Balancing Worksheet #1

State whether the equation is balanced or not, if the equation is not balanced, balance the equation. The answers are on the next page.

1. $H_2 + O_2 \rightarrow H_2O$
2. $S_8 + O_2 \rightarrow SO_3$
3. $HgO \rightarrow Hg + O_2$
4. $Zn + HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$
5. $Na + H_2O \rightarrow NaOH + H_2$
6. $C_{10}H_{16} + Cl_2 \rightarrow C + HCl$
7. $Si_2H_3 + O_2 \rightarrow SiO_2 + H_2O$
8. $Fe + O_2 \rightarrow Fe_2O_3$
9. $C_7H_6O_2 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
10. $FeS_2 + O_2 \rightarrow Fe_2O_3 + SO_2$
11. $Fe_2O_3 + H_2 \rightarrow Fe + H_2O$
12. $K + Br_2 \rightarrow KBr$
13. $C_2H_2 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
14. $H_2O_2 \rightarrow H_2O + O_2$
15. $C_7H_{16} + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
16. $SiO_2 + HF \rightarrow SiF_4 + H_2O$
17. $KClO_3 \rightarrow KCl + O_2$
18. $KClO_3 \rightarrow KClO_4 + KCl$
19. $P_4O_{10} + H_2O \rightarrow H_3PO_4$
20. $Sb + O_2 \rightarrow Sb_4O_6$
21. $C_3H_8 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
22. $Fe_2O_3 + CO \rightarrow Fe + CO_2$
23. $PCl_5 + H_2O \rightarrow HCl + H_3PO_4$
24. $H_2S + Cl_2 \rightarrow S_8 + HCl$
25. $Fe + H_2O \rightarrow Fe_3O_4 + H_2$
26. $N_2 + H_2 \rightarrow NH_3$
27. $N_2 + O_2 \rightarrow N_2O$
28. $CO_2 + H_2O \rightarrow C_6H_{12}O_6 + O_2$
29. $SiCl_4 + H_2O \rightarrow H_4SiO_4 + HCl$
30. $H_3PO_4 \rightarrow H_4P_2O_7 + H_2O$
31. $CO_2 + NH_3 \rightarrow OC(NH_2)_2 + H_2O$
32. $Al(OH)_3 + H_2SO_4 \rightarrow Al_2(SO_4)_3 + H_2O$
33. $Fe_2(SO_4)_3 + KOH \rightarrow K_2SO_4 + Fe(OH)_3$
34. $H_2SO_4 + HI \rightarrow H_2S + I_2 + H_2O$
35. $Al + FeO \rightarrow Al_2O_3 + Fe$
36. $Na_2CO_3 + HCl \rightarrow NaCl + H_2O + CO_2$
37. $P_4 + O_2 \rightarrow P_2O_5$
38. $K_2O + H_2O \rightarrow KOH$
39. $Al + O_2 \rightarrow Al_2O_3$
40. $Na_2O_2 + H_2O \rightarrow NaOH + O_2$
41. $C + H_2O \rightarrow CO + H_2$
42. $H_3AsO_4 \rightarrow As_2O_5 + H_2O$
43. $Al_2(SO_4)_3 + Ca(OH)_2 \rightarrow Al(OH)_3 + CaSO_4$
44. $FeCl_3 + NH_4OH \rightarrow Fe(OH)_3 + NH_4Cl$
45. $Ca_3(PO4)_2 + 6\ SiO_2 \rightarrow P_4O_{10} + CaSiO_3$
46. $N_2O_5 + H_2O \rightarrow HNO_3$
47. $Al + HCl \rightarrow AlCl_3 + H_2$
48. $H_3BO_3 \rightarrow H_4B_6O_{11} + H_2O$
49. $Mg + N_2 \rightarrow Mg_3N_2$
50. $NaOH + Cl_2 \rightarrow NaCl + NaClO + H_2O$