Balancing Chemical Equations (Key)
Front Side

Please note that several of these equations are already balanced as written. They, of course, are unchanged from the worksheet.

1. $2\ H_2 + O_2 \rightarrow 2\ H_2O$
2. $S_8 + 12\ O_2 \rightarrow 8\ SO_3$
3. $2\ HgO \rightarrow 2\ Hg + O_2$
4. $Zn + 2\ HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$
5. $2\ Na + 2\ H_2O \rightarrow 2\ NaOH + H_2$
6. $C_{10}H_{16} + 8\ Cl_2 \rightarrow 10\ C + 16\ HCl$
7. $4\ Si_2H_3 + 11\ O_2 \rightarrow 8\ SiO_2 + 6\ H_2O$
8. $4\ Fe + 3\ O_2 \rightarrow 2\ Fe_2O_3$
9. $2\ C_7H_6O_2 + 15\ O_2 \rightarrow 14\ CO_2 + 6\ H_2O$
10. $4\ FeS_2 + 11\ O_2 \rightarrow 2\ Fe_2O_3 + 8\ SO_2$
11. $Fe_2O_3 + 3\ H_2 \rightarrow 2\ Fe + 3\ H_2O$
12. $2\ K + Br_2 \rightarrow 2\ KBr$
13. $2\ C_2H_2 + 5\ O_2 \rightarrow 4\ CO_2 + 2\ H_2O$
14. $2\ H_2O_2 \rightarrow 2\ H_2O + O_2$
15. $C_7H_{16} + 11\ O_2 \rightarrow 7\ CO_2 + 8\ H_2O$
16. $SiO_2 + 4\ HF \rightarrow SiF_4 + 2\ H_2O$
17. $2\ KClO_3 \rightarrow 2\ KCl + 3\ O_2$
18. $4\ KClO_3 \rightarrow 3\ KClO_4 + KCl$
19. $P_4O_{10} + 6\ H_2O \rightarrow 4\ H_3PO_4$
20. $4\ Sb + 3\ O_2 \rightarrow Sb_4O_6$
21. $C_3H_8 + 5\ O_2 \rightarrow 3\ CO_2 + 4\ H_2O$
22. $Fe_2O_3 + 3\ CO \rightarrow 2\ Fe + 3\ CO_2$
23. $PCl_5 + 4\ H_2O \rightarrow 5\ HCl + H_3PO_4$
24. $8\ H_2S + 8\ Cl_2 \rightarrow S_8 + 16\ HCl$
25. $3\ Fe + 4\ H_2O \rightarrow Fe_3O_4 + 4\ H_2$
26. $N_2 + 3\ H_2 \rightarrow 2\ NH_3$
27. $2\ N_2 + O_2 \rightarrow 2\ N_2O$
28. $6\ CO_2 + 6\ H_2O \rightarrow C_6H_{12}O_6 + 6\ O_2$
29. $SiCl_4 + 4\ H_2O \rightarrow H_4SiO_4 + 4\ HCl$
30. $2\ H_3PO_4 \rightarrow H_4P_2O_7 + H_2O$
31. $CO_2 + 2\ NH_3 \rightarrow OC(NH_2)_2 + H_2O$
32. $2\ Al(OH)_3 + 3\ H_2SO_4 \rightarrow Al_2(SO_4)_3 + 6\ H_2O$
33. $Fe_2(SO_4)_3 + 6\ KOH \rightarrow 3\ K_2SO_4 + 2\ Fe(OH)_3$
34. $H_2SO_4 + 8\ HI \rightarrow H_2S + 4\ I_2 + 4\ H_2O$
35. $2\ Al + 3\ FeO \rightarrow Al_2O_3 + 3\ Fe$
36. $Na_2CO_3 + 2\ HCl \rightarrow 2\ NaCl + H_2O + CO_2$
37. $P_4 + 5\ O_2 \rightarrow 2\ P_2O_5$
38. $K_2O + H_2O \rightarrow 2\ KOH$
39. $4\ Al + 3\ O_2 \rightarrow 2\ Al_2O_3$
40. $2\ Na_2O_2 + 2\ H_2O \rightarrow 4\ NaOH + O_2$
41. $C + H_2O \rightarrow CO + H_2$
42. $2\ H_3AsO_4 \rightarrow As_2O_5 + 3\ H_2O$
43. $Al_2(SO_4)_3 + 3\ Ca(OH)_2 \rightarrow 2Al(OH)_3 + 3\ CaSO_4$
44. $FeCl_3 + 3\ NH_4OH \rightarrow Fe(OH)_3 + 3\ NH_4Cl$
45. $2\ Ca_3(PO_4)_2 + 6\ SiO_2 \rightarrow P_4O_{10} + 6\ CaSiO_3$
46. $N_2O_5 + H_2O \rightarrow 2\ HNO_3$
47. $2\ Al + 6\ HCl \rightarrow 2\ AlCl_3 + 3\ H_2$
48. $6\ H_3BO_3 \rightarrow H_4B_6O_{11} + 7\ H_2O$
49. $3\ Mg + N_2 \rightarrow Mg_3N_2$
50. $2\ NaOH + Cl_2 \rightarrow NaCl + NaClO + H_2O$