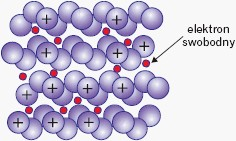
**TEMAT: WIĄZANIE METALICZNE I ODDZIAŁYWANIA MIĘDZYCZĄSTECZKOWE.**

**Wiązanie metaliczne** - wiązanie występujące w metalach i ich stopach. Tworzy się w wyniku oddziaływania elektrostatycznego kationów metali i elektronów walencyjnych metali.



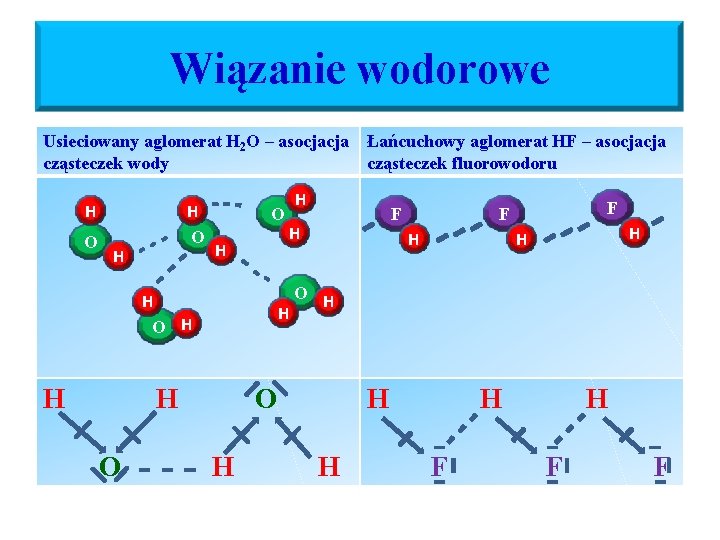
**Oddziaływania międzycząsteczkowe** – siły o zróżnicowanej wielkości występujące między cząsteczkami związków chemicznych. Między innymi dzięki takim oddziaływaniom gekon może chodzić po szybie i innych gładkich powierzchniach.

Oddziaływania międzycząsteczkowe:

* Siły van der Waalsa,
* Wiązanie wodorowe,
* Przeniesienie ładunku.

**Siły van der Waalsa** – siły o bardzo krótkim zasięgu, związane z przyciąganiem i odpychaniem cząsteczek polarnych – dipoli.

**Wiązanie wodorowe** – wiązanie powstałe w wyniku oddziaływania między atomem wodoru połączonym z atomem silnie elektroujemnego pierwiastka, a parą elektronową atomu pierwiastka o dużej elektroujemności.

**