Balancing Chemical Equations Worksheet

Name: _____ Date: _____Class:_____

A. Easy Level

1. ___ H_2 + ___ O_2 → ___ H_2O
2. ___ H_2 + ___ Cl_2 → ___ HCl
3. ___ Na + ___ Cl_2 → ___ NaCl
4. ___ Mg + ___ O_2 → ___ MgO
5. ___ Ca + ___ O_2 → ___ CaO
6. ___ N_2 + ___ H_2 → ___ NH_3
7. ___ K + ___ Cl_2 → ___ KCl
8. ___ Al + ___ O_2 → ___ Al_2O_3
9. ___ C + ___ O_2 → ___ CO_2
10. ___ S + ___ O_2 → ___ SO_2

prtutorial.in

B. Intermediate Level

11. ___ CH_4 + ___ O_2 → ___ CO_2 + ___ H_2O
12. ___ C_2H_6 + ___ O_2 → ___ CO_2 + ___ H_2O
13. ___ C_3H_8 + ___ O_2 → ___ CO_2 + ___ H_2O
14. ___ Fe + ___ O_2 → ___ Fe_2O_3
15. ___ Al + ___ HCl → ___ $AlCl_3$ + ___ H_2
16. ___ Zn + ___ HCl → ___ $ZnCl_2$ + ___ H_2
17. ___ Na + ___ H_2O → ___ NaOH + ___ H_2
18. ___ Ca + ___ H_2O → ___ $Ca(OH)_2$ + ___ H_2
19. ___ $KClO_3$ → ___ KCl + ___ O_2
20. ___ H_2O_2 → ___ H_2O + ___ O_2

C. More Practice

21. ___ CO + ___ O_2 → ___ CO_2
22. ___ NO + ___ O_2 → ___ NO_2
23. ___ SO_3 → ___ SO_2 + ___ O_2
24. ___ Fe + ___ HCl → ___ $FeCl_2$ + ___ H_2
25. ___ CuO + ___ H_2 → ___ Cu + ___ H_2O
26. ___ Mg + ___ HCl → ___ $MgCl_2$ + ___ H_2
27. ___ $NaOH$ + ___ HCl → ___ $NaCl$ + ___ H_2O
28. ___ $CaCO_3$ → ___ CaO + ___ CO_2
29. ___ NH_3 + ___ O_2 → ___ N_2 + ___ H_2O
30. ___ CH_3OH + ___ O_2 → ___ CO_2 + ___ H_2O

D. Challenge Level

31. ___ C_2H_5OH + ___ O_2 → ___ CO_2 + ___ H_2O
32. ___ C_4H_{10} + ___ O_2 → ___ CO_2 + ___ H_2O
33. ___ Fe_2O_3 + ___ CO → ___ Fe + ___ CO_2
34. ___ Al + ___ Fe_2O_3 → ___ Al_2O_3 + ___ Fe
35. ___ Na_2O + ___ H_2O → ___ $NaOH$
36. ___ P + ___ O_2 → ___ P_2O_5
37. ___ H_2S + ___ O_2 → ___ SO_2 + ___ H_2O
38. ___ C_2H_4 + ___ O_2 → ___ CO_2 + ___ H_2O
39. ___ C_3H_8 + ___ O_2 → ___ CO_2 + ___ H_2O
40. ___ N_2 + ___ H_2 → ___ NH_3