Name Key Per _____ Date _____

Balancing Equations Practice Worksheet 2

Balance the following equations:

1. 2 $HgO(s) \xrightarrow{\Delta} 2\ Hg(l) + O_2(g)$
2. 2 $Na(s) + 2\ H_2O(l) \rightarrow 2\ NaOH(aq) + H_2(g)$
3. ___ $C_{10}H_{16}(s) + 28\ Cl_2(g) \rightarrow 10\ CCl_4(g) + 16\ HCl(g)$
4. 2 $C_7H_6O_2(s) + 15\ O_2(g) \rightarrow 14\ CO_2(g) + 6\ H_2O(g)$
5. 4 $FeS(s) + 7\ O_2(g) \rightarrow 2\ Fe_2O_3(s) + 4\ SO_2(g)$
6. ___ $Fe_2O_3(s) + 3\ H_2(g) \rightarrow 2\ Fe(s) + 3\ H_2O(g)$
7. 2 $C_2H_2(g) + 5\ O_2(g) \rightarrow 4\ CO_2(g) + 2\ H_2O(g)$
8. ___ $C_7H_{16}(l) + 11\ O_2(g) \rightarrow 7\ CO_2(g) + 8\ H_2O(g)$
9. 4 $KClO_3(s) \rightarrow 3\ KClO_4(s) +$ ___ $KCl(s)$
10. ___ $P_4O_{10}(s) + 6\ H_2O(l) \rightarrow 4\ H_3PO_4(aq)$
11. 3 $Fe(s) + 4\ H_2O(l) \rightarrow$ ___ $Fe_3O_4(s) + 4\ H_2(g)$
12. 2 $N_2(g) +$ ___ $O_2(g) \rightarrow 2\ N_2O(g)$
13. 6 $CO_2(g) + 6\ H_2O(l) \rightarrow$ ___ $C_6H_{12}O_6(s) + 6\ O_2(g)$
14. ___ $SiCl_4(g) + 4\ H_2O(l) \rightarrow$ ___ $H_4SiO_4(aq) + 4\ HCl(aq)$
15. ___ $CO_2(g) + 2\ NH_3(g) \rightarrow$ ___ $CO(NH_2)_2(s) +$ ___ $H_2O(l)$
16. ___ $H_2SO_4(aq) + 8\ HI(g) \rightarrow$ ___ $H_2S(g) + 4\ I_2(s) + 4\ H_2O(l)$
17. 2 $Al(s) +$ ___ $Fe_2O_3(s) \rightarrow$ ___ $Al_2O_3(s) + 2\ Fe(s)$
18. ___ $Na_2CO_3(aq) + 2\ HCl(aq) \rightarrow 2\ NaCl(aq) +$ ___ $H_2O(l) +$ ___ $CO_2(g)$
19. 2 $Na_2O_2(s) + 2\ H_2O(l) \rightarrow 4\ NaOH(aq) +$ ___ $O_2(g)$
20. 2 $H_3AsO_4(s) \xrightarrow{\Delta}$ ___ $As_2O_5(s) + 3\ H_2O(g)$
21. ___ $FeCl_3(aq) + 3\ NH_4OH(aq) \rightarrow$ ___ $Fe(OH)_3(s) + 3\ NH_4Cl(aq)$
22. 2 $Ca_3(PO_4)_2(s) + 6\ SiO_2(s) \rightarrow$ ___ $P_4O_{10}(s) + 6\ CaSiO_3(s)$
23. ___ $N_2O_5(g) +$ ___ $H_2O(l) \rightarrow 2\ HNO_3(aq)$
24. 2 $NaOH(aq) +$ ___ $Cl_2(g) \rightarrow$ ___ $NaCl(aq) +$ ___ $NaClO(aq) +$ ___ $H_2O(l)$
25. ___ $V_2O_5(s) + 6\ HCl(aq) \rightarrow 2\ VOCl_3(aq) + 3\ H_2O(l)$