

Molekuliārā spektroskopijā šķīdumos

Izd-vo BGU - Molekulārā spektroskopija

Description: -

-

Liquids.

Molecular spectroscopy. Molekuliārā spektroskopijā šķīdumos

- Molekuliārā spektroskopijā šķīdumos

Notes: Includes bibliographies.

This edition was published in 1978



Filesize: 62.31 MB

Tags: #Molekulārā #spektroskopija

Molekulmasa

Apmēram tādas pašas masas ir citu vielu molekulām, izņemot milzīgas molekulas, kuras satur tūkstošiem atomu.

Spektroskopi

Tāhden liikenopeus katsojaa kohti tai katsojasta poispāin on. Raznaci između pojedinih vrpca određeni su promjenom titrajne energije.

Molekulmasa

Hēlija joni atgrūžas no pozitīvi lādētās smailes un ar lielu kustas pa sfēras rādiusu. Pri proračunu prosječne rotacijske energije dvoatomnih molekula moramo uzeti samo 2 stupnja slobode. Iz grafičkog prikaza može se odmah razabrati spektar.

Molekulārā spektroskopija

Izmērot loka garumu AB, iegūst apmēram 0,4. Visās molekulās ir divi atomi un viens atoms, vienmēr satur, un attiecībās 2:6:1, tomēr tas viennozīmīgi nenosaka molekulas struktūru, jo tādas pašas atomu attiecības empīriskā formula ir arī. Za galvnu os, koja prolazi kroz težišta obaju atoma, taj moment inercije je izvanredno malen.

Molekulārā spektroskopija

Iskustvene vrijednosti specifičnih toplinskih kapaciteta plinova mogli smo ispravno izračunati uzevši u obzir samo energije vrtnje. Tādējādi uz ekrāna rodas smailes atsevišķo volframa atomu izvietojumā palielinātā ainā.

Interaktīvās apmācības disks

Elektronskā spektroskopija: elektronskā stanja, izborna pravila, intenzitēti vrpcei, elektronski prijelazi, vibracijsko-rotacijskā struktura vrpcei, Jahn-Tellerov efekts, jonizācija molekula i fotoelektronski spektri, laseri. S ovim teorijskim rezultatom dobili smo ispravni, osim u slučaju kad se plin sastoji od dvoatomnih molekula.

Molekularna spektroskopija

Piemēram, alkāniem, liekot vispārīgās formulas n vietā veselus skaitļus, sākot no 1, iegūst alkānu homologu rindu, kurā alkāniem ir līdzīga uzbūve un ķīmiskās īpašības. Muun muassa tutkittavan kohteen alkuainekoostumus saadaan spektroskooppisilla menetelmillä selville. Objasniti ionizaciju molekula i fotoelektronske spektre.

Spektroskopija

Objasniti modele harmoničkog i anharmoničkog oscilatora za proučavanje vibracija dvoatomnih i višeatomnih molekula te njihove nedostatke i moguća poboljšanja. Nesazarots alkāns, C_nH_{2n+2} Nosaukums Molekulformula Lodišu — stienīšu modelis Metāns CH_4 Etāns C_2H_6 Propāns C_3H_8 Butāns C_4H_{10} Pentāns C_5H_{12} Heksāns C_6H_{14} Heptāns C_7H_{16} Oktāns C_8H_{18} Nonāns C_9H_{20} Dekāns $C_{10}H_{22}$ No alkānu rindas vispārīgās formulas atņemot vienu H atomu, iegūst ogļūdeņraža atlikumu, ko sauc par alkilgrupu. Dalam masa modern, definisi spektroskopi berkembang seiring teknik-teknik baru yang dikembangkan untuk memanfaatkan tidak hanya cahaya tampak, tetapi juga bentuk lain dari radiasi dan non-elektromagnetik seperti , , , , dan lain sebagainya.

Related Books

- [Shakespeares fight with the pirates and the problems of the transmission of his text - \[and Shakespe](#)
- [Robert Frost - the aim was song](#)
- [Sobre as ânforas do acampamento romano da Lomba do Canho \(Arganil\)](#)
- [North American birds eggs](#)
- [Diving and snorkeling guide to Cuba](#)