Verfahren zu Cu. Cl$_2$ + H$_2$O + O
ab Cl$_2$ + 2 Cu = 2 CuCl + O
Kupfer + Chlor + Sauerstoff = Kupferchlorür + Sauerstoff
Chlorür löst sich nicht in Wasser
ist aber löslich in Salzsäure
Cu + Cl$_2$ + H$_2$O + O = CuCl + HCl + CuO
Kupfer + Chlor + Wasser + Sauerstoff = Kupferchlorür + Salzsäure + Kupferoxyd
CuCl + HCl + CuO = CuCl + CuO + HCl
Kupferchlorür + Salzsäure + Kupferoxyd = Kupferchlorür + Kupferoxyd + Salzsäure
Cu + Cl$_2$ + H$_2$O + O = CuCl + CuO + HCl
Kupfer + Chlor + Wasser + Sauerstoff