

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.

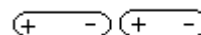
Lahkogibljivi e^- □ omogočajo oblikovanje kovin in magnetno prevodnost

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)

