Name: _____

Block: _____

Balancing Chemical Equations #1

Balance the following twenty chemical equations.

1. $H_2 + O_2 \longrightarrow H_2O$
2. $S_8 + O_2 \longrightarrow SO_3$
3. $HgO \longrightarrow Hg + O_2$
4. $Zn + HCl \longrightarrow ZnCl_2 + H_2$
5. $Na + H_2O \longrightarrow NaOH + H_2$
6. $C_{10}H_{16} + Cl_2 \longrightarrow C + HCl$
7. $Si_2H_3 + O_2 \longrightarrow SiO_2 + H_2O$
8. $Fe + O_2 \longrightarrow Fe_2O_3$
9. $C_7H_6O_2 + O_2 \longrightarrow CO_2 + H_2O$
10. $FeS_2 + O_2 \longrightarrow Fe_2O_3 + SO_2$
11. $Fe_2O_3 + H_2 \longrightarrow Fe + H_2O$
12. $K + Br_2 \longrightarrow KBr$
13. $C_2H_2 + O_2 \longrightarrow CO_2 + H_2O$
14. $H_2O_2 \longrightarrow H_2O + O_2$
15. $C_7H_{16} + O_2 \longrightarrow CO_2 + H_2O$
16. $SiO_2 + HF \longrightarrow SiF_4 + H_2O$
17. $KClO_3 \longrightarrow KCl + O_2$
18. $KClO_3 \longrightarrow KClO_4 + KCl$
19. $P_4O_{10} + H_2O \longrightarrow H_3PO_4$
20. $Sb + O_2 \longrightarrow Sb_4O_6$