

Zapamiętaj



Elektroujemność to zdolność przyciągania elektronów przez atomy danego pierwiastka.

Istnieją dwa rodzaje wiązań między atomami: kowalencyjne i jonowe.

Wiązanie kowalencyjne powstaje wtedy, gdy różnica elektroujemności między atomami pierwiastków jest mniejsza niż **1,7**.

Wiązanie jonowe powstaje, gdy różnica ta jest większa bądź równa **1,7**.

Pierwiastki, które utworzyły takie wiązanie nazywamy **jonami**: dodatnie to **kationy**, a ujemne to **aniony**.

