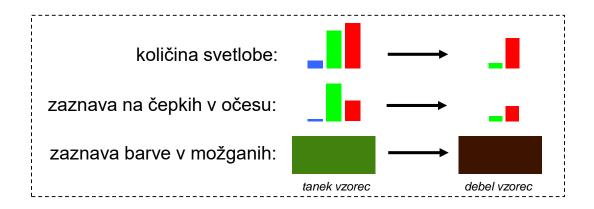
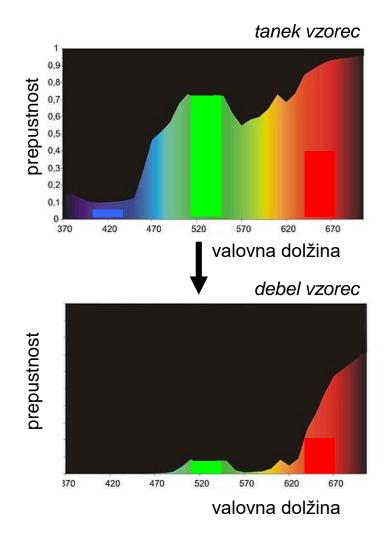


Od kod barva?

- Prepustnost eksponentno pada z debelino vzorca!
- Pri debelih vzorcih se zato razmerja med prepustnostmi pasov absorpcijskega spektra spreminjajo!
- Zaradi različne občutljivosti čepkov se zaznava barve različno debelih vzorcev še dodatno spremeni!





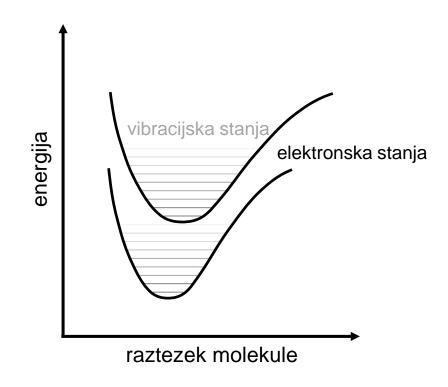
Od kod absorbcijski spekter?

Absorpcija svetlobe pri prehodih med

- elektronskimi stanji
- vibracijskimi stanji
- magnetnimi in polarizacijskimi stanji

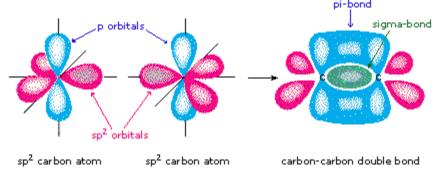
znotraj molekul!



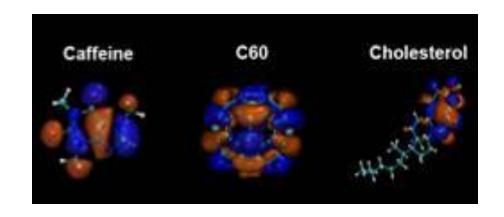


Dinamika znotraj molekul - gibanje elektronov

- Elektronske orbitale so območja okoli jeder, kjer se nahaja elektron ali par elektronov z določeno energijo.
- Atomske orbitale se sestavljajo v molekularne.
- Elektroni po absorbciji energije prehajajo med elektronskimi orbitalami na časovni skali femtosekund.
- Elektronske prehode raziskujemo z UV-VIS spektroskopijo.



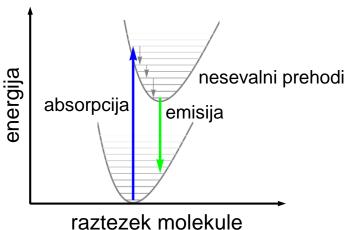
B Formation of σ- and π-molecular orbitals from two sp² hybridized carbon atoms



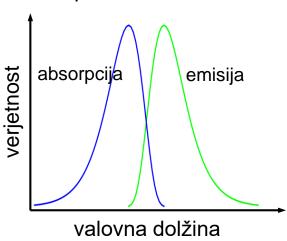
Dinamika znotraj molekul - gibanje elektronov

Včasih molekule absorbirano svetlobo oddajo nazaj – pojav imenujemo *fluorescenca*

Energijski prehodi elektrona:



Spekter svetlobe:



Izjemno uporabno za raziskovanje molekularnega sveta!





Dinamika znotraj molekul - vibracije vezi

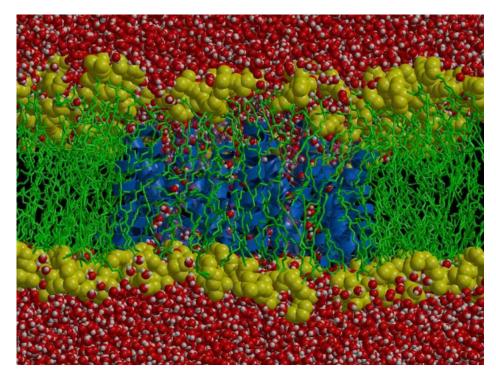
Jedra se gibljejo. Ker pa so vezana drug na drugega, izgleda, kakor da bi vezi vibrirale!

raztezanje (SIM)	raztezanje (ASIM)	rezanje	guganje	predklanjanje	zvijanje

- Vibracijska gibanja se dogajajo na pikosekundni časovni skali!
- Prehode med vibracijskimi stanji spremljamo z infrardečo spektroskopijo (FTIR).

Dinamika znotraj molekul – opletanje verig

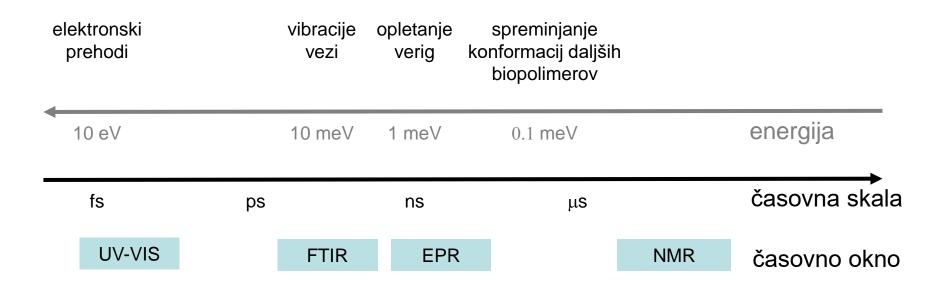
- Ko se v verigo povezana jedra gibljejo, izgleda, kot da veriga opleta!
- Opletanje se dogaja na nanosekundni časovni skali, zato jih lahko detektiramo z EPR spektroskopijo!
- Opletanje opazimo pri vseh verigah, npr. pri
 - alkilnih verigah v lipidih,
 - stranskih verigah aminokislin v proteinih,
 - krajših verigah polimerov.



akvaporin v lipidni membrani



Ujemimo časovno dinamiko v okna spektroskopij



Za **UV-VIS** so skoraj vsi pojavi počasni, zato vedno meri <u>superpozicijo</u> vseh stanj! Za FTIR so elektronski pojavi prehitri, med vibriranjem vezi FTIR zazna zgolj povprečno stanje orbital! Spremembe konformacij pa so za FTIR prepočasne, zato jih zazna kot superpozicijo konformacij!

Za EPR so vse spremembe vezi prehitre, zato jih vidi povprečne! Spremembe konformacij kratkih verig so ravno v EPR časovnem oknu, zato je EPR tako občutljiv na anizotropijo njihovega opletanja! Spremembe konformacij daljših polimerov so za EPR prepočasne, zato jih zazna kot superpozicijo konformacij!

Za **NMR** je skoraj vsa <u>dina-</u> <u>mika znotraj krajših molekul</u> prehitra, zato jo vidi <u>povpre-</u> <u>čeno!</u> Samo spremembe konformacijskih stanj dolgih biopolimerov so dovolj počasne, da jih **NMR** vidi kot <u>superpozicijo stanj!</u>

Spektroskopije – ključ do molekularnih informacij

