Balancing Chemical Equations Homework

Balance the equations below:

1) ____ N_2 + ____ H_2 → ____ NH_3

2) ____ $KClO_3$ → ____ KCl + ____ O_2

3) ____ NaCl + ____ F_2 → ____ NaF + ____ Cl_2

4) ____ H_2 + ___ O_2 → ____ H_2O

5) ____ $AgNO_3$ + ____ $MgCl_2$ → ____ AgCl + ____ $Mg(NO_3)_2$

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

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

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

9) ____ C_8H_{18} + ____ O_2 → ____ CO_2 + ____ H_2O

10) ____ $FeCl_3$ + ____ NaOH → ____ $Fe(OH)_3$ + ____ NaCl

11) ____ P_4 + ____ O_2 → ____ P_2O_5

12) ____ Na + ____ H_2O → ____ NaOH + ____ H_2

13) ____ Ag_2O → ____ Ag + ____ O_2

14) ____ S_8 + ____ O_2 → ____ SO_3

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

16) ____ K + ____ $MgBr_2$ → ____ KBr + ____ Mg

17) ____ KCl + ____ $CaCO_3$ → ____ $CaCl_2$ + ____ K_2CO_3

18) ____ HNO_3 + ____ $NaHCO_3$ → ____ $NaNO_3$ + ____ H_2O + ____ CO_2

19) ____ H_2O + ____ O_2 → ____ H_2O_2

20) ____ NaBr + ____ CaF_2 → ____ NaF + ____ $CaBr_2$

© 2009 All Rights Reserved