Balancing Chemical Equations (Level I) **Name:** Key

1. 1 N_2 + 3 H_2 → 2 NH_3
2. 1 PbO_2 → 1 Pb + 1 O_2
3. 2 C_6H_6 + 15 O_2 → 12 CO_2 + 6 H_2O
4. 3 Fe + 4 H_2O → 1 Fe_3O_4 + 4 H_2
5. 1 C_2H_5OH + 3 O_2 → 2 CO_2 + 3 H_2O
6. 1 SiO_2 + 4 HF → 1 SiF_4 + 2 H_2O
7. 1 CO + 1 Fe_3O_4 → 3 FeO + 1 CO_2
8. 1 NH_4NO_2 → 1 N_2 + 2 H_2O
9. 1 N_2H_4 + 1 O_2 → 1 N_2 + 2 H_2O
10. 3 NO_2 + 1 H_2O → 2 HNO_3 + 1 NO
11. 1 P_4 + 5 O_2 → 1 P_4O_{10}
12. 2 SO_2 + 1 O_2 → 2 SO_3
13. 1 O_2 + 2 H_2 → 2 H_2O
14. 3 SiO_2 + 4 Al → 3 Si + 2 Al_2O_3
15. 4 H_2 + 1 Fe_3O_4 → 4 H_2O + 3 Fe
16. 1 $ZnCl_2$ + 2 $AgNO_3$ → 2 AgCl + 1 $Zn(NO_3)_2$
17. 1 $FeCl_3$ + 3 NaOH → 1 $Fe(OH)_3$ + 3 NaCl
18. 1 AgCl + 2 KCN → 1 $KAg(CN)_2$ + 1 KCl
19. 1 $(NH_4)_2SO_4$ + 1 $Ca(OH)_2$ → 2 NH_4OH + 1 $CaSO_4$
20. 1 P_4 + 6 I_2 → 4 PI_3
21. 4 NH_3 + 3 O_2 → 2 N_2 + 6 H_2O
22. 1 C_5H_{12} + 8 O_2 → 6 H_2O + 5 CO_2