

Zapamiętaj



Związki jonowe to krystaliczne ciała stałe o wysokich temperaturach wrzenia i topnienia. Dobrze rozpuszczają się w wodzie dysocjując na jony, ich roztwory wodne przewodzą prąd.

Przykłady związków jonowych: NaCl, MgO

Substancje kowalencyjne mogą być gazami, cieczami lub ciałami stałymi. Zwykle mają niskie temperatury topnienia i wrzenia i nie przewodzą prądu. Ich rozpuszczalność w wodzie zależy od stopnia polaryzacji cząsteczek. Im jest on niższy, tym rozpuszczalność słabsza.

Przykłady

- **niespolaryzowane:** O₂, Cl₂, diament
- **spolaryzowane:** SO₂, NH₃, HCl

