1. Molecular: 2HCl(aq) + Zn(s) 🡪 H2(g) + ZnCl2 (aq)

2. Molecular: 2HCl(aq) + Na2CO3(aq) 🡪 2NaCl (aq) + H2O(l) + CO2 (g)

3. Molecular: 2HCl(aq) + CaCO3(s) 🡪 CaCl2 (aq) + H2O(l) + CO2 (g)

4. Molecular: 2HCl(aq) + Fe(s) 🡪 H2(g) + FeCl2 (aq)

5. Molecular: HCl(aq) + NaOH(aq) 🡪 NaCl(aq) + H2O(l)

6. Molecular: 2HCl(aq) + Mg(s) 🡪 H2(g) + MgCl2 (aq)

7. Molecular: CuSO4(aq) + Zn(s) 🡪 Cu(s) + ZnSO4(aq)

8. Molecular: CuSO4(aq) + Na2CO3(aq) 🡪 CuCO3(s) + Na2SO4(aq)

9. Molecular: CuSO4(aq) + Fe(s) 🡪 Cu(s) + FeSO4(aq)

10. Molecular: CuSO4(aq) + 2NaOH(aq) 🡪 Cu(OH)2 (s) + Na2SO4(aq)

11. Molecular: CuSO4(aq) + 4NH3(aq) 🡪 Cu(NH3)4SO4 (aq)

12. Molecular: CuSO4(aq) + Mg(s) 🡪 Cu(s) + MgSO4(aq)

13. Molecular: H2SO4(aq) + Zn(s) 🡪 H2(g) + ZnSO4 (aq)

14. Molecular: H2SO4(aq) + Na2CO3(aq) 🡪 Na2SO4 (aq) + H2O(l) + CO2 (g)

15. Molecular: H2SO4(aq) + CaCO3(s) 🡪 CaSO4 (aq) + H2O(l) + CO2 (g)

16. Molecular: H2SO4(aq) + Fe(s) 🡪 H2(g) + FeSO4 (aq)

17. Molecular: H2SO4(aq) + 2NaOH(aq) 🡪 Na2SO4(aq) + 2H2O(l)

18. Molecular: H2SO4(aq) + 2NH3 (aq) 🡪 (NH4)2SO4(aq)

19. Molecular: H2SO4(aq) + Mg(s) 🡪 H2(g) + MgSO4 (aq)

20. Molecular: HCH3COO(aq) + NH3(aq) 🡪 NH4CH3COO(aq)

1. Molecular: 2HCl(aq) + Zn(s) 🡪 H2(g) + ZnCl2 (aq)

2. Molecular: 2HCl(aq) + Na2CO3(aq) 🡪 2NaCl (aq) + H2O(l) + CO2 (g)

3. Molecular: 2HCl(aq) + CaCO3(s) 🡪 CaCl2 (aq) + H2O(l) + CO2 (g)

4. Molecular: 2HCl(aq) + Fe(s) 🡪 H2(g) + FeCl2 (aq)

5. Molecular: HCl(aq) + NaOH(aq) 🡪 NaCl(aq) + H2O(l)

6. Molecular: 2HCl(aq) + Mg(s) 🡪 H2(g) + MgCl2 (aq)

7. Molecular: CuSO4(aq) + Zn(s) 🡪 Cu(s) + ZnSO4(aq)

8. Molecular: CuSO4(aq) + Na2CO3(aq) 🡪 CuCO3(s) + Na2SO4(aq)

9. Molecular: CuSO4(aq) + Fe(s) 🡪 Cu(s) + FeSO4(aq)

10. Molecular: CuSO4(aq) + 2NaOH(aq) 🡪 Cu(OH)2 (s) + Na2SO4(aq)

11. Molecular: CuSO4(aq) + 4NH3(aq) 🡪 Cu(NH3)4SO4 (aq)

12. Molecular: CuSO4(aq) + Mg(s) 🡪 Cu(s) + MgSO4(aq)

13. Molecular: H2SO4(aq) + Zn(s) 🡪 H2(g) + ZnSO4 (aq)

14. Molecular: H2SO4(aq) + Na2CO3(aq) 🡪 Na2SO4 (aq) + H2O(l) + CO2 (g)

15. Molecular: H2SO4(aq) + CaCO3(s) 🡪 CaSO4 (aq) + H2O(l) + CO2 (g)

16. Molecular: H2SO4(aq) + Fe(s) 🡪 H2(g) + FeSO4 (aq)

17. Molecular: H2SO4(aq) + 2NaOH(aq) 🡪 Na2SO4(aq) + 2H2O(l)

18. Molecular: H2SO4(aq) + 2NH3 (aq) 🡪 (NH4)2SO4(aq)

19. Molecular: H2SO4(aq) + Mg(s) 🡪 H2(g) + MgSO4 (aq)

20. Molecular: HCH3COO(aq) + NH3(aq) 🡪 NH4CH3COO(aq)