

Double Displacement + Q# 11-16 pg. 175
 Q# 21-24 pg. 179

Q# 11-16 pg. 175

11. $K_2SO_4(aq) + CaCl_2(aq) \rightarrow 2KCl(aq) + CaSO_4(s)$
12. $Ba(NO_3)_2(aq) + Na_2CO_3(aq) \rightarrow 2NaNO_3(aq) + BaCO_3(s)$
13. $FeCl_3(aq) + 3NaOH(aq) \rightarrow 3NaCl(aq) + Fe(OH)_3(s)$
14. $Rb_2S(aq) + CuI_2(aq) \rightarrow 2RbI(aq) + CuS(s)$
15. $ZnBr_2(aq) + 2CuCH_3COO(aq) \rightarrow Zn(CH_3COO)_2(aq) + 2CuBr(s)$
16. $2LiOH(aq) + MgCl_2(aq) \rightarrow 2LiCl(aq) + Mg(OH)_2(s)$

Q# 21-24 pg. 179

21. $K_2CO_3(aq) + 2HCl(aq) \rightarrow 2KCl(aq) + H_2CO_3(aq)$
 \downarrow
 $H_2O(l) + CO_2(g)$
 overall: $K_2CO_3(aq) + 2HCl(aq) \rightarrow 2KCl(aq) + H_2O(l) + CO_2(g)$
22. $H_2SO_4(aq) + Na_2CO_3(aq) \rightarrow Na_2SO_4(aq) + H_2CO_3(aq)$
 \downarrow
 $H_2O(l) + CO_2(g)$
 overall: $H_2SO_4(aq) + Na_2CO_3(aq) \rightarrow Na_2SO_4(aq) + H_2O(l) + CO_2(g)$
23. $NH_4Cl(aq) + NaOH(aq) \rightarrow NH_4OH(aq) + NaCl(aq)$
 \downarrow
 $H_2O(l) + NH_3(g)$
 overall: $NH_4Cl(aq) + NaOH(aq) \rightarrow H_2O(l) + NH_3(g) + NaCl(aq)$
24. $RbOH(aq) + HCl(aq) \rightarrow RbCl(aq) + H_2O(l)$