Name: _____

Balancing Equations

Balance the chemical reaction equations by entering the proper coefficients before the formulas.

1. $P + O_2 \rightarrow P_2O_5$

2. $K + MgBr_2 \rightarrow KBr + Mg$

3. $HCl + CaCO_3 \rightarrow CaCl_2 + H_2O + CO_2$

4. $CO_2 + H_2O \rightarrow C_6H_{12}O_6 + O_2$

5. $SiCl_4 + H_2O \rightarrow H_4SiO_4 + HCl$

6. $Al + HCl \rightarrow AlCl_3 + H_2$

7. $Na_2CO_3 + HCl \rightarrow NaCl + H_2O + CO_2$

8. $C_7H_6O_2 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$

9. $Fe_2(SO_4)_3 + KOH \rightarrow K_2SO_4 + Fe(OH)_3$

10. $FeSO_4 + H_2O_2 + H_2O \rightarrow Fe(OH)_3 + H_2SO_4$

11. $Ca_3(PO_4)_2 + SiO_2 \rightarrow P_4O_{10} + CaSiO_3$

12. $KClO_3 \rightarrow KClO_4 + KCl$

13. $Al_2(SO_4)_3 + Ca(OH)_2 \rightarrow Al(OH)_3 + CaSO_4$

14. $H_2SO_4 + HI \rightarrow H_2S + I_2 + H_2O$

15. $NaCl + F_2 \rightarrow NaF + Cl_2$

16. $S_8 + O_2 \rightarrow SO_3$

17. $Ag_2O \rightarrow Ag + O_2$

18. $H_2O_2 \rightarrow H_2O + O_2$

19. $C_6H_{12}O_6 \rightarrow C_{12}H_{22}O_{11} + H_2O$

20. $C_3H_8 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$

21. $C_8H_{18} + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$

22. $P_4S_{10} + H_2O \rightarrow H_3PO_4 + H_2S$