1. wodorotlenek + kwas -> sól + woda

NaOH + HCl \rightarrow NaCl + H_2O

<https://epodreczniki.pl/a/reakcja-zobojetniania/D1GFj8cYa>

2. metal + niemetal -> sól (tylko dla soli kwasów beztlenowych)

2Na + Cl_2 \rightarrow 2NaCl

<https://epodreczniki.pl/a/inne-metody-otrzymywania-soli/DKhGgv1dB>

3. metal + kwas -> sól + wodór

 Mg + H_2SO_4 \rightarrow MgSO_4 + H_2\wedge

<https://epodreczniki.pl/a/otrzymywanie-soli-w-reakcji-kwasow-z-metalami/DcbndW5YM>

4. tlenek metalu + kwas -> sól + woda

 MgO + H_2SO_4 \rightarrow MgSO_4 + H_2O 

5. tlenek metalu + tlenek niemetalu -> sól

 CaO + N_2O_5 \rightarrow Ca(NO_3)2 

6. wodorotlenek metalu + tlenek niemetalu -> sól + woda

*Ca(OH)2 + CO2 → CaCO3 + H2O*

7. kwas 1 + sól 1 -> sól 2 + kwas 2

 AgNO_{3(aq)} + HCl \rightarrow AgCl\vee + HNO_3 

8. zasada 1 + sól 1 -> sól 2 + zasada 2

http://latex.codecogs.com/gif.latex?2NaOH&space;+&space;CuSO_4&space;\rightarrow&space;Na_2SO_4&space;+&space;Cu(OH)_2\vee

9. sól 1 + sól 2 -> sól 3 + sól 4

http://latex.codecogs.com/gif.latex?Na_2S&space;+&space;CuCl_2&space;\rightarrow&space;2NaCl&space;+&space;CuS\vee

<https://epodreczniki.pl/a/wytracanie-osadow/DuWAGWaya>