

Balancing Equations & Types of Reactions

Name: _____

1. ___ H_2 + ___ O_2 \rightarrow ___ H_2O
2. ___ N_2 + ___ H_2 \rightarrow ___ NH_3
3. ___ S_8 + ___ O_2 \rightarrow ___ SO_3
4. ___ N_2 + ___ O_2 \rightarrow ___ N_2O
5. ___ HgO \rightarrow ___ Hg + ___ O_2
6. ___ CO_2 + ___ H_2O \rightarrow ___ $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ + ___ O_2
7. ___ Zn + ___ HCl \rightarrow ___ ZnCl_2 + ___ H_2
8. ___ SiCl_4 + ___ H_2O \rightarrow ___ H_4SiO_4 + ___ HCl
9. ___ Na + ___ H_2O \rightarrow ___ NaOH + ___ H_2
10. ___ H_3PO_4 \rightarrow ___ $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$ + ___ H_2O
11. ___ $\text{C}_{10}\text{H}_{16}$ + ___ Cl_2 \rightarrow ___ C + ___ HCl
12. ___ CO_2 + ___ NH_3 \rightarrow ___ $\text{OC}(\text{NH}_2)_2$ + ___ H_2O
13. ___ Si_2H_3 + ___ O_2 \rightarrow ___ SiO_2 + ___ H_2O
14. ___ $\text{Al}(\text{OH})_3$ + ___ H_2SO_4 \rightarrow ___ $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ + ___ H_2O
15. ___ Fe + ___ O_2 \rightarrow ___ Fe_2O_3
16. ___ $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ + ___ KOH \rightarrow ___ K_2SO_4 + ___ $\text{Fe}(\text{OH})_3$
17. ___ $\text{C}_7\text{H}_6\text{O}_2$ + ___ O_2 \rightarrow ___ CO_2 + ___ H_2O
18. ___ H_2SO_4 + ___ HI \rightarrow ___ H_2S + ___ I_2 + ___ H_2O
19. ___ FeS_2 + ___ O_2 \rightarrow ___ Fe_2O_3 + ___ SO_2
20. ___ Al + ___ FeO \rightarrow ___ Al_2O_3 + ___ Fe
21. ___ Fe_2O_3 + ___ H_2 \rightarrow ___ Fe + ___ H_2O
22. ___ Na_2CO_3 + ___ HCl \rightarrow ___ NaCl + ___ H_2O + ___ CO_2
23. ___ K + ___ Br_2 \rightarrow ___ KBr
24. ___ P_4 + ___ O_2 \rightarrow ___ P_2O_5
25. ___ C_2H_2 + ___ O_2 \rightarrow ___ CO_2 + ___ H_2O
26. ___ K_2O + ___ H_2O \rightarrow ___ KOH
27. ___ H_2O_2 \rightarrow ___ H_2O + ___ O_2
28. ___ Al + ___ O_2 \rightarrow ___ Al_2O_3

29. ___ C₇H₁₆ + ___ O₂ → ___ CO₂ + ___ H₂O
30. ___ Na₂O₂ + ___ H₂O → ___ NaOH + ___ O₂
31. ___ SiO₂ + ___ HF → ___ SiF₄ + ___ H₂O
32. ___ C + ___ H₂O → ___ CO + ___ H₂
33. ___ KClO₃ → ___ KCl + ___ O₂
34. ___ H₃AsO₄ → ___ As₂O₅ + ___ H₂O
35. ___ KClO₃ → ___ KClO₄ + ___ KCl
36. ___ Al₂(SO₄)₃ + ___ Ca(OH)₂ → ___ Al(OH)₃ + ___ CaSO₄
37. ___ P₄O₁₀ + ___ H₂O → ___ H₃PO₄
38. ___ FeCl₃ + ___ NH₄OH → ___ Fe(OH)₃ + ___ NH₄Cl
39. ___ Sb + ___ O₂ → ___ Sb₄O₆
40. ___ Ca₃(PO₄)₂ + ___ SiO₂ → ___ P₄O₁₀ + ___ CaSiO₃
41. ___ C₃H₈ + ___ O₂ → ___ CO₂ + ___ H₂O
42. ___ N₂O₅ + ___ H₂O → ___ HNO₃
43. ___ Fe₂O₃ + ___ CO → ___ Fe + ___ CO₂
44. ___ Al + ___ HCl → ___ AlCl₃ + ___ H₂
45. ___ PCl₅ + ___ H₂O → ___ HCl + ___ H₃PO₄
46. ___ H₃BO₃ → ___ H₄B₆O₁₁ + ___ H₂O
47. ___ H₂S + ___ Cl₂ → ___ S₈ + ___ HCl
48. ___ Mg + ___ N₂ → ___ Mg₃N₂
49. ___ Fe + ___ H₂O → ___ Fe₃O₄ + ___ H₂
50. ___ NaOH + ___ Cl₂ → ___ NaCl + ___ NaClO + ___ H₂O