**Kemijske vezi**

**Vezi med atomi**

**IONSKA VEZ** – povezuje kation kovin (+) in anione nekovin (-), je najmočnejša in neusmerjena.

**KOVALENTNA VEZ** – povezuje atome nekovin s pomočjo skupnih elektronskih parov.

**KOVINSKA VEZ** – povezuje atome in ione iste kovine s pomočjo rahlo vezanih elektronov.

 ***Lahkogibljivi e-***  omogočajo oblikovanje kovin in magnetno prevodnost

**Vezi med molekulami**

* **ORJENTACIJSKA VEZ** (pomembna je VODIKOVA VEZ – Van der Waalsove sile –

 medmolekulske vezi)

 **Vodikova vez** povezuje polarne molekule, ki vsebujejo šibko vezan vodik (H) in polarne molekule, ki vsebujejo atome z veznimi elektronskimi pari. (ta vez omogoča da je voda tekoča; vezavo molekule DNK)

* **INDUKCIJSKA VEZ** (polarna molekula vpliva na nepolarno vez; nastane začasni pozitiven del)

* **DISPERZIJSKA VEZ** (začasno nastanejo poli)

