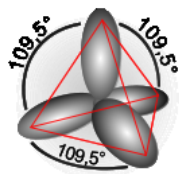


Chemická vazba

Chemická vazba je silová interakce mezi dvěma atomy. Pomocí chemické vazby se jednotlivé atomy seskupují do molekul.



Obr. 1 Hybridizace Chyba! Nenalezen zdroj odkazů.

Druh hybridizace	Geometrie molekuly
sp	lineární
sp ²	rovnostranný trojúhelník
sp ³	tetraedr
d ² sp ³	oktaedr
dsp ²	čtverec
dsp ³	trigonální bipyramida nebo čtvercová pyramida

Tab. 1: Typy hybridizací Chyba! Nenalezen zdroj odkazů.

N1 Parametry chemické vazby

Disociační energie vázání - práce, kterou je nutno vynaložit na zrušení vazby mezi atomy a oddálení atomů od sebe na takovou vzdálenost, aby na sebe silově nepůsobily. Vyjadřuje se nejčastěji v elektronampérech.

Délka vazby - mezijaderná vzdálenost (vzdálenost mezi středy atomů spojených vazbou). Řádově se jedná o pikometry. Závisí na rozměrech jednotlivých atomů, řádu vazby (vazba vyššího řádu je kratší), typu hybridizace překrývajících se atomových orbitalů (větší podíl orbitalů s zkracuje délku vazby)

N1 Dělení vazeb

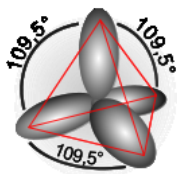
Obecné dělení:

- Kovalentní vazba - je založena na sdílení elektronových párů. Dochází k překryvu atomových orbitalů.

Koordinančně-kovalentní vazba (*DA vazba*) - jeden atom přispěje volným elektronovým párem - donor (dárce). Druhý atom dodá prázdný orbital - příjemce (akceptor). Nejčastěji se vyskytuje u komplexních sloučenin, většinou ji vytvářejí d-prvky.

Chemická vazba

Chemická vazba je silová interakce mezi dvěma atomy. Pomocí chemické vazby se jednotlivé atomy seskupují do molekul.



Obr. 2 Hybridizace Chyba! Nenalezen zdroj odkazů.

Druh hybridizace	Geometrie molekuly
sp	lineární
sp ²	rovnostranný trojúhelník
sp ³	tetraedr
d ² sp ³	oktaedr
dsp ²	čtverec
dsp ³	trigonální bipyramida nebo čtvercová pyramida

Tab. 2: Typy hybridizací Chyba! Nenalezen zdroj odkazů.

N1 Parametry chemické vazby

Disociační energie vázání - práce, kterou je nutno vynaložit na zrušení vazby mezi atomy a oddálení atomů od sebe na takovou vzdálenost, aby na sebe silově nepůsobily. Vyjadřuje se nejčastěji v elektronampérech.

Délka vazby - mezijaderná vzdálenost (vzdálenost mezi středy atomů spojených vazbou). Řádově se jedná o pikometry. Závisí na rozměrech jednotlivých atomů, řádu vazby (vazba vyššího řádu je kratší), typu hybridizace překrývajících se atomových orbitalů (větší podíl orbitalů s zkracuje délku vazby)

N1 Dělení vazeb

Obecné dělení:

- Kovalentní vazba - je založena na sdílení elektronových párů. Dochází k překryvu atomových orbitalů.

Koordinančně-kovalentní vazba (*DA vazba*) - jeden atom přispěje volným elektronovým párem - donor (dárce). Druhý atom dodá prázdný orbital - příjemce (akceptor). Nejčastěji se vyskytuje u komplexních sloučenin, většinou ji vytvářejí d-prvky.