Practice 5.3 Name _____

Rewrite and balance the following equations.

1. $N_2 + H_2 \longrightarrow NH_3$

2. $KClO \longrightarrow KCl + O_2$

3. $NaCl + F_2 \longrightarrow NaF + Cl_2$

4. $H_2 + O_2 \longrightarrow H_2O$

5. $AgNO_3 + MgCl_2 \longrightarrow AgCl + Mg(NO_3)_2$

6. $AlBr_3 + K_2SO_4 \longrightarrow KBr + Al_2(SO_4)_3$

7. $CH_4 + O_2 \longrightarrow CO_2 + H_2O$

8. $C_3H_8 + O_2 \longrightarrow CO_2 + H_2O$

10. $FeCl_3 + NaOH \longrightarrow Fe(OH)_3 + NaCl$

11. $P + O_2 \longrightarrow P_2O_5$

12. $Na + H_2O \longrightarrow NaOH + H_2$

13. $Ag_2O \longrightarrow Ag + O_2$

14. $S_8 + O_2 \longrightarrow SO_3$

15. $CO_2 + H_2O \longrightarrow C_6H_{12}O_6 + O_2$

16. $K + MgBr_2 \longrightarrow KBr + Mg$

17. $HCl + CaCO_3 \longrightarrow CaCl_2 + H_2O + CO_2$