Name:_____

Balancing Chemical Equations

Balance each of the following chemical equations:

1. $2Na + Cl_2 \Rightarrow 2NaCl$

2. $Ca + Br_2 \Rightarrow CaBr_2$

3. $4Al + 3O_2 \Rightarrow 2Al_2O_3$

4. $C + O_2 \Rightarrow CO_2$

5. $P_4 + 6Cl_2 \Rightarrow 4PCl_3$

6. $2SO_2 + O_2 \Rightarrow 2SO_3$

7. $2Sn + O_2 \Rightarrow 2SnO$

8. $Al_4C_3 + 12H_2O \Rightarrow 4Al(OH)_3 + 3CH_4$

9. $Fe_3O_4 + 4H_2 \Rightarrow 3Fe + 4H_2O$

10. $2KClO_3 \Rightarrow 2KCl + 3O_2$

11. $2HgO \Rightarrow 2Hg + O_2$

12. $2Al + Fe_2O_3 \Rightarrow Al_2O_3 + 2Fe$

13. $KClO_4 \Rightarrow KCl + 2O_2$

14. $CH_4 + 2O_2 \Rightarrow CO_2 + 2H_2O$

15. $2C_2H_6 + 7O_2 \Rightarrow 4CO_2 + 6H_2O$

16. $SiO_2 + 4HF \Rightarrow SiF_4 + 2H_2O$

17. $2PbO_2 \Rightarrow 2PbO + O_2$

18. $2NaBr + Cl_2 \Rightarrow 2NaCl + Br_2$

19. $Sb_2S_3 + 12HCl \Rightarrow 2H_3SbCl_6 + 3H_2S$

20. $Ca(OH)_2 + 2HNO_3 \Rightarrow Ca(NO_3)_2 + 2H_2O$

21. $Cr_2(SO_4)_3 + 6NaOH \Rightarrow 2Cr(OH)_3 + 3Na_2SO_4$

22. $Cu + 2AgNO_3 \Rightarrow Cu(NO_3)_2 + 2Ag$

23. $3MgO + 2H_3PO_4 \Rightarrow Mg_3(PO_4)_2 + 3H_2O$

24. $3Ba(NO_3)_2 + 2Na_3PO_4 \Rightarrow Ba_3(PO_4)_2 + 6NaNO_3$