

## Cvičení 2 – seznam definic

### Použité speciální znaky

<i>Znak</i>	<i>Entita</i>
$\delta$	&delta;
$\mu$	&mu;
–	&minus;

## Některé pojmy, definice a vztahy

### molekulový orbital

prostorová část jednoelektronové vlnové funkce určitého elektronu v molekule, popisuje např. energii a prostorové rozložení příslušné elektronové hustoty; vzniká překryvem a interakcí atomových orbitalů.

### interakční diagram

grafické znázornění vzniku molekulových orbitalů interakcí (atomových orbitalů a posloupnosti energie molekulových orbitalů)

### řád vazby (v teorii molekulových orbitalů)

řád vazby = (počet elektronů ve vazebných MO – počet elektronů v protivazebných MO)/2

### kovalentní vazba

vazba zprostředkovaná sdílením elektronového páru

### energie vazby

energie potřebná pro zrušení vazby a oddělení atomů mimo dosah silového vazebného působení; vyjadřuje se v eV na vazbu nebo v kJ na mol vazeb

### nevazebné elektrony

elektrony z valenčních sfér atomů, které se v molekule nepodílejí na vazbě

### polarita vazby

je způsobena posunem elektronové hustoty ve vazebných molekulových orbitalech směrem k elektronegativnějšímu atomu

### parciální náboj ( $\delta$ )

vyjadřuje odchylku elektronových hustot (přebytek nebo nedostatek) na atomech vázaných polární kovalentní vazbou od situace ve vazbě mezi dvěma stejnými atomy ( $\delta = 0$ )

### dipólový moment polární kovalentní vazby

$\mu = |\delta| \cdot e \cdot l$  ( $l$  je délka vazby); veličina má rozměr C.m (coulomb metr)