EKONOMSKA ŠOLA LJUBLJANA
Prešernova 6
KEMIJA 1. LETNIK (2pisna ocena)

IONSKA VEZ (elektrovalentna)

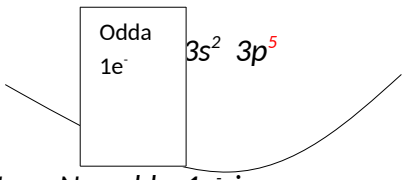
KOVINA + NEKOVINA

DEFINICIJA: to je privlačna sila med ioni nasprotnega naboja (kationi in anioni)

npr. NaCl

$_{11}Na$: $1s^2$ $2s^2$ $2p^6$ $3s^1$

$_{17}Cl$: $1s^2$ $2s^2$ $2p^6$ $3s^2$ $3p^5$



OPIS: Atom Na odda 1e⁻ in se spremeni v pozitivno nabit Na ion(natrijev ion). Atom Cl pa sprejme 1e⁻ in se spremeni v negativno nabit Cl ion(kloridni ion) . Nastala iona imata polno zasedeno s in p orbitalo. Med ionoma deluje privlačna sila imenovana IONSKA VEZ.

IONSKI KRISTAL

Ionska vez ni prostorsko usmerjena molekula. Naboj iona je enakomerno razporejen po celotni površini iona, zato vsak ion privlači nasprotno gibljive ione iz vseh smeri svoje površine . Pri povezovanju ionov pri tem ne nastanejo posamezne molekule tamreč večji skupki ionov- IONSKI KRISTAL. Vsak ion lahko okoli sebe veže toliko nasprotno gibljivih ionov kolikor ima prostora.
Št. anionov okoli kationa in obratno imenujemo koordinacijsko št. ionskega kristala. Odvisno je od velikosti in nabojev ionov.