Describing Reactions Practice Problems

1. _____ N_2 + _____ H_2 ⟶ _____ NH_3

2. _____ $KClO_3$ ⟶ _____ KCl + _____ O_2

3. _____ NaCl + _____ F_2 ⟶ _____ NaF + _____ Cl_2

4. _____ H_2 + _____ O_2 ⟶ _____ H_2O

5. _____ $AgNO_3$ + _____ $MgCl_2$ ⟶ _____ AgCl + _____ $Mg(NO_3)_2$

6. _____ $AlBr_3$ + _____ K_2SO_4 ⟶ _____ KBr + _____ $Al_2(SO_4)_3$

7. _____ CH_4 + _____ O_2 ⟶ _____ CO_2 + _____ H_2O

8. _____ C_3H_8 + _____ O_2 ⟶ _____ CO_2 + _____ H_2O

9. _____ $FeCl_3$ + _____ NaOH ⟶ _____ $Fe(OH)_3$ + _____ NaCl

10. _____ P + _____ O_2 ⟶ _____ P_2O_5

11. _____ Na + _____ H_2O ⟶ _____ NaOH + _____ H_2

12. _____ Ag_2O + ⟶ _____ Ag + _____ O_2

13. _____ S_8 + _____ O_2 ⟶ _____ SO_3

14. _____ CO_2 + _____ H_2O ⟶ _____ $C_6H_{12}O_6$ + _____ O_2

15. _____ K + _____ $MgBr_2$ ⟶ _____ KBr + _____ Mg

16. _____ HCl + _____ $CaCO_3$ ⟶ _____ $CaCl_2$ + _____ H_2O + _____ CO_2

17. _____ C_3H_8 + _____ O_2 ⟶ _____ CO_2 + _____ H_2O

18. _____ Al + _____ Fe_3N_2 ⟶ _____ AlN + _____ Fe

19. _____ Na + _____ Cl_2 ⟶ _____ $NaCl$

20. _____ H_2O_2 ⟶ _____ H_2O + _____ O_2

21. _____ $C_6H_{12}O_6$ ⟶ _____ O_2 + _____ H_2O + _____ CO_2

22. _____ H_2O + _____ CO_2 ⟶ _____ C_7H_8 + _____ O_2

23. _____ $NaClO_3$ ⟶ _____ $NaCl$ + _____ O_2

24. _____ $(NH_4)_3PO_4$ + _____ $Pb(NO_3)_4$ ⟶ _____ $Pb_3(PO_4)_4$ + _____ NH_4NO_3

25. _____ BF_3 + _____ Li_2SO_3 ⟶ _____ $B_2(SO_3)_3$ + _____ LiF

26. _____ $CaCO_3$ + _____ H_3PO_4 ⟶ _____ $Ca_3(PO_4)_2$ + _____ H_2CO_3

27. _____ Ag_2S ⟶ _____ Ag + _____ S_8

28. _____ KBr + _____ $Fe(OH)_3$ ⟶ _____ KOH + _____ $FeBr_3$