Basic Physical Science 2018 Name:

Single & Double Displacement Reactions Period:

1. 2 HCl(aq) + Zn(s) → ZnCl2(aq) + H2(g) \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
2. 2 NaCl(aq) + F2(g) → 2 NaF(s) + Cl2(g) \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
3. CuCl2(aq) + 2 AgNO3(aq) → Cu(NO3)2(aq) + 2 AgCl(s) \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
4. CaI2(s) + Cl2(g) → CaCl2(s) + I2(s) \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
5. Na2SO4(aq) + SrCl2(aq) → 2 NaCl(aq) + SrSO4(s) \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
6. CaF2(s) + Br2(ℓ) → CaBr2(s) + F2(g) \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
7. 2NaOH(aq) + FeCl2(aq) → 2NaCl(aq) + Fe(OH)2(s) \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Basic Physical Science 2018 Name:

Single & Double Displacement Reactions Period:

1. 2 HCl(aq) + Zn(s) → ZnCl2(aq) + H2(g) \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
2. 2 NaCl(aq) + F2(g) → 2 NaF(s) + Cl2(g) \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
3. CuCl2(aq) + 2 AgNO3(aq) → Cu(NO3)2(aq) + 2 AgCl(s) \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
4. CaI2(s) + Cl2(g) → CaCl2(s) + I2(s) \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
5. Na2SO4(aq) + SrCl2(aq) → 2 NaCl(aq) + SrSO4(s) \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
6. CaF2(s) + Br2(ℓ) → CaBr2(s) + F2(g) \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
7. 2NaOH(aq) + FeCl2(aq) → 2NaCl(aq) + Fe(OH)2(s) \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_