Расставьте коэффициенты в уравнениях реакций и определите типы реакций:

1) CaCl2 + Na2CO3 = CaCO3 + NaCl
2) Ca + HCl = CaCl2 + H2↑
3) Fe + H2O = H2↑ + Fe2O3
4) Fe + H2O = Fe3O4 + H2
5) CaCO3 = CaO + CO2↑
6) Mg + HCl = H2↑ + MgCl2
7) ВaCl2 + Na2CO3 = CaCO3 + NaCl
8) NaBr + Cl2 = NaCl + Br2
9) PCl3 + Cl2 = PCl5
10) NO + O2 = NO2
11) CuCl2 + NaOH = Cu(OH)2 + NaCl
12) Fe2O3 + H2 = Fe + H2O
13) CaCl2 + NaOH = Ca(OH)2 + NaCl
14) H2 + O2 = H2O
15) Zn + CuCl2 = Cu + ZnCl2
16) NH3 = N2 + H2
17) Cu + S = CuS
18) AgF + NaCl = AgCl + NaF