SPOSOBY OTRZYMYWANIA SOLI

Produktami reakcji metalu z kwasem są sól i wodór:  
  
**1) metal + kwas** ⟶ **sól + wodór**

Mg + 2HCl ⟶ MgCl2 + H2↑ ( zapis reakcji w formie cząsteczkowej )

Magnez kwas solny chlorek magnezu wodór

Mg + 2H+ +  2 Cl− ⟶Mg2+ +  2 Cl− + H2↑ ( zapis reakcji w formie jonowej )

Mg + 2H+ ⟶ Mg2+ + H2↑ ( zapis reakcji w formie jonowej )

❄❄❄❄❄❄❄❄❄❄❄❄❄❄❄❄❄❄❄❄❄❄❄❄

Produktem reakcji metalu z niemetalem jest sól kwasu beztlenowego:  
  
**2) metal + niemetal**  ⟶ **sól**

Fe + S ⟶ FeS

żelazo siarka siarczek żelaza(II)

✎✎✎✎✎✎✎✎✎✎✎✎✎✎✎✎✎✎✎✎✎✎✎✎✎✎✎✎

Produktami reakcji tlenku zasadowego z kwasem są sól i woda:  
  
**3) tlenek zasadowy + kwas** ⟶ **sól + woda**

CaO + 2 HCl ⟶ CaCl2 + H2O

tlenek wapnia kwas solny chlorek wapnia woda

❅❅❅❅❅❅❅❅❅❅❅❅❅❅❅❅❅❅❅❅❅❅❅❅❅

Produktami reakcji zasady z tlenkiem kwasowym są sól i woda:  
  
**4) zasada + tlenek kwasowy** ⟶ **sól + woda**

Ca(OH)2 + CO2 ⟶ CaCO3↓ + H2O

Zasada wapniowa tlenek węgla (IV) węglan wapnia + woda

❄❄❄❄❄❄❄❄❄❄❄❄❄❄❄❄❄❄❄❄❄❄❄❄❄

Produktami reakcji niektórych tlenków zasadowych z tlenkami kwasowymi są sole:  
  
**5) tlenek zasadowy + tlenek kwasowy** ⟶  **sól**

Na2O + SO3 ⟶ Na2SO4

Tlenek sodu tlenek siarki(VI) siarczan(VI) sodu

☺☺☺☺☺☺☺☺☺☺☺☺☺☺☺☺☺☺☺☺☺☺