

Balancing Chemical Equations (Level I)

Name: _____

1. _____ N_2 + _____ H_2 \longrightarrow _____ NH_3
2. _____ PbO_2 \longrightarrow _____ Pb + _____ O_2
3. _____ C_6H_6 + _____ O_2 \longrightarrow _____ CO_2 + _____ H_2O
4. _____ Fe + _____ H_2O \longrightarrow _____ Fe_3O_4 + _____ H_2
5. _____ $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ + _____ O_2 \longrightarrow _____ CO_2 + _____ H_2O
6. _____ SiO_2 + _____ HF \longrightarrow _____ SiF_4 + _____ H_2O
7. _____ CO + _____ Fe_3O_4 \longrightarrow _____ FeO + _____ CO_2
8. _____ NH_4NO_2 \longrightarrow _____ N_2 + _____ H_2O
9. _____ N_2H_4 + _____ O_2 \longrightarrow _____ N_2 + _____ H_2O
10. _____ NO_2 + _____ H_2O \longrightarrow _____ HNO_3 + _____ NO
11. _____ P_4 + _____ O_2 \longrightarrow _____ P_4O_{10}
12. _____ SO_2 + _____ O_2 \longrightarrow _____ SO_3
13. _____ O_2 + _____ H_2 \longrightarrow _____ H_2O
14. _____ SiO_2 + _____ Al \longrightarrow _____ Si + _____ Al_2O_3
15. _____ H_2 + _____ Fe_3O_4 \longrightarrow _____ H_2O + _____ Fe
16. _____ ZnCl_2 + _____ AgNO_3 \longrightarrow _____ AgCl + _____ $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$
17. _____ FeCl_3 + _____ NaOH \longrightarrow _____ $\text{Fe}(\text{OH})_3$ + _____ NaCl
18. _____ AgCl + _____ KCN \longrightarrow _____ $\text{KAg}(\text{CN})_2$ + _____ KCl
19. _____ $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ + _____ $\text{Ca}(\text{OH})_2$ \longrightarrow _____ NH_4OH + _____ CaSO_4
20. _____ P_4 + _____ I_2 \longrightarrow _____ PI_3
21. _____ NH_3 + _____ O_2 \longrightarrow _____ N_2 + _____ H_2O
22. _____ C_5H_{12} + _____ O_2 \longrightarrow _____ H_2O + _____ CO_2