Name:_____

# Balancing Chemical Equations

Balance each of the following chemical equations:

1. $Na + Cl_2 \Rightarrow NaCl$

2. $Ca + Br_2 \Rightarrow CaBr_2$

3. $Al + O_2 \Rightarrow Al_2O_3$

4. $C + O_2 \Rightarrow CO_2$

5. $P_4 + Cl_2 \Rightarrow PCl_3$

6. $SO_2 + O_2 \Rightarrow SO_3$

7. $Sn + O_2 \Rightarrow SnO$

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

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

10. $KClO_3 \Rightarrow KCl + O_2$

11. $HgO \Rightarrow Hg + O_2$

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

13. $KClO_4 \Rightarrow KCl + O_2$

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

15. $C_2H_6 + O_2 \Rightarrow CO_2 + H_2O$

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

17. $PbO_2 \Rightarrow PbO + O_2$

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

19. $Sb_2S_3 + HCl \Rightarrow H_3SbCl_6 + H_2S$

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

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

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

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

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