

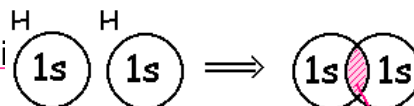


1. VEZI ZNOTRAJ MOLEKULE: (močne: nekaj 100 Kj/mol)

Kovalentne vezi:

⇒ Nastanek:

- samska elektrona se povežeta in združita
- s prekrivanjem orbital



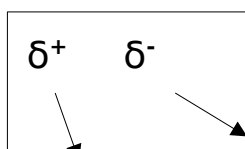
⇒ Polarnost:

- Nepolarnost: A : B → oba atoma sta enako močna, zato oba privlačita vezni par z enako močjo
- Polarnost: A :B → to je kovalentna polarna vez, ker en element bolj privlači vezni par kot drug, ker je bolj elektronegativen

ELEKTRONEGATIVNOST: je sposobnost atoma, da privlači vezne elektrone (po periodi: narašča, po skupini: pada)

POL:

- na negativnem polu je večja elektronska gostota
- na pozitivnem polu je manjša elektronska gostota



manjša elektronska gostota

večja elektronska gostota

Ionske vezi:

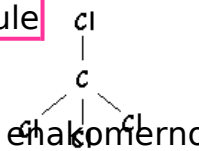
⇒ en atom drugemu odtrga elektron → in tako postane negativni ion, ANION, drug pa je pozitivni KATION

⇒ večja kot je razlika pri elektronegativnosti, bolj je vez polarna

POLARNOST MOLEKULE: je odvisna od ne-simetričnosti molekule

Primer: CCl₄ – ogljikov tetraklorid

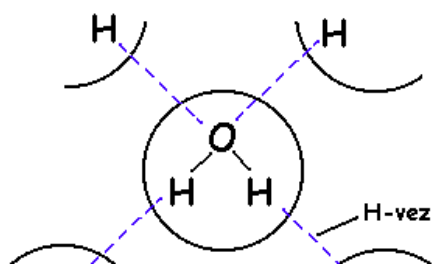
- **vezi:** kovalentne, polarne
- **molekula:** nepolarna – ker je simetrična, naboj je enakomerno porazdeljen

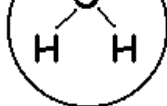
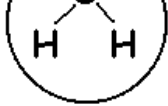


Kovinske vezi: jih ni v organski kemiji

2. VODIKOVA VEZ: (20 kj/mol)

⇒ pojavi se, ko se H veže na najbolj elektronegativne elemente





- kisik skupni elektronski par preveč privlači
- vodik čuti primanjkljaj
- vodik se tako poveže z drugim mestom, ki je zelo elektronegativen
- (voda tako tvori 4 vezi z okolico)

⇒ pomembna je zaradi:

- vpliva na **vrelišče** (je višje)
- vpliva na **gostoto**
- izparilno **toploto**
- **topnost** v vodi

3. VEZI MED MOLEKULAMI: (100x šibkejše, kot vezi znotraj molekul)

⇒ od njih se odvisne fizikalne lastnosti:

- **vrelišče**
 - **tališče**
 - **(topnost)**
- } agregatno stanje

Disperzijske vezi:

⇒ edine vezi med nepolarnimi molekulami

⇒ so povsod prisotne

⇒ moč je odvisna od velikosti molekule (večje kot so molekule, močnejše so disperzijske vezi → molekule so močnejše povezane)

⇒ zaradi naključnega gibanja elektronov se v molekuli v vsakem trenutku izpostavljajo poli



Orientacijske vezi:

⇒ samo med polarnimi molekulami

⇒ bolj kot so molekule polarne, močnejše so vezi

⇒ med polarnimi molekulami, ki imajo pole deluje privlak - ORIENTACIJSKA VEZ (+ in -), gibljejo se tako, da se z nasprotnimi poli gibljejo druga proti drugi



DIPOL DIPOL INTERAKCIJA: medsebojni vpliv dveh polov med dvema sosednjima polarnima molekulama