + ____ HBr

20) ____ ZnS + ____ AlP → ____ Zn_3P_2 + ____ Al_2S_3