

-pri vezivanju atoma oslobađa se energija

-**kemijske veze**-veze među atomima

-svaka perioda pse (osim prve) započinje metalom, a završava plemenitim plinom čiji atomi imaju oktetnu elektronsku konfiguraciju

-Lewis je pretpostavio da je vezanje atoma u mol. Posljedica težnje svakog atoma da postigne e.k. njemu najbližeg plemenitog plina. Takva je e.k. atoma energetski najpovoljnija jer je to stanje s najnižom energijom

**kovalentna**-veza između nemetala

-posljedica afiniteta prema elektronu nemetala

-nemetali stabilnije stanje postižu stvaranjem elektronskih parova

-što je u mol. Veći broj slobodnih e.parova to je valentni kut što manji jer su odbijanja između slobodnih elektronskih parova i vezanih elektrona veća

**odstupanje od pravila okteta**- $\text{BeCl}_2$ ,  $\text{BCl}_3$ ,  $\text{PCl}_5$ ,  $\text{SF}_6$ ,

**valencija**-u kov. vezama određena brojem elektrona koje atom daje za stvaranje zajedničkih elektronskih parova

-svojstvo atoma da se spaja s određenim brojem atoma drugog jednoval. Elementa

duljina kov. Veze-udaljenost između jezgara atoma vezanih kovalentnom vezom

**kovalentni polumjer**-jednak je polovici udaljenosti između jezgara u mol.

Elem.tvari, tj. polovici duljine kov. veze

-da bismo između jezgra povećali ili smanjili razmak valja utrošiti energiju

**energija veze**-energija koja je potrebna da se kemijska veza između atoma u plinovitom

stanju raskine, tj. da se atomi razmaknu nma udaljenost na kojoj sile među njima više ne djeluju

**Van der Walsov polumjer**-polovina međuatomske udaljenosti dvaju istovrsnih atoma koji

su u dodiru, u tekućini ili kristalnoj rešetki, ali nisu međusobno povezani kem. Vezom

**Elektronegativnost**-mjera za jakost kojom atomi jednog elementa u molekuli privlače elektrone.

-fluor-najelektronegativniji element, cesij-njamanje

**inducirani dipol**-dipol koji nastaje kada se elektronski oblak atoma ili mol.

Izobličiti (deformirani) djelovanjem susjednog dipola ili iona

**dipol-dipol sile**-van der Walsove privlačne sile elektrostatske prirode koje djeluju između

suprotno nabijenih krajeva dipolnih molekula

**Londonove sile**-su van der walsove sile koje djeluju među česticama koje nemaju stalan

dipol, a posljedica su trenutačnih i induciranih dipola prisutnih u svakom sustavu

**-da bi mol. bila polarna moraju biti ispunjena dva uvjeta:**

1. razlika u elektronegativnosti atoma vezanih kov. Vezama

2. nesimetričnost mol.

**Vodikova veza**-dipol-dipolno privlačenje između atoma vodika kao pozitivnog pola jedne

polarne mol. I nekog elektronegativnog atoma (fluor,kisk,dušik) kao negativnog pola druge

polarne mol

**Ionska veza**-veza koja nastaje spajanjem atoma metala s atomom nemetala

-vez akoju uzrokuje elektrostatsko privlačenje suprotno nabijenih iona, a nastaje

pri spajanju metala i nemetala

Šalabahteri

Adresa : <http://www.salabahteri.cjb.net/>

Email: [salabahteri@hi.hinet.hr](mailto:salabahteri@hi.hinet.hr)