

E.Ə.MƏSİMOV, T.M.MÜRSƏLOV

NÜVƏ MAQNİT REZONANSI SPEKTROSKOPİYASI

*Azərbaycan Respublikası Təhsil Nazilliyi
tərəfindən ali məktəblər üçün dərs vəsaiti kimi
təsdiq edilmişdir*

Bakı - 2006

Bakı Universiteti Nəşriyyatı

M 55

539
M 54

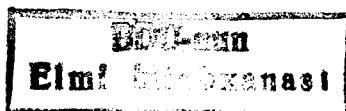
Prof. E.Ə.Məsimovun ümumi redaktorluğu ilə

Rəy verənlər:

Əhmədov F.A., fizika-riyaziyyat elmləri doktoru, professor
Sultanov Q.S., fizika-riyaziyyat elmləri doktoru, professor
İsmayılov V.M., kimya elmləri doktoru, professor

E.Ə.Məsimov, T.M.Mürsəlov. Nüvə maqnit rezonansı
spektroskopiyası – Bakı, 2006, 347 səh.

Təqdim olunan vəsaитdə yüksək ayırdetmə qabiliyyətinə malik
olan NMR spektroskopiyası nəzəriyyəsi və praktik tətbiq məsələləri
təhlil edilmiş, təcrübə və nəzəri spektrlər identifikasiyalanmışdır.



1604050000 – 06
658(07) – 014

© Bakı Universiteti nəşriyyatı, 2006

Ö N S Ö Z

Oxoculara təqdim olunan bu kitabın yazılması və işiq üzü görməsi Bakı Dövlət Universitetində Almaniyadan Bruker firmasının Bruker-300 markalı nüvə maqnit rezonansı spektrometrinin alınıb quraşdırılması ilə bağlıdır.

Kondensə olunmuş maddələrdə ilk nüvə maqnit rezonansı udulması siqnalının müşahidə olunmasından 60 il keçir. Bu yeni spektroskopiya metodu çox sürətlə inkişaf etmiş və fizi-kada, kimyada, biofizika, biokimya, molekulyar biologiya və s. kimi elm sahələrində geniş tətbiq olunmuşdur. Məhz buna görə NMR metodu inkişaf etmiş və müasir fizikanın, radioelektronikanın, nəzəri kimyanın nailiyyətləri ilə sıx bağlı olan müstəqil elm sahəsinə çevrilmişdir. 1949-cu ildə «kimyəvi sürüşmə» kəşf olunduqdan sonra nüvə maqnit rezonansı spektroskopiyasının kimyaçılar üçün çox vacib bir metoda çevrldiyi aşkar olundu. Nüvə maqnit rezonansı spektrometrində istifadə olunan sabit maqnitlərin konstruksiyaları təkmilləşdikcə daha incə effektlər tədqiq olunmağa başladı. Spin-spin qarşılıqlı təsirlər nəitcəsində əvvəlcə sadə olan spektrlərin incə quruluşundakı spektrin multipletliyi aşkar olundu, onlar tədqiq olunmağa başlandılar. Nüvə maqnit rezonansı metodunun bir sahəsi olan yüksək ayırdetmə qabiliyyətinə malik olan spektrometrələr meydana gəldi.

Qeyd etmək lazımdır ki, yüksək ayırdetmə qabiliyyətli spektrometrərlə yanaşı nüvə maqnit rezonansı metodunun digər qanadları-impuls nüvə maqnit rezonansı və enli xətlər nüvə maqnit rezonansı metodlarının yaranmasından sonra

müasir həyatın bütün sahələrində mühüm yeri olan polimerlərin bu metodla tədqiqi geniş vüsət aldı. Bir sözlə, tətbiq sahələrinin genişliyinə görə NMR metodunu müəyyən mənada fiziki və fiziki kimyəvi metodların ağır artilleriyası adlandırmaqlar.

Ümid edirik ki, bu kitab Azərbaycan fizikləri və kimyaçıları üçün faydalı olacaqdır.

Kitabda olan nöqsanlar və çatışmazlıqlar haqqında təklif və iradlarını bildirən hər bir oxucuya əvvəlcədən səmimi minnətdarlığımızı bildiririk.

Bu kitabın hazırlanmasında və tərtib olunmasında Bakı Dövlət Universiteti kimya fakültəsinin professoru Valeh İsmayılova bir sıra NMR spektrlərinin təqdim etdiyinə və oxocular üçün köməkçi məsələlərin tərtibində köməyə, həmçinin k.e.n. İbrahim Məmmədova bəzi maddələrin «Bruker-300» spektrometrində çəkilmiş və kitaba salınmış NMR spektrlərini təqdim etdiyinə görə, Maddə quruluşu kafedrasının aspirantı Radifa İsmailovaya, Gülnarə Hüseynovaya və aspirant Rasim Mahmudova minnətdarlıq etməyi müəlliflər özlerinin mənəvi borcu hesab edirlər.

I FƏSİL. NÜVƏ MAQNİT REZONANSI

Nüvə maqnit rezonansının elmi əsasları

1945-ci ildə kondensə olunmuş cisimlərdə nüvə maqnit rezonansı (NMR) hadisəsi müşahidə edildikdən sonra, onun tətbiq sahəsi xeyli genişlənmışdır. Nüvə maqnit rezonansı nüvələrin kimyəvi ətrafındakı çox kiçik dəyişiklikləri, spin-spin qarşılıqlı təsiri, spin-qəfəs qarşılıqlı təsiri və s. tədqiq etmək üçün geniş imkanlara malikdir. Tədqiqatçılar bu metoddan maddələrin quruluş problemlərini, izomerliyi, relaksasiya hadisələrini, molekulların elektron quruluşunu və konformasiyasını öyrənmək məqsədilə geniş istifadə edirlər. Maqnit radiospektroskopiyasında istifadə olunan cihazların təkmilləşməsi nəticəsində spektrlərin incə və ifrat incə quruluşlarının öyrənilməsində NMR unikal bir metoda çevriləkdir. Bir sözlə, nüvə maqnit rezonansı metodu cisimlərin müxtəlif fiziki və kimyəvi xassələrini tədqiq etməkdə böyük rol oynayır.

§1. Nüvə maqnit rezonans uduılması

Atom spektrlərinin ifrat incə quruluşunu izah etmək üçün 1924-cü ildə Pauli ilk dəfə nüvənin məxsusi mexaniki və maqnit momentinin mövcudluğu fikrini irəli sürdü. O, atom spektrlərində ifrat incə quruluşun yaranmasını elektronların orbital maqnit momenti ilə nüvə maqnit momentinin qarşılıqlı təsiri ilə izah edirdi. Nüvə maqnitizminin qiymətini – nüvə maqnit momentini ilk dəfə təcrübə olaraq 1938 -ci ildə Lazarev və Şubnikov (Xarkov) tapmışlar. Onlar Lui metodу ilə $1,76 \pm 4K$ intervalında bərk hidrogenin statik maqnitləşməsini təcrübü olaraq müəyyən etmişlər. Nüvələr də elektronlar kimi

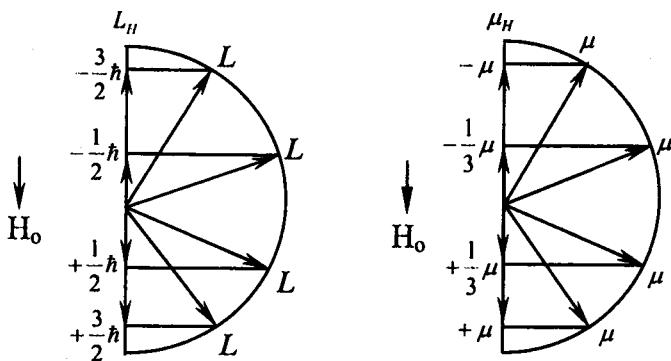
kvant-mexaniki xassələrə malik olduğundan onların məxsusi hərəkət miqdarı momentinin L uzunluğu

$$L = \sqrt{J(J+1)} \cdot \hbar \quad (1.1)$$

kimi təyin olunur. Burada J – nüvənin spin kvant ədədi, \hbar - Plank sabitidir. Hərəkət miqdarı momentinin xarici maqnit sahəsi istiqamətində proyeksiyası isə m maqnit kvant ədədinin $2J+1$ qiyməti ilə müəyyən edilir.

$$L_H = m\hbar \quad m = -J, -J+1, \dots, +J \quad (1.2)$$

Spini $J=3/2$ olan nüvə sistemi üçün mexaniki momentin və maqnit momentinin xarici sahə istiqamətində proyeksiyaları 1.1 şəklində göstərilmişdir.



Şəkil 1.1

Nüvənin maqnit momenti də xarici sahədə kvantlanır və onun sahə istiqamətində proyeksiyası (maqnit momentinin uzunluğu $\sqrt{\frac{J-1}{J}} \cdot \mu$ -yə bərabərdir) $\frac{m\mu}{J}$ - kəmiyyətinin $2J+1$ sayda qiymətləri ilə təyin olunur.

$$-\mu, -\left(\frac{J-1}{J}\right)\mu, \dots, \left(\frac{J-1}{J}\right)\mu, +\mu, \quad (1.3)$$

Burada μ - nüvə maqnit momentinin xarici sahə istiqamətindəki proyeksiyasının ən böyük qiymətidir və sadəcə maqnit momenti adlanır. Nüvə müsbət yüklü olduğundan, onun maqnit və mexaniki momentləri bir-birinə paraleldirlər və bir-biri ilə

$$\mu = \gamma_H \cdot (J\hbar)$$

$$\gamma_H = \frac{e}{2m_H c} \quad (1.4)$$

münasibətilə əlaqədardırılar. Burada γ_H – hiromaqnit nisbəti, m_H – nüvənin kütləsi, c – işığın vakuumdakı sürətidir.

§2. Nüvələrin maqnit sahəsində enerji səviyyələri

Xarici H_o maqnit sahəsində nüvənin E enerjisinin qiyməti aşağıdakı ifadə ilə təyin olunur:

$$E = E_o + \Delta E \quad (2.1)$$

Burada E_o – sərbəst nüvənin enerjisi, ΔE – enerjinin dəyişməsi və ya nüvənin xarici sahədə potensial enerjisidir.

Xarici maqnit sahəsində nüvənin potensial enerjisi isə

$$\Delta E = -(\vec{\mu} \vec{H}) = -\mu H_o \cos \alpha = -\mu_H H_o \quad (2.2)$$

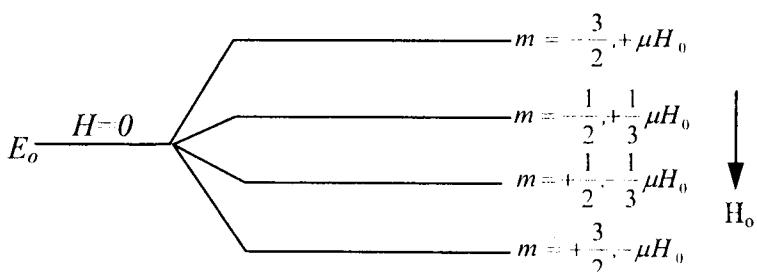
olur. Burada μ_H - nüvənin maqnit momentinin sahə istiqamətindəki proyeksiyasıdır. Proeksiyaların (1.3) qiymətlərini nəzərə alsaq, onda nüvənin ΔE enerjisi

$$-\mu H_o, -\frac{J-1}{J} \mu H_o, \dots, +\frac{J-1}{J} \mu H_o, \mu H_o \quad (2.3)$$

diskret qiymətlərini alır. Xarici sahə olmadıqda nüvənin enerji həli cırlaşmış olur, ($2J+1$ sayda halın enerjisi eyni bir E_o qiymətinə malik olur), xarici sahədə isə bu cırlaşma aradan

mətinə malik olur), xarici sahədə isə bu cırlaşma aradan qalxır və enerji səviyyəsi $2J+1$ sayda enerji səviyyəsinə parçalanır.

Spini $J = \frac{3}{2}$ olan nüvə üçün enerji səviyyəsinin maqnit sahəsində parçalanması 2.1 şəklində göstərilmişdir. Əgər nüvənin spini $J = \frac{1}{2}$ olarsa, maqnit sahəsi olmadıqda onun ikiqat



Şəkil 2.1

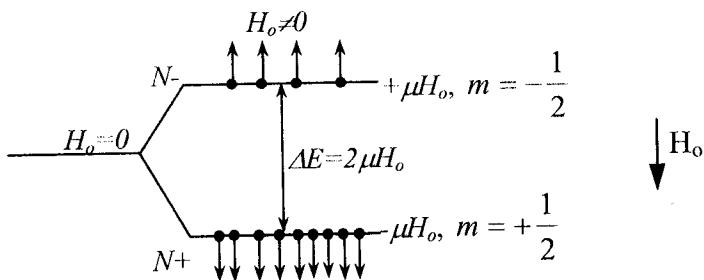
cırlaşmış enerji səviyyəsi, maqnit sahəsində iki alt səviyyəyə parçalanacaq.

Tutaq ki, spini $J = \frac{1}{2}$ olan nüvə sistemi istilik tarazlıq həlindadır (şəkil 2.2). Səviyyələr arasındaki enerji fərqi ($\Delta E = 2\mu H_o$) istilik enerjisindən xeyli kiçik olduğundan (maqnit sahəsi 10000 ersted olduqda $\frac{2\mu H_o}{kT} \sim 10^{-6}$ tərtibindədir) nüvələrin enerji səviyyələrindəki məskunluqların nisbəti Bolsman paylanması ilə ifadə olunacaq:

$$\frac{N_+}{N_-} = e^{\frac{2\mu H_o}{kT}} \approx 1 + \frac{2\mu H_o}{kT} = 1 + 10^{-6} \quad (2.4)$$

Burada N_+ və N_- , uyğun olaraq, aşağı (əsas) və yuxarı (həyəcanlanmış) səviyyələrdə yerləşən nüvələrin sayı, T – mütləq

temperaturdur.



Şəkil 2.2

Göründüyü kimi, aşağı səviyyədəki nüvələrin sayı yuxarı səviyyədəki nüvələrin sayından böyük olur. Başqa sözlə, spin-ləri sahə istiqamətində yönələn nüvələrin sayı onun əks istiqamətində yönələnlərin sayından böyük olur $N_+ > N_-$. Bu eyni zamanda nüvə sisteminin enerjisinin minimum halına uyğun gəlir. Digər hallarda: a) $N_+ = N_-$ olduqda $T \sim \infty$, b) $N_+ < N_-$ olduqda isə $T < 0$ olar.

§3. Maqnit rezonans udulması

Əgər yuxarıda (§2) göstərilən spin sistemi enerji kvantı $2\mu H_o$ -a və tezliyi ν_o -a bərabər olan elektromaqnit sahəsinə gətirsək, onda aşağı səviyyədəki nüvələr bu sahənin

$$h\nu_o = 2\mu H_o \quad (3.1)$$

enerji kvantını udaraq yuxarı (həyəcanlanmış) səviyyəyə keçirlər. Bu hadisə nüvə maqnit rezonans udulması adlanır.

$\omega_o = 2\pi\nu_o$ və $\gamma = \frac{\mu}{J\hbar}$ olduğunu nəzərə alsaq (3.1) ifadəsini başqa cür də yazmaq olar.

$$\omega_o = \gamma H_o \quad (3.2)$$

Burada ω_o - dairəvi tezlik, γ - hiromaqnit nisbətidir. Rezonans tezliyini qiymətləndirək. Əgər sabit bircinsli xarici maqnit sahəsinin qiymətini $H_o=10000$ qaus götürsək proton üçün $\omega_o \sim 40 \text{ MHz}$ olar. Göründüyü kimi, nüvə maqnit rezonansında işçi tezlik radiodalğaların tezlikləri oblastına düşür.

Nüvə maqnit rezonansının kvantmexaniki nəzəriyyəsi Blombergen, Persell, Paund tərəfindən, klassik nəzəriyyəsi isə Blox tərəfindən verilmişdir. 3.1 şəklində nüvə maqnit rezonansına klassik və kvant mexaniki baxımların müqayisəsi verilmişdir.

1. Sabit bircinsli xarici maqnit sahəsi H_o və dəyişən elektromaqnit sahəsi H_1 olmadıqda ($H_o=0$, $H_1=0$) kvant mexaniki baxımdan spinin $J = \frac{1}{2}$ olan nüvə sistemi ikiqat cırlaşmış olur.

Mümkün olan hər iki halin $\left(J = \frac{1}{2}; J = -\frac{1}{2} \right)$ enerjiləri (E_o) eyni olur.

Klassik baxımdan isə nüvələr xaotik hərəkətdəirlər və onların yekun maqnit momenti sıfır bərabərdir.

2. Nüvə sistemi sabit bircinsli xarici maqnit sahəsinə (H_o) gətirilir, sistemdə cırlaşma aradan qalxır, nüvələr hər iki səviyyədə Boltzman paylanması uyğun olaraq paylanırlar. Klassik baxımdan isə nüvələrin maqnit momenti xarici maqnit sahəsi ətrafında Larmor tezliyi ilə $\left(\omega_o = \omega_L = \frac{eH}{2mc} \right)$ fırlanırlar. Bunun səbəbi maqnit sahəsinin nüvənin maqnit momentinə təsir etdiyi cüt qüvvənin yaratdığı $\vec{\delta} = (\vec{M} \times \vec{H})$ fırlanma momentidir. Bu zaman maqnit momentinin xarici sahədəki hərəkətinin klassik tənliyi:

$$\frac{d\vec{M}}{dt} = \gamma [\vec{M} \times \vec{H}] \quad (3.3)$$

Kvant mexaniki baxım	Klassik baxım
<p>1. $H_0 = 0, H_1 = 0$</p>	
<p>2. $H_0 \neq 0, H_1 = 0$</p>	
<p>3. $H_0 \neq 0, H_1 \neq 0$</p> <p>a) $hv_o \neq 2\mu H_o$ və ya $\omega_o \neq \gamma H_o$ olarsa, udulma yoxdur.</p> <p>b) $\omega_o = \gamma H_o$ olduqda udulma var</p>	<p>a) $\omega \neq \omega_o$ $\bar{\delta} = (\vec{\mu} \times \vec{H}) = 0$</p> <p>b) $\omega = \omega_o$ $\bar{\delta} = const \neq 0$</p> $\omega_o = \gamma H_o$

Şəkil 3.1

şöklində olur. Qeyd edək ki, xarici sahə bircinslidir və ona görə bütün nüvələrin maqnit momentləri sahə ətrafında eyni $\omega_o = \gamma H_o$ tezliyi ilə firlandıqlarından, yekun makroskopik maqnit momenti də eyni tezliklə firlanacaqdır.

3. Əgər nüvə sisteminə eyni zamanda hər iki sahə təsir edirsə (H_o və H_1) kvantmexaniki baxımdan:

a) elektromaqnit sahəsinin enerji kvanti $h\nu_o$ -səviyyələrin enerjiləri arasındaki fərqə bərabər olmazsa ($h\nu_o \neq 2\mu H_o$ və ya $\omega_o \neq \gamma H_o$) nüvə sistemi bu enerjini udmaز və səviyyələr arasında heç bir keçid baş verməz.

b) $h\nu_o = 2\mu H_o$ ($\omega_o = \gamma H_o$) olarsa, nüvələr xarici elektromaqnit sahəsinin enerji kvantını udarlar və həyəcanlaşmış hala keçərlər, yəni nüvə maqnit rezonans udulması baş verər.

Klassik baxımdan bu hadisənin analoqunu tapmaq qismən çətindir. Əvvəla, nüvə sisteminə təsir edəcək elektromaqnit sahəsinin (dalğasının) polyarizəlmə halını da, daha dəqiq desək, polyarizəlmə müstəvisinin sabit bircinsli xarici maqnit sahəsinə nəzərən vəziyyətini bilmək lazımdır. Bünün üçün Zeyeman effektini yada salaq. Nüvə maqnit rezonansından fərqli olaraq optik spektroskopiyada şüalanınan elektromaqnit dalğası təhlil olunur. Nüvə maqnit rezonansı spektroskopiyasında isə elektromaqnit dalgaları xarici amildir və onun nüvə sisteminə təsiri öyrənilir. Zeyeman effektində atomun maqnit kvant ədədinin dəyişməsi $\Delta m = \pm 1$ olan səviyyələr arasında keçid zamanı xarici maqnit sahəsinə perpendikulyar müstəvidə dairəvi polyarizə olunmuş dalğa şüalanır. Baxılan nüvə sistemində $m = \frac{1}{2}$ ilə $m = -\frac{1}{2}$ səviyyələri arasında keçid zamanı da $\Delta m = \pm 1$ olur. Deməli, bu cür keçidləri yaratmaq üçün nüvə sisteminə xarici maqnit sahəsinə perpendikulyar müstəvidə (XY) dairəvi polyarizə olunmuş ω tezliyi ilə firlanan H_1 -sahəsi ilə təsir etmək lazımdır. Bu sahədə nüvələrə firlanma

momenti $\vec{\delta}_i = (\vec{H}_1 \times \vec{M})$ olan cüt qüvvə təsir edəcək. Bu fırladıcı momentin təsiri altında maqnit momenti H_o sahəsi istiqamətindən aralanmağa cəhd göstərəcək.

a) Əgər \vec{H}_1 vektoru maqnit momentinin H_o ətrafında fırlanma tezliyi ilə sinxron fırlanırsa ($\omega_1 = \omega_o$), onda maqnit momenti H_o -dan maksimal aralanacaq ki, elə bu da nüvə maqnit rezonansı hadisəsinə uyğun gəlir.

b) Əgər $\omega_o \neq \omega_1$ olarsa, qüvvə momentinin qiyməti və istiqaməti tez-tez dəyişəcək, onun orta qiyməti sıfır bərabər olacaq və onun nüvə sisteminə effektiv təsiri olmayıcaq.

§4. Spin-qəfəs qarşılıqlı təsiri

Maqnit momentləri arasındaki qarşılıqlı təsiri nəzərə almayacaq dərəcədə zəif qəbul etsək, onda izolə edilmiş nüvənin enerji səviyyəsini bütün nüvələrin enerji səviyyələri kimi qəbul etmək olar. Lakin maqnit momentləri arasındaki məhz bu zəif qarşılıqlı təsir nəticəsində nüvə sistemi istilik tarazlığında olur. Nüvə maqnit momentlərinə malik olan cismi "qəfəs" adlandıraq. "Qəfəs" cisinin spin sərbəstlik dərəcəsindən başqa bütün sərbəstlik dərəcələrini özündə cəmləşdirir. Sərbəstlik dərəcələrindəki bu fərq spin sistemi ilə "qəfəs"-in istilik tutumlarının fərqini yaradır. Aydındır ki, "qəfəs"-in istilik tutumu spin sisteminin istilik tutumundan xeyli böyükdür. Əgər spin sisteminin və qəfəsin hər birinin daxilindəki qarşılıqlı təsirlərin onların bir-biri ilə qarşılıqlı təsirindən çox böyük olduğunu nəzərə alsaq, ayrıca spin temperaturu və qəfəs temperaturu haqqında danışa bilərik. Bu iki sistem arasındaki zəif qarşılıqlı təsir onları müəyyən bir temperaturda, yəni qəfəsin temperaturunda tarazlığa gətirir. Tarazlıqda nüvələrin enerji səviyyələrindəki məskunluqlar fərqini $n_o = N_+ - N_-$ işarə edək. Sistemi, tezliyi rezonans tezliyinə bərabər olan elektro-

maqnit sahəsinə gətirdikdə, nüvələr $h\nu$, enerjisini udaraq yuxarı səviyyəyə (şəkil 2.2) keçirlər. Bu udulma $N_+ > N_-$ olmasına hesabına baş verir, çünki Eynsteynin əmsallar nəzəriyyəsinə görə aşağı səviyyədən yuxarı səviyyəyə və əksinə məcburi keçidlərin ehtimalları (P_+ və P_-) bir-birinə bərabərdir.

$$P_+ = P_- \quad (4.1)$$

P_+ əsas haldan həyəcanlaşmış hala keçidin, P_- isə yuxarı səviyyədən aşağı səviyyəyə keçidin ehtimalıdır. Elə buna görə də bir saniyədə 1 sm³-də udulan $N_+ \cdot P_+ \cdot h\nu$ enerjisi şüalanan $P_- \cdot N_- \cdot h\nu$ enerjisindən böyük olur:

$$P_+ \cdot N_+ \cdot h\nu > P_- \cdot N_- \cdot h\nu \quad (4.2)$$

Bu zaman nüvələrin say artıqlığı azalır $n < n_o$, spin sistemi qızır və onun temperaturu qəfəsin temperaturundan (cismin temperaturundan) böyük olur, bir sözlə, sistem tarazlıqdan çıxır. Spin sistemi ilə qəfəs arasındaki kiçik də olsa qarşılıqlı təsir hesabına spin sistemi müəyyən müddətdən sonra öz artıq enerjisini "soyuq" qəfəsə verir, n - artır və spin sistemi soyuyur, sistem tarazlığı gəlir. Deməli, xarici sahə sistemi tarazlıqdan çıxarıır, spin-qəfəs qarşılıqlı təsiri isə onu tarazlığa gətirir. Qarşıya belə bir sual çıxır. Sistemi tarazlıqdan çıxaran sahəni aradan qaldırsaq, o, nə qədər müddətdən sonra hansı sürətlə və hansı qanuna uyğunluqla tarazlığa qayıdar, say artıqlığı bərpa olunar, spin sistemi soyuyub qəfəsin temperaturunu alar? Sistemin soyuması üçün nüvələr həyəcanlanmış haldan əsas hala keçməlidirlər. Yuxarı enerji səviyyəsində olan nüvələrin aşağı səviyyəyə keçmələri üçün spin-qəfəs qarşılıqlı təsir hesabına yuxarıdan aşağı keçmə ehtimalı W_- aşağıdan yuxarı keçmə ehtimalından böyük olmalıdır.

$$W_- > W_+ \quad (4.3)$$

Doğrudan da, tarazlıq halında

$$W_+ N_+ = W_- N_- \quad (4.4)$$

olduğunu nəzərə alsaq

$$\frac{W_-}{W_+} = \frac{N_+}{N_-} = R^{\frac{2\mu H}{kT}} = 1 + \frac{2\mu H}{kT}$$

olar. Buna görə də

$$W_- = W \left(1 + \frac{2\mu H}{kT} \right) \\ W_+ = W \left(1 - \frac{2\mu H}{kT} \right) \quad (4.5)$$

yazmaq olar. Burada $W = \frac{W_- + W_+}{2}$ orta ehtimaldır.

Yuxarıda qarşıya qoyulan suala cavab tapmaq üçün n say artıqlığının zaman dan asılılığını tapmaq lazımdır. Hər bir nüvənin aşağı səviyyədən yuxarı səviyyəyə keçdikdə say artıqlığının iki ədəd azaldığını və tərsini nəzərə alsaq say artıqlığının dəyişməsi üçün

$$\frac{dn}{dt} = 2N_- W_- - 2N_+ W_+ \quad (4.6)$$

yaza bilərik və (4.5)-i (4.6)-da yerinə yazsaq

$$\frac{dn}{dt} = 2N_- W \left(1 + \frac{\mu H}{kT} \right) - 2N_+ W \left(1 - \frac{\mu H_o}{kT} \right) \quad (4.7)$$

alariq. Buradan

$$\frac{dn}{dt} = 2W \left(-n + N \frac{\mu H}{kT} \right) \quad (4.8)$$

yaza bilərik. Burada $N = 1 \text{ sm}^3$ həcmidə olan nüvələrin sayıdır. Tarazlıqda $\frac{dn}{dt} = 0$ olduğundan say artıqlığının tarazlıq qiyməti n_o üçün

$$n_o = N \frac{\mu H_o}{kT} \quad (4.9)$$

qiymətini alarıq.

Ona görə (4.8) ifadəsi

$$\frac{dn}{dt} = -2W(n - n_o) \quad (4.10)$$

şəklinə duşər. Buradan

$$\frac{dn}{n - n_o} = -2Wdt \quad (4.11)$$

və ya

$$\ln(n - n_o) = -2Wt + \ln C \quad (4.12)$$

olar. $t = 0$ anında $n = n_\delta$ (n_δ - say artıqlığının başlanğıc qiymətidir) qəbul etsək, integrallama sabitinin qiymətini tapa bilərik.

$$\ln C = \ln(n_\delta - n_o) \quad (4.13)$$

Onda (4.12) tənliyi

$$\ln(n - n_o) = -2Wt + \ln(n_\delta - n_o) \quad (4.14)$$

şəklini alar. Buradan

$$\ln \frac{n - n_o}{n_\delta - n_o} = -2Wt \quad (4.15)$$

və ya

$$n - n_o = (n_\delta - n_o) e^{-\beta W_t} \quad (4.16)$$

alariq. Bu ifadə göstərir ki, sistem tarazlığa ($n \rightarrow n_o$) xarakteristik zaman müddəti

$$T_1 = \frac{1}{2W} \quad (4.17)$$

olan eksponensial qanunla yaxınlaşır. (4.17) ifadəsini (4.16)-da nəzərə alsaq

$$n - n_o = (n_\delta - n_o) e^{-\frac{t}{T_1}} \quad (4.18)$$

olar. Tarazlıqdan çıxmış nüvə sistemi xarici elektromaqnit sahəsinin təsiri kəsildikdən sonra T_1 müddətində, göründüyü kimi, tarazlığa e dəfə yaxınlaşır. Doğrudan da T_1 müddətində

$$n - n_o = \frac{n_\delta - n_o}{e} \quad (4.19)$$

olar. T_1 -- müddəti spin-qəfəs qarşılıqlı təsir müddəti və ya spin-qəfəs relaksasiya müddəti adlanır. Bu müddətin tərs qiyməti $\left(\frac{1}{T_1}\right)$ spin sistemi ilə qəfəs arasında istilik tarazlığının

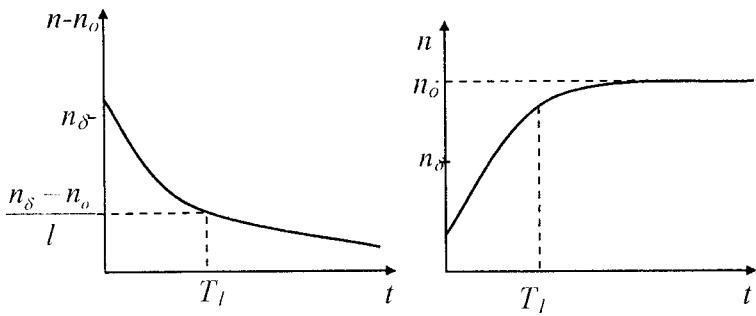
yaranma sürətidir. Say artıqlığının n və tarazlıqdan kənara çıxmanın ($n-n_o$) zamandan asılılıq qrafikləri 4.1 şəklində göstərilmişdir.

Nüvələrin müxtəlif enerji səviyyələrində paylanması spin temperaturu T_S adlanan kəmiyyət ilə də xarakterizə oluna bilər. Həyəcanlaşmış spin sistemi üçün spin temperaturu

$$\frac{N_+}{N_-} = \exp\left(\frac{2\mu H_o}{kT_S}\right) \quad (4.20)$$

kimi təyin olunur. Tarazlıqda spin temperaturu T_S qəfəs temperaturuna (T_o) bərabər olur. Xarici elektromaqnit sahəsinin





Şəkil 4.1

təsiri kəsildikdən sonra nüvə sisteminin tarazlığı gəlinəsi, yuxarıda göstərildiyi kimi, spin-qəfəs qarşılıqlı təsiri hesabına yaranır və

$$\frac{dn}{dt} = \frac{n_o - n}{T_1} \quad (4.21)$$

tənliyi ilə xarakterizə olunur.

Xarici elektromaqnit sahəsi (H_1) kəsilməz təsir etdiķdə isə, tənliyə sahə hesabına olan səviyyələrarası məcburi keçidləri xaratkerizə edən hədd də əlavə olunmalıdır. Bir saniyədə vahid həcmidə aşağı səviyyədən yuxarı səviyyəyə məcburi keçidlər hesabına keçən nüvələrin sayı N_+P_+ yuxarı səviyyədən aşağı səviyyəyə keçən nüvələrin sayı N_-P_- və $P_+=P_-$ olduğundan say artıqlığının dəyişməsi üçün $2N_-P_- - 2N_+P_+ = 2P(N_+ - N_-) = -2Pn$ alarıq. Burada $P_+=P_- = P$ məcburi keçidlərin ehtimalıdır. Onda (4.21) tənliyi əvəzinə $H_1 \neq 0$ hali üçün

$$\frac{dn}{dt} = \frac{n_o - n}{T_1} - 2nP \quad (4.22)$$

tənliyini alarıq. Beləliklə, (4.22) tənliyində spin-qəfəs qarşılıqlı təsirini xarketrizə edən birinci hədd say artıqlığını artıraraq

sistemi tarazlıq halına yaxınlaşdırır, xarici elektromaqnit sahəsinin hesabına keçidləri xarakterizə edən ikinci hədd isə say artıqlığını azaldır və sistemi tarazlıq halından uzaqlaşdırır. Müəyyən müddətdən sonra sistem yeni dinamik tarazlıq halına gəlir və bu zaman $\frac{dn}{dt} = 0$ olur. Bu halda say artıqlığının tarazlıq qiymətini $n = n_s$ ilə işarə etsək (4.22) tənliyi

$$\frac{n_o - n_s}{T_1} - 2n_s P = 0 \quad (4.23)$$

şəklinə düşər. Buradan $\frac{n_s}{n_o}$ nisbəti üçün

$$\frac{n_s}{n_o} = \frac{1}{1 + 2PT_1} \quad (4.24)$$

alrıq. Bu ifadədən görünür ki, həm P -nin, həm də T_1 -in artması $\frac{n_s}{n_o}$ - nisbətini azaldır və onu sıfıra, yəni sistemi doyma halına yaxınlaşdırır. Bu isə o deməkdir ki, enerjinin sonrakı udulması sıfıra yaxınlaşır. Bu səbəbdən

$$Z = \frac{1}{1 + 2PT_1} \quad (4.25)$$

kəmiyyəti doyma faktoru adlanır. Kvant mexanikasından məlumdur ki, məcburi keçidlərin ehtimalı

$$P = \frac{1}{n} \gamma^2 H_1^2 g(\nu) \quad (4.26)$$

ifadəsi ilə təyin olunur. Burada γ - hiromaqnit nisbəti, $g(\nu)$ rezonans xəttini xarakterizə edən funksiyadır və

$$\int_0^\infty g(\nu) d\nu = 1 \quad (4.27)$$

normalliq şərtini ödəyir. Asanlıqla görmək olar ki, xarici kəsiməz elektromaqnit sahəsi daimi təsir göstərdiyi halda ($H_1 \neq 0$) nüvə sistemi, $H_1 = 0$ halından fərqli olaraq yeni termodinamik tarazlıq halına yaxınlaşır. (4.22) tənliyini həll etsək bu, daha aşkar görünər:

$$\begin{aligned}\frac{dn}{dt} &= \frac{n_o - n}{T_1} - 2nP = \frac{n_o}{T_1} - \frac{n(1 + 2PT_1)}{T_1} = \\ &= -\frac{1 + 2PT_1}{T_1} \left(n - \frac{n_o}{1 + 2PT_1} \right)\end{aligned}\quad (4.28)$$

və ya (4.25)-i nəzərə alsaq

$$\frac{dn}{dt} = \frac{n_o Z - n}{T_1 Z} \quad (4.29)$$

olar.

(4.29) tənliyindən görünür ki, $H_1 \neq 0$ halında nüvə sistemi $T_1 Z$ müddətində, $\frac{1}{T_1 Z}$ - sürəti ilə özünün yeni tarazlıq halına $(n_o Z)$ yaxınlaşır. Həmin tənliyi həll etsək

$$n - n_o Z = (n_b - n_o Z) e^{-\frac{t}{T_1 Z}} \quad (4.30)$$

ifadəsini alarıq.

Beləliklə, doyma faktoru dərin fiziki məna kəsb edir. O, nüvə sisteminə elektromaqnit sahəsi kəsilməz təsir etdikdə sahə olmadığı hala nəzərən say artıqlığının neçə dəfə azaldığını, relaksasiya müddətinin neçə dəfə azaldığını, sistemin tarazlığa gəlmə sürətinin neçə dəfə artdığını göstərir. Doyma faktoru üçün (4.24) və (4.25) ifadələrini, n_o və n_s -in uyğun olaraq aşağıdakı qiymətlərini nəzərə alsaq

$$n_o = \frac{N \mu H_o}{k T_o},$$

$$n_s = \frac{N\mu H_o}{kT_s} . \quad (4.31)$$

T_s spin temperaturunun

$$T_s = \frac{T_o}{Z} \quad (4.32)$$

qiymətini alarıq.

Beləliklə, doyma faktoru, sistem tarazlıqdan çıxdıqda, spin temperaturunun qəfəs temperaturundan neçə dəfə böyük olduğunu göstərir.

§5. Spin-spin qarşılıqlı təsiri

Biz nüvə spin sistemi ilə qəfəs arasındaki qarşılıqlı təsirə baxdıq (§4). İndi isə nüvə spinlərinin bir-biri ilə qarşılıqlı təsirini nəzərdən keçirək. Hər bir nüvə maqnit dipol momentinə malik olduğundan hər cüt nüvə arasında dipol-dipol qarşılıqlı təsiri mövcud olur. Başqa sözlə, hər bir nüvə yalnız xarici H_0 sahəsinin deyil, eyni zamanda qonşu nüvənin yaratdığı sahənin təsirinə məruz qalır. Müxtəlisf nüvələrə təsir edən bu lokal sahənin qiyməti və istiqaməti müxtəlisf olacaqdır. Maqnit momenti μ olan nüvənin maqnit dipolunun r məsafəsində yaratdığı maqnit sahəsi $H_{lok} \sim \frac{\mu}{r^3}$ tərtibindədir. Məsafə arttıkca nüvənin yaratdığı sahə kəskin azalır. Bu, o deməkdir ki, verilmiş nüvəyə təsir edən lokal sahə yalnız onun yaxın qonşularını tərəfindən yaradılır. Nüvənin $r = 1 \text{ } \overset{\circ}{\text{A}}$ məsafədə yaratdığı maqnit sahəsini qiymətləndirsək

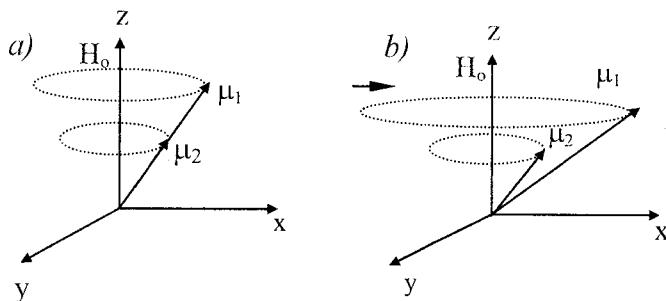
$$(H_{lok})_{max} = \frac{\mu}{r^3} \sim 5 \cdot 10^{-4} Tl \quad (5.1)$$

olar.

Beləliklə, nüvələr olan yerdə maqnit sahəsi $H_o \pm H_{lok}$ və ya $(H_o \pm 5)$ ersted intervalında dəyişir. Bunun nəticəsində enerji səviyyələri enlənəcək və rezonans yalnız $\omega_o = \gamma H_i$ tezliyində deyil, $\delta\omega_o = \gamma H_{lok}$ tezlik intervalında baş verəcək. Klassik fizika baxımından bütün nüvələr sahə ətrafında eyni bir Larmor tezliyi ($\omega_o = \gamma H_o$) ilə deyil,

$$\delta\omega_o = \gamma H_{lok} \quad (5.2)$$

oblastını əhatə edən tezliklərlə fırlanacaqlar. Əgər fırlanma tezlikləri $\delta\omega_o$ qədər fərqlənən iki nüvə başlangıç anda sahə ətrafında eyni fazada fırlanarlarsa, (şəkil 5.1, a)



Şəkil 5.1

$$T_2 = \frac{1}{\delta\omega_o} = \frac{1}{\gamma H_{lok}} \quad (5.3)$$

müddətdən sonra onlar fazaca bir-birindən fərqlənəcəklər (şəkil 5.1,b). Lokal sahə böyük olduqca, yəni dipol-dipol qarşılıqlı təsiri böyük olduqca bu müddət daha kiçik olur. Bu müddət spin-spin qarşılıqlı təsir müddəti və ya spin-spin realksasiya müddəti adlanır. Göründüyü kimi T_2 müddətində sistemin yekun maqnit momentinin M_x və M_y proyeksiyalarının orta qiymətləri sıfır bərabər olur.

§6. Rezonans xəttinin eni

Yuxarıda qeyd olunduğu kimi (§5), elektromaqnit dalğasının udulması bir tezlikdə deyil, müəyyən tezlik intervalında baş verir. Rezonans xəttinin enlənməsi bir çox səbəblərlə bağlıdır. Əvvəla, Heyzenberqin qeyri-müəyyənlilik prinzipinə görə

$$\Delta E \cdot \Delta t \sim \hbar \quad \text{və ya} \quad \Delta v = \frac{1}{2\pi\Delta t} \quad (6.1)$$

enlənməsi baş verir. Burada ΔE , Δt və Δv - uyğun olaraq, enerjinin, zamanın və tezliyin təyinindəki qeyri-müəyyənliliklərdir. Göründüyü kimi, istənilən elementar prosesin tezliyi dəqiq müəyyən oluna bilməz ($\Delta v \neq 0$). Hissəciklər çox uzun müddət keçə belə, spontan şüalanma hesabına həyəcanlanmış haldan əsas hala keçirlər və rezonans xətti cüzi də olsa enlənir. Rezonans xəttinin bu cür enlənməsi təbii enlənmə adlanır. Nüvələrin sürətlərinin qiymət və istiqamətlərinin müxtəlifliyi hesabına sistemin müxtəlif hissələrində rezonans tezlikləri başqa-başqa ola bilər ki, bu da xəttin enlənməsinə gətirib çıxarır (Dopler enlənməsi).

Rezonans xəttinin enlənməsinin vacib səbəblərindən biri spin-qəfəs qarşılıqlı təsirlər hesabına nüvələrin həyəcanlaşmış halda yaşama müddətinin azalmasıdır. Heyzenberqin (6.1) qeyri-müəyyənlilik prinzipinə görə spin-qəfəs qarşılıqlı təsir hesabına rezonans xəttinin enlənməsi relaksasiya müddətinin tərs qiyməti ilə xarakterizə olunur $\left(\frac{1}{T_1}\right)$.

Rezonans xəttinin enlənməsinə ən başlıca səbəblərdən biri maqnit dipollarının birbaşa qarşılıqlı təsiridir (spin-spin qarşılıqlı təsiri) ki, o da spin-spin relaksasiya müddətinin tərs qiyməti ilə $\left(\frac{1}{T_2}\right)$ təyin olunur.

Bərk cisimlərdə spin-spin qarşılıqlı təsir hesabına xəttin enlənməsi $\left(\frac{1}{T_2}\right)$, spin-qəfəs qarşılıqlı təsir hesabına enlənmədən xeyli böyük olur $\left(\frac{1}{T_2} \gg \frac{1}{T_1}\right)$. Lakin mayelərdə molekulların böyük sürətlə xaotik hərəkətləri hesabına lokal maqnit sahələrinin bütün nöqtələrdəki orta qiymətləri sıfır bərabər olur və bu zaman hər iki relaksasiya mexanizmi eyni olur ($T_1 = T_2$).

Nüvə maqnit rezonansı xəttinin enlənməsinin bir səbəbi də sabit maqnit mahəsinin (H_0) nümunənin həcmində bircinsli olmamasıdır. Belə halda müşahidə olunan (ölçülən) rezonans xətti nümunənin müxtəlif hissələrində olan nüvələrin NMR xətlərinin superpozisiyası olur ki, bu da xəttin əlavə enlənməsinə səbəb olur. Bu səbəblərin bir-birindən asılı olmadığını nəzərə alsaq, onda rezonans xəttinin eninin təcrübədən alınan qiyməti

$$\Delta V_{res} = \sum_i \Delta V_i = \sum_i \frac{1}{T_i} = W_i \quad 6.2)$$

olmalıdır. Burada T_i və W_i – uyğun olaraq müxtəlif qarşılıqlı təsirlərə uyğun relaksasiya müddəti və səviyyələr arasında keçid ehtimallarıdır.

§7. Molekulyar dəstələrdə maqnit rezonansı

Tərpənməz (sükunətdə olan, laboratoriya) hesablama sisteminə elə seçək ki, Z oxu sabit bircinsli xarici maqnit sahəsi (H_0) istiqamətində olsun (şəkil 7.1). Bu sahə nüvə maqnit dipoluna (μ) qiymət və istiqaməti

$$\vec{f} = [\vec{\mu} \times \vec{H}_0] \quad . \quad (7.1)$$

İfadəsi ilə təyin olunan qüvvə momenti ilə təsir edir. Qüvvə

momenti nüvənin mexaniki momentini dəyişdirir və onun zamanı görə dəyişməsinə bərabər olur:

$$f = \frac{d\alpha}{dt} \quad (7.1')$$

Nüvənin maqnit momenti ilə spin mexaniki momenti arasında

$$\mu = \gamma \cdot \alpha \quad (7.1'')$$

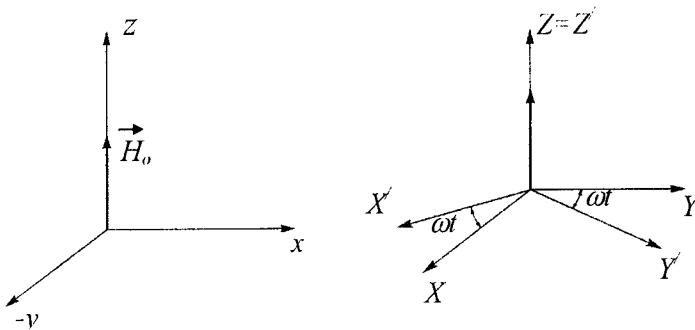
əlaqəsini nəzərə alsaq və

$$\frac{d\alpha}{dt} = \frac{1}{\gamma} \frac{d\mu}{dt} \quad (7.1''')$$

ifadəsini (7.1) ifadəsində yerinə yazsaq

$$\frac{d\vec{\mu}}{dt} = \gamma [\vec{\mu} \times \vec{H}_o] \quad (7.2)$$

alariq. (7.2)-dən görünür ki, maqnit momenti xarici sahə ətra-



Şəkil 7.1

finda $\omega = \gamma H_o$ tezliyi ilə fırlanır.

Bu tənliyin ən sadə həlli Z' oxu Z oxu ilə üst-üstə düşən və bu ümumi ox ətrafında ω tezliyi ilə fırlanan $X'Y'Z'$ koordinat sisteminə keçidikdə (şəkil 7.1) alınır. Fırlanan sistemdə

maqnit momentinin zamana görə törəməsi üçün

$$\frac{d\vec{\mu}}{dt} = \gamma [(\vec{\mu} \times \vec{H}_o) - (\vec{\omega} \times \vec{\mu})] \quad (7.3)$$

və ya

$$\frac{d\vec{\mu}}{dt} = \gamma \left[\vec{\mu} \times \left(\vec{H}_o - \frac{\vec{\omega}}{\gamma} \right) \right] \quad (7.4)$$

yazmaq olar. Bu tənlik nüvənin maqnit momentinin xarici sahədə, fırlanan sistemdə hərəkət tənliyidir. Bu tənlik, xarici sahəni $H_{eff} = H_o - \frac{\omega}{\gamma}$ sahəsi ilə əvəz etsək, nüvənin sükünlətdə olan sistemdə hərəkət tənliyi ilə, formaca üst-üstə düşər. Alınan nəticə göstərir ki, nüvə maqnit dipolu sükünlətdə olan sistemdə sabit H_o maqnit sahəsi ətrafında $\omega = \gamma H_o$ tezliyi ilə fırlandığı halda, fırlanan sistemdə $H_{eff} = H_o - \frac{\omega}{\gamma}$ effektiv sahəsi ətrafında $\gamma H_{eff} = \gamma \left(H_o - \frac{\omega}{\gamma} \right)$ tezliyi ilə fırlanır. Əgər fırlanan sistemin tezliyi Larmor tezliyi ilə üst-üstə düşsə, yəni $\omega = \omega_o = \gamma H_o$ olarsa, onda effektiv sahə sıfıra bərabər olar ($H_{eff} = 0$) və fırlanan sistemdə olan müşahidəciyə görə nüvə maqnit dipolu dəyişməz qalar.

İndi isə ayrı-ayrı momentlərin presessiyasını müşahidə etmək üçün nüvə sisteminə komponentləri

$$H_x = H_l \cos \omega t$$

$$H_y = -H_l \sin \omega t \quad (7.5)$$

olan, XY müstəvisində polyarizə olunmuş \dot{H}_l amplitudlu dəyişən sahə ilə təsir edək. \dot{H}_l vektorunu yuxarıda daxil edilmiş X' oxu istiqamətində yönəldək. Bu halda effektiv sahə

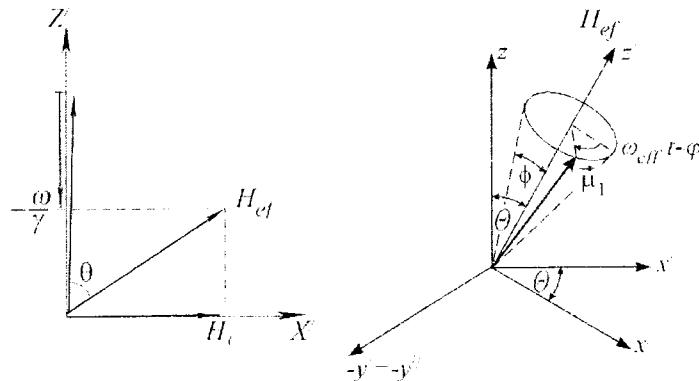
$$H_{eff} = H_1 \cdot \vec{i}' + O \cdot \vec{j}' + \left(H_o - \frac{\omega}{\gamma} \right) \cdot \vec{k}' \quad (7.6)$$

olar. Burada $\vec{i}, \vec{j}, \vec{k}$ və $\vec{i}', \vec{j}', \vec{k}'$ tərpənməz və fırlanan sistemlərdə koordinat oxları istiqamətində vahid vektorlardır. Alınan tənlikdən görünür ki, rezonans halında ($\omega_o = \gamma H_o$); $H_{eff} = H_1$ və nüvə maqnit dipol momenti \vec{H}_1 sahəsi ətrafında

$$\omega_I = \gamma H_1 \quad (7.7)$$

tezliyi ilə presessiya edir.

İndi isə ümumi halda, yəni rezonans şərti ödənmədikdə ($\omega \neq \gamma H_o$) nüvə dipol momentinin hərəkətini xarakterizə edək. Bundan ötrü (7.6) tənliyini yeni koordinat sisteminde (x'', y'', z'') yazaq. Həmin sistemi almaq üçün x', y', z' sis-



Şəkil 7.2

temini y' oxu ətrafında elə firladaq ki, (şəkil 7.2) z'' oxu təyin olunan H_{eff} sahəsi ilə istiqamətcə üst-üstə düşsün. Burada 0 firlanma bucağı

$$\cos \Theta = \frac{H_0 - \frac{\omega}{\gamma}}{H_{eff}} \quad \text{və ya} \quad \sin \Theta = \frac{H_1}{H_{eff}} \quad (7.8)$$

bərabərlikləri ilə müəyyən olunur. Burada

$$H_{\text{eff}} = \sqrt{\left(H_o - \frac{\omega}{\gamma}\right)^2 + H_1^2} \quad (7.9)$$

Çevrilmiş x'', y'', z'' sistemində maqnit sahəsinin komponentləri

$$H_x'' = 0, H_y'' = 0 \quad \text{və} \quad H_z'' = H_{\text{eff}} \quad (7.10)$$

olur. Buradan H_{eff} ətrafında presessiya tezliyi üçün

$$\omega_{\text{eff}} = \gamma H_{\text{eff}} \quad (7.11)$$

alınır. Beləliklə, hər bir nüvə dipolu z'' oxu ətrafında konus cızır (şəkil 7.2).

Maqnit dipol momentinin komponentlərinin sükunətdə olan sistemdə ifadələrini yazmaq üçün koordinatların əks çevrilmələrini edək. Müxtəlif dipolların başlangıç fazalarının (φ) müxtəlifliyini nəzərə alsaq, nüvə maqnit momentinin komponentləri x'', y'', z'' sistemində

$$\begin{aligned} \mu_x'' &= \mu \sin \Phi \cos(\omega_{\text{eff}} t - \varphi), \\ \mu_y'' &= -\mu \sin \Phi \sin(\omega_{\text{eff}} t - \varphi), \\ \mu_z'' &= \mu \cos \Phi. \end{aligned} \quad (7.12)$$

x', y', z' sistemində

$$\begin{aligned} \mu_x' &= \mu_x'' \cos \Theta + \mu z'' \sin \Theta, \\ \mu_y' &= \mu_y'' \\ \mu_z' &= -\mu_x'' \sin \Theta + \mu z'' \cos \Theta \end{aligned} \quad (7.13)$$

və nəhayət, sükunətdə olan sistemdə

$$\mu_x = \mu_x' \cos \omega t + \mu_y' \sin \omega t$$

$$\begin{aligned}\mu_y &= \mu_x' \sin \omega t + \mu_y' \cos \omega t \\ \mu_z &= \mu_z'\end{aligned}\quad (7.14)$$

olar. Bu tənliklər sistemini nəzərə almaqla, maqnit momentinin sükunətdə olan sistemə nəzərən komponentlərini aşağıdakı kimi yazmaq olar:

$$\begin{aligned}\mu_x &= \mu \{ [\cos \varPhi \sin \Theta + \sin \varPhi \cos \Theta \cos(\omega_{\text{eff}} t - \varphi)] / [\cos \omega t - \\ &\quad - \sin \varPhi \sin(\omega_{\text{eff}} t - \varphi) \sin \omega t] \} \\ \mu_y &= \mu \{ [\cos \varPhi \sin \Theta + \sin \varPhi \cos \Theta \cos(\omega_{\text{eff}} t - \varphi)] / [\sin \omega t + \\ &\quad + \sin \varPhi \sin(\omega_{\text{eff}} t - \varphi) \cos \omega t] \} \\ \mu_z &= \mu [\cos \varPhi \cos \Theta - \sin \varPhi \sin \Theta \cos(\omega_{\text{eff}} t - \varphi)]\end{aligned}\quad (7.15)$$

Buradan görünür ki, nüvə maqnit dipol momentinin X və Y komponentləri böyük sürətlə, Z komponenti isə yavaş ossilyasiya edir. Xarici dəyişən H_1 sahəsi olmadıqda isə Z komponenti sabit qalır.

Alınan münasibətlərin analizi zamanı alınan nəticələr dipol momentlərinin hərəkətlərinin müşahidə metodundan asılıdır. Rabi və onun əməkdaşları tərəfindən yaradılmış molekulyar dəstələrdə rezonans metodunda maqnit sahələrində dipol momentinin Z proyeksiyasının dəyişməsi müşahidə olunur. Bu dəyişmənin amplitudu $\Theta = \frac{\pi}{2}$ halında maksimum, $\Theta \neq \frac{\pi}{2}$ qiyamətlərində isə azalmağa başlayır.

Nüvə induksiyası metoduna gəldikdə isə burada μ_x və μ_y komponentlərinin dəyişməsi nəticəsində yaranan dəyişən maqnit səli ölçülür. Bu zaman ayrı-ayrı nüvələrin yox, çoxlu sayda nüvə momentləri toplusuna baxmaq lazımdır.

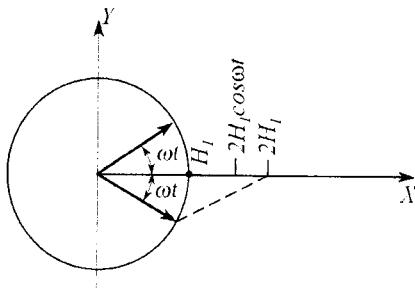
§8. Elektromaqnit sahəsinin rezonans tezliyinə təsiri

İndiyə qədər biz dəyişən elektromaqnit sahəsinin (H_1) dairəvi polyarizə olunduğunu qəbul etmişik. Belə firlanan sahə yaratmaq mümkündür, lakin hiromaqnit hadisələrini tədqiq etdikdə bəzi texniki çətinlikləri aradan qaldırmaq üçün, adətən, xətti polyarizə olunmuş elektromaqnit sahəsindən istifadə olunur.

Tutaq ki, yüksəktezlikli maqnit sahəsi (H_1) tərpənməz sistəmdə X oxuna paralel istiqamətdə yönəlmüşdir:

$$H_x = 2H_1 \cos \omega t \quad (8.1)$$

İstənilən xətti polyarizə olunmuş sahəni eyni amplitudlu, müxtəlif istiqamətlərdə firlanan sahələrə ayırmak olar (şəkil 8.1).



Şəkil 8.1

$$H_{x1} = H_1 \cos \omega t$$

$$H_{x2} = -H_1 \cos \omega t \quad (8.2)$$

$$H_{y1} = H_1 \sin \omega t$$

$$H_{y2} = -H_1 \sin \omega t$$

Bu sahələrdən biri γ -nın işaretisi ilə təyin olunan «düzgün» istiqamətdə firlanır və $\omega_o = \gamma H$ şərti ödənirsə rezonans hadisəsi baş verir.

səsi baş verir. Əks istiqamətdə fırlanan sahənin tezliyi $(-\omega_o)$ rezonans tezliyindən

$[\omega_o - (-\omega_o)] = 2\omega_o$ qədər uzaqda yerləşir. Digər tərəfdən rezonans xəttinin eninin kiçik olduğunu $\left(\frac{\Delta\omega_o}{\omega_o} \ll 1\right)$ nəzərə alsaq

ilə yaxınlaşmada hesab etmək olar ki, «düzgün olmayan» istiqamətdə fırlanan elektromaqnit sahəsi rezonans hadisəsinə (rezonans xəttinin formasına və onun vəziyyətinə) təsir etmir.

§9. Blox nəzəriyyəsi

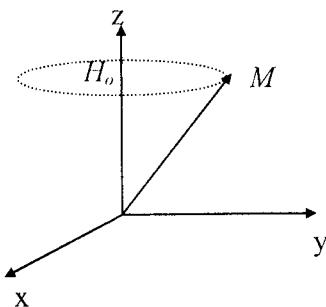
Xarici H_o maqnit sahəsində nüvə maqnit momentlərinin dəyişmə nəzəriyyəsini Blox vermişdir. O, bu dəyişmələri xarakterizə edən fenomenoloji tənliklər sistemini qurmuşdur. Blox bir nüvə üçün məlum

$$\frac{d\vec{\mu}}{dt} = \gamma(\vec{\mu} \times \vec{H}) \quad (9.1)$$

tənliyinin makroskopik maqnit momenti (M) üçün də düzgün olduğunu qəbul etmişdir. Onda

$$\frac{d\vec{M}}{dt} = \gamma(\vec{M} \times \vec{H}) \quad (9.2)$$

yaza bilərik. Koordinat sisteminde xarici sahəni Z oxu istiqamətində yönəltsək (şəkil 9.1), (9.2) tənliyindən makroskopik momentin komponentləri üçün



Şəkil 9.1

$$\frac{dM_x}{dt} = \gamma(M_y H_z - M_z H_y) \quad (9.2)$$

$$\begin{aligned}\frac{dM_y}{dt} &= \gamma(M_z H_x - M_x H_z) \\ \frac{dM_z}{dt} &= \gamma(M_x H_y - M_y H_x)\end{aligned}\quad (9.3)$$

tənliklərini yaza bilərik. Əgər $H_x = H_y = 0$ və $H_z = H_0$ olduğunu (9.3)-də nəzərə alsaq

$$\begin{aligned}\frac{dM_x}{dt} &= \omega_0 M_y \\ \frac{dM_y}{dt} &= -\omega_0 M_x \\ \frac{dM_z}{dt} &= 0\end{aligned}\quad (9.4)$$

olar. Tənliklərdən görünür ki, makroskopik maqnit momenti xarici sabit (H_0) sahə ətrafında $\omega_0 = \gamma H_0$ - tezliyi ilə firlanır. Əgər sistemə §8-də göstərildiyi kimi xy müstəvisində (H_0 -a perpendikulyar) ω - tezliyi ilə fırlanan (dairəvi polyarizə olunmuş) və komponentləri

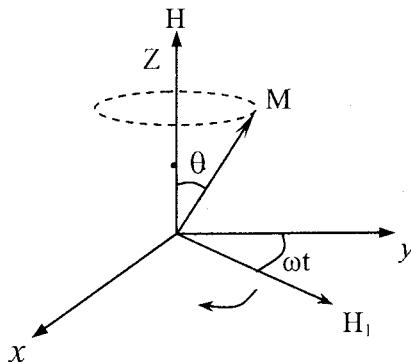
$$\begin{aligned}H_{1x} &= H_1 \cos \omega t \\ H_{1y} &= -H_1 \sin \omega t\end{aligned}\quad (9.5)$$

olan xarici H_1 elektromaqnit sahəsi tətbiq etsək, tezliyin $\omega = \omega_0$ qiymətində makroskopik maqnit momenti xarici sahədən maksimal aralanar (rezonansa klassik baxım). H_1 sahəsinin təsiri kəsildikdə momentin uzununa (M_z) və eninə (M_x , M_y) komponentlərinin tarazlığa gəlmə ($M_z \rightarrow M_0$ və $M_x \rightarrow 0$, $M_y \rightarrow 0$) kinetikasını

$$\frac{dM_x}{dt} = \frac{M_x - 0}{T_2}$$

$$\begin{aligned}\frac{dM_y}{dt} &= -\frac{M_y - 0}{T_2} \\ \frac{dM_z}{dt} &= -\frac{M_z - M_0}{T_1}\end{aligned}\quad (9.6)$$

tənlikləri ilə ifadə etmək olar (şəkil 9.2).



Şəkil 9.2

(9.5) və (9.6)-ni (9.3)-də nəzərə alsaq,

$$\begin{aligned}\frac{dM_x}{dt} &= \gamma(M_y H_0 + M_z M_1 \sin \omega t) - \frac{M_x}{T_2} \\ \frac{dM_y}{dt} &= \gamma(M_z H_1 \cos \omega t - M_x M_1 \sin \omega t) - \frac{M_y}{T_2} \\ \frac{dM_z}{dt} &= \gamma(-M_x H_1 - M_y H_1 \cos \omega t) - \frac{M_z - M_0}{T_1}\end{aligned}\quad (9.7)$$

Blox tənliklər sistemini alırıq. Bu tənliklərə H_1 ilə birlikdə Z oxu ətrafında ω tezliyi ilə fırlanan koordinat sistemində baxaqlı. Momentin bu sistemdə H_1 -lə fazaca eyni komponentini u , 90° fərqlənən komponentini isə v ilə işarə etsək (şəkil 9.3) və

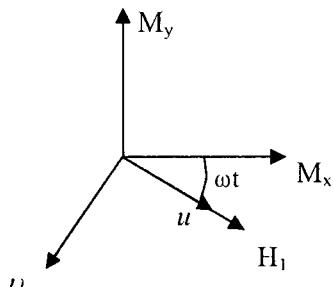
$$M_x = u \cos \omega t - v \sin \omega t$$

$$M_y = -u \sin \omega t - v \cos \omega t$$

və ya

$$\begin{aligned} u &= M_x \cos \omega t - M_y \sin \omega t \\ v &= -M_x \sin \omega t - M_y \cos \omega t \end{aligned} \quad (9.8)$$

münasibətlərini nəzərə alsaq u
və v komponentləri üçün



Şəkil 9.3

$$\begin{aligned} \frac{du}{dt} + \frac{u}{T_2} + (\omega_0 - \omega)v &= 0 \\ \frac{dv}{dt} + \frac{v}{T_2} - (\omega_0 - \omega)u + \gamma H_1 M_z &= 0 \\ \frac{dM_z}{dt} + \frac{M_z - M_0}{T_1} - \gamma H_1 v &= 0 \end{aligned} \quad (9.9)$$

tənliyklərini yaza bilərik. Onda stasionar hal üçün $\frac{du}{dt} = 0$; $\frac{dv}{dt} = 0$; $\frac{dM_z}{dt} = 0$ olduğundan, (9.9) diferensial tənliklər sistemi adı cəbri tənliklər sisteminə çevrilir.

$$\begin{aligned} \frac{u}{T_2} + (\omega_0 - \omega)v &= 0 \\ \frac{v}{T_2} - (\omega_0 - \omega)u + \gamma H_1 M_z &= 0 \\ \frac{dM_z}{dt} + \frac{M_z - M_0}{T_1} - \gamma H_1 v &= 0 \end{aligned} \quad (9.10)$$

Bu tənliklər sistemini həll etsək

$$u = M_0 \frac{\gamma H_1 T_2^2 (\omega_0 - \omega)}{1 + T_2^2 (\omega_0 - \omega)^2 + \gamma^2 H_1^2 T_1 T_2}$$

$$\nu = -M_0 \frac{\gamma H_1 T_2}{1 + T_2^2 (\omega_0 - \omega)^2 + \gamma^2 H_1^2 T_1 T_2} \quad (9.11)$$

$$M_z = M_0 \frac{1 + T_2^2 (\omega_0 - \omega)^2}{1 + T_2^2 (\omega_0 - \omega)^2 + \gamma^2 H_1^2 T_1 T_2}$$

olduğunu taparıq.

(9.8)-dən istifadə edərək sükunətdə olan sistemdə maqnit momentlərinin komponentləri üçün

$$M_x = \frac{1}{2} M_0 \gamma T_2 \frac{T_2 (\omega_0 - \omega) \cdot 2H_1 \cos \omega t + 2H_1 \sin \omega t}{1 + T_2^2 (\omega_0 - \omega)^2 + \gamma^2 H_1^2 T_1 T_2} \quad (9.12)$$

$$M_y = \frac{1}{2} M_0 \gamma T_2 \frac{2H_1 \cos \omega t - T_2 (\omega_0 - \omega) 2H_1 \sin \omega t}{1 + T_2^2 (\omega_0 - \omega)^2 + \gamma^2 H_1^2 T_1 T_2} \quad (9.12)$$

$$M_z = M_0 \frac{1 + T_2^2 (\omega_0 - \omega)^2}{1 + T_2^2 (\omega_0 - \omega)^2 + \gamma^2 H_1^2 T_1 T_2}$$

ifadələrini alarıq.

Ümumiyyətlə, xarici dəyişən sahənin ($2H_1 \cos \omega t$) təsiri ilə yaranan maqnitləşmə yüksək tezlikli dinamik qavrayıcılıqla əlaqədardır. Maqnitləşmə vektoru sahə ilə fazaca 90° fərqlənən komponentə malik olduğu üçün dinamik qavrayıcılıq kompleks kəmiyyətlə xarakterizə olunur. Beləliklə, M_x üçün

$$M_x = 2H_1(\chi' - i\chi'') \cos \omega t \quad (9.13)$$

və ya

$$M_x = 2H_1(\chi' \cos \omega t - i\chi'' \sin \omega t) \quad (9.14)$$

yaza bilərik. Burada χ' və χ'' dinamik qavrayıcılığın uyğun olaraq həqiqi və xəyalı hissəsidirlər. (9.14)-ü (9.8) ifadəsi ilə müqayisə etsək

$$\chi' = \frac{u}{2H_1} \quad \text{və} \quad \chi'' = \frac{v}{2H_1} \quad (9.15)$$

alariq. Histerezis hadisələri nəzəriyyəsindən məlumdur ki, cismə təsir edən sahə ilə maqnitləşmə vektoru arasında faza fərqi olduqda sistemdə enerji udulması müşahidə olunur. Bu zaman vahid həcmidə udulan enerji

$$A = \frac{\omega}{2\pi} \int_{t=0}^{\frac{2\pi}{\omega}} H dM \quad (9.16)$$

ifadəsi ilə təyin olunur. $dM = \frac{dM_x}{dt} \cdot dt$ qəbul edib (9.14)-dən istifadə etsək

$$A = -2\omega \chi'' H_1^2 \quad (9.17)$$

alariq. Beləliklə, χ'' - udulan enerjini, χ' isə dispersiyani xarakterizə edir. (9.11) və (9.15) ifadələrindən istifadə etsək, χ' və χ'' kəmiyyətləri üçün $\gamma^2 H_1^2 T_1 T_2 \ll 1$ şərti daxilində

$$\chi' = \frac{1}{2} \chi_0 \omega_0 \cdot \left(\frac{(\omega_0 - \omega) T_2^2}{1 + (\omega_0 - \omega)^2 T_2^2 + \gamma^2 H_1^2 T_1 T_2} \right) \quad (9.18)$$

$$\chi'' = \frac{1}{2} \chi_0 \omega_0 \cdot \left(\frac{T_2}{1 + (\omega_0 - \omega)^2 T_2^2 + \gamma^2 H_1^2 T_1 T_2} \right) \quad (9.19)$$

olduğunu taparıq. χ' və χ'' kəmiyyətlərinin $T_2(\omega_0 - \omega)$ -dan asılıqları şəkil 9.4-də göstərilmişdir.

Şəkildən göründüyü kimi χ'' -əyrisi rezonans udma xarakteri daşıdığı halda, χ' -əyrisi bu udulmanı müşaiyət edən dispersiyani xarakterizə edir.

(9.17), (9.19) düsturlarından və $M_o = \chi_o H_o$ ifadəsindən is-

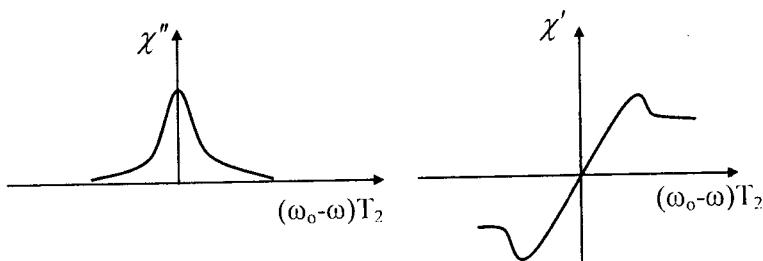
tifadə edərək enerjinin vahid həcmində udulmasının orta surəti

üçün $H_1 \ll \frac{1}{\gamma\sqrt{T_1 T_2}}$ şərti daxilində

$$\frac{\omega_0 \gamma H_1^2 M_o H T_2}{1 + T_2^2 (\omega_0 - \omega)^2} \quad (9.20)$$

alariq. Bu düsturdan isə §4-də daxil edilmiş rezonans xəttinin formasını xarakterizə edən $g(\nu)$ funksiyasının ifadəsini alarıq.

$$g(\nu) = \frac{2T_2}{1 + T_2^2 (\omega_0 - \omega)^2} \quad (9.21)$$



Şəkil 9.4

Göründüyü kimi $g(\nu)$ funksiyasının maksimal qiyməti, spin-spin qarşılıqlı təsir müddəti ilə

$$[g(\nu)]_{max} = 2T_2 \quad (9.22)$$

kimi əlaqədardır və (9.21) ifadəsi normalliq şərtini ödəyir:

$$\int_0^\infty g(\nu) d\nu = 1 \quad (9.23)$$

Udma və dispersiya əyrilərini (siqnallarını) araşdırısaq, onların (ν, χ'') və (u, χ') maksimumlarına bərabər olan qiymətlə-

rin eyni olduqlarını görərik. Doğrudan da, u və ya χ' öz maksimum qiymətlərini $(\Delta\omega)$ -nın

$$(\Delta\omega)_{max} = \frac{1}{2} \left(1 + \gamma^2 H_1^2 T_1 T_2 \right)^{\frac{1}{2}} \quad (9.24)$$

qiymətində alır və

$$u_{max} = \frac{1}{2} \frac{\omega_o \chi_o \cdot H_1 T_2}{\left(1 + \gamma^2 H_1^2 T_1 T_2 \right)^{\frac{1}{2}}} \quad (9.25)$$

olur. Osilyasiya edən xarici H_1 sahəsi artdıqca u_{max} artır və özünün limit qiymətini alır:

$$(u_{max})_{max} = \lim_{H_1 \rightarrow \infty} u_{max} = \frac{1}{2} \sqrt{\frac{T_2}{T_1}} \cdot M \quad (9.26)$$

Əslində bu qiymət heç vaxt alınır bilməz, çünki H_1 artdıqca (9.24) ifadəsinə görə $(\Delta\omega)_{max}$ artır və bütün mümkün olan sərhədləri keçir. Maksimum udulma isə $\Delta\omega = 0$ olduqda alınır.

$$v_{max} = \omega_o \cdot H_1 T_2 \frac{1}{1 + \gamma^2 H_1^2 T_1 T_2} \quad (9.27)$$

u_{max} -dan fərqli olaraq, v_{max} monoton olaraq artmayıb,

$$H_1 = \frac{1}{\gamma(T_1 T_2)^{\frac{1}{2}}} \quad (9.28)$$

olduqda özünün ən böyük qiymətini alır:

$$(v_{max})_{max} = \frac{1}{2} \sqrt{\frac{T_2}{T_1}} \cdot M \quad (9.29)$$

Beləliklə, H_1 -in müxtəlif qiymətlərində udulmanın və dispersiyanın amplitud qiymətləri üst-üstə düşür.

Uzmanın (ν və ya χ'') ifadəsindən görünür ki, rezonans halında ($\omega = \omega_o$) onun amplitudunun ifadəsinə

$$Z = \frac{1}{1 + \gamma^2 H_1^2 T_1 T_2} \quad (9.30)$$

vuruğu daxildir. Bu vuruğun hesabına udma siqnalının hündürlüyü yüksək tezlikli dəyişən H_1 maqnit sahəsi artdıqca azalır. Bu isə nüvə maqnit rezonansının kvant mexaniki öyrənilməsi zamanı rastlaşdığımız doyma hadisəsinə (§ 4) uyğun gəlir.

Qeyd etmək lazımdır ki, H_1 artdıqca χ'' azalır, ona görə də maqnit qavrayıcılığını müşahidə etmək üçün H_1 -in qiymətinin mümkün qədər az olması daha əlverişlidir.

Nüvə maqnit rezonansı üzrə aparılan təcrübədə optimal şəraitin seçilməsi bu təcrübədə hansı kəmiyyətin ölçülümsindən aslıdır. χ'' -in və ya ν -nin (9.11) və (9.19) ifadələrindən göründüyü kimi, nüvə maqnit rezonansı xəttinin eni

$$\Delta\omega_{\frac{1}{2}} = \frac{1}{T_2} \left(1 + \gamma^2 H_1^2 T_1 T_2\right)^{\frac{1}{2}} \quad (9.31)$$

olur. Beləliklə, rezonans xəttinin eni, əsasən eninə relaksasiya müddəti ilə təyin olunur. Lakin xəttin eni doyma hadisəsi hesabına da böyüküür. Məsələn, xarici elektromaqnit sahəsinin

$$H_1 = \frac{1}{\gamma(T_1 T_2)^{\frac{1}{2}}} \quad (9.32)$$

qiymətində xəttin eni $\sqrt{2}$ dəfə böyümüş olur. Bir çox hallarda T_2 eninə relaksasiya müddətini rezonans xəttinin enini ölçməklə təyin edirlər. Lakin belə hallarda xəttin eninin doyma effekti hesabına artmasını da nəzərə almaq lazımdır.

Doyma hadisəsi maqnit momentinin M_z uzununa komponentinə də təsir göstərir.

Maqnit momentinin (9.12) ifadəsinə rezonans hali üçün yazsaq

$$(M_z)_{\omega=\omega_0} = M_0 \frac{1}{1 + \gamma^2 H_1^2 T_1 T_2} = \chi_0 H_0 \frac{1}{1 + \gamma^2 H_1^2 T_1 T_2} \quad (9.33)$$

alariq. Burada statistik qavrayicılığın əvəzinə onun

$$\chi_0 = N \frac{g^2 \mu^2 J(J+1)}{3kT} \quad (9.34)$$

ifadəsinə yazsaq

$$(M_z)_{\omega=\omega_0} = N \frac{g^2 \mu^2 J(J+1) H_0}{3kT(1 + \gamma^2 H_1^2 T_1 T_2)} \quad (9.35)$$

olar.

Statik haldan fərqli olaraq xarici elektromaqnit sahəsi kəsilməz təsir etdikdə makroskopik maqnit momentinin rezonans qiyməti azalır. Bu spin sisteminin qəfəsə nəzərən daha böyük temperaturla malik olması halına ekvivalentdir.

Spin sisteminin temperaturunu (4.32) və (9.30) düsturlarından tapmaq olar.

$$T_{S_{eff.}} = T_0 (1 + \gamma H_1^2 T_1 T_2) \quad (9.36)$$

§10. İmpuls nüvə maqnit rezonansı

Əvvəlki paraqraflarda baxdığımız hallarda yüksək tezlikli elektromaqnit sahəsi (H_1) sabit maqnit sahəsi (H_0) ilə birlikdə nüvələr sisteminə kəsilməz təsir göstərir. Bu zaman nüvə sisteminin stasionar hali iki əks proses bir-birini kompensasiya etdikdə yaranır. Bir tərəfdən H_1 sahəsi nüvə sistemində məskunluqlar fərqini azaldır, digər tərəfdən bir sıra qarşılıqlı təsirlər isə onun Bolsman paylanması uyğun tarazlıq qiymətini bərpa etməyə çalışır.

Elektromaqnit sahəsi kəsilməz olmayıb, yalnız qısa müddət ərzində təsir göstərirsə, nüvələr sistemində bəzi qərarlaşmamış proseslər baş verir. Elektron cihazlarının xarakterik zaman parametrləri Larmor presessiyasının T_2 sənmə müddətinə nisbətən kiçik olduğundan belə prosesləri tədqiq etmək üçün təcrübələrin həyata keçirilməsi mümkünündür.

Nüvələr sisteminin yüksək tezlikli elektromaqnit sahəsinin impulsuna reaksiyasını ilk dəfə Xan müşahidə etmişdir.

Məlum olduğu kimi, H_0 sabit maqnit sahəsinin təsiri ilə nüvələr sisteminin vahid həcmindəki maqnit momenti sahə ətrafinda

$$\omega_o = \gamma H_0 \quad (10.1)$$

tezliyi ilə fırlanır, yəni Larmor presessiyası edir. Bunun nəticəsində rezonans tezliyi ilə fırlanan H_1 elektromaqnit sahəsi vahid həcmindəki M momentini özünün əvvəlki sabit sahə istiqamətindəki tarazlıq vəziyyətindən $\omega_1 = \gamma H_1$ sürəti ilə uzaqlaşdırmağa çalışır. Əgər H_1 sahəsi qısa müddətdə qoşularsa və sonra onun təsiri kəsilərsə, onda maqnit momentinin dönmə bucağı impulsun təsir göstərdiyi müddətdən asılı olacaqdır. Elektromaqnit sahəsinin təsiri kəsildikdən sonra nüvələr sisteminin maqnit momenti sabit maqnit sahəsi ətrafında presessiya edərək relaksasiya və ya başqa səbəblər nəticəsində öz tarazlıq vəziyyətinə, yəni H_0 sabit maqnit sahəsi istiqamətindəki vəziyyətinə qayiadacaqdır. Bu zaman, əvvəllər qeyd olunduğu kimi, maqnit momentinin uzununa komponenti özünün ən böyük qiymətinə, eninə komponentləri isə sıfır bərabər olacaqdır. Presessiya zamanı maqnit momentinin dəyişməsi nəticəsində kəsdiyi sarğıda induksiya elektrik hərəkət qüvvəsi yaranacaqdır. Yaranmış bu induksiya siqnalı Blox tərəfindən sərbəst presessiyanın sənməsi (SPS) adlandırılmışdır. H_1 sahəsinin qiyməti böyük, onun t_{H_1} təsir müddəti isə kifayət qədər kiçik olduqda relaksasiya proseslərini nəzərə almamaq olar və

bu halda H_1 -in təsiri ilə maqnitləşmə vektoru $\gamma H_1 t_{H_1}$ bucağı qədər öz tarazlıq vəziyyətindən aralanacaqdır. Əgər H_1 və t_{H_1} elə seçilsə ki,

$$\gamma H_1 t_{H_1} = \frac{1}{2}\pi \quad (10.2)$$

olsun, onda M vektoru döñərək xy müstəvisi üzərində olacaq,

$$\gamma H_1 t_{H_1} = \pi \quad (10.3)$$

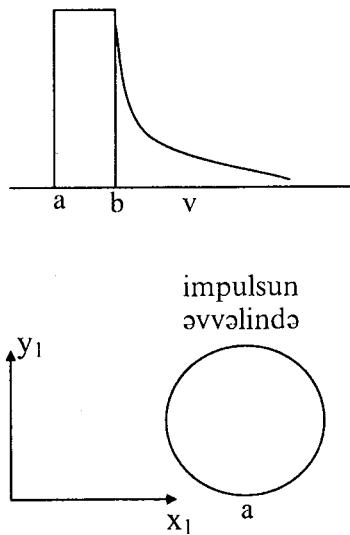
olduqda isə sahənin təsiri ilə M vektoru öz əvvəlki istiqamətinin əksinə yönələcəkdir. Bu impulslar, uyğun olaraq, 90° -li və 180° -li impulslar adlanırlar.

Əgər xarici H_0 sahəsi ideal bircinsli olarsa, onda elektro-maqnit sahəsinin 90° -lik impulsunun təsiri kəsildikdən sonra maqnitləşmə vektorunun vəziyyəti yalnız relaksasiya prosesləri ilə müəyyən olunur və M -in H_0 -a perpendikulyar komponentləri (M_x, M_y) H_0 ətrafında yalnız bir sabit $\omega_o = \gamma H_0$ Larmor tezliyi ilə presessiya edir və onların qiymətləri eksponensial olaraq $\left(e^{-\frac{t}{T_2}} \right)$ sıfıra yaxınlaşır. M -in uzununa M_z komponenti isə zamandan asılı olaraq artaraq T_1 müddətində özünün ən böyük qiymətini alacaqdır ($M_z = M_o$).

Əgər sabit maqnit sahəsini bircinsli hesab etmək mümkün olmazsa sərbəst presessiyanın sönməsi daha sürətlə baş verəcəkdir. Tutaq ki, nüvələr sistemi hər birinin daxilində maqnit sahəsi bircinsli olan və M_i ilə xarakterizə olunan hissələrdən ibarətdir. Bu zaman hər bir hissədə olan nüvələr özünəməxsus $\omega_i = \gamma H_i$ Larmor tezliyi ilə presessiya edəcəklər. Bu halda yekun \vec{M} momentinin yox, \vec{M}_i spin izoxromatlar toplusunun presessiyası müşahidə olunacaqdır. Bu vektorların presessiyasına Larmor tezliklərinin ω_o orta qiyməti ilə fırlanan koordinat

sistemində baxaq.

90° -li impuls onun təsir etdiyi müddətin axırında bütün \vec{M}_i spin izoxromatlarını H_0 -a perpendikulyar xy müstəvisinə gətirir. Əgər fırlanan sistemdə x_1 və y_1 oxlarını elə seçsək ki, H_1 yüksəktezlilikli elektromaqnit sahəsi x_1 istiqamətində olsun, onda impulsun təsiri kəsildikdən sonra bütün spin izoxromatları y_1 oxuna paralel olacaqlar (şəkil 10.1)



Şəkil 10.1

İmpulsun təsiri kəsildikdən sonra spin izoxromatlar H_0 -in qeyri-bircinsliliyi ilə uyğun olaraq müxtəlif tezliklərlə H_0 ətrafında fırlanacaqlar.

Beləliklə, \vec{M}_i -lərin bəziləri fırlanan sistemdən geri qalaq, bəziləri isə onu qabaqlayacaqlar. Ona görə də qəbulədici sarğacda sənən siqnal müşahidə olunacaqdır. Sərbəst presesiyanın sənmə (SPS) qanununu tapmaq üçün \vec{M}_i -lərdən birinə, məsələn fırlanma tezliyi orta Larmor tezliyindən $\Delta\omega_o$ qə-

dər fərqlənən vektora baxaq. Zamanı impulsun təsirinin kəsil-diyi andan hesablaşsaq bu vektorun amplitudu $e^{-\frac{t}{T_2}}$ qanunu ilə azalacaq və onun istiqaməti y oxu ilə $\Delta\omega_o \cdot t$ bucağı təşkil edəcək.

Beləliklə, SPS zamandan asılı olmayan vuruqlar dəqiqliyi ilə

$$\exp(-t/T_2) \int_{-\infty}^{\infty} g(\Delta\omega_o) \cos(\Delta\omega'_o t) d(\Delta\omega_o) \quad (10.4)$$

şəklində olur. Burada $g(\Delta\omega_o) d(\Delta\omega_o)$ \tilde{M}_i vektorunun $\Delta\omega_o + d(\Delta\omega_o)$ tezlikləri intervalında presessiya etmə ehtimalıdır. Xan fərz etmişdir ki, $g(\Delta\omega_o)$ funksiyası

$$g(\Delta\omega_o) = \frac{2T_2^*}{1 + (\Delta\omega_0)^2 T_2^*} \quad (10.5)$$

kimi təyin olunur. Burada $\Delta\omega_0$ - rezonans xəttinin, yəni udma siqnalının maksimumunun yarısına uyğun enidir. Beləliklə, $g(\Delta\omega_o)$ -in qiymətini bilərək (10.4) ifadəsini integrallasaq

$$\exp\left(-\frac{t}{T_m}\right) \quad (10.6)$$

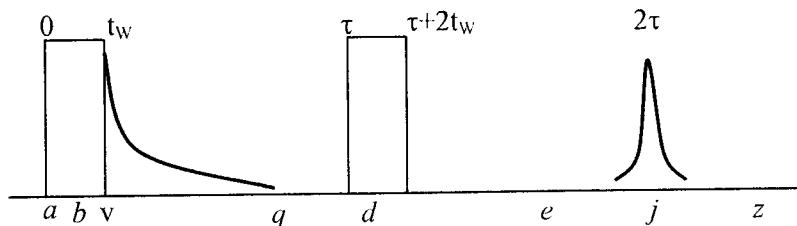
vuruğu daxil olan funksiya alarıq. Burada T_m

$$\frac{1}{T_m} = \frac{1}{T_2} + \frac{1}{T_2^*} \quad (10.7)$$

düsturu ilə təyin olunur.

§11. Spin-əks səda

Məlum olduğu kimi, relaksasiya müddətlərinin çox da kiçik olmadığı hallarda, sabit H_0 maqnit sahəsinin qeyri-bircinsliliyi sərbəst presessiya siqnalının sönməsini sürətləndirir. Sahənin qeyri-bircinsliliyinin NMR siqnalının sönməsinə bu cür təsiri spin-əks səda hadisəsinin kəşf olunması ilə aradan qalxdı. Xan göstərdi ki, birinci impulsun təsiri kəsildikdən τ zaman müddəti keçdikdən sonra spin sisteminə ikinci impuls təsir etdikdə 2τ zaman intervalından sonra əks-səda siqnalı meydana gəlir.

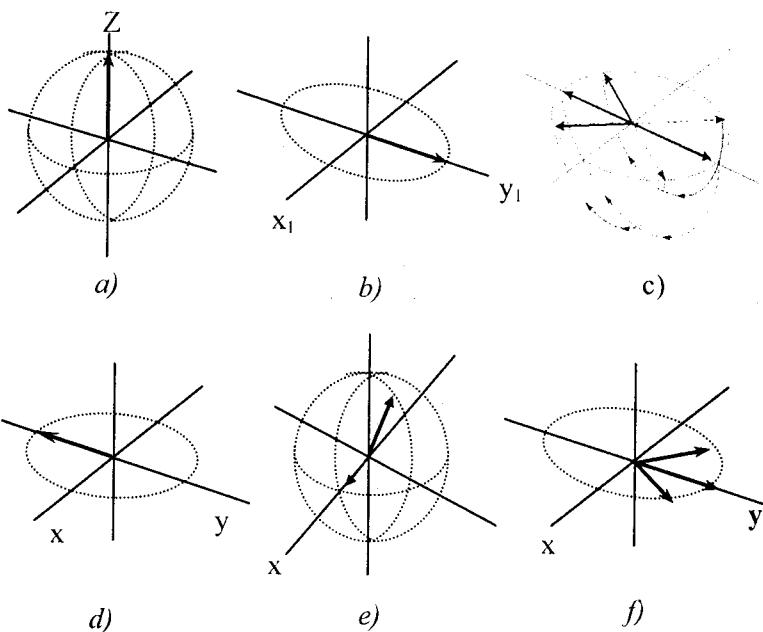


Parsell 90° və 180° -li impulsların bir-birinin ardınca nüvə sisteminə təsiri metodunu hazırlamış və hadisənin keyfiyyətcə izahını vermişdir. 90° və 180° -li impulsların nüvələr sisteminə təsiri və spin izoxromatlarının fırlanan sistemdə hərəkətləri sxematik olaraq şəkildə göstərilmişdir. 10.1 şəklində olduğu kimi burada H_0 sahəsinin orta qiymətinə uyğun Larmor tezliyi ilə fırlanan koordinat sisteminde nüvələr sisteminin müxtəlif oblastlarına uyğun \bar{M} , spin izoxromatlarının özünü necə aparması göstərilmişdir (şəkil 11.1).

a) H_1 sahəsi qoşulmazdan əvvəl nüvələr sistemi istilik tarazlıq halında olur və bütün maqnitləşmə vektorları sabit H_0 sahəsinə paralel yönəlmışdır.

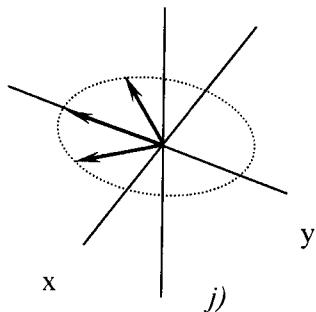
b) Fırlanan sistemin x_1 oxu istiqamətində yönəlmış yüksəktezlilikli elektromaqnit sahəsinin impulsunun təsiri müddətində maqnitləşmə vektorları öz tarazlıq Z oxu istiqamətində yönəlmışdır.

mətindən aralanaraq y_1 oxu istiqamətində yönərlirlər.



c) 90° -lik impulsun təsiri kəsildikdən sonra bütün maqnitləşmə vektorları ekvator müstəvisində y_1 oxu istiqamətində yerləşirlər. İmpulsun təsir müddəti kifayət qədər kiçik olduqda heç bir relaksasiya prosesi baş vermir və maqnitlənmə vektorlarının sabit xarici sahənin qeyri-bircəsliliyi ilə bağlı səpəlməni müşahidə olunmur.

q) H_1 sahəsinin təsiri kəsildikdən dərhal sonra sərbəst presessiyanın sönməsi baş verir və bu isə öz növbəsində spin izoxromatlarının x_1y_1 müstəvisində



Şəkil 11.1

«yelpik» şəklində səpələnməsinə gətirib çıxarır.

d) Birinci impulsun təsiri kəsildikdən τ zaman müddəti keçdikdən sonra sistemə $2t_H$, müddətində 180° -li impuls təsir edir. Bu impulsun təsiri nəticəsində bütün \vec{M}_i vektorlar sistemi x_1 oxu ətrafında 180° dönürlər.

e) İkinci impulsun təsiri qurtardıqdan sonra fırlanan koordinat sistemində hər bir vektor öz əvvəlki istiqamətində fırlanmağı davam etdirir. Lakin, indi 180° döndükdən sonra bu hərəkət vektorların səpilməsinə yox, onların bir yerə yiğilmasına gətirir, başqa sözlə maqnit vektorlarından ibarət «yelpik» açılmır, yiğilir.

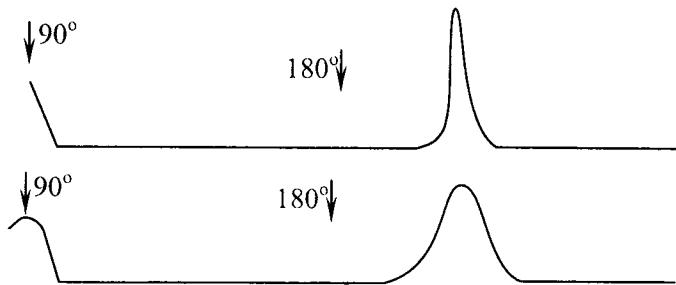
j) Birinci impulsun başlangıcından 2τ müddəti keçdikdən sonra x_1, y_1 müstəvisində olan bütün maqnitlənmə vektorları y_1 oxunun əks istiqamətində toplanaraq bir istiqamətdə yönəltməklə güclü yekun maqnit momenti yaradırlar. Bu dəyişən güclü yekun maqnit momenti qəbulcdici sərgacda əks-səda siqnalı yaradır.

z) Əks-səda siqnalı yarandıqdan sonra maqnitlənmə vektorları yenidən səpələnirlər və bu zaman adı sərbəst presessiya-nın sönməsi müşahidə olunur.

Bu diaqramların təhlili göstərir ki, həm əks-səda siqnalının, həm də SPS (sərbəst presessiyanın sönməsi) siqnalının forması maqnitlənmə vektorlarının səpilməsini zamandan asılılığı ilə müəyyənləşir. Qeyri-bircinsli sahədə əks-səda siqnalının eni kiçik olur (şəkil 11.2).

Yuxarıda göstərilən mənzərə spin əks-səda hadisəsinə o zaman dəqiq uyğun gəlir ki, molekulların nüvələr sisteminin eyni hissəsində yaşama müddəti çox böyük olsun. Bu zaman əks-səda siqnalının amplitudu yalnız relaksasiya prosesləri ilə təyin olunur və $\exp\left(-\frac{t}{T_2}\right)$ kəmiyyəti ilə mütənasib olur. Lakin mayelərdə və qazlarda diffuziyanın böyük olması sayəsində

molekullar qeyri-bircins sahədə yerlərini dəyişdirirlər və bu zaman bəzi maqnitlənmə vektorlarının səpələnmə sürəti dəyişir. Bunun hesabına nəticədə əks-səda siqnalı meydana çıxdığı



Şəkil 11.2

anda koherentliyin əlavə pozulması baş verir. Xan göstərmişdir ki, belə hallarda əks-səda siqnalının amplitudu τ -dan

$$\exp\left(-\frac{2\tau}{T_2} - k \frac{(2\tau)^2}{3}\right) \quad (11.1)$$

kimi asılı olaraq dəyişir. 90° -li və 180° -li impulslar ardıcılılığı üçün

$$k = \frac{1}{4} \gamma^2 G^2 D \quad (11.2)$$

olur.

Burada D – diffuziya əmsalı, G – maqnit sahəsinin qradientinin $\left(\frac{dH_o}{dl}\right)$ orta qiymətidir. Beləliklə, (11.1) və (11.2)-dən göründüyü kimi əgər

$$\frac{12}{\gamma^2 G^2 D} \ll T_2 \quad (11.3)$$

olarsa, spin əks-səda siqnalının sönməsində əsas rolu relaksa-

siya prosesləri deyil, diffuziya prosesləri oynayır.

Qeyd etmək lazımdır ki, yuxarıda təhlil olunan proseslər başqa təsiretmə müddətlərinə malik olan impulslar üçün də müşahidə olunur.

§12. Kimyəvi sürüşmə

İndiyə qədər nüvə maqnit rezonansına baxdığımız hallarda belə hesab edilirdi ki, nüvələr çılpaqdırlar, yəni onların ətrafindakı elektron buludu nəzərə alınmırı. Lakin elektron buludunun nəzərə alınması NMR spektrinin xarakterini əsaslı su-rətdə dəyişir. Atom xarici maqnit sahəsinə gətirildikdə Larmor teoreminə görə nüvələr kimi elektronlar da sahə ətrafında pressiya edəcəklər. Elektronların bu hərəkəti induksiya dia-maqnit cərəyanı yaradır ki, bu cərəyan da öz növbəsində induksiya maqnit sahəsi yaradır. Elektronların nüvə olan yerdə yaratdığı bu sahə (H') sabit maqnit sahəsinin əksinə yönəlib, onu azaldır. Onda nüvə olan yerdə maqnit sahəsinin həqiqi qiyməti

$$\vec{H}_{\text{həq}} = \vec{H}_o + \vec{H}' \quad (12.1)$$

olar. Induksiya maqnit sahəsi \vec{H}' , onu yaradan H_o sahəsi ilə mütənasib olub onun əksinə yönəldiyindən

$$\vec{H}' = -\sigma \vec{H}_o \quad (12.2)$$

olar. Burada σ - ekranlaşma sabiti adlanır. Bu ifadəni (12.1)-də yazsaq

$$\vec{H}_{\text{həq}} = (1 - \sigma) \vec{H}_o \quad (12.3)$$

alarıq.

Atomda elektronların radial paylanması sıxlığı ehtimalını $\rho(r)$ ilə işarə etsək, ekranlaşma sabiti

$$\sigma = \frac{4\pi}{3} \frac{e^2}{mc^2} \int_0^{\infty} \rho(r) r^2 dr \quad (12.4)$$

düsturu ilə ifadə olunur. Xüsusi halda hidrogen atomunda yeganə 1s elektronun paylanması funksiyasının

$$\rho(r) = \frac{1}{\pi a_0^3} \exp\left(-\frac{r^2}{a_0^2}\right) \quad (12.5)$$

olduğunu nəzərə alsaq (a_o - birinci Bor orbitinin radiusudur) ekranlaşma sabiti üçün $\sigma = 1,75 \cdot 10^{-5}$ qiymətini alırıq. Çoxelektronlu atomlarda ekranlaşma sabitini hesablamada üçün bütün elektronların ekranlaşdırıcı təsiri nəzərə alınmalıdır. Qeyd edək ki, ağır atomlar üçün σ kəmiyyəti 10^{-2} tərtibində olur. Bəzi atomlarda və birləşmələrdə nüvələrin ekranlaşma sabitləri 12.1 cədvəlinde göstərilmişdir.

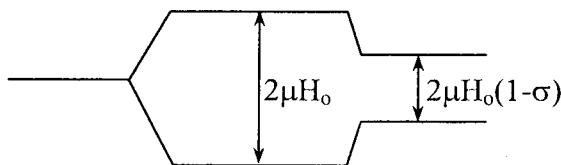
Cədvəl 12.1

Birləşmə	Ekranlaşma sabit $\sigma \cdot 10^6$	Birləşmə	Ekranlaşma sabit $\sigma \cdot 10^6$
H(¹ H)	18,0	H ₂	26,6
C(¹³ C)	261,0	HB ₂	34,4
N(¹⁵ N)	325,0	HCl	31,1
O(¹⁷ O)	395,0	HE	23,1
F(¹⁹ F)	464,0	HJ	42,3
AgH ₃	30,0	H ₂ O	27,7
CH ₃	30,3	H ₂ Se	33,8

Elektronlarla ekranlaşma nəticəsində nüvələrin enerji səviyyələri bir-birinə yaxınlaşır (şəkil 12.1).

Nüvələr olan yerdə həqiqi sahənin H₀-a nəzərən az olması tezliyin rezonans qiymətində ($\omega_o = \gamma H_o$) NMR siqnalının itməsinə və sahəni azaldığı qədər artırdıqda onun yenidən meydana gəlməsinə səbəb olur. Beləliklə, NMR xətti sürüşmüş

olur. Çılpaq nüvənin rezonans xətti ilə real nüvənin rezonans xətti arasında tezlik və ya sahə vahidləri ilə ölçülən məsafəyə



Şəkil 12.1

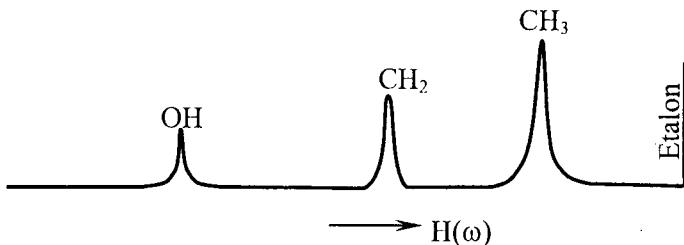
mütləq kimyəvi sürüşmə deyilir.

$$\delta_{\text{müt}} = H_{\text{həq}} - H_{\text{çılپ}}$$

və ya

$$\omega_{\text{müt}} = \omega_{\text{həq}} - \omega_{\text{çılپ}} \quad (12.6)$$

Deyilənlərdən aydın olur ki, molekulda eyni nüvələr müxtəlif əhatələrdə müxtəlif cür ekranlaşmış olurlar, yəni onlar üçün kimyəvi suruşmələr də müxtəlif olur. 1949-cu ildə Nayt ilk dəfə olaraq metallarda analoji hadisəni müşahidə etmişdir (Nayt sürüşməsi). Daha sonra bir sıra tədqiqatçılar digər nüvələr üçün də kimyəvi sürüşməni müşahidə etmişlər. Buna



Şəkil 12.2

tipik misal olaraq etil spirtinin (CH_3, CH_2OH) NMR spektrini göstərmək olar (şəkil 12.2).

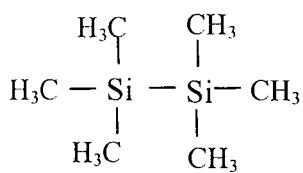
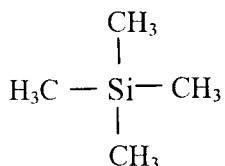
Müşahidə olunan üç xətt uyğun olaraq, metil, metilen və

hidroksil (CH_3 , CH_2 , OH) qruplarının protonlarının NMR xətlərinə uyğun gəlirlər. Rezonans xətlərinin intensivliklərinin (amplitudlarının) 3:2:1 nisbətində olması xətlərin hansı qruplara aid olduğunu müəyyənləşdirməyi asanlaşdırır. Bunu həm də daha çox elektrona malik olan qrupun sahənin daha böyük qiymətində rezonans verməsi sübut edir. Nüvələrin ekranlaşması xarici sahənin qiyməti ilə mütənasib olduğundan, qrupların NMR xətləri arasındaki məsafə də sahənin qiyməti ilə mütənasib olacaqdır. Çılpaq nüvənin NMR xətti ilə qrupların NMR xətləri arasındaki məsafələr uyğun qrupun mütləq kimyəvi sürüşməsi olur. Digər tərəfdən, çılpaq nüvə olmadığından mütləq kimyəvi sürüşməni müşahidə etmək imkanı yoxdur. Bu çətinlikləri aradan qaldırmaq üçün kimyəvi sürüşmənin hesablama başlangıcı olaraq tədqiq olunan nümunədə həll olmuş etalon (daxili etalon) maddənin NMR xətti götürülür. Bu halda kimyəvi sürüşməni ifadə etmək üçün

$$\delta_H = \frac{H_x - H_{et}}{H_{et}} \cdot 10^6 \quad \text{və ya} \quad \delta_\nu = \frac{\nu_x - \nu_{et}}{\nu_{et}} \cdot 10^6 \quad (12.7)$$

adsız kəmiyyətindən istifadə etmək əlvərmişlidir. (12.6) ifadəsində δ_H - çox kiçik qiymətlər alındıqdan 10^6 vuruğu istifadə olunur və kimyəvi sürüşmənin vahidi olaraq həmin nisbətin milyonda bir hissəsi qəbul olunur. Proton spektrləri üçün əksər hallarda etalon olaraq tetrametilsilan (TMS) və ya heksametildisilaksan (HMDS) maddələrindən istifadə olunur.

Bu etalon maddələrin protonları praktiki olaraq bütün üzvü maddələrin protonlarına nisbətən daha çox ekranlaşmışlar və ona görə də onların NMR xətləri sahənin daha böyük qitymətlərində müşahidə olunur. Etalon maddənin NMR xətti eyni zamanda



sinqlet və həm də böyük intensivliyə malik olmalıdır. Bu halda onlara nisbətən başqa maddələrin rezonans siqnallarının sahə və ya tezlik şkalasındaki yerlərini (kimyəvi sürüşmələrini) asanlıqla təyin etmək olar.

Qeyd etmək lazımdır ki, etalon maddənin kimyəvi sürüşməsi heç bir xarici təsir (temperatur, təzyiq və s.) nəticəsində dəyişməməli və onlar həm tədqiq olunan maddəyə nəzərən, həm də ümumiyyətlə, kimyəvi və fiziki-kimyəvi nöqtəyi-nəzərdən neytral olmalıdır.

Müxtəlif qrupların kimyəvi sürüşmələrini etalon maddənin kimyəvi sürüşməsinə nəzərən ifadə etmək üçün iki növ şkaladan istifadə olunur. τ ilə işarə olunan şkalada tetrametilsilanın kimyəvi sürüşməsi şərti olaraq 10 m.b.h. qəbul olunur. Onda bu şkalada müxtəlif qrupların kimyəvi sürüşmələri mənfi qiymətlər alacaqdır. Bu şkalada əksər qrupların kimyəvi suruşməsi 0-la 10 m.b.h. arasında qiymətlər alacaqdır.

Bəzi tədqiqatçılar δ -şkaladan istifadə edirlər. Bu şkalada TMS-in kimyəvi sürüşməsi sıfıra bərabər qəbul olunur. Bir şkaladan digərinə

$$\delta = 10 - \tau \quad (12.8)$$

düsturu vasitəsi ilə keçmək olar.

Əgər verilmiş molekulda iki və daha çox nüvələr eyni dərəcədə ekranaşamışlarsa, yəni onların kimyəvi sürüşmələri bərabərdirlərsə, bu növ nüvələr maqnit ekvivalent nüvələr adlanırlar. Adətən bu nüvələr molekulda kimyəvi ekvivalent vəziyyətlərdə olurlar. Məsələn, etil spirtindəki metil qrupunun üç protonu ekvivalent nüvələr sistemi, metilen qrupunun iki protonu isə başqa ekvivalent nüvələr sistemi təşkil edirlər. Ona görə də verilmiş molekulun NMR spektrinin əsas xarakteristikaları kimi ekvivalent nüvələr sisteminin protonlarının sayını və hər bir sistemdəki protonların ümumi sayını göturmək olar. Bir sıra üzvi birləşmələrdə protonların kimyəvi sürüşməsi m.b.h. vahidlərində 12.2 cədvəlində verilmişdir.

Cədvəl 12.2

Maddə	Kimyəvi quruluşu	Kimyəvi sürüşmə (m.b.h.)
Tsikloproponol	C_3H_6	0,22
Etan	CH_3-CH_3	0,88
Tsikloheksan	C_6H_{12}	1,44
Aseton	CH_3COCH_3	2,17
Diletil. Sulfoksid	$(CH_3)_2SO$	2,50
Asetilen	$HC\equiv CH$	2,88
n-dioksan	$C_4H_8O_{12}$	3,56
Metilen xlorid	CH_2Cl_2	5,30
Etilen	$CH_2=CH_2$	5,94
Xloroform	$CHCl_3$	7,27
Benzol	C_6H_6	7,27

Qeyd edək ki, verilmiş qrup üçün kimyəvi sürüşmənin işarəsi onun siqnalının etalon maddəsinin siqnalına nisbətən böyük və ya kiçik maqnit sahəsində müşahidə olunması ilə əlaqədardır. Əgər tədqiq olunan maddənin nüvələrinin rezonans siqnalı etalon maddənin NMR siqnalından daha böyük sahədə müşahidə olunursa, bu halda maddənin kimyəvi sürüşməsini müsbət, daha kiçik sahədə müşahidə olunursa mənfi hesab etmək qəbul olunmuşdur.

Yekunda nüvələrin ekranlaşması və kimyəvi sürüşmənin bir sıra səbəblərini göstərək.

1. Elektron sixlığının müxtəlifliyi. Elektromənfi qruplarda və ya onların yaxınlığında yerləşmiş nüvələr daha çox ekranlaşmış olurlar və onların NMR xətləri sahənin kiçik qiymətlərində müşahidə olunur. Əksinə, bu tip funksional qruplardan uzaqda yerləşən nüvələr böyük kimyəvi sürüşməyə malik olurlar və onların NMR xətləri sahənin böyük qiymətlərində alınırlar.

2. Bəzi funksional qruplara və strukturlara mənsub ekranlaşma anizotropiyaya malik olur. Məsələn, benzol həlqəsində xarici sahənin təsiri ilə yaranmış cərəyanların yaratdığı lokal

maqnit sahəsi molekulun bir tərəfində xarici sahənin əksinə, başqa tərəfində isə xarici sahə istiqamətində olur. Benzol molekulunda protonlar diamaqnit, sahələrin toplanaraq bir-birini gücləndirdiyi zonada olduqlarından aromatik həlqənin NMR siqnalı sahənin kiçik qiymətlərində (6 m.b.h.) alınır.

3. Daxili elektrik sahələrinin təsiri ilə elektron buludunun sferik simmetriyası pozulur. Sferik simmetriyanın bu cür pozulması sahə ilə mütənasib olur və nüvələrin ekranlaşmasını zəiflədir.

4. Paramaqnit metalların komplekslərində cütləşmiş elektronların spinı hesabına böyük kimyəvi sürüşmələr müşahidə olunur.

5. Bəzi həllədicilərin maddənin kimyəvi sürüşməsinə spesifik təsiri vardır. Bu təsir həllədicinin təsiri ilə komplekslərdə assosiatlar yaradan donor-akseptor, hidrogen rabitəsi və s. qarşılıqlı təsirlərlə əlaqədardır. Bu növ kimyəvi sürüşmə temperaturdan və konsentrasiyadan kəskin asılıdır. Lakin həllədicinin kimyəvi sürüşməyə təsiri onun maqnit xassələrinə görə anizotropluğu ilə də bağlı ola bilər. Ümumiyyətlə, verilmiş qrupla digər qrupların istənilən qarşılıqlı təsiri bu qrupun nüvələrinin ekranlaşmasına, yəni onun kimyəvi sürüşməsinə təsir edir.

§13. Hidrogen rabitəsi və kimyəvi sürüşmə

Etil spiritinin NMR spektrinin tədqiqi göstərir ki, onun hidroksil qrupunun kimyəvi sürüşməsi temperaturdan asılıdır. Lakin etilen və metil qruplarının kimyəvi sürüşmələrinin temperaturdan asılılığı müşahidə olunmur. Təcrübə göstərir ki, hidroksil qrupunun NMR siqnalı temperatur artıqca metilen qrupun siqnalına yaxınlaşır. Hidroksil qrupunun metilen qrupuna nisbətən kimyəvi sürüşməsinin temperaturdan asılılığı 13.1 şəklində göstərilmişdir. Alınan nəticələr göstərir ki, temperaturun 160K-dən 350K-ə qədər artması OH qrupunun NMR siqnalını təxminən 1,6 m.b.h. qədər metilen qrupunun NMR

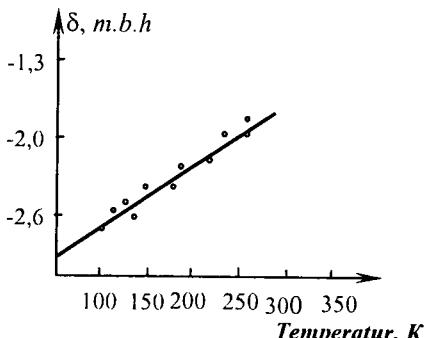
xəttinə, sahənin artması istiqamətində, yaxınlaşdırır.

Etil spirtinin başqa həllədicilərlə durulaşdırılması da hidroksil qrupunun NMR siqnalını sahənin böyük qiymətləri istiqamətinə sürüş-dürür. Məsələn, etanolun CCl_4 -də 10%-li məhlulunda OH və CH_2 qruplarının arasındaki kimyəvi sürüşmə təmiz etanolun qaynama temperaturundakı bu sürüşmənin müşahidə olunan qiymətinə bərabərdir.

Kimyəvi sürüşmənin temperaturdan asılılığını etanolun ayrı-ayrı molekullarının hidroksil qrupları arasında yaranan hidrogen rabitələrinin mövcudluğu ilə izah etmək olar. Doğrudan da, spirt mole-kullarının assosiasiya (birləşmiş) və dissosiasiya etmiş (birləşməmiş, sərbəst) hallarındaki protonların maqnit ekranlaşması müxtəlif olur.

Hidrogen rabitəsinin enerjisi kimyəvi qarşılıqlı təsir enerjisi ilə fiziki qarşılıqlı təsirlərin (dipol-dipol, dispersiya və s.) enerjisi arasında müəyyən qiymətlər $\left(5 - 10 \frac{\text{kcal}}{\text{mol}} \right)$ alır. Ona görə də temperatur artıqca hidrogen rabitələrinin bir hissəsi qırılır. Protonun hər iki halda yaşama müddəti kifayət qədər kiçik (10^{-3} saniyədən çox kiçik) olarsa, onda OH qrupunun rezonans siqnalı bu hallardakı maqnit ekranlaşmalarının orta qiymətinə uyğun tezlikdə və ya sahədə müşahidə olunacaq.

Temperatur dəyişdikcə assosiasiya və dissosiasiya olunmuş molekulların sayı dəyişdiyindən, uyğun olaraq, kimyəvi sürüşmənin qiyməti bu və ya digər istiqamətdə dəyişir. Həm temperaturun artması, həm də spirtin digər həllədicilərlə durulaşdırılması hidrogen rabitələrini qırığına görə hər iki halda



Şəkil 13.1

kimyəvi sürüşmənin dəyişmə xarakteri eyni olur. Sonrakı tədqiqatlar göstərdi ki, kimyəvi sürüşmənin bu cür dəyişməsi hidrogen rabitələri olan bütün sistemlərdə eyni cür olur. Çox kiçik qarşılıqlı təsirlər nəticəsində rezonans xəttinin sürüşməsinin NMR metodu ilə tədqiqi bir çox metodlardan, o cümlədən, infraqırmızı spektroskopiya metodundan həssaslığı və spektrlərin sadəliyi ilə fərqlənir. Sərbəst hidrogen atomunun kimyəvi sürüşməsini təyin etmək üçün ölçmələri maddənin, məsələn spirtin təsirsiz həllədicilərdə sonsuz kiçik konsentrasiyalarında və ya moleküllerin tam dissosiasiyyaya uğramış olduğu temperaturda aparmaq lazımdır. Maddənin tam assosiasiya hali isə yalnız onun bərpa halında baş verir. Yüksək ayırdedici NMR metodunu bərk cisimlərə tətbiq etmək mümkün olmadığından maddənin bərk halında hidrogen rabitələrini öyrənmək üçün təcrübəni ərimə temperaturundan bir qədər yüksək temperaturda aparmaq lazımdır. Proton rezonansını moleküllərarası qarşılıqlı təsirləri tədqiq etmək üçün tətbiq etdikdə protonun molekulun assosiasiya olunmuş və assosiasiya olunmamış hallardakı kimyəvi sürüşmələrinin fərqi kimyəvi sürüşmənin sürüşməsi və ya hidrogen rabitəsi hesabına sürüşmə adlandırılır.

Hidrogen rabitəsinin yaranması hesabına kimyəvi sürüşmə bir çox sadə hidridlərdə öyrənilmişdir. Alınmış nəticələr 13.1 cədvəlində göstərilmişdir. Onların kimyəvi sürüşməsi CH_4 (qaz) qrupuna görə hesablanmışdır. Cədvəldən göründüyü kimi, doymuş karbohidrogenlərdən başqa bütün maddələrdə hidrogen rabitəsi hesabına sürüşmə mövcuddur və bütün hallarda assosiasiya prosesi rezonans xəttini sahənin kiçik qiymətləri istiqamətində sürüşdür.

Yuxarıda göstərildiyi kimi, hidrogen tabitəsi yarandıqda NMR xətti adətən sahənin azalması istiqamətində sürüşür. Lakin proton bir sıra aromatik moleküllərlə assosiasiya etdikdə NMR siqnalının sahənin artması istiqamətində sürüşməsi müşahidə olunur.

Cədvəl 13.1

Mad- də	Ərimə tempe- raturu °S	Ölmənin aparıldığı tempera- tur, °S	CH ₄ -ə (qaz halda) nəzərən kimyə- vi sürüşmə, m.b.h		Hidrogen rabitəsi hesa- bına kimyəvi sürüşmə, m.b.h.
			Maye halda	Qaz halda	
CH ₄	-184	-98	0	0	0
C ₂ H ₆	-172	-88	-0,73	-0,73	0
C ₂ H ₄	-170	-60	-5,61	-5,18	0,43
C ₂ H ₂	-82	-82	-2,65	-1,35	1,30
NH ₃	-77	-77	-1,00	0,05	1,05
H ₂ O	0	0	-5,18	-0,60	4,58
HF	-92	-60	-9,15	-2,50	6,65
PH ₃	-133	-90	-2,26	-1,48	6,65
H ₂ S	-83	-61	-1,58	-0,08	1,50
HCl	-112	-86	-1,60	0,45	2,05
HBr	-88	-67	2,57	4,35	1,78
JH	-50	-50	-5	13,25	2,55
CN	-14	-14	-13	-2,83	1,65

İzolə edilmiş XH molekulunda kimyəvi sürüşmə molekul-daxili cərəyanlarla təyin olunur. Hidrogen rabbitəsi hesabına kimyəvi sürüşmə XH---Y (Y - ikinci molekulun donor atomudur) hidrogen rabbitəsi yarandıqda protona təsir edən maqnit sahəsinin dəyişməsi ilə əlaqədardır. Əgər bir molekuldən digər molekula axa biləcək cərəyanları nəzərə almasaq iki əsas effektə baxa bilərik:

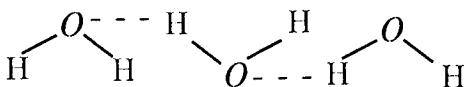
1. XH molekulundakı proton ikinci molekulun yaratdığı maqnit sahəsinin bilavasitə təsiri altında olur. Əgər sahənin bütün istiqamətlərə nəzərən ortalaşdırılmış qiyməti sıfıra barəbar olmazsa, bu sahə protonun kimyəvi sürüşməsini dəyişdirir.

2. XH molekulunun yaxınlığında Y atomunun olması XH rabbitəsinin strukturunu və buna görə də onun maqnit qavrayıcılığını dəyişdirir. Bu isə öz növbəsində XH rabbitəsindəki cərəyanları və eyni zamanda ekranlaşma sabitini dəyişdirir.

Birinci effekt hesabına XH molekulundakı protonun

kimyəvi sürüşməsi sahənin artması istiqamətinə sürüşür. Təcrübələr isə göstərir ki, praktiki olaraq əksər hallarda hidrogen rabitəsinin yaranması rezonans xəttini sahənin azaldığı istiqamətə sürüşdürürlər ki, bu da ikinci effektə əlaqədardır.

Bir çox tədqiqatçılar belə hesab edirlər ki, hidrogen rabitəsi əsasən elektrostatik xarakter daşıyır. Belə olan halda təcrübədə hidrogen rabitəsi hesabına müşahidə olunan sürüşmələr Y atomunun XH molekulu ilə rabitəsi yaxınlığında güclü elektrik sahəsi yaratması ilə izah olunmalıdır. Doğrudan da, bu sürüşmələri keyfiyyətçə belə izah etmək olar ki, yaranan elektrik sahəsi XH-də protonu rabitə əmələ gətirən elektronlardan uzaqlaşdırmağa çalışır ki, bu da protonun ətrafında elektron sıxlığını azaldır. Digər tərəfdən güclü elektrik sahəsi hidrogen atomunun diamaqnit sirkulyasiyasını çətinləşdirir. Hər iki effekt hesabına protonun ekranlaşma sabiti azalır və rezonans xətti sahənin azalması istiqamətində sürüşür. Elektrostatik modelə misal olaraq su molekülləri arasında yaranan hidrogen rabitəsini göstərmək olar. Su molekulunda oksigen atomunun cütləşməmiş $2p_y$ və $2p_z$ elektronları ilə hər bir hidrogenin $1s$ elektronu kimyəvi rabitə yaradırlar. Bu hidrogen atomlarından biri, digər su molekulunun elektromənfi oksigen atomuna yaxınlaşır (hidrogen atomunun ölçüsü çox kiçik olmaqla barəbər sferik simmetriyaya malikdir). Bu zaman onsuz da qismən çilpaq olan (qismən protonlaşmış) hidrogen atomu ilə oksigen



Şəkil 13.2

atomu arasında güclü elektrostatik qarşılıqlı cazibə qüvvəsi yaranır ki, bu da hidrogen atomunu daha da çilpaqlaşdırır. Bunu nəticəsində hidrogenin rezonans xətti sahənin kiçik qiyamətləri istiqamətində sürüşür. Elektrostatik qarşılıqlı təsir he-

sabına həyəcanlaşmış oksigen atomu özünün iki $2p_x$ elektronlarından birini öz əvəzinə, digərini isə o biri su molekulunun çilpaq protonu əvəzinə qaytararaq, hidrogen rabitəsi adlanan zəif rabitə yaradır (şəkil 13.2).

Hidrogen rabitəsi olan sistemlərdə molekulların assosiasiya olan və assosiasiya olmayan hallarını NMR spektrlərində müşahidə etmək üçün nüvənin hər iki halda yaşama müddəti kimyəvi sürüşmənin sürüşməsinin tezlik vahidləri ilə ifadə olunmuş tərs qiymətindən böyük olmalıdır (bax: §21). Əgər spektrdə bir xətt (singlet) müşahidə olunursa, hidrogen rabitəsində olan protonun yaşama müddətinin həmin qiymətdən kiçik olduğunu göstərir. Belə hallarda hidrogen rabitəsi dəfələrlə qırılır və yenidən bərpa olunur. Donor atomların sayından və xassələrindən asılı olaraq NMR siqnalı maqnit sahəsinin müəyyən orta qiymətində alınır. Mübadılənin sürətinin kiçik qiymətlərində NMR spektrində hər bir hala uyğun iki rezonans xətti alınır. Mübadılə sürəti artıqca bu xətlər bir-birinə yaxınlaşaraq ensiz bir xəttə çevrilirlər. Bu əslində Heyzenberqin

$$\Delta\nu \cdot \Delta t \sim \frac{1}{2\pi} \quad (13.1)$$

qeyri-müəyyənlilik prinsipinin təzahürüdür. Burada $\Delta\nu$ - hər iki hala uyğun rezonans xətləri arasındaki məsafə, Δt isə protonun verilmiş halda yaşama müddətidir. Mübadılə sürətinin kiçiyət qədər böyük

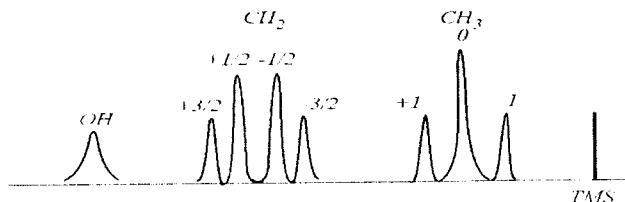
$$\Delta t \leq \frac{1}{2\pi\Delta\nu} \quad (13.2)$$

qiymətində rezonans xətləri birləşirlər.

Deyilənlərə misal olaraq etil spiritinin NMR spektrini göstərmək olar. Quru etil spiritinin NMR spektri hidroksil qrupunun tripletindən və CH_2 , CH_3 qruplarının multipletlərindən ibarət olur.

Spirtə az miqdarda sulfat turşusu əlavə etdikdə hidroksil

grupunun protonu ilə metilen qrupunun protonları arasında qarşılıqlı təsir aradan qalxdığı üçün OH qrupunda NMR xətti sinqletə, metil qrupunun NMR xətti isə metilen qrupu ilə qarşılıqlı təsir hesabına tripletə çevirilir (şəkil 13.3).



Şəkil 13.3

Bu effekt turşunun spirtə əlavə olunması ilə qonşu spirt molekullarının hidroksil qrupları arasında sürətli mübadilənin yaranması hesabına baş verir.

Hidroksil qruplarının protonlarının müşahidə olunan NMR spektrlerinin formasına əsasən qiymətləndirilmiş mübadilə müddətləri etil spirtinə əlavə edilmiş turşu və əsasların miqdərindən asılı olaraq 13.2 cədvəlində göstərilmişdir.

Cədvəl 13.2

Maddə	Əlavənin miqdarı, mol	$\Delta t, \text{san}$
HCl	$1,9 \cdot 10^{-6}$	1,2
HCl	$5 \cdot 10^{-6}$	0,8
HCl	$9 \cdot 10^{-6}$	0,025
HCl	$1 \cdot 10^{-5}$	0,012
NaOH	$3,8 \cdot 10^{-6}$	0,3
NaOH	$1,25 \cdot 10^{-4}$	0,006

Qeyd edək ki, mübadilə proseslərinin və bununla əlaqədar maddənin NMR spektrinin dəyişməsi hadisəsi maddənin temperaturunun dəyişməsi zamanı da baş verir.

Etil spirtinə su əlavə etdikdə də NMR spektrində maraqlı qanuna uyğunluqlar meydana çıxır. Belə ki, spirtə az miqdarda

su əlavə etdikdə spektrdə həm su molekulunun, həm də spirtin hidroksil qrupunda protonun ayrıca NMR xətləri müşahidə olunur. Suyun miqdarının sonrakı artımında, mübadilə sürətinin artması nəticəsində, suyun konsentrasiyasının müəyyən qiymətində nəhayət hər ikisinin NMR xətləri birləşirlər.

Bələliklə, hidrogen rabitəsi olan sistemlərdə temperaturu və əlavə olunan maddələrin konsentrasiyasını dəyişərək, NMR spektrini tədqiq etməklə, kimyəvi sürüşmələrin sürüşməsinə görə proton mübadiləsi proseslərinin mexanizmini və kinetikasını öyrənmək olar.

Molekullararası həyəcanlaşdırıcı qarşılıqlı təsir nəticəsində yaranmış kimyəvi sürüşməni hesablamaq üçün kobud model kimi görünsə də Popl və başqaları E elektrik sahəsinə gətirilmiş sərbsət hidrogen atomuna baxmışlar və kimyəvi sürüşməni dəqiq hesablamaq üçün

$$\delta = -\frac{881}{216} \frac{a_o^3 E^2}{me^2} \quad (13.3)$$

ifadəsini tapmışlar. Burada a_o - Bor radiusudur.

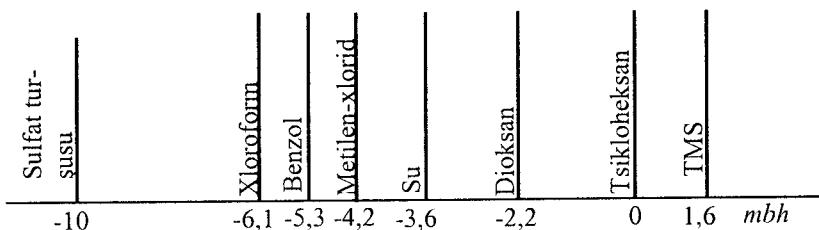
Bəzi hallarda hesab olunur ki, sistemdə hidrogen rabitəsi əmələ gəldikdə yuxarıda göstərilən əsas elektrontatik qarşılıqlı təsirlə yanaşı



strukturuna uyğun kovalent rabitə də yaranır. Bu növ strukturun kimyəvi sürüşməyə təsirini qiymətləndirmək çətindir, çünki bu zaman elektron Y molekulundan XH rabitəsinə doğru dərtlər və bu isə hidrogen atomunda elektron sıxlığını artıraraq onun rezonans xəttini daha güclü sahə istiqamətində sürüşdurməlidir. Əksər hallarda əks effektin müşahidə olunması onu göstərir ki, bu effekt daha güclü elektrostatik effekt tərəfindən kompensasiya olunur.

§14. NMR spektrlərinin incə quruluşu. Dolayı spin-spin qarşılıqlı təsiri

Nüvələrinin hamısı maqnit ekvivalent olan, yəni nüvələrinin hamısı eyni maqnit sahəsində olan molekulların NMR spektri ən sadə, yalnız bir xətdən (singlet) ibarət olur. Misal olaraq 14.1 şəklində bir sira mayelərin incə quruluşa malik olmayan, yəni rezonans xətti bir komponentdən ibarət olan

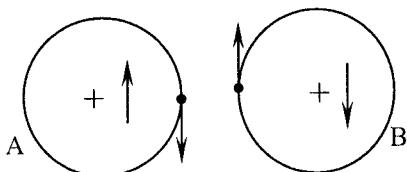


Şəkil 14.1

NMR siqnallarının kimyəvi sürüşmələri göstərilmişdir. Bütün kimyəvi sürüşmələr xarici etalon'a görə alınmış və şkalanın sıfırı isə tsikloheksanın NMR xətti götürülmüşdür.

Molekulda bir neçə qrup maqnit ekvivalent nüvələrin NMR spektri mürəkkəb multipletliyə malik olur. Hər bir qrup maqnit ekvivalent nüvələrin NMR siqnali digər qrup maqnit ekvivalent nüvələrlə qarşılıqlı təsir hesabına komponentlərə parçalanır. Nüvələr arasında bu növ qarşılıqlı təsir rezonans xəttinin enlənməsi ilə nəticələ-nən birbaşa dipol-dipol qarşılıqlı təsirlərdən fərqli olaraq atomların valent elektronları vasitəsilə həyata keçir.

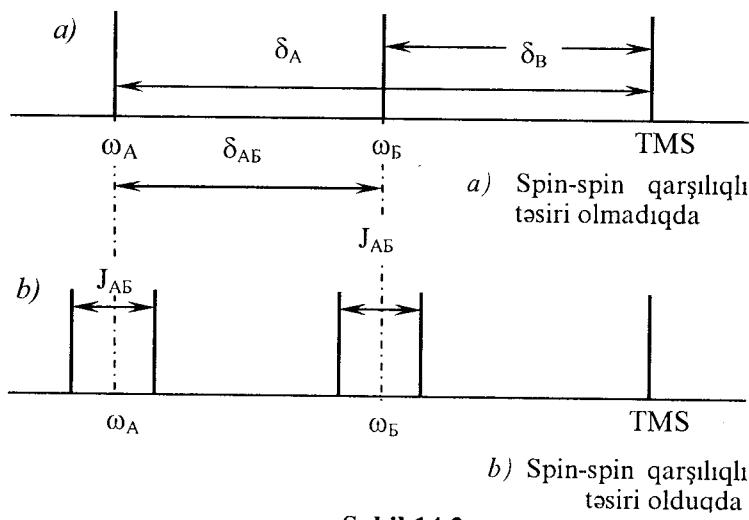
Nüvələrin dolayı spin-spin qarşılıqlı təsiri sadə AB molekulu üçün sxematik olaraq 14.2 şəklində göstə-



Şəkil 14.2

rilmişdir.

Nüvələrin hər birinin onun mənsub olduğu atomun elektro-nu ilə və kovalent rabitə yaradan elektronların bir-biri ilə qarşılıqlı təsiri nəti-cəsində nüvələr dolayı spin-spin qarşılıqlı təsirdə olurlar. A və B nüvələrinin hər birinin spini $\frac{1}{2}$ olarsa, onda onların hər biri $2J+1=2$ mümkün halda ola bilər. Bu halların birində nüvənin spini H_0 sahəsi istiqamətində yönələrək sahəni artırır, ikinci halda isə sahənin əksinə yönələrək onu azaldır. Belə olan halda hər bir nüvə (A) qarşılıqlı təsirdə olduğu digər nüvənin (B) olduğu yerdə xarici sahəni gah artırır, gah da azaldır. Bu isə B nüvəsinin və eləcə də A nüvəsinin nüvə maqnit rezonansı xəttini iki xəttə (doubletə) parçalayır (şəkil 14.3, a və b).



Şəkil 14.3

Baxdigimiz misalda dubletin komponentləri arasındakı məsafə spin-spin qarşılıqlı təsir sabiti (J_{AB}) adlanan kəmiyyətlə xarakterizə olunur. Bu kəmiyyət nə temperaturdan, nə də xarici maqnit sahəsindən asılı deyildir. Spin-spin qarşılıqlı təsir

sabiti enerji və ya tezlik vahidləri ilə ifadə olunur. Rezonans xəttinin parçalanmasına səbəb olan maqnit sahələrinin molekulun daxilində yarandığını nəzərə alsaq, spin-spin qarşılıqlı təsir sabitinin xarici sahədən asılı olmadığını asanlıqla başa düşmək olar. Bir çox hallarda ayrı-ayrı nüvələrin və ya maqnit ekvivalent nüvə qruplarının qarşılıqlı təsir sabitləri onların kimyəvi sürüşmələrindən çox kiçik olur və bu halda molekulun NMR spektri yaxşı ayırd edilə bilinir:

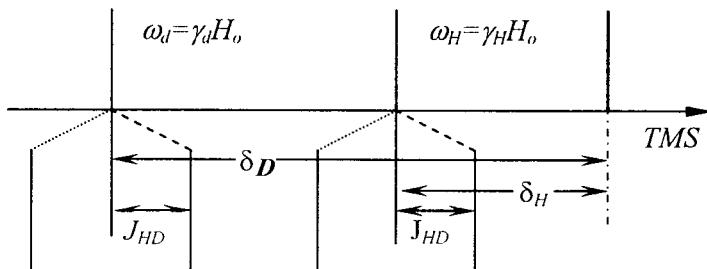
$$\begin{aligned} J_{AB} &<< \delta_A \\ J_{AB} &<< \delta_B \end{aligned} \quad (14.1)$$

Bu növ spektrler birinci tərtib və ya sadə spektrler adlanır. Nüvələrin spinləri müxtəlif olan iki atomdan təşkil olunmuş hidrogen deyterium (HD) molekuluna baxaq. Protonun spinı $\frac{1}{2}$, deytronun spinı isə 1 olduğundan, uyğun olaraq, proton $2 \cdot \frac{1}{2} + 1 = 2$ halda, deytron isə $2 \cdot 1 + 1 = 3$ halda olacaqlar.

Protonun spinı $+\frac{1}{2}$ olan halda deytronun olduğu yerdə protonun yaratdığı maqnit sahəsi güclənəcək, əksinə protonun spinı $-\frac{1}{2}$ olan halda isə zəifləyəcək. Bu zaman pozulmuş rezonansın bərpa olunması üçün birinci halda xarici sahə azaldılmalı, ikinci halda isə artırılmalıdır.

Beləliklə, proton deytronun NMR xəttini iki xəttə parçalayıır. Deytronun spinı 1 olduğundan o proton olan yerdə maqnit sahəsini gah azaldır (spin kvant ədədi -1 qiymətini alır), gah artırır (spin kvant ədədi $+1$ qiymətini alır), gah da heç bir təsir göstərmir (spin kvant ədədi 0 qiymətini alır). Deytronun spin kvant ədədinin üç qiymətinə uyğun olaraq o, protonun rezonans xəttini üç xəttə (tripletə) parçalayıır. Bu üç xətdən biri sahənin əvvəlki, digər ikisi isə sahənin böyük və kiçik qi-

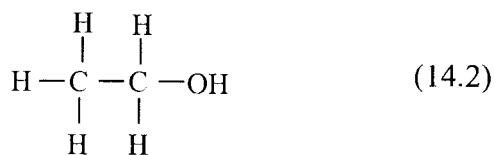
qiyymətlərinə uyğun yerləşir (şəkil 14.4).



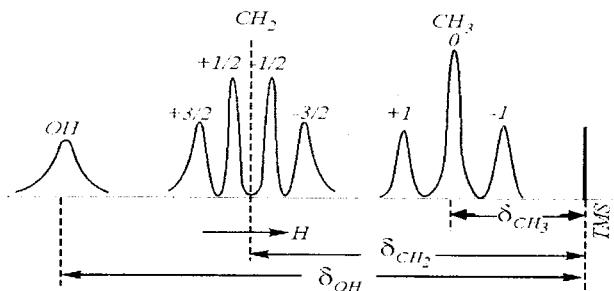
Şəkil 14.4

Daha bir molekulda, məsələn, etil spirti molekulunda ayrı ayrı ekvivalent qrupların spin-spin qarşılıqlı təsirinə baxaq.

Etil spirtinin ($\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$) struktur formulundan



göründüyü kimi molekulda protonları bir-biri ilə maqnit ekvivalent olan üç qrup CH_3 , CH_2 və OH qrupları vardır. Etil spirti molekulun təcrübədən alınan NMR spektri 14.5 şəklində gö-



Şəkil 14.5

stərilmişdir. Etil spirtinin bu şəkildəki NMR spektrindən

görünür ki, OH qrupunun protonu CH_2 və CH_3 qruplarının protonları ilə spin-spin qarşılıqlı təsirində olmadığından (^{12}C nüvəsinin maqnit momenti sıfır bərabərdir) onun rezonans xətti parçalanmayıb, lakin CH_2 və CH_3 qruplarının protonları bir-biri ilə qarşılıqlı təsirdə olduğundan onların rezonans xətləri multipletlərdən ibarətdirlər.

Hidroksil qrupunun spin-spin qarşılıqlı təsirə məruz qalmamasının səbəbi ondan ibarətdir ki, əvvəlki paraqrafda qeyd olunduğu kimi, bu təsirin intensivliyi protonlar bir-birindən uzaklaşdıqca sürətlə zəifləyir və dörd-beş rabitədən sonra praktiki olaraq sıfır bərabər olur. Hər hansı qrupun olduğu yerdə maqnit sahəsinin qiyməti yaxın qonşu qrupun protonlarının spinlərinin cəmi (tam spini) ilə müəyyən olunur. Metil (CH_3) və metilen (CH_2) qruplarının protonlarının maqnit momentlərinin xarici sahə istiqamətindəki proeksiyalarını müəyyən edən spin ədədlərinin mümkün olan qiymətləri aşağıdakı diaqramda göstərilmişdir. Bu sxemdən görünür ki, CH_2 qrupunun protonlarının tam spini ya xarici sahə istiqamətində olaraq onu artırır (+1), ya sahənin əksinə yönəlrək onu azaldır (-1), ya da xarici sahəyə təsir göstərmir (sahəni dəyişmir (0)). Tam spinin sıfır qiyməti alma ehtimalı +1 və -1 qiymətlərini alma ehtimalından iki dəfə böyükdür. Başqa sözlə, CH_2 qrupunun tam spininin proyeksiyası sıfır olduğu halda yaşama müddəti bu proyeksiyanın ± 1 olduğu halların hər birində yaşama müddətindən iki dəfə böyükdür. Deyilənlərdən aydın olur ki, CH_2 qrupunun protonları spin-spin qarşılıqlı təsir nəticəsində CH_3 qrupunun protonlarının rezonans xəttini üç xəttə parçalayacaq. CH_3 qrupunun protonlarının tam spininin proyeksiyası isə, sxemdən göründüyü kimi, dörd qiymət, yəni $\frac{3}{2}, \frac{1}{2}, -\frac{1}{2}; -\frac{3}{2}$ qiymətlərini alır. Tam spinin $+\frac{1}{2}$ və $-\frac{1}{2}$ qiymətlərini alma ehtimalları bir-birinə bərabər olub, $+\frac{3}{2}$ və $-\frac{3}{2}$ qiymətlərini alma

HO	CH₂ qrupu	Tam spin	CH₃ qrupu	Tam spin
↑	↑↑	+1	↑↑↑	+3/2
	↑↓	0	↑↑↓	+ $\frac{1}{2}$
	↓↑	0	↑↓↑	+ $\frac{1}{2}$
	↓↓	-1	↓↑↑	+ $\frac{1}{2}$
			↑↓↓	- $\frac{1}{2}$
			↓↓↑	- $\frac{1}{2}$
			↓↑↓	- $\frac{1}{2}$
			↓↓↓	-3/2

ehtimallarının hər birindən üç dəfə böyük olur. CH₃ qrupunun tam spini CH₂ qrupunun olduğu sahəni dəyişdirir və uyğun olaraq CH₂ qrupunun NMR xəttini 4 xəttə parçalayır.

Gördüyümüz kimi, spini $\frac{1}{2}$ olan iki nüvə bir-biri ilə spin-spin qarşılıqlı təsirində olduqda, hər bir nüvə o biri nüvənin NMR siqnalını iki xəttə (dubletə) parçalayır və hər bir halda nüvənin olma ehtimalı eyni olduğu üçün bu dubletlərin intensivlikləri bir-birinə bərabər olur. Əgər hər hansı verilmiş nüvənin qonşusu iki ekvivalent nüvələrdən ibarətdirsə, onda bu iki nüvənin NMR xəttini ehtimallar fərqiñə görə intensivliklərinin nisbəti 1:2:1 olan üç xəttə parçalayır. Həmin verilmiş nüvə və ekvivalent nüvələr qrupu 3 qonşu ekvivalent nüvələrlə spin-spin qarşılıqlı təsirdə olduqda isə onun NMR xətti intensivliklərinin nisbəti 1:3:3:1 olan dörd xəttə parçalanır, 4 nüvə ilə əhatə olunmuşsa intensivliklərin nisbəti 4:6:4:1 olan 5 xəttə parçalanır və s. Beləliklə, aydın olur ki, spini $\frac{1}{2}$

olan n qonşu ekvivalent nüvə ilə spin-spin qarşılıqlı təsirdə olan nüvənin və ya nüvələr qrupunun NMR xətti $n+1$ xəttə parçalanacaqdır.

Qeyd edək ki, sadə spektrlərdə verilmiş nüvə spinin J olan n sayda nüvə ilə spin-spin qarşılıqlı təsirdə olarsa, onda NMR xətti

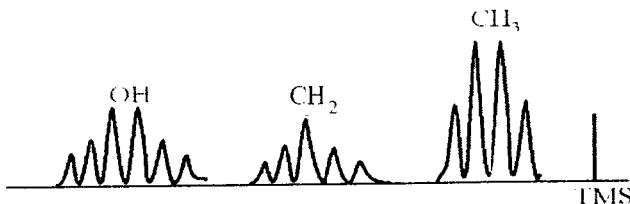
$$Z = 2nJ + 1 \quad (14.3)$$

sayda xəttə parçalanır. Bu zaman multipletlərin intensivlikləri nisbəti aşağıdakı sxemdə göstərilən kimi olur.

Qonşu nüvələrin sayı, n	Multiplet xətlərin intensivlik- ləri nisbətləri
1	1:1
2	1:2:1
3	1:3:3:1
4	1:4:6:4:1
5	1:5:10:10:5:1
6	1:6:15:20:15:6:1
7	1:7:21:35:21:7:1
8	1:8:28:56:70:56:28:81

Sadə spektrlərə bir neçə misal göstərək.

a) Qeyd etmişdik ki, etil spiritinin şəkildə göstərilən NMR spektri hidroksil qrupu metil və metilen qrupları ilə spin-spin

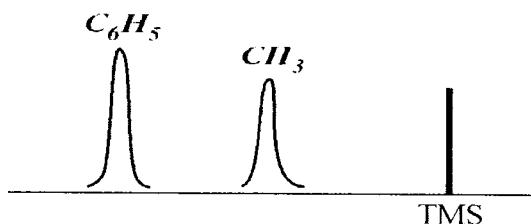


Şəkil 14.6

karşılıqlı təsirdə olmayan və metil qrupu ilə metilen qrupları-

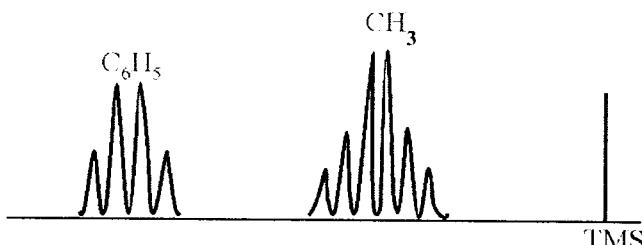
nin bir-biri ilə qarşılıqlı təsirdə olan halına uyğundur. Bu üç qrupun hər biri digərləri ilə spin-spin qarşılıqlı təsirdə olarsa etil spirtinin birinci tərtib spektri 14.6 şəklindəki kimi olardı.

b) Toluolun metil və benzol qrupları spin-spin qarşılıqlı təsirdə olmazlarsa toluolun NMR spektri 14.7 şəklindəki kimi,



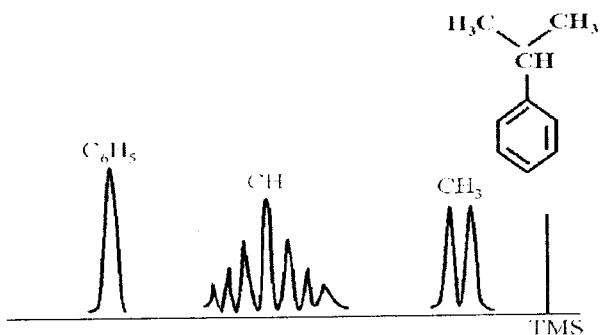
Şəkil 14.7

bir-biri ilə spin-spin qarşılıqlı təsirdə olsalar isə 14.8 şəklin-dəki kimi olacaqlar.



Şəkil 14.8

v) İzopropil benzolda benzol həlqəsinin protonları ilə CH_3 və CH qruplarının protonları spin-spin qarşılıqlı təsirdə ol-mayıb, CH_3 qrupunun protonları ilə CH qrupunun protonları nüvə spin-spin qarşılıqlı təsirində olarlarsa, onun NMR spektri 14.9 şəklin-dəki kimi olar.



Şəkil 14.9

§15. Spin-qəfəs relaksasiyası. BPP nəzəriyyəsi

§4-də göstərildiyi kimi, enerjinin həyəcanlaşmış nüvə sistemindən digər sərbəstlik dərcələrinə verilməsi bu sistemin istilik tarazlıq halına gəlməsinə səbəb olur və xüsusi halda, mayelərdə rezonans xəttinin enini müəyyən edir.

Ən sadə hal kimi spinləri $1/2$ olan nüvə sisteminə baxaq. Bu halda nüvələr yalnız maqnit momentinə malikdirlər və yalnız flüktuasiya edən lokal maqnit sahələri ilə qarşılıqlı təsirdə olurlar. Buna görə də belə sistemlərdə istilik tarazlıq halının yaranması, yəni spin sisteminin relaksasiya etməsi onların maddənin daxilində olan lokal maqnit sahələri ilə qarşılıqlı təsiri nəticəsində mümkün olur. Molekulyar hərəkətlər nəticəsində üç növ lokal flüktuasiya maqnit sahələri mövcud ola bilər: a) digər nüvələrin yaratdığı sahələr, b) cütləşməmiş elektronların yaratdığı sahələr və v) statik H_0 sahəsinin molekulda-xili və molekullararası səbəblərdən dəyişən ekranlaşması hesabına yaranan sahələr.

Spini $J > \frac{1}{2}$ olan nüvələr maqnit momentindən əlavə elektrik kvadrupol elektrik momentlərinə də malikdirlər və bu kvadrupol momentləri maddənin digər sərbəstlik dərəcələri ilə bağlı olan dəyişən elektrik sahələri ilə qarşılıqlı təsirdə olaraq əlavə relaksasiya (elektrik relaksasiyası) mexanizmi yaradırlar.

Flüktuasiya edən lokal maqnit sahələrinin təsiri altında olan ayrıca götürülmüş nüvənin müxtəlif halları arasındaki keçid ehtimallarına baxaq. Spin-qəfəs qarşılıqlı təsir nəticəsində nüvənin enerji səviyyələri arasındaki keçidlər nüvə maqnit rezonansının əsasında duran yüksək tezlikli elektromaqnit sahəsinin təsiri nəticəsində baş verən keçidlərin analoqudur. Məlum olduğu kimi, əgər statik sahə Z oxu istiqamətində yönəlsə, onda

$$\omega_o = \gamma H_o \quad (15.1)$$

rezonans tezliyi ilə osilyasiya edən və X və ya Y oxları istiqamətində yönəlmış maqnit sahəsi nüvələrin enerji səviyyələri arasında keçidlər yarada bilər.

Flüktuasiya edən $H'(t)$ sahəsini müxtəlif mümkün tezliklərlə osilyasiya edən sahələrin cəmi kimi göstərmək olar.

$$H'(t) = H(0) + H(\omega_1) + H(\omega_2) + \dots + H(\omega_o) + \dots + H(\omega_\infty) \quad (15.2)$$

Bu zaman enerji səviyyələri arasındaki keçid bu sahənin $\omega_o = 2\pi\nu_o$ tezliyi ilə osilyasiya edən komponenti tərəfindən induksiya olunur. Beləliklə, spin-qəfəs qarşılıqlı təsirin intensivliyi lokal sahələrin qiyməti və flüktuasiya etmə tezliyi ilə müəyyən olunur.

Spini $J = \frac{1}{2}$ olan nüvələrin enerji səviyyələri arasındaki

yeganə keçidi flüktuasiya edən $H'(t)$ sahəsinin H'_{x} və H'_{y} komponentləri yaradır.

Kvant mexanikasından məlumdur ki, spinlə flüktuasiya edən lokal sahə arasındaki qarşılıqlı təsir üçün Hamilton operatörü

$$\hat{H}' = -\gamma \hbar \hat{J} \cdot H'(t) \quad (15.3)$$

şəklində, onun $J_z = -\frac{1}{2}$ və $J_z = +\frac{1}{2}$ halları arasındaki matris elementi isə

$$\begin{aligned} \left(-\frac{1}{2} \left| \hat{H}' \right| \frac{1}{2} \right) &= -\gamma \hbar \left[\left(-\frac{1}{2} \left| \hat{J}_x \right| \frac{1}{2} \right) H'_{x} + \left(-\frac{1}{2} \left| \hat{J}_y \right| \frac{1}{2} \right) H'_{y} \right] = \\ &= -\frac{1}{2} \gamma \hbar [H'_{x}(t) + i H'_{y}(t)] \end{aligned} \quad (15.4)$$

şəklində olur.

Bu matris elementinin orta kvadrati

$$\left(-\frac{1}{2} \left| \hat{H}' \right| \frac{1}{2} \right)^2 = \frac{1}{4} \gamma^2 \hbar^2 \overline{(H'_{x}^2 + H'_{y}^2)} = \frac{1}{2} \gamma^2 \hbar^2 \overline{H'^2_x} \quad (15.5)$$

zamanın təsadüfi funksiyasıdır.

Flüktuasiya edən həyəcanlaşdırıcı sahənin təsiri ilə nüvə sisteminin yuxarıda göstərilən iki hali arasındaki $W_{-\frac{1}{2} \rightarrow +\frac{1}{2}}$ keçid ehtimalının kvant-mexaniki hesablanması

$$W_{-\frac{1}{2} \rightarrow +\frac{1}{2}} = \hbar^2 \overline{\left(-\frac{1}{2} \left| \hat{H}' \right| \frac{1}{2} \right)^2} \frac{2\tau_c}{1 + \omega^2 \tau_c^2} \quad (15.6)$$

qiymətini verir.

(15.6) düsturundan görünür ki, keçid ehtimalını və onunla

$$\frac{1}{T_1} = 2W \quad \text{---} \begin{smallmatrix} \gamma \\ \gamma_2 \rightarrow +\frac{1}{2} \end{smallmatrix} \quad (15.7)$$

kimi ifadə ilə əlaqədar olan T_1 spin-qəfəs relaksasiya müddətini tapmaq üçün nüvə sistemində lokal sahələrin flüktuasiyasının xarakterini bilmək lazımdır. Blombergen, Persell və Pand (BPP) $H'(t)$ sahəsinin flüktuasiyasını tapmaq üçün müəyyən şərtlər daxilində Broun hərəkəti nəzəriyyəsindən istifadə etmişlər. $H'(t)$ sahəsinin flüktuasiyası bir-biri ilə xaotik olaraq toqquşmalar nəticəsində həyəcanlanan atom və molekulların fırlanma və irəliləmə hərəkətləri nəticəsində meydana çıxır. Broun hərəkəti nəzəriyyəsini belə nüvə sisteminə o zaman tətbiq etmək mümkün olar ki, molekulun dönməsinə və ya öz ölçülərinə bərabər məsafəyə yerdəyişməsinə sərf olunan zaman müddətində o çoxlu sayıda toqquşmalara məruz qalsın. Broun hərəkəti nəzəriyyəsi demək olar ki, bütün mayelərə tətbiq oluna bilir, lakin qazlara tətbiq oluna bilmir. Bunun səbəbi ondan ibarətdir ki, qaz molekulları iki toqquşma arasında çoxlu sayıda fırlanmalar etməyə macal tapırlar.

Broun hərəkəti nəzəriyyəsindən flüktuasiya edən sahənin spektrində tezliklərin $K(\nu)$ paylanması üçün

$$K(\nu) \approx \frac{2\tau_c}{1 + \omega^2 \tau_c^2} \quad (15.8)$$

ifadəsi alınır. Burada τ_c - təsadüfi prosesi xarakterizə edən korelyasiya müddətidir. τ_c müddətində $H'(t)$ sahəsi özünün əvvəlki qiymətini "yaddan çıxarır". Matris elementinin (15.5) qiymətini keçid ehtimalının (15.6) ifadəsində yerinə yazsaq

$$W \quad \text{---} \begin{smallmatrix} \gamma^2 H'^2 \tau_c \\ \gamma_2 \rightarrow +\frac{1}{2} \end{smallmatrix} = \frac{\gamma^2 H'^2 \tau_c}{1 + \omega_o^2 \tau_c^2} \quad (15.9)$$

alariq. Burada $\omega_o = \gamma H_o$ Larmor tezliyidir. Ógər τ_c korelyasiya müddəti larmor tezliyinin tərs qiymətindən $\left(\tau_c = \frac{2\pi}{\omega_o}\right)$ kiçik olarsa ($\tau_c \ll \tau_o$), yəni maqnit momentinin bir dəfə Larmor fırlanması müddətində $\left(\tau_o = \frac{1}{\nu_o}\right)$ çoxlu sayda flüktuasiya baş verərsə (çoxlu sayda toqquşmalar baş verərsə), (15.9) düsturunun məxrəci vahidə bərabər olar və (15.9) ifadəsi

$$W_{\gamma_2 \rightarrow \gamma_2} = \gamma^2 \overline{H'_x^2} \tau_c \quad (15.10)$$

şəklinə düşər. Onda (15.7)-yə görə

$$\frac{1}{T_1} = 2\gamma^2 \overline{H'_x^2} \cdot \tau_c \quad (15.11)$$

olar.

Qeyd edək ki, xarici H_o sahəsi ilə bağlı olmayan flüktuasiya edən sahələr üçün relaksasiya müddəti (15.11)-ə görə ν_o rezonans tezliyindən asılı deyildir. Flüktuasiya edən H' lokal sahəsi izotrop olduqda (15.11) ifadəsi

$$\frac{1}{T_1} = \frac{2}{3} \gamma^2 \overline{H'_x^2} \cdot \tau_c \quad (15.12)$$

kimi olar.

§16. Maqnit nüvələrin dipol qarşılıqlı təsiri

Verilmiş nüvələrin olduğu yerdə digər nüvələrin yaratdığı maqnit sahələrini molekuldaxili (molekuldakı digər nüvələrin yaratdığı sahələr) və molekullararası (digər molekulların nüvələrinin yaratdığı sahələr) sahələrə ayırmaq olar.

Əgər molekulu sərt qəbul etsək, yəni nüvələrarası b məsa-fəsini sabit qəbul etsək, onda sahənin orta qiymətini molekulun müxtəlif istiqamətlərinə görə hesablamaq lazımdır.

μ' maqnit momentinin malik olan nüvənin özündən b məsa-fəsində yaratdığı sahənin radial və tangensial komponentləri, uyğun olaraq,

$$H'_{\perp} = \frac{2\mu' \cos \theta}{b^3} \quad (16.1)$$

və

$$H'_{\parallel} = \frac{2\mu' \sin \theta}{b^3} \quad (16.2)$$

olduğundan onun orta kvadratı

$$\overline{H'^2} = \frac{(4 \cos^2 \theta + \sin^2 \theta) \mu'^2}{b^6} = \frac{2\mu'^2}{b^6} \quad (16.3)$$

kimi olar. Kvant mexanikasına görə

$$\mu'^2 = \hbar^2 \gamma'^2 J(J+1) \quad (16.4)$$

olduğundan spinin $\frac{1}{2}$ olan nüvə sistemi üçün sahənin orta kvadratı

$$\overline{H'^2} = \frac{\frac{3}{2} \hbar^2 \gamma'^2}{b^6} \quad (16.5)$$

qiymətini alır. (16.5)-dən sahənin orta kvadratının qiymətini

(15.12)-də yerinə yazsaq, spin-qəfəs relaksasiya müddəti üçün

$$\frac{1}{T_1} = \frac{\gamma^2 \gamma'^2 \hbar^2}{b^6} \tau_c \quad (16.6)$$

alarıq. Bu düstur eyni olmayan ($\gamma' \neq \gamma$) nüvələr üçün doğrudur. Eyni nüvələr üçün isə

$$\frac{1}{T_1} = \frac{\frac{3}{2} \hbar^2 \gamma^4}{b^6} \tau_c \quad (16.7)$$

qiyməti alınmışdır. (16.6) düsturundakı mayenin molekulunun fırlanma hərəkətinin τ_c korelyasiya müddətini tapmaq üçün BPP Debayın dielektrik sabitinin dispersiyası nəzəriyyəsindən istifadə etmişlər. Özlü mayedə fırlanan sfera modelinə əsaslanan Debay nəzəriyyəsindən korelyasiya müddəti üçün aşağıdakı ifadə alınmışdır.

$$\tau_s = \frac{4\pi\eta a^3}{3kT} \quad (16.8)$$

Burada η - özlülük əmsali, a sferanın radiusudur. (16.8)-i (16.7)-də yazsaq spin-qəfəs relaksasiya müddətinin molekul-daxili hərəkətlə əlaqədar olan qiymətini alarıq:

$$\left(\frac{1}{T_1} \right)_{daxili} = \frac{2\pi\eta a^3 \hbar^2 \gamma^4}{b^6 k T} \quad (16.9)$$

BPP öz nəzəriyyələrini suya $t = 20^\circ\text{S}$ -də tətbiq etmişlər və $\eta = 0,01 \text{ p}_z$, $a = b = 1,5 \cdot 10^{-8} \text{ sm}$ qəbul edərək τ_c və $1/T_1$ üçün

$\tau_c = 0,35 \cdot 10^{11} \text{ san}$ və $\left(\frac{1}{T_1} \right)_{daxili} = 0,26 \text{ san}^{-1}$ qiymətlərini almışlar.

Spin-qəfəs relaksasiya müddətinin verilmiş nüvənin mole-

kullararası qarşılıqlı təsirlə, yəni digər molekulların nüvələrinin maqnit sahələri ilə qarşılıqlı təsirlə əlaqədar olan payını müəlliflər (BPP) diffüziya hadisələri ilə əlaqələndirmişlər.

Tutaq ki, hər bir molekulun iki maqnit nüvəsi vardır. Bu halda alınan nəticəni suya tətbiq etmək olar. Mərkəzi molekuldan r ilə $r+dr$ məsafələri arasında yerləşən nüvələrə baxaq. Bu molekulların mərkəzi nüvə olan yerdə yaratdıqları maqnit sahələr bütün istiqamətlər üzrə götürülən orta qiyməti $\left(\frac{3}{2}\hbar^2\gamma^4/b^6\right)\cdot\tau_c$ olur. τ_c isə molekulun r məsafəsinə diffüziya etməsi üçün sərf olunan zamana bərabər götürülür. Hər iki molekulun hərəkət etdiyini nəzərə alsaq

$$\tau_c = \frac{r^2}{12D} \quad (16.10)$$

yaza bilərik. Burada D – diffüziya əmsalıdır. $\left(\frac{1}{T_1}\right)_{mol.\text{arasi}}$ -nin yekun qiymətini tapmaq üçün onun ifadəsində sahənin və τ_c -nin (16.10) qiymətlərini yazmaqla toxunan iki sfera arasındakı $r = 2a$ məsafəsindən kənardə integrallamaq və $2N_o$ -a vurmaq (N_o – vahid həcmidəki nüvələrin sayıdır) lazımdır. Bu zaman $\left(\frac{1}{T_1}\right)_{mol.\text{ar}}$ üçün

$$\begin{aligned} \left(\frac{1}{T_1}\right)_{mol.\text{arasi}} &= 2N_o \int_{2a}^{\infty} \frac{\frac{3}{2}\hbar^2\gamma^4}{r^6} \frac{r^2}{12D} 4\pi r^2 dr = \\ &= \frac{\pi N_o \cdot \hbar^2 \gamma^4}{2Da} \end{aligned} \quad (16.11)$$

qiyməti alınır.

Diffüziya əmsalının özlülük əmsali ilə əlaqələndirən

Stoks-Eynşteyn münasibətindən istifadə etsək yekunda

$$D = \frac{kT}{6\pi\eta a} \quad (16.12)$$

$$\left(\frac{1}{T_1}\right)_{molek.\text{arası}} -\text{für}$$

$$\left(\frac{1}{T_1}\right)_{mol.\text{arası}} = \frac{3\pi^2\gamma^4\hbar^2\eta N_o}{kT} \quad (16.13)$$

ifadəsini almaq olar. η , a və b üçün yuxarıda götürdüyüümüz qiymətləri (16.13)-də yerinə yazsaq

$$\left(\frac{1}{T_1}\right)_{molek.\text{arası}} = 0,15 \text{ san}^{-1}$$

alariq. $\left(\frac{1}{T_1}\right)$ -in həm molekulda xili, həm molekullararası qiymətlərini toplasaq

$$\frac{1}{T_1} = 0,4 \text{ san}^{-1} \quad \text{və ya} \quad T_1 = 2,5 \text{ san} \quad (16.14)$$

alariq. Qeyd edək ki, su üçün T_1 -in təcrübədən alınan qiymətləri 2 san ilə 3 san arasındadır.

Nəzəriyyədən alınan nəticələrin təcrübədən alınan nəticələrlə yaxşı uyğun gəlməsi relaksasiyanın yuxarıda qəbul olunmuş və ilk baxışdan nisbətən kobud görünən modelinin düzgünlüyünü göstərir.

Molekulda xili və molekullararası qarşılıqlı təsirlərin $\left(\frac{1}{T_1}\right)$

kəmiyyətinə verdiyi payları çoxlu sayıda nüvələrdən ibarət olan sistemlər üçün Qutovskiy və Vosner hesablayaraq aşağı-

dakı ümumiləşmiş düsturları almışlar.

$$\left(\frac{1}{T_{li}}\right)_{dax} = \frac{2\pi^2 \hbar^2 \gamma_i^2 \eta a^3}{3kT} \left(3\gamma_i^2 \sum_j r_{ij}^{-6} + 2 \sum_j {}^* \gamma_j^2 r_{ij}^{-6} \right) \quad (16.15)$$

$$\left(\frac{1}{T_{li}}\right)_{mol.ar.} = \frac{\pi^2 \hbar^2 \gamma_i^2 \eta N_o a^3}{kT} \left(3\gamma_i^2 \sum_j \frac{1}{r_{ij}^6} + 2 \sum_j {}^* \gamma_j^2 \frac{1}{r_{ij}^6} \right) \quad (16.16)$$

Burada j üzrə \sum_j cəmi i -nüvəsi ilə eyni olan nüvələrə,

$\sum_j {}^* \gamma_j$ cəmi isə bütün digər nüvələrə görə aparılır, $\frac{1}{r_{ij}^6}$ isə bir-

birininə toxunan iki nüvə üçün $\frac{1}{r_{ij}}$ kəmiyyətinin orta qiyməti-

dir. Bir sıra hallarda $\frac{1}{r_{ij}}$ molyar həcmindən tapılan a məsafəsi-

nin iki misli ilə əvəz oluna bilər.

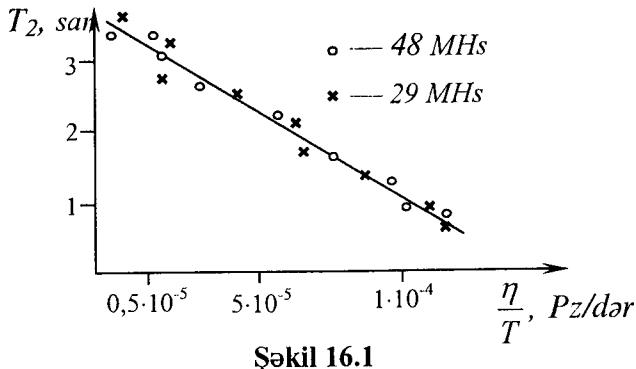
Blombergen, Persell, Paund (BPP) nəzəriyyəsinə görə spin-qəfəs relaksasiya müddətinin tərs qiymətindəki molekul-daxili və molekullararası paylar özlülük əmsalının temperatura nisbəti ilə düz mütənasibdir.

$$\frac{1}{T_1} \sim \frac{\eta}{T} \quad (16.17)$$

Etil spirtinin protonlarının relaksasiya müddətinin η/T -dən asılılığı 29 MHc, 48 MHc kimi iki rezonans tezliyi üçün 16.1 şəklində göstərilmişdir.

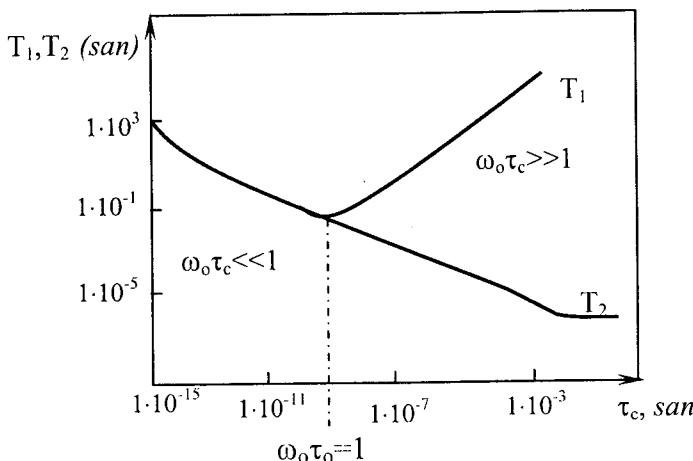
Eksperimental nöqtələr meyli vahid olan düz xəttin üzərin-də yerləşirlər. Bu isə $\frac{1}{T_1}$ -in $\frac{\eta}{T}$ ilə mütənasib olduğunu və nəzəriyyədə olduğu kimi, relaksasiya müddətinin rezonans tezliyindən asılı olmadığını göstərir.

Relaksasiyanın surətini geniş özlülük və temperatur intervalında tədqiq etmək üçün ən əlverişli maddələrdən biri olan



Şəkil 16.1

qliserinin relaksasiya müddətlərinin τ_c korelyasiya müddətin-dən asılılığı şəkildə göstərilmişdir (şəkil 16.2).



Şəkil 16.2

Yüksək temperaturlarda korelyasiya müddətinin çox kiçik qiymətlərində flüktuasiya edən lokal sahələrin yüksək tezlikli komponentləri vasitəsilə həyata keçən spin-qəfəs və nüvələrin

dipol-dipol qarşılıqlı təsiri ilə əlaqədar olan spin-spin relaksasiyalarının mexanizmləri eyni olur. Lokal sahələrin orta qiymətləri çox kiçik, relaksasiya müddətləri isə böyük və bir-birinə bərabər olur ($T_1=T_2$).

Doğrudan da, böyük temperaturlarda $\omega_o\tau_c \ll 1$ olur, yəni maqnit momenti tam bir larmor periodu müddətində $\left(\tau_o \sim \frac{1}{\omega_o}\right)$ qət etdiyi hərəkət zamanı digər nüvələrlə (atomlar) götürülmüş nüvənin çoxlu sayda toqquşmaları baş verir.

Bu halda həm spin-qəfəs, həm də spin-spin relaksasiyası sistemin kinetik vahidlərinin strukturu və molekulyar hərəkətlərinin növü ilə və lokal sahələrin flüktuasiyasının xarakteri ilə müəyyən olunur. Bu nəticə Blombergen, Paund və Persellin iki maqnit nüvəsi olan molekulun izotrop firlandığı halda $\frac{1}{T_1}$

və $\frac{1}{T_2}$ üçün aldıqları ifadələrlə üst-üstə düşür.

$$\frac{1}{T_1} = \frac{2}{5} \frac{\gamma^4 \hbar^2}{r^6} J(J+1) \left(\frac{\tau_c}{1 + (\omega_o \tau_c)^2} + \frac{4\tau_c}{1 + (2\omega_o \tau_c)^2} \right) \quad (16.18)$$

$$\frac{1}{T_2} = \frac{\gamma^4 \hbar^2}{r^6} J(J+1) \left(\frac{3}{5} \tau_c + \frac{\tau_c}{1 + (\omega_o \tau_c)^2} + \frac{2}{5} \cdot \frac{4\tau_c}{1 + (2\omega_o \tau_c)^2} \right) \quad (16.19)$$

Doğrudan da (16.18) və (16.19)-da $\omega_o\tau_c \ll 1$ götürsək, $T_1=T_2$ olar.

Temperaturu azaltdıqda τ_c və özlülük artır və (16.9) və (16.13)-ə görə relaksasiya müddəti azalır. Müəyyən bir temperaturda korelyasiya müddəti Larmor perioduna bərabər olur ($\tau_c = \tau_o$) və bu andan sonra bir tam Larmor periodu müddətində nüvə heç bir toqquşmaya məruz qalmır, flüktuasiya edən sahələrin təsiri azalır və bu isə spin-qəfəs relaksasiya mexa-

nizmini zəiflədir və $\omega_0 \tau_c = 1$ halında T_1 minimumdan keçərək artmağa başlayır. Lakin temperatur azaldıqca T_2 monoton olaraq azalır və özünün tərpənməz nüvələrin dipol-dipol qarşılıqlı təsirinə uyğun son qiymətini alır (şəkil 16.2).

16.1 cədvəlində bir sıra birləşmələrin proton spin-qəfəs relaksasiya müddətlərinin qiymətləri verilmişdir.

Cədvəl 16.1

Birləşmələr	T_1 , san	Temperatur, °C
Su	$3,6 \pm 0,2$	20
Etil spirti	2,2	20
Sirkə turşusu	2,4	20
Sulfat turşusu	0,7	20
Qliserin	0,023	20
H-pentan	4,3	27
H-heksan	2,0	28
Yodlu metil	3,8	29
Benzol	19,3	25
Benzol (havada)	19,3	25
Benzol CS_2	2,7	25
Toluol (aromatik protonlar)	16	25
Toluol (CH_3 perimetri)	9	25

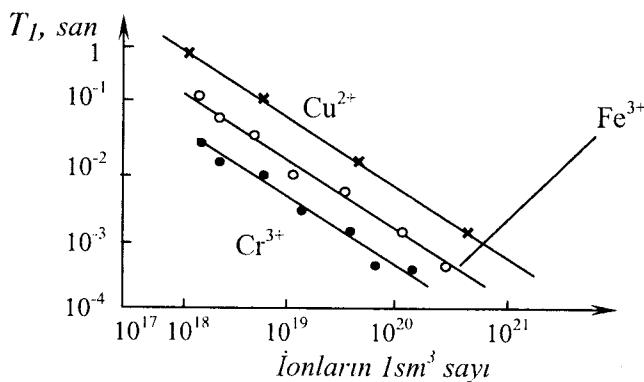
Nüvə sistemində spin-qəfəs relaksasiyasına təsir edən vacib amillərdən biri bu sistemdə olan paramaqnit aşqarlarının cütləşməmiş elektronlarının (paramaqnit) maqnit sahələrinin təsiridir.

Paramaqnit ionların təsiri ilə suyun spin-qəfəs relaksasiya müddətinin azalmasını Blox müşahidə etmiş və bunun nüvələrin dipol-dipol relaksasiyası nəzəriyyəsinə uyğun nəzəriyyəsi ni BPP vermişlər. Bu növ relaksasiya su molekullarının ionun sahəsində mikrobroun hərəkəti ilə izah olunmuşdur. Buna görə əvvəlcə alınmış nəzəri düsturlarda nüvə maqnit momentinin orta kvadratinin qiyməti $\left(\frac{3}{4}\gamma^2\hbar^2\right)$ cütləşməmiş elektronun ef-

fektiv maqnit momentinin orta kvadratı (μ_{ef}^2) ilə əvəz olunmuşdur. Beləliklə, (16.13)-dən istifadə etməklə bu mexanizmin payı üçün

$$\frac{1}{T_1} = \frac{4\pi^2 \gamma^2 \eta N_p \cdot \mu_{ef}^2}{kT} \quad (16.20)$$

qiyməti alınmışdır. Burada N_p -1 sm³-də paramaqnit moleküllerin və ya ionların sayıdır. Cütləşməmiş elektronların maqnit momenti nüvənin maqnit momentindən üç tərtib böyük olduğundan ionların çox kiçik konsentrasiyaları istisna olmaqla bütün konsentrasiyalarda relaksasiyanın bu mexanizmi nüvə dipol-dipol relaksasiya mexanizmindən daha effektlidir. (16.20) ifadəsinə görə ion məhlulunda proton relaksasiya



Şəkil 16.3

müddəti ionların konsentrasiyası və μ_{ef}^2 ilə tərs mütənasibdir. Müxtəlif ionlar üçün təcrübədən alınmış nəticələr nəzəriyyənin düzgün olduğunu göstərir (şəkil 16.3).

§17. Elektron ekranlaşmasının anizotropluğu

Spin-qəfəs relaksasiyasının daha bir mexanizmi elektronların nüvəni ekranlaşdırmasının anizotropluğu ilə əlaqədardır. Bu halda elektronların yaratdığı cərəyanların maqnit sahəsi xarici sahəyə paralel olmayıb, ümumiyyətlə, sahəyə perpendikulyar komponentə malik olur. Molekul firlandıqda bu komponent osilyasiya edərək nüvənin spin halları arasında keçid yarada bilər. Spin-qəfəs relaksasiyasının indiyə qədər nəzərdən keçirilən mexanizmlərindən fərqli olaraq bu mexanizm H_o xarici sahəsi ilə əlaqədardır və hətta ən kiçik korelyasiya müddətlərində belə spin-qəfəs relaksasiya müddətinin H_o -dan asılılığına gətirib çıxarır.

Əvvəllər qeyd edildiyi kimi, elektron ekranlaşması faktiki olaraq σ tenzoru ilə xarakterizə olunur və nüvəyə təsir edən həqiqi sahə (H)

$$\vec{H}' = \vec{H}_o - \sigma \vec{H}_o \quad (17.1)$$

olur. Burada \vec{H}_o - xarici sahədir. Əgər \vec{H}_o sahəsi Z oxu istiqamətində yönələrsə, onda \vec{H}' -in H_x' komponenti üçün

$$H_x' = -\sigma_{xz} \cdot H_o \quad (17.2)$$

olar. Ümumi relaksasiya nəzəriyyəsini tətbiq etmək üçün (15.9)-a daxil olan H_x' -in orta kvadratını tapmaq lazımdır. Bu zaman korelyasiya müddətinin molekuldaxili relaksasiyaya uyğun olan qiyməti götürülür. σ_{xz} -in bütün istiqamətlər üzrə götürülmüş orta kvadratının qiymətini tenzorun $\sigma_{11}, \sigma_{22}, \sigma_{33}$ baş qiymətləri ilə ifadə etmək olar. Beləliklə, tenzor hesablamalarına görə H_x' -in orta kvadratı

$$H_o^2 \overline{\sigma_{xz}^2} = \frac{1}{15} H_o^2 (\sigma_{11}^2 + \sigma_{22}^2 + \sigma_{33}^2 - \sigma_{22} \sigma_{33} - \sigma_{33} \sigma_{11} - \sigma_{11} \sigma_{22}) \quad (17.3)$$

olur. (17.3) ifadəsini (15.9)-da yerinə yazmaqla T_1 -in qiyməti ni almaq olar. τ_c korelyasiya müddətinin kiçik qiymətlərində və σ tenzorunun aksial simmetriyaya malik olduğu halda Mak-

Konnel və Xolm $\frac{1}{T_1}$ üçün

$$\frac{1}{T_1} = \frac{2}{15} \gamma^2 H_o^2 (\Delta\sigma)^2 \cdot \tau_c \quad (17.4)$$

düsturunu almışlar. Burada $\Delta\sigma$ simmetriya oxu və ona perpendikulyar istiqamətlərdə σ -nın qiymətləri arasındaki fərqlidir. Beləliklə, ekranlaşmanın anizotroplığının $\frac{1}{T_1}$ -ə verdiyi pay H_o^2 ilə mütənasib olur.

§18. Overhager effekti

Əvvəlki paraqrafda göstərdik ki, paramaqnit maddələrin məhlullarında nüvələrin və elektronların spin sistemləri bir-biri ilə əlaqədardır. Bunun nəticəsində nüvə spin-qəfəs relaksasiya müddəti kiçik və NMR xətti enli olduğundan onun müşahidəsi çətinləşir. Overhaqer elektron nüvə qarşılıqlı təsirinin daha bir nəticəsi olan cütləşməmiş elektronların yaratdığı nüvə spin-qəfəs relaksasiya mexanizmi ilə əlaqədar nüvələrin polyarlaşması hadisəsini kəşf etmişdir. O, göstərmişdir ki, əgər uyğun larmor tezlikli ($\omega_L^c = \gamma_e \cdot H_o$) şüalanmanın təsiri ilə elektronların enerji səviyyələri arasında keçid yaradılsara, onda eyni zamanda nüvə sisteminin enerji səviyyələri arasındaki keçidlər induksiyaları olur. Qeyd edək ki, elektron spin sisteminin enerji səviyyələri arasındaki məsafə nüvə spin-sisteminin enerji səviyyələri arasındaki məsafədən çox böyükdür.

$$2\mu_{\text{nüvə}} \cdot H_o \ll 2\mu_{\text{elekt.}} \cdot H \quad (18.1)$$

Əgər elektron-nüvə qarşılıqlı təsiri nüvələrin spin mübadıləsində əsas proses kimi hesab olunarsa, onda nüvə spinlərinin polyarlaşmasının artması, yəni nüvələrin mümkün enerji səviyyələri arasındakı paylanmasıın dəyişməsi hadisəsi baş verir. Bunun nəticəsində nüvələrin rezonans udulma siqnalının intensivliyi artır.

Elektron-nüvə qarşılıqlı təsirinin təbiəti və nüvə spinlərinin polyarlaşmasının mexanizmini Abraham və Anderson tədqiq etmişlər.

Onlar nüvə və elektron spinləri sistemləri arasındaki əlaqənəni

$$\langle J_z \rangle - J_o = \left(1 - \frac{T_1}{T_{10}}\right) \rho (\langle S_z \rangle - S_o) \quad (18.2)$$

kimi fenomenoloji bir münasibətlə ifadə etmişlər. Burada $\langle J_z \rangle$ və $\langle S_z \rangle$ nüvə və elektron spin operatorlarının Z komponentlərinin kvantmexaniki orta qiymətləri; J_o və S_o – bu komponentlərin spin sistemi xarici sahə olmayan haldakı qiymətləri; T_1 və T_{10} – sistemdə paramaqnit maddə olan və olmayan hallarda nüvə spin-qəfəs relaksasiya müddəti; ρ - elektron-nüvə qarşılıqlı təsirinin xarakterindən asılı olan əmsaldır.

Əgər tezliyi elektronların Larmor tezliyinə bərabər olan güclü elektromaqnit sahəsi vasitəsilə elektron spin sistemini doymuş hala gətirsək, onda $\langle S_z \rangle = 0$ olar və (18.2) ifadəsi

$$\langle J_z \rangle - J_o = \left(1 - \frac{T_1}{T_{10}}\right) \rho S_o \quad (18.3)$$

şəklinə düşər. Beləliklə, nüvələrin spin sisteminin polyarlaşması $\left(1 - \frac{T_1}{T_{10}}\right) \cdot \rho \cdot \frac{\gamma_\rho}{\gamma_{\text{nuvə}}}$ dəfə artar.

§19. Mayelərdə kvadrupol relaksasiyası

Spinləri $J > \frac{1}{2}$ olan nüvələr özlərini səthində yüklər qeyri-

sferik paylanmış fırlanan cisimlər kimi aparırlar. Bəzən belə nüvələr müəyyən baş ox ətrafında fırlanan ellipsoid kimi göstərilir. Spini $J = \frac{1}{2}$ olan nüvələrdən fərqli olaraq bu növ nüvələr elektrik kvadrupol momentlərinə malik olurlar.

Spini $J > \frac{1}{2}$ olan nüvələrin kvadrupol momentlərinin elek-

trik sahəsinin flükтуasiya edən qradienti ilə qarşılıqlı təsiri nəticəsində əlavə spin-qəfəs relaksasiya mexanizmi yaranır. Spini $J=1$ olan nüvə sisteminə baxaq. Xarici sahədə bu növ nüvə sisteminin enerji səviyyəsi $2J+1=3$ sayda alt səviyyəyə parçalanır ($J=1, 0$ və -1).

Nüvələrin bu alt səviyyələrdəki enerjiləri, uyğun olaraq, $-\gamma\hbar H_o$, 0 , $+\gamma\hbar H_o$ olur. Bu alt səviyyələrdə nüvələrin n^+ , n^o və n^- sayılarının zamandan asılılıqlarını spin-qəfəs relaksasiyasının ümumi nəzəriyyəsinə görə yazsaq

$$\frac{dn^+}{dt} = -n^+ (W_{++0} + W_{+-+}) + n^o W_{o \rightarrow +} + n^- W_{- \rightarrow +} \quad (19.1)$$

$$\frac{dn^-}{dt} = n^+ W_{+ \rightarrow -} + n^o W_{0 \rightarrow -} - n^- (W_{- \rightarrow 0} + W_{- \rightarrow +}) \quad (19.2)$$

alariq. Burada W simvolu ilə səviyyələr arasındakı keçidlərin ehtimalı işarə olunmuşdur. Yekun maqnit momentinin ($n^+ - n^-$) fərqi ilə mütənasib olduğunu nəzərə alsaq,

$$n^o = \frac{n^+ + n^-}{2} \quad (19.3)$$

qəbul etsək və (19.1)-dan (19.2)-ni çıxsaq

$$\frac{d}{dt} (n^+ - n^-) = -\frac{1}{T_1} [(n^+ - n^-) - (n^+ - n^-)_{\text{tarazlıq}}] \quad (19.4)$$

olar. Burada spin-qəfəs relaksasiya müddəti

$$\frac{1}{T_1} = W_1 + 2W_2 \quad (19.5)$$

kimi təyin olunmuşdur və W_1 birkvantlı $W_{0 \rightarrow +}$, $W_{0 \rightarrow -}$, $W_{+ \rightarrow 0}$, $W_{- \rightarrow 0}$ keçid ehtimallarının (kiçik sahələrdə bu ehtimallar bir-birinə bərabərdir), W_2 isə ikikvantlı $W_{+ \rightarrow +}$, $W_{- \rightarrow -}$ keçid ehtimallarının orta qiymətidir.

Bir və iki kvantlı keçidlərin ehtimallarını hesablamaq üçün Paund nüvələrin kvadrupol momenti ilə elektrik sahəsinin qarşılıqlı təsiri üçün \hat{F} Hamilton operatorundan istifadə etmişdir. Kvadrupol momentini Q və ikirəngli tensor olan elektrik sahəsinin qradientini $\vec{\nabla}E$ işarə etsək

$$\hat{F} = Q \cdot \vec{\nabla}E = \sum_{\rho=-2}^{+2} (-1)^\rho Q_\rho (\vec{\nabla}E)_\rho \quad (19.6)$$

olar. Burada $(\vec{\nabla}E)_\rho$ - sahənin qradientinin

$$(\vec{\nabla}E)_0 = -\frac{1}{2} \frac{\partial E_z}{\partial Z} \quad (19.7)$$

$$(\vec{\nabla}E)_{\pm 1} = \pm \frac{1}{\sqrt{6}} \left(\frac{\partial E_x}{\partial Z} \pm i \frac{\partial E_y}{\partial Z} \right) \quad (19.8)$$

$$(\vec{\nabla}E)_{\pm 2} = -\frac{1}{\sqrt{6}} \left(\frac{\partial E_x}{\partial x} - \frac{\partial E_y}{\partial y} \pm 2i \frac{\partial E_y}{\partial y} \right) \quad (19.9)$$

münasibətləri ilə təyin olunan kompleks komponentləridir.

Əgər elektrik sahəsi 1) aksial simmetriyaya malikdirlər, 2) simmetriya oxu Z oxu ilə θ bucağı əmələ gətirirsə, 3) onun

XOY müstəvisinə proyeksiyası OX oxu ilə φ bucağı əmələ gətirirsə, onda bu komponentlər

$$(\nabla E)_o = \frac{1}{4} eq(3 \cos^2 \theta - 1) \quad (19.10)$$

$$(\nabla E)_{\pm 1} = \pm \frac{1}{4} 6^{\frac{1}{2}} eq \sin \theta e^{\pm i\varphi} \quad (19.11)$$

$$(\nabla E)_{\pm 2} = \frac{1}{8} 6^{\frac{1}{3}} eq \sin^2 \theta e^{\pm 2i\varphi} \quad (19.12)$$

kimi təyin olunurlar. Burada elektrik sahəsinin eq qradienti qonşu elektronların və nüvələrin elektrik sahəsinin orta qiymətidir.

$$eq = -e \sum_j <(3 \cos^2 \theta_j - 1)r_j^{-3}> \quad (19.13)$$

Burada θ_j - simmetriya oxu ilə j-ci elektrona yönələn istiqamət arasındakı bucaqdır. Əgər xarici sahə Z oxu istiqamətində olarsa, onda \hat{F} – operatorunun J_z -in müxtəlif qiymətlərinə uyğun halların dalğa funksiyaları arasındaki matris elementlərini hesablamaq lazımdır.

Onları kvadrupol momentinin məlum matris elementləri ilə ifadə etmək olar:

$$\left(0 \left| \hat{F} \right| \pm 1\right) = -\frac{1}{2} 3^{\frac{1}{2}} eQ \cdot (\nabla E)_{\pm 1} \quad (19.14)$$

$$\left(\pm 1 \left| \hat{F} \right| \mp 1\right) = \frac{1}{2} 6^{\frac{1}{2}} eQ (\nabla E)_{\pm 2} \quad (19.15)$$

Burada eQ nüvənin kvadrupol momentidir.

W_1 və W_2 ehtimallarını hesablamaq üçün flüktuasiya edən sahənin təsiri ilə baş verən keçidlərin §15-də istifadə olunan BPP nəzəriyyəsi tətbiq edilmişdir və aşağıdakı ifadələr alın-

mışdır.

$$W_1 = \frac{3}{80} e^4 a^2 Q^2 \hbar^2 \frac{2\tau_c}{1 + (\omega_o \tau_c)^2} \quad (19.16)$$

$$W_2 = \frac{3}{40} e^4 a^2 Q^2 \hbar^2 \frac{2\tau_c}{1 + (2\omega_o \tau_c)^2} \quad (19.17)$$

τ_c - molekulun fırlanma hərəkətinə uyğun korelyasiya müddətidir. $\omega_o \tau_c \ll 1$ olduqda (19.7) və (19.5)-dən T_1 üçün

$$\frac{1}{T_1} = \frac{3}{8} e^4 \hbar^2 q^2 Q^2 \tau_c \quad (19.18)$$

alariq.

Blombergen, Persell, Paund ağır suda deytronların ($J=1$) spin-qəfəs relaksasiya müddətini ölçərək 0,5 san almışlar. Protonun spin-qəfəs relaksasiya müddəti isə məlum olduğu kimi, $T_1 = 3,0$ san-dir.

Deytronun maqnit momentinin protonun maqnit momentindən kiçik olduğunu nəzərə alsaq, dipol-dipol mexanizminə görə deytronun relaksasiya müddəti protonunkundan kiçik olmalıdır. Buradan isə görünür ki, deytronun maqnit momentinin relaksasiyası dipol-dipol mexanizmi ilə yox, kvadrupol mexanizmi ilə müəyyənləşir.

§20. Bərk maddələrdə NMR

Bərk maddələrdə moleküllerin istilik hərəkətləri məhdudlaşdırğından spin sistemi ilə molekulyar sistem ("qəfəs") arasında enerji mübadiləsi xeyli çətinləşmiş olur. Buna görə də spin-qəfəs relaksasiya müddəti (T_1) daha böyük qiymətlər alır. Bərk cismin tərkibində spin sistemi ilə qəfəs arasındaki enerji mübadiləsini sürətləndirən və uyğun olaraq T_1 -i azaldan para-

maqnit ionlarının miqdardından asılı olaraq T_1 -in qiyməti $10^4 \div 10^5$ san intervalında dəyişir. Lakin maqnit momentinin eninə komponentlərinin tarazlığa gəlmə sürətini xarakterizə edən spin-spin relaksasiya müddəti (T_2) bərk cisimlərdə T_1 -ə nisbətən xeyli kiçik olub 10^{-5} san tərtibində olur. Bu, onunla əlaqədardır ki, spin sistemi daxilində enerji mübadiləsinin sürəti əsasən lokal maqnit sahələrinin qiymətləri ilə müəyyən olunur. Molekulyar hərəkətlərin məhdudluğu nəticəsində lokal maqnit sahələri bir-birlərini kompensasiya etmirlər. Bu isə öz növbəsində NMR xəttinin eninin $\left(\Delta\nu \sim \frac{1}{2T_2} \right)$ böyük, məsələn, təxminən kiloherslərlə qiymətlər almاسına səbəb olur.

Kristallarda NMR xəttinin eninin bu cür böyük olması nəticəsində bir çox hallarda bir-birinə maqnit ekvivalent olmayan nüvələrin NMR xətlərini müşahidə etmək mümkün olmur.

Bir çox hallarda bərk cismə tərpənməz maqnit momentlərinin sərt sistemi kimi baxmaq olar. Belə sistemdə rezonans xəttinin formasını spinlərin paylanması müəyyən edir. Bəzi hallarda NMR xəttinin eninə görə bərk cisimlərin kristallik quruluşu haqqında məlumatlar almaq olar.

Bərk cisimdə rezonans xəttinin formasını hesablamaq üçün ən asan hal qarşılıqlı təsirdə olan maqnit momentlərinə izolə edilmiş cütlər sistemi kimi baxıla bildiyi haldır.

Müəyyən edilmişdir ki, hər bir cütdə bir nüvə digər nüvənin yerləşdiyi nöqtədə əlavə daxili

$$H_{lok} = \pm \frac{3}{4} \gamma \hbar r_{ij}^{-3} (3 \cos^2 \theta_{ij} - 1) \quad (20.1)$$

lokal maqnit sahəsi yaradır. Burada γ - nüvənin hiromaqnit nisbəti, \hbar - Plank sabiti, r_{ij} - i və j nüvələrinin mərkəzlərini birləşdirən radius vektorudur, θ_{ij} isə bu vektorla xarici sahə arasındakı bucaqdır. Əgər bərk cisimdə bütün cütlərdə nüvələri birləşdirən radius vektorlar xarici sahə ilə eyni bucaq əmələ

gətirərlərsə belə bərk cismin NMR spektri molekullararası qarşılıqlı təsirlər hesabına enlənmiş iki xətdən ibarət olur. Xarici yüksəktezlikli elektromaqnit sahəsinin tezliyi sabit Larmor tezliyinə bərabər olduqda ($\omega = \omega_0$) bu xətlər H maqnit sahəsinin

$$H = \frac{\omega_0}{\gamma} \pm \frac{3}{4} \gamma \hbar r^{-3} (3 \cos^2 \theta - 1) \quad (20.2)$$

qiymətlərində müşahidə olunur. Rezonans xətləri arasındaki məsafə polyarizə edən sahədəki kristalın orientasiyasından asılıdır. Əgər $3 \cos^2 \theta = 1$ olarsa, iki xətt bir xəttə çevrilir, $\cos^2 \theta = 1$ olduqda isə xətlər arasındaki məsafə maksimal $3 \gamma \hbar r^{-3}$ qiymətini alır. Bu növ spektrdən atom nüvələri arasındaki məsafəni hesablamaya olar.

Əgər bərk cisim polikristallidirsə, yəni bir nüvədən digər nüvələrə istənilən istiqamətlər eyni ehtimallıdırlarsa, onda molekullararası qarşılıqlı təsiri nəzərə alınmadan NMR xəttinin formasını hesablamaya olar.

Tutaq ki, A_1 - A_2 nüvə cütü elə yerləşmişdir ki, A_1 nüvəsi koordinat başlanğıcındadır. Onda A_2 nüvələri sferanın səthində bərabər paylanmasıdır. Nüvələrin sayı N -dir, onda sferanın hər bir vahid səthində $\frac{N}{4\pi r^2}$ sayda nüvə düşəcəkdir. θ bucağı $\theta \pm \frac{d\theta}{2}$ intervalında olan A_2 nüvələrinin (tədqiq olunan cütlərin sayı) dN sayını tapmaq üçün sferanın $2\pi r^2 \sin \theta d\theta$ zolağının sahəsini vahid səthə düşən nüvələrin sayına vurmaq lazımdır.

$$dN = N(4\pi r^2)^{-1} 2\pi r^2 \sin \theta \cdot d\theta = \frac{1}{2} N \sin \theta d\theta \quad (20.3)$$

Bu nüvələrin nisbi sayı isə

$$\frac{dN}{N} = \frac{1}{2} \sin \theta d\theta \quad (20.4)$$

olar. Digər tərəfdən nüvələrin bu sayı

$$g(H)dH = \frac{1}{2} \sin \theta \cdot d\theta \quad (20.5)$$

olacaqdır. Burada $g(H)$ və ya $g(\nu)$ rezonans xəttini xarakterizə edən funksiyadır. Buradan $g(H)$ üçün

$$g(H) = \frac{1}{2} \sin \theta \frac{d\theta}{dH} = -\frac{1}{2} \frac{d(\cos \theta)}{dH} \quad (20.6)$$

alariq. (20.1)-dən istifadə etməklə $\cos \theta$ -nın qiymətini tapsaq

$$\cos \theta = \sqrt{\frac{1}{3} \left(1 \pm \frac{H}{\frac{3}{2} \mu_z \cdot r^{-3}} \right)} \quad (20.7)$$

olar. (20.7) ifadəsini diferensiallayıb (20.4)-də yerinə yazsaq

$$g(H) = \left(6\sqrt{3r^{-3}} \right)^{-1} \left(1 \pm \frac{H}{\frac{3}{2} \mu_z r^{-3}} \right)^{-\frac{1}{2}} \quad (20.8)$$

alariq. Rezonans xəttinin (20.8)-ə uyğun olan forması 20.1 şəklində göstərilmişdir.

Rezonans xəttinin maksimumları arasındaki məsafəni tap-saq

$$\Delta H = 3\mu_z \cdot r^{-3} \quad (20.9)$$

olar. Əslində isə molekullararası qarşılıqlı təsir NMR xəttinin formasını hamarlayır və şəkildə punktlər göstərilən formaya

salır. Bu yolla prinsipcə üç və dörd nüvədən sadə kombinasiyalarla düzəldilmiş sistemlər üçün də rezonans xəttinin formasını hesablamaya olar. Lakin qeyd etmək lazımdır ki, belə hesablamalar çox mürəkkəb olduğundan rezonans xəttini xarakterizə etmək üçün onu təsvir edən fuknsiyanın ikinci tərtibi, başqa sözlə desək, NMR xəttinin ikinci momenti hesablanır. İkinci moment daxili maqni sahəsinin kvadratının orta qiymətinə bərabər olub ΔH_2^2 kimi işarə edilir.

Ümumi halda $g(H)$ paylanması funksiyasının n -ci momenti

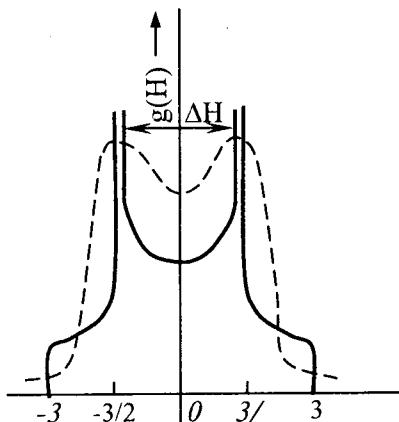
$$\Delta H_n^n = \int_{-\infty}^{+\infty} H^n g(H) dH \quad (20.10)$$

kimi ifadə olunur. İkinci moment NMR xəttinin formasını tam təsvir edə bilməsə də o, vacib parametr olaraq qalır və asan hesabalanı bilir.

Tutaq ki, monokristal maqnit momentləri eyni olan N nüvədən ibarət izolə edilmiş qruplardan ibarətdir. Qruplar arasındakı qarşılıqlı təsiri nəzərə almayıb yalnız qrupun daxilindəki qarşılıqlı təsirlərə baxaq. Verilmiş nüvəyə qrupun bütün nüvələrinin yaratdığı yekun maqnit sahəsi

$$H_j = \sum_{\substack{k=1 \\ k \neq j}}^N \frac{3}{2} \mu_{zk} r_{jk}^{-3} (3 \cos^2 \theta_{jk}^{-1}) \quad (20.11)$$

olacaqdır. Bu sahənin kvadratının orta qiyməti isə



Şəkil 20.1 $H/\mu_0 r^{-3}$

$$\overline{H}_j^2 = \left[\sum \frac{2}{3} \mu_{jk} \cdot r_{jk}^{-3} (3 \cos^2 \theta_{jk}^{-1}) \right]^2 \quad (20.12)$$

olar. Burada ortalama bütün nüvə qrupları üzrə aparılır. (20.12) cəmini kvadrata yüksəldikdə alınan ifadəyə bütün hədlərin kvadratları və onların mümkün olan cüt-cüt hasilləri daxil olur. Müxtəlif qruplar üzrə cəmlərin orta qiymətləri sıfıra bərabər olduğundan (20.12) ifadəsi

$$\overline{H}_j^2 = \sum_{\substack{k=1 \\ j \neq k}}^N \frac{9}{16} \gamma^2 \hbar^2 r_{jk}^{-6} (3 \cos^2 \theta_{jk}^{-1})^2 \quad (20.14)$$

şəklinə düşər.

Nəhayət, daxili sahənin qrupun bütün nüvələri üzrə götürülmüş orta kvadratı, yəni $g(H)$ funksiyasının ikinci təribət momenti

$$\Delta H_2^2 = \frac{\sum_{j=1}^N \overline{H}_j^2}{N} = \sum_{j=1}^N \sum_{\substack{k=1 \\ k \neq j}}^N \frac{9\gamma^2 \hbar^2 r_{jk}^{-6}}{16N} (3 \cos^2 \theta_{jk}^{-1})^2 \quad (20.15)$$

olar.

Bərk cisim polikristallik olduqda ΔH_2^2 -nın ifadəsində bütün mümkün θ_{jk} -lar üzrə orta qiymətini götürmək lazımdır. Bu zaman nəzərə almaq lazımdır ki, eyni bucağa malik cütlərin sayı yuxarıda göstərildiyi kimi $\frac{1}{2} \sin \theta \cdot d\theta$ ilə mütənasib olacaqdır. Onda

$$\overline{(3 \cos^2 \theta^{-1})^2} = \frac{1}{2} \int_0^\pi (3 \cos^2 \theta^{-1})^2 \sin \theta \cdot d\theta = \frac{4}{5} \quad (20.16)$$

olar. Belə halda polikristallik cisim üçün ikinci moment

$$\Delta H_2^2 = \sum_{j=1}^N \sum_{\substack{k=1 \\ k \neq j}}^N \frac{9\gamma^2 \hbar^2 r_{jk}^{-6}}{20N} \quad (20.17)$$

ifadəsi ilə təyin olunur.

Əgər verilmiş nüvələr qrupuna rezonansda iştirak edən N nüvədən başqa digər atom nüvələri də daxil olarsa (paramaqnit ionları, radikallar və s.) onda onların ikinci momentə verdikləri payı nəzərə almaq lazımdır.

İstənilən ixtiyari maqni momentlərinin bu payı

$$\Delta H_2^2 = \frac{4}{15} N^{-1} \sum_{j=1}^N \sum_{j=1}^M \mu_j^2 r_{jj}^{-6} \quad (20.18)$$

düsturu ilə hesablana bilər. Burada μ_j^2 - maqni vektorunun uzunluğunun kvadratı, M - kənar maqnit momentlərinin sayıdır.

(20.17)-(20.18) münasibətləri Van-Flek düsturları adlanırlar və bir sıra praktiki hesablamalarda geniş tətbiq olunurlar.

Yuxarıda qeyd olunduğu kimi, bərk cisimlərdə NMR xəttinin formasını dəqiq hesablaşmaq praktiki olaraq mümkün deyildir. Lakin bəzi hallarda müşahidə olunan əyriləri müəyyən riyazi tənliklər vasitəsi ilə aproksimasiya etmək mümkün və əlverişli olur. Ən çox istifadə olunan tənliklərdən $g_r(H)$ Qauss və $g_A(H)$ lorens əyriləridir.

$$g_r(H) = \frac{1}{b\sqrt{2\pi}} e^{-\frac{H^2}{2b^2}} \quad (20.18)$$

$$g_A(H) = \frac{1}{\pi b} \frac{1}{1 + \left(\frac{H}{b}\right)^2} \quad (20.19)$$

Bu funksiyaların hər biri üçün

$$\int_{-\infty}^{+\infty} g(H) dH = 1 \quad (20.20)$$

normallaşma şərti ödənir. Hər bir xətt kilsə zəngi formasında olub, yeganə b parametri ilə xarakterizə olunur və sahənin $H=0$ qiymətində maksimuma malik olur.

Qaus əyrisi üçün b^2 əyrinin ikinci momentinə bərabər olur.

$$\Delta H_2^2 = \int_{-\infty}^{+\infty} H^2 g_r(H) dH = b^2 \quad (20.21)$$

Lorens əyrisinə uyğun integral dağılan olduğundan onun üçün ikinci moment anlayışı öz mənasını itirir. Lakin Lorens əyrisi üçün b parametri uyğun funksiyanın törəmələrinin maksimumları arasındaki məsafə ilə təyin olunan xəttin δH_A eni ilə

$$\delta H_A = \frac{2}{\sqrt{3}} b \quad (20.22)$$

kimi sadə münasibətlə əlaqədardır.

Qeyd edək ki, Qaus xəttinin eni də b parametri ilə sadə

$$\delta H_r = 2b \quad (20.23)$$

münasibəti ilə əlaqədardır.

Bir çox bərk cisimlərdə molekullar və ya atom qrupları potensial enerjinin minimumuna uyğun bir neçə ekvivalent tarazlıq vəziyyətlərində ola bilirlər. Molekulun bir tarazlıq vəziyyətindən digər tarazlıq vəziyyətinə keçməsi həmin molekulun strukturunu dəyişdirmir. Lakin bu keçidlər müəyyən miqdarda enerji tələb edirlər. İstilik enerjisi (kT) kifayət qədər böyük olduqda molekulların və ya atom qruplarının ekvivalent tarazlıq halları arasında reorientasiya baş verəcəkdir. Bu keçidlərin vahid zamandakı sayı tarazlıq halları arasındaki potensial çəpərin hündürlüğünün E qiymətindən və T temperaturdan asılı olub,

$$f = f_\infty e^{-\frac{E}{RT}} \quad (20.24)$$

kimi təyin olunur. Burada f_∞ - çox yüksək temperaturlarda ($T \rightarrow \infty$) vahid zamandakı keçidlərin sayı, R universal qaz sabitidır.

Nüvə maqni rezonansı udulması prosesində iştirak edən atom nüvələri bu reorientasiya prosesində iştirak edən atomlar qrupuna daxil olduqda onların NMR spektri tərpənməz strukturun NMR spektrindən fərqli olacaqdır.

Mayelərdə NMR xəttinin eninin hesablanması analoji hesablamalar aparmaqla NMR xəttinin ikinci momentinin reorientasiya sürətindən və ya temperaturdan asılılığını tapmaq olar. Hesablamalar nəticəsində ikinci moment üçün

$$\begin{aligned} (\Delta H_2^2)_f &= (\Delta H_2^2)_\infty + [(\Delta H_2^2)_0 - (\Delta H_2^2)_\infty] \times \\ &\times \operatorname{arctg} \frac{\gamma \sqrt{(\Delta H_2^2)_f}}{2\pi f} \end{aligned} \quad (20.25)$$

ifadəsi alınmışdır. Burada $(\Delta H_2^2)_f$, $(\Delta H_2^2)_0$ və $(\Delta H_2^2)_\infty$, uyğun olaraq, f keçid tezliyində, sərt struktur üçün çox böyük keçid sürətlərində NMR xəttinin ikinci momentləridir.

Enli xəqli nüvə maqnit rezonansı spektrini təhlil etmək üçün xəttin enini, ikinci momentini tapmaq və xəttin formasını izah etmək lazımdır. Təcrübədə xəttin enini xarakterizə etmək üçün ən əlverişli parametr rezonans xəttinin absis oxuna nəzərən meyli ən böyük olan iki nöqtəsi arasındakı məsafədir. Bu kəmiyyət spektrometrin qeyd etdiyi NMR xəttinin törəməsinin ekstremumları arasındakı məsafədir (şəkil 20.2).

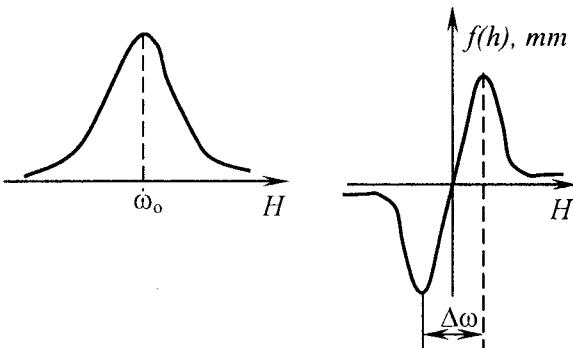
Yuxarıda qeyd olunduğu kimi, ikinci moment

$$\int_{-\infty}^{+\infty} g(H) dH = 1 \quad (20.26)$$

şərti daxilində

$$\Delta H_2^2 = \int_{-\infty}^{+\infty} H^2 g(H) dH \quad (20.27)$$

düsturu ilə ifadə olunur. Burada H – xarici maqnit sahəsi ilə onun rezonans qiyməti $\left(H_o = \frac{\omega_o}{\gamma} \right)$ arasındakı fərqdir.



Şəkil 20.2

Faktiki olaraq, spektrometrdə qeyd olunan $f(H)$ xətti $g(H)$ -in müəyyən ixtiyari miqyasda törəməsidir.

$$f(H) = Ag'(H) \quad (20.28)$$

Burada A – naməlum əmsaldır. $g(H)$ -in H^3 -ə nisbətən daha böyük sürətlə azaldığını qəbul edib, (20.27) ifadəsini hissə-hissə integrallasaq

$$\Delta H_2^2 = -\frac{1}{3} \int_{-\infty}^{+\infty} H^3 g'(H) dH = -\frac{1}{3A} \int_{-\infty}^{+\infty} H^3 f(H) dH \quad (20.29)$$

alarıq. Analoji olaraq (20.26)-ni integrallasaq

$$1 = \int_{-\infty}^{+\infty} g(H) dH = - \int_{-\infty}^{+\infty} H g'(H) dH = -\frac{1}{A} \int_{-\infty}^{+\infty} H f(H) dH \quad (20.30)$$

və

$$A = - \int_{-\infty}^{+\infty} H f(H) dH \quad (20.31)$$

olar.

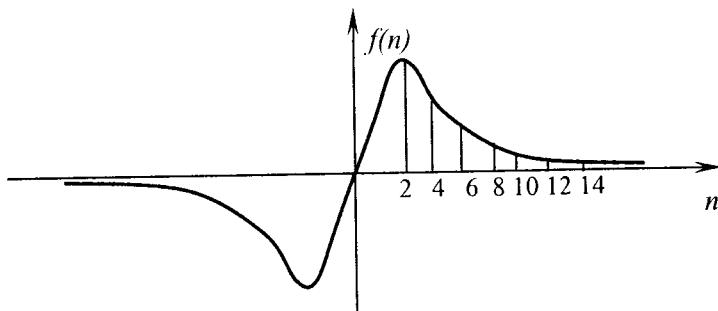
Beləliklə, ikinci moment üçün

$$\Delta H_2^2 = \frac{1}{3} \frac{\int_{-\infty}^{+\infty} H^3 f(H) dH}{\int_{-\infty}^{+\infty} H f(H) dH} \quad (20.32)$$

qiymətini alarıq.

NMR xəttinin ikinci momentini aqaroza-su sistemi üçün təcrübə spektrdən hesablayaqq.

H_2^2 ikinci momenti təcrübə NMR xəttindən qrafik olaraq hesablanı bilər. Bunun üçün əyrini absis oxu üzrə C addımları ilə bərabər hissələrə bölək (şəkil 20.3). Onun (20.32)-də intə



Şəkil 20.3

qrallamanı cəmlə əvəz etsək

$$\Delta H_2^2 = \frac{1}{3} \frac{\sum (nc)^3 f(nc) \cdot c}{\sum (nc) f(nc) c} = \frac{c^2}{3} \cdot \frac{\sum_{-\infty}^{+\infty} n^3 f_n}{\sum_{-\infty}^{+\infty} n f_n} \quad (20.33)$$

yaza bilərik. Burada n – absis oxundakı parçanın nömrəsi, f_n - təcrübi əyrinin bu nömrəyə uyğun ordinatıdır. Dediklərimizi şəkildə göstərilən rezonans xəttinin sağ yarısı üçün nümayiş etdirək. Bu məqsədlə aşağıdakı cədvəli quraq.

Cədvəl 20.1

n	n^3	f_n	$n \cdot f_n$	$n^3 f_n$
1	1	71	71	71
2	8	45	90	360
3	27	38	114	1016
4	64	30	120	1920
5	125	23	115	2875
6	216	18	108	3888
7	343	13	91	4459
8	512	10	80	5120
9	729	7	63	5103
10	1000	5	50	5000
11	1331	3	33	3993
12	1728	2	24	3456
13	2197	1	13	2197

Bu cədvəldən istifadə etsək

$$\sum_{n=1}^{13} n f_n = 972 ; \quad \sum_{n=1}^{13} n^3 f_n = 39458 ,$$

olduğunu və (20.33)-ə əsasən isə

$$\left(\Delta H_2^2 \right)_{\text{təc}} = \frac{c^3}{3} 49,4 = 6,6 \cdot 10^{-8} \text{ Tl}$$

alarıq.

II FƏSİL. MÜBADİLƏ PROSESLƏRİ

§21. Mübadilə prosesləri və NMR

Nüvə maqnit rezonansı xəttinin tezlik vahidləri ilə ölçülən eni və baş vermə sürətləri bu xəttin eni tərtibində olan proseslərə çox həssasdır. Prosesin sürəti müəyyən böhran qiyətin-dən kiçik olduqda NMR spektri müxtəlif nüvələrə və ya müxtəlif əhatələrə uyğun ayrı-ayrı xətlərdən ibarət olur. Əksinə, əgər prosesin sürəti həmin böhran qiyətindən böyükdürsə, onda NMR spektri tədqiq olunan nüvələrin əhatəsinin zamana görə ortalanmış təsiri ilə müəyyən olunur.

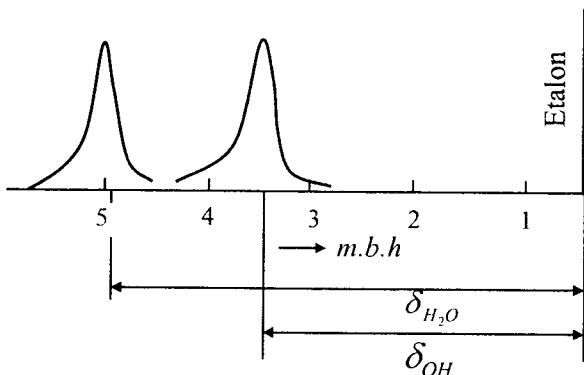
Bircinsli xarici maqnit sahəsində nüvənin stasionar hərəkəti ya moleküllərarası mübadilə və molekul daxili fırlanma kimi təbii proseslər, ya da müəyyən eksperimental texnika vasitəsilə yaradılmış şərait hesabına pozula bilər. Bu hadisələrin hamısı nüvələrin zamana görə ortalaşmış təsirə malik olması ilə əlaqədardır. Nüvə maqnit rezonansı spektroskopiyası nüvələrin əhatəsinin dəyişmə sürəti ilə əlaqədar olan hadisələrin öyrənilməsi üçün çox qiymətli metodlardan biridir.

Mübadilə proseslərinin sürətindən asılı olaraq nüvələrin stasionar hərəkətlərinin pozulması, NMR xəttinin enini və formasını bu və ya digər şəkildə dəyişir. Qeyd olunduğu kimi, bu dəyişmələr mübadilə sürətinin rezonans xəttinin eni tərtibində olduğu halda daha kəskin hiss olunur.

Dediklərimizə ən yaxşı misal olaraq spirtin sulu məhlullarında suyun və spirtin müxtəlif maqnit sahələrində olan hidroksil qruplarının protonları arasındaki mübadiləni göstərmək olar.

Protonların bu iki maqnit əhatəsindəki mübadilə sürətləri kiçik olduqda məhlulun NMR spektri iki maqnit əhatəsinə uyğun iki xətdən ibarət olacaqdır (şəkil 21.1).

Əksinə, əgər bu iki qrupların protonları arasındakı mübadilə sürəti çox böyük olarsa, onda müəyyən orta maqnit sahəsinə



Şəkil 21.1

uyğun bir spektral xətt müşahidə olunur.

Ümumiyyətlə, rezonans xətlərinin sayının, eninin və formasının mübadilə sürətindən asılılığının kəmiyyət nəzəriyyəsini qurmaq üçün Qutovskiy, Mak-Koll və Slixter fenomenoloji Blox tənliklərinin dəyişmiş formasından istifadə etmişlər.

Yüksəktezlikli elektromaqnit sahəsinin tezliyi ilə firlanan koordinat sistemində maqnitləşmə vektorunun komponentlərinin (u və v) zamandan asılı olaraq dəyişməsi §9-da göstərilədiyi kimi

$$\frac{du}{dt} + \frac{u}{T_2} + (\omega_0 - \omega)v = 0 \quad (21.1)$$

$$\frac{dv}{dt} + \frac{v}{T_2} - (\omega_0 - \omega)u = -\gamma H_1 M_0 \quad (21.2)$$

tənlikləri ilə ifadə olunur. Göründüyü kimi, bu tənliklərə

$$\Phi = u + iv \quad (21.3)$$

kompleks momentinin həqiqi və xeyali komponentləri üçün yazılmış tənliklər kimi baxmaq olar. Onda (21.1) və (21.2)-dən

$$\frac{d\Phi}{dt} + \left[\frac{1}{T_2} - i(\omega_o - \omega) \right] \Phi = -i\gamma H_1 M_o \quad (21.4)$$

ifadəsini alarıq.

Məlum olduğu kimi, makroskopik moment üçün Blox tənliyi ən sadə hal üçün, yəni bütün nüvələr eyni xarici H_0 maqnit sahəsində olduqda tətbiq olunur. Lakin, əgər nüvənin iki tarazlıq halına müxtəlif ekranlaşma sabitləri və kimyəvi sürüşmələr uyğun gəlirsə, onda bu tənlikləri tətbiq etmək olar. Belə halda iki əhatəyə (A və B) uyğun olaraq (H_A və H_B) iki Larmor tezliklərinin $(\omega_L^A \text{ və } \omega_L^B)$ olduğunu nəzərə almaq lazımdır. Onda hər iki əhatəyə uyğun Larmor tezliklərini

$$\omega_L^A = \frac{eH_A}{2mc} \quad (21.5)$$

$$\omega_L^B = \frac{eH_B}{2mc} \quad (21.6)$$

kimi yaza bilərik. Uyğun olaraq protonun bu iki əhatəyə uyğun NMR xətləri arasındaki δ_{AB} kimyəvi sürüşmə

$$\delta_{AB} = \frac{\omega_L^B - \omega_L^A}{2\pi} \quad (21.7)$$

olar.

Əgər protonun iki əhatəsi (A və B) arasında mübadilə yoxdur, onda hər iki hala uyğun bir-birindən asılı olmayan makroskopik momentlər və onlara uyğun Φ_A və Φ_B kompleks kəmiyyətləri olacaq. Bu kəmiyyətlər üçün (21.4)-dən

$$\frac{d\Phi_A}{dt} + \alpha_A \Phi_A = -i\gamma H_1 M_{OA} \quad (21.8)$$

$$\frac{d\Phi_B}{dt} + \alpha_B \Phi_B = -i\gamma H_1 M_{OB} \quad (21.9)$$

alarıq. Burada α_A və α_B

$$\alpha_A = \frac{1}{T_{2A}} - i(\omega_L^A - \omega) \quad (21.10)$$

$$\alpha_B = \frac{1}{T_{2B}} - i(\omega_L^B - \omega) \quad (21.11)$$

kimi işaret olunmuşdur. T_{2A} və T_{2B} mübadilə olmadıqda iki A və B həl üçün eninə relaksasiya müddətləridir.

Nüvələrin A və B vəziyyətləri arasındaki mübadiləni nəzərə almaq üçün (21.8) və (21.9) tənliklərində dəyişiklik etmək lazımdır.

Tutaq ki, bütün nüvələr həmişə müəyyən vəziyyətlərdə olurlar və vaxtaşırı bir vəziyyətdən digərinə sıçrayışla keçir və özü də keçid zamanı presessiya proseslərini nəzərə almamaq olar. Təbiidir ki, belə şəraitdə nüvələrin eyni vəziyyətlər arasında mübadiləsi tənliklərdə heç bir dəyişikliklərə səbəb olmayıacaq. Ona görə də nüvələrin müxtəlif A və B vəziyyətləri arasındaki mübadilə prosesinə baxaq. Nüvənin A vəziyyətindən B vəziyyətinə bir saniyədə keçmə ehtimalını $\frac{1}{\tau_A}$, B

vəziyyətindən A vəziyyətinə keçmə ehtimalını isə $\frac{1}{\tau_B}$ ilə işarə edək. Onda τ_A və τ_B - nüvənin, uyğun olaraq, A və B vəziyyətindəki orta yaşama müddətləri olacaqlar. Nüvənin A və B vəziyyətlərində P_A və P_B olması ehtimalları τ_A və τ_B ilə

$$P_A = \frac{\tau_A}{\tau_A + \tau_B} \quad (21.12)$$

$$P_B = \frac{\tau_B}{\tau_A + \tau_B} \quad (21.13)$$

münasibətləri ilə əlaqədardırılar. Mak-Konel Blox tənliklərini yuxarıda qeyd olunanlara uyğun olaraq dəyişdirərək aşağıdakı şəkildə yazmışdır.

$$\frac{d\Phi_A}{dt} + \alpha_A \Phi_A = -i\gamma H_1 M_{0A} + \tau_B^{-1} \Phi_B - \frac{\Phi_A}{\tau_A} \quad (21.14)$$

$$\frac{d\Phi_B}{dt} + \alpha_B \Phi_B = -i\gamma M_{0B} + \frac{\Phi_A}{\tau_A} - \frac{\Phi_B}{\tau_B} \quad (21.15)$$

(21.14) və (21.15) tənlikləri (21.8) və (21.9) tənliklərindən A və B vəziyyətləri arasındaki mübadiləni nəzərə alan əlavə həddlərlə fərqlənirlər. Məsələn, (21.14) tənliyindəki $\frac{\Phi_B}{\tau_B}$ həddi nüvələrin B halından A halına keçdiyi zaman Φ_A -nın artma sürətini, $\frac{\Phi_A}{\tau_A}$ həddi isə Φ_A -nın azalma sürətini xarakterizə edir.

Çox kiçik sürətlərlə keçmə halında, yəni

$$\frac{d\Phi_A}{dt} = 0 \quad \text{və} \quad \frac{d\Phi_B}{dt} = 0 \quad (21.16)$$

olan halda

$$M_{0A} = P_A \cdot M_0; \quad M_{0B} = P_B M_0 \quad (21.17)$$

olduğunu qəbul etsək (21.14) və (21.15) tənliklərini həll etməklə tam kompleks maqnitləşmə üçün

$$\begin{aligned} \Phi &= \Phi_A + \Phi_B = \\ &= -i\gamma H_1 M_0 \frac{\tau_A + \tau_B + \tau_A \cdot \tau_B (\alpha_A P_A + \alpha_B P_B)}{(1 + \alpha_A \tau_A)(1 + \alpha_B \tau_B) - 1} \end{aligned} \quad (21.18)$$

alarıq.

1. Yavaş mübadilə (kiçik sürətli mübadilə)

Əgər τ_A və τ_B ($\omega_A - \omega_B$) kimyəvi sürüşməsinin tərs qiymətindən böyük olarlarsa, yəni nüvənin A və B vəziyyətlərin də olma müddətləri

$$\tau_A > \frac{1}{\omega_A - \omega_B}; \quad \tau_B > \frac{1}{\omega_A - \omega_B} \quad (21.19)$$

şərtini ödəyirlərsə, onda bu hallar arasında mübadilə prosesi yavaş adlanır. Əgər elektromaqnit sahəsinin ω tezliyi ω_A -ya çox yaxındırsa və ω_B -dən kəskin fərqlənirsə, bu zaman nüvənin A vəziyyəti müşahidə olunur və onda

$$\Phi = \Phi_A; \quad \Phi_B = 0 \quad (21.20)$$

olar. (21.14) tənliyiydən stasionar hal üçün

$$\Phi \approx \Phi_A \approx -i\gamma H_1 M_o \frac{P_A \tau_A}{1 + \alpha_A \cdot \tau_A} \quad (21.10)$$

yazmaq olar. Φ kompleks kəmiyyət olduğundan

$$u + iv = -i\gamma H_1 M_o \frac{P_A \tau_A}{1 + \alpha_A \cdot \tau_A} \quad (21.22)$$

yaza bilərik. Burada α_A -nın (21.10) dəki qiymətini yazsaq

$$\begin{aligned} u + iv &= -i\gamma H_1 M_o \frac{P_A \tau_A}{1 + \left[\frac{1}{T_{2A}} - i(\omega_A - \omega) \right]_{\tau_A}} = \\ &= -i\gamma H_1 M_o \frac{P_A}{\frac{1}{\tau_A} + \frac{1}{T_{2A}} - i(\omega_A - \omega)} \end{aligned} \quad (21.23)$$

alarıq. Burada

$$\frac{1}{\tau_A} + \frac{1}{T_{2A}} = \frac{1}{T_{2A}'} \quad (21.24)$$

əvəzləməsi etsək

$$u + i\nu = -i\gamma H_1 M_o \frac{P_A T_{2A}'}{1 - iT_{2A}'(\omega_A - \omega)} \quad (21.25)$$

olar.

$$(21.25)-i \quad 1 + iT_{2A}'(\omega_A - \omega) \quad \text{kəmiyyətinə vursaq və bölsək}$$

$$\begin{aligned} u + i\nu &= -i\gamma H_1 M_o \frac{P_A T_{2A}' [1 + iT_{2A}'(\omega_A - \omega)]}{[1 - iT_{2A}'(\omega_A - \omega)][1 + iT_{2A}'(\omega_A - \omega)]} = \\ &= -i \frac{\gamma H_1 M_o P_A T_{2A}'}{1 + (T_{2A}')^2 (\omega_A - \omega)^2} + \frac{\gamma H_1 M_o P_A (T_{2A}')^2 (\omega_A - \omega)}{1 + (T_{2A}')^2 (\omega_A - \omega)} \end{aligned} \quad (21.26)$$

alariq.

Buradan nüvə maqnit rezonans udulmasını xarakterizə edən kompleks Φ_A kəmiyyətinin xəyalı hissəsi üçün

$$\nu = -\frac{\gamma H_1 M_o P_A T_{2A}'}{1 + (T_{2A}')^2 (\omega_A - \omega)^2} \quad (21.27)$$

olduğu görünür.

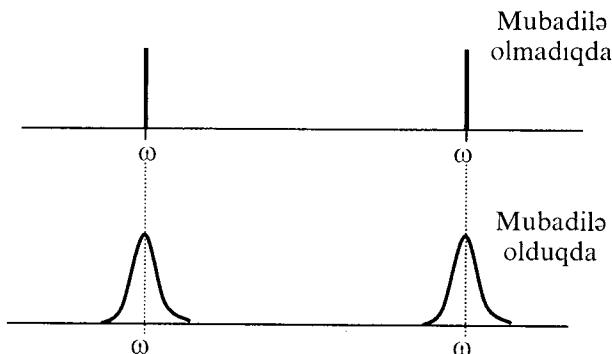
Beləliklə, nüvələrin iki A və B vəziyyətləri arasında kiçik sürətli mübadilə zamanı NMR xətti ya A vəziyyətinə uyğun ω_A tezliyində, ya da B vəziyyətinə uyğun ω_B tezliyində müşahidə olunur. Hər iki halda rezonans xətti enlənmiş olur (şəkil 21.2). Bu enlənmələr uyğun olaraq

$$\frac{1}{T_{2A}'} = \Delta\omega_A = \frac{1}{T_{2A}} + \frac{1}{\tau_A} \quad (21.28)$$

və

$$\frac{1}{T_{2B}'} = \Delta\omega_B = \frac{1}{T_{2B}} + \frac{1}{\tau_B} \quad (21.29)$$

kimi olurlar. Bu düsturlardan görünür ki, mübadilə nəticəsində rezonans xətlərinin enlənməsi nüvələrin müxtəlif vəziyyətlər-



Şəkil 21.2

də yaşama müddətləri (τ_A , τ_B) ilə əlaqədardır. Mübadilə olmadıqda, yəni nüvənin A və ya B vəziyyətlərində yaşama müddətləri sonsuz olduqda ($\tau_A \rightarrow \infty$, $\tau_B \rightarrow \infty$) (21.28) və (21.29) ifadələri

$$\Delta\omega_A = \frac{1}{T_{2A}'} = \frac{1}{T_{2A}} \quad (21.30)$$

$$\Delta\omega_B = \frac{1}{T_{2B}'} = \frac{1}{T_{2B}} \quad (21.31)$$

şəklinə düşər və hər bir hal üçün rezonans xəttinin eni bu hala uyğun eninə relaksasiya müddəti ilə təyin olunur.

2. Sürətli mübadilə

Nüvələrin iki vəziyyət arasında çox sürətli mübadilədə olmaları kimi limit halında τ_A və τ_B çox kiçik olurlar, yəni

$$\tau_A \ll \frac{1}{\omega_A - \omega_B}; \quad \tau_B \ll \frac{1}{\omega_A - \omega_B} \quad (21.32)$$

şərti ödənir. Bu zaman (21.18), (21.14) və (21.15) düsturların-dan

$$\Phi = -i\gamma H_1 M_0 \frac{\tau_A + \tau_B}{\alpha_A \tau_A + \alpha_B \tau_B} = -\frac{i\gamma H_1 M_0}{P_A \alpha_A + P_B \alpha_B} \quad (21.33)$$

ifadəsini alarıq. Bu ifadənin xəyali hissəsi isə

$$\nu = -\gamma H_1 M_0 \frac{T_2'}{1 + T_2'^2 (P_A \omega_A + P_B \omega_B - \omega)^2} \quad (21.34)$$

olar. Bu isə udulma tezliyi

$$\omega_{\text{orta}} = P_A \omega_A + P_B \omega_B \quad (21.35)$$

eni isə

$$A\omega = \frac{1}{T_2'} = \frac{P_A}{T_{2A}} + \frac{P_B}{T_{2B}} \quad (21.36)$$

ilə ifadə olunan rezonans xəttinə uyğun gəlir.

Mübadilə sürəti çoxda böyük olmadiqdə, yəni hər iki hala uyğun NMR xətləri birləşərək ω_{orta} tezlikdə bir xətt əmələ gətirmədikdə bu xəttin eni (21.36) ifadəsindən tapılan qiymətdən böyük olacaqdır. (21.36) ifadəsinin düzəliş verilmiş qiymətini tapmaq üçün (21.18) düsturunda $\omega = \omega_{\text{orta}}$ yazaraq Φ -ni τ -ya görə sıraya ayıraq. Nəticədə eninə relaksasiya müddətinin effektiv qismətini, yəni xəttin eninin düzəliş edilmiş qiymətini alarıq.

$$\begin{aligned} \frac{1}{(T_2')_{\text{ef}}} &= \frac{P_A}{T_{2A}} + \frac{P_B}{T_{2B}} + \\ &+ P_A^2 P_B^2 (\omega_A - \omega_B)^2 (\tau_A + \tau_B) \end{aligned} \quad (21.37)$$

3. Aralıq sürətli mübadilə

Nüvələrin A və B vəziyyətlərindəki τ_A və τ_B yaşama müddətləri

$$\tau_A \sim \frac{1}{\omega_A - \omega_B}; \quad \tau_B \sim \frac{1}{\omega_A - \omega_B} \quad (21.38)$$

tərtibində olduqda rezonans xətləri birləşib bir xəttə çevrilirlər. Belə aralıq hallar üçün udulma intensivliyinin ümumi ifadəsi (21.18) düsturunun xəyalı hissəsindən alınır. Xüsusi halda $T_{2A} = T_{2B}$ olduqda v udulması üçün

$$v = -\frac{\gamma H_1 M_0 \left(1 + \frac{\tau}{T_2} \right) P + QR}{P^2 + R^2} \quad (21.39)$$

ifadəsi alınır. Burada aşağıdakı işarələmələr qəbul olunmuşdur:

$$\tau = \frac{\tau_A \cdot \tau_B}{\tau_A + \tau_B} \quad (21.40)$$

və

$$P = \tau \left\{ \left(\frac{1}{T^2} \right)^2 - \left[\frac{1}{2} (\omega_A + \omega_B) - \omega \right]^2 + \frac{1}{4} (\omega_A - \omega_B) \right\} + \frac{1}{T_2} \quad (21.41)$$

$$Q = \tau \left[\frac{1}{2} (\omega_A + \omega_B) - \omega - \frac{1}{2} (P_A - P_B) (\omega_A - \omega_B) \right] \quad (21.42)$$

$$R = \left[\frac{1}{2} (\omega_A + \omega_B) - \omega \right] \times \\ \times \left(1 + \frac{2\tau}{T_2} + \frac{1}{2} (P_A - P_B) (\omega_A - \omega_B) \right) \quad (21.43)$$

Belə mürəkkəb ifadələrdən yaxa qurtarmaq üçün fərz edək ki; 1) nüvənin A və B vəziyyətlərində olma ehtimalları və yaşama müddətləri bir-birinə bərabərdir.

$$P_A = P_B = \frac{1}{2}, \quad \tau_A = \tau_B = 2\tau \quad (21.44)$$

2) Eninə relaksasiya müddətləri bərabər və özü də çox böyükdürlər, bu halda

$$\frac{1}{T_{2A}} = \frac{1}{T_2} = 0 \quad (21.45)$$

yaza bilərik. Bu ifadə onu göstərir ki, mübadilə olmadıqda NMR xətlərinin enləri onların arasındaki məsafəyə nisbətən kiçikdir. (21.44) və (21.45) şərtləri daxilində udulmanın intensivliyi

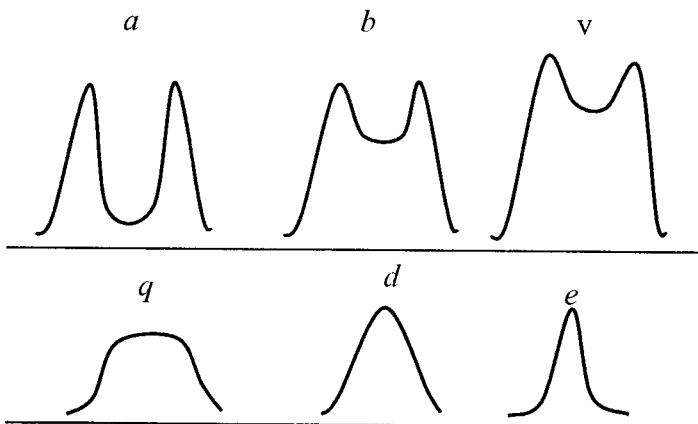
$$\nu = -\frac{1}{4} \gamma H_1 M_0 \frac{\tau(\omega_A - \omega_B)^2}{\left[\frac{1}{2}(\omega_A + \omega_B) + \omega \right]^2 + \tau^2 (\omega_A^2 - \omega_B^2)(\omega_B - \omega)^2} \quad (21.46)$$

ifadəsi ilə mütənasib olur. Bu ifadəni təcrübədən alınan nəticələrlə müqayisəsinin asan olması məqsədilə herslərlə ifadə olunan $\nu = \frac{\omega}{2\pi}$ tezliyinə keçsək NMR xəttinin $g(\nu)$ forması üçün

$$g(\nu) = k \frac{\tau(\nu_A - \nu_B)^2}{\left[\frac{1}{2}(\nu_A + \nu_B) - \nu \right]^2 + 4\pi^2 r^2 (\nu_A - \nu)^2 (\nu_B - \nu)^2} \quad (21.47)$$

alariq. Burada k – normallaşdırıcı sabitdir. Buradan görünür ki, NMR xəttinin forması yalnız $\tau(\nu_A - \nu_B)$ hasili ilə təyin olunur. Rezonans xəttinin bu hasilin qiymətindən asılı olan bir neçə forması 21.3 şəklində göstərilmişdir.

NMR xətlərinin 21.3 şəklində göstərilən formaları (a, b, v, q, d, e) $2\pi(v_A - v_B)$ kəmiyyətinin cədvəldə verilən qiymətləri-nə uyğun gəlir.



Şəkil 21.3

Xəttin forması	a	b	v	q	d	e
$2\pi(v_A - v_B)$	10	4	2	$\sqrt{2}$	1	0,5

Asanlıqla görmək olar ki, τ -nun böyük qiymətlərində v_A və v_B tezliklərinə uyğun iki rezonans xətti, δ -nın kiçik qiymətlərində isə bu xətlərin ortasında yerləşən bir xətt alınır. 21.3 şəklindən göründüyü kimi mübadilənin sürəti sıfıra bərabər olduqda, yəni τ -nun böyük qiymətlərində iki ensiz rezonans xətti alınır. Mübadilənin sürəti artdıqca, yəni τ -azaldıqca xətlər enlənir və bir-birinə yaxınlaşırlar. Mübadilə sürətinin və yaşama müddətinin

$$\frac{1}{\tau} = \frac{1}{\tau_A} + \frac{1}{\tau_B} = \frac{v_A - v_B}{\sqrt{2}} ; \quad \tau = \frac{\sqrt{2}}{v_A - v_B} \quad (21.48)$$

qiymətlərində hər iki xətt birləşib bir enli xətt verir. τ -nun sonrakı azalması zamanı xəttin eni azalır və nəhayət τ çox kiçik qiymətlərində bir nazik xəttə çevrilir. Beləliklə, rezonans xəttinin eninin və formasının mübadilə sürətindən asılılığının öyrənilməsi τ kəmiyyətinin təpiləsi üçün imkan yaradır. τ -nun nisbətən böyük qiymətlərində, yəni ayrı-ayrı xətlərin enlənməsi effekti əsas olduqda, τ -nu xəttin eninin ifadəsindən rezonans xətlərinin qismən birləşdiyi hallarda, τ -nun nisbətən kiçik qiymətlərinə isə $\tau(\nu_A - \nu_B)$ kəmiyyətini müşahidə olunan siqnalın formasını ona bənzər bir sıra xətlərlə müqayisədən, ya da iki xətt arasındakı δ məsafəsini bu məsafənin çox kiçik mübadilə sürətləri olduğu haldakı δ_o qiyməti ilə müqayisədən tapmaq olar. (21.47) düsturundan görünür ki,

$$\frac{\delta}{\delta_o} = \left[1 - \frac{1}{2\pi^2 \tau^2 (\nu_A - \nu_B)^2} \right] \quad (21.49)$$

yazınaq olar.

Bu ifadə τ -nun (21.48)-dəki qiymətindən böyük qiymətlərində, xətlərin birləşməyən halı üçün doğrudur və qalan bütün hallarda relaksasiya müddətləri nəzərə alınmalıdır.

4. Nüvələrin bir neçə tarazlıq halları

İki növ tarazlıq halı üçün yuxarıda alınan nəticələri n müxtəlif növ tarazlıq halları üçün də yummuləşdirmək olar.

J – halı üçün ($j = 1, 2, 3, \dots, n$) nüvələrin Larmor tezliyini və eninə relaksasiya müddətlərini uyğun olaraq ω_j və T_{2j} ilə işarə edək və

$$\alpha_j = T_{2j}^{-1} - i(\omega_j - \omega) \quad (21.50)$$

kəmiyyətini daxil edək. Sonra isə vahid zamanda nüvənin j halından k halına keçmə W_{jk} ehtimalının sabit və

$$W_{jk} = \frac{1}{\tau_{jk}} \quad (21.51)$$

olduğunu qəbul edək. Onda stasionar halda nüvənin j tarazlıq halında P_j ($j' = 1, 2, 3, \dots, n$)

$$P_j \sum_k \frac{1}{\tau_{jk}} = \sum_k p_k \cdot \frac{1}{\tau_{jk}} \quad (21.52)$$

olar. Eyni hallar arasındaki keçidlər spektri dəyişmədiyindən $\frac{1}{\tau_{jk}}$ yalnız $j \neq k$ olduqda sıfırdan fərqli olur.

Tarazlıq halına uyğun G_j kompleks maqnitləşmə vektorunun zamandan asılı olaraq dəyişməsini xarakterizə edən differential tənlik (21.8) və (21.9) ifadələrini ümumiləşdirməklə tapılır.

$$\frac{d\Phi_j}{dt} + \alpha_j \cdot \Phi_j = i\gamma H_1 M_g + \sum_k \left(\tau_{kj}^{-1} \cdot \Phi_k - \tau_{kj}^{-1} \cdot \Phi_j \right) \quad (21.53)$$

Bu tənliyin stasionar həllini tapmaq üçün $\frac{d\Phi_j}{dt} = 0$ qəbul edərək, alınan cəbri tənliklər sistemini həll etməklə tapılan

$$\Phi = \sum_j \Phi_j \quad (21.54)$$

kəmiyyətinin xəyali hissəsini götürmək lazımdır.

Yuxarıda qeyd olunduğu kimi, yavaş mübadilə prosesləri rezonans xəttini yalnız enləndirir. $\frac{d\Phi_j}{dt} = 0$ şərti daxilində (21.53) tənliyinin həlli

$$\Phi_j = -i\gamma H_1 M_g \frac{P_j \tau_j}{1 + \alpha_j \tau_j} \quad (21.55)$$

şəklində olur. Buradan isə rezonans xəttinin eni üçün

$$T_{2j}^{-1} = T_j^{-1} + \tau_j^{-1} \quad (21.56)$$

alariq. Burada $\tau_j^{-1} = \sum_k \tau_{jk}^{-1}$ nüvənin vahid zamanda j vəziyyətindən istənilən başqa vəziyyətə keçmə ehtimalıdır.

Beləliklə, əgər xəttin $\frac{1}{T_{2j}}$ enini artırıran digər səbəblər məlum olarsa, nüvənin j halında yaşama müddətini rezonans xəttinin enindən hesablamaq olar.

§22. Nüvə induksiyası. Rezonans xəttini yavaş keçmə

Blox tənliklərindən (9.7) digər bir nəticə olaraq alınır ki, nüvənin Y oxu istiqamətində osilyasiya edən maqnit momentinin statik H_0 sahəsinə və $2H_0 \cos \omega t$ kimi osilyasiya edən sahəyə perpendikulyar komponenti induksiya olunur. Bu komponent, oxu Y boyunca yönəlmış sarğacda həm xarici sahə ilə eyni fazada olan, həm də fazaca ona nisbətən 90° sürüşmiş olan elektrik hərəkət qüvvəsi (ehq) induksiya edir.

Bu hadisə nüvə induksiyası adlandırılmışdır. Nüvə induksiyası hadisəsini aydın başa düşmək üçün nüvə maqnit momentinin ω_o və ω kəmiyyətlərinin verilmiş qiymətlərində (9.11) tənlikləri ilə təyin olunan u və v komponentlərinin fırlanan koordinat sistemində özünü necə aparmasına baxaq. Qeyd edək ki, nüvə maqnit rezonansı təcrübələrində adətən yüksək tezlikli elektromaqnit sahəsinin tezliyi sabit saxlanılır və xarici statik H_0 maqnit sahəsinin dəyişməklə nüvə sistemi rezonans halından keçir. Blox tənliklərinin stasionar həllinin tətbiq edilməsinin mümkün olması üçün H_0 sahəsinin dəyişməsi sürəti kifayət qədər kiçik olmalıdır. Əgər u və v üçün

(9.11) ifadələri ödənirsə, onda rezonans xəttindən yavaş keçmə şərtinin də ödəndiyini hesab etmək olar. Doyma olmadıqda, yəni H_1 -in kiçik qiymətlərində maqnit momentinin statik sahəyə perpendikulyar M_{xy} komponenti firlanan sistemdə koordinat başlanğıcından keçən çəvrə çizir (şəkil 22.1).

Statik sahənin H_0 qiyməti öz rezonans qiymətindən ($\omega_o = \gamma H_o$)

kəskin fərqləndikdə u və v komponentləri yoxa çıxırlar. H_0 öz rezonans qiymətinə yaxınlaşdıqda \dot{M}_{xy} vektorunun ucu çəvrə boyunca hərəkət edərək P nöqtəsinə yaxınlaşır, bu nöqtəni keçərək geri qayıdır və çəvrəni qapayır. H_0 sahəsi rezonans qiymətindən keçdiqdə nüvə induksiyası hadisəsində gah u , gah da v komponenti müşahidə olunur. Faradey qanununa görə induksiya zamanı sarğacın uclarında meydana çıxan V gərginliyi Y oxu boyunca induksiya olunan maqnit momentinin dəyişmə sürəti ilə mütənasib olacaqdır.

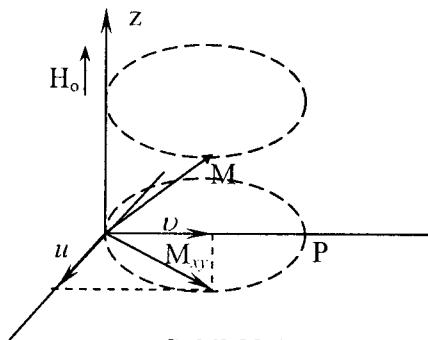
$$V = -k \frac{dM_y}{dt} \quad (22.1)$$

Burada k — sarğacın həndəsi ölçülərindən və nümunənin doyma faktorundan asılı olan sabitdir. M_y momentinin komponentlərini Blox qavrayıcılıqları ilə ifadə etsək

$$M_v = 2H_1(\chi'' \cos \omega t - \chi' \sin \omega t) \quad (22.2)$$

alariq. Onda gərginlik üçün

$$V = 2k \cdot \omega H_1(\chi'' \sin \omega t + \chi' \cos \omega t) \quad (22.3)$$



Şəkil 22.1

ifadəsini yazılıq olar. (22.3) düsturundan görünür ki, induksiya olunmuş gərginliyin H_1 ilə eyni fazada olan u toplananı $\omega H_1 \chi'$ ilə H_1 -ə nisbətən 90° sürüşmiş v toplananı isə $\omega H_1 \chi''$ ilə mütənasib olur. χ' və χ'' kəmiyyətlərinin (9.18) və (9.19) ifadələrindən görünür ki, v komponentinə uyğun müşahidə olunan rezonans siqnalı

$$v = \frac{\omega \cdot \chi_o H_o \cdot \gamma H_1 T_2}{1 + T_2^2 (\omega_o - \omega)^2 + (\gamma H_1)^2 T_1 T_2} \quad (22.4)$$

ifadəsi ilə, U komponentinə uyğun rezonans siqnalı isə

$$u = \frac{\omega \chi_o \cdot H_o \gamma H_1 T_2^2 (\omega_o - \omega)}{1 + T_2^2 (\omega_o - \omega)^2 (\gamma H_1)^2 T_1 T_2} \quad (22.5)$$

ifadəsi ilə mütənasib olmalıdır.

Optimal təcrübü şəraitdə, yəni

$$\gamma^2 H_1^2 T_1 T_2 = 1 \quad (22.6)$$

olduqda NMR udma siqnalının amplitud gərginliyi

$$V \sim \omega_o \chi_o H_o \left(\frac{T_2}{T_1} \right)^{\frac{1}{2}} \quad (22.7)$$

və ya χ_o -nın qiymətini nəzərə alsaq

$$V \sim N \frac{J+1}{J} \frac{\mu^2}{T} \omega_o \cdot H_o \left(\frac{T_2}{T_1} \right)^{\frac{1}{2}} \quad (22.8)$$

olacaqdır.

Bəzi hallarda, alınan nəticələri kəmiyyətcə təhlil etmək üçün udmanın rezonans xəttinin sahəsini ölçməklə tapılmış intensivlik ilə NMR siqnalının amplitudunu ölçməklə tapılmış intensivliyi müqayisə etmək və bu intensivliklərin H_1 -dən və

relaksasiya müddətlərindən aslılıqlarını bilmək böyük əhəmiyyət kəsb edir. (22.4) ifadəsinin integrallasaq rezonans xəttinin sahəsi (A_a) üçün

$$A_a \sim \frac{\chi_o H_1}{(1 + \gamma^2 H_i^2 T_1 T_2)^{1/2}} \quad (22.9)$$

olduğunu taparıq. Buradan uyğun siqnalın $S_{a,mak}$ amplitudu üçün

$$S_{a,mak} \sim \frac{\chi_o \cdot H_1 T_2}{1 + \gamma^2 H_i^2 T_1 T_2} \quad (22.10)$$

yaza bilərik.

Bəzi hallarda dispersiya siqnalı (u) ilə işləmək daha faydalı olur. Bu siqnalın (u) qurşayanı tezliklər fərqinin

$$\omega_o - \omega = \pm \frac{(1 + \gamma^2 H_i^2 T_1 T_2)^{1/2}}{T_2} \quad (22.11)$$

qiymətində ekstremal nöqtələrə malik olur. Bu nöqtələrdə dispersiya siqnalını amplitudun

$$S_{a,mak} \sim \frac{\chi_o \cdot H_1 T_2}{(1 + \gamma^2 H_i^2 T_1 T_2)^{1/2}} \quad (22.12)$$

ifadəsi ilə təyin olunur.

(22.10) və (22.12) ifadələrindən görünür ki, H_1 sahəsi sonsuz böyük olduqda dispersiya siqnalının amplitudu sabit kəmiyyətə, udma siqnalının amplitudu isə sıfır yaxınlaşır. Dispersiya siqnalının istənilən yarısının qurşayanının əhatə eidiyi sahə sonsuz böyük olur. Lakin integrall intensivlik üçün (22.11)-i nəzərə almaqla (τ)-i ω_o -a uyğun gələn nöqtə ilə ekstremal nöqtələr arasındakı oblastı nəzərə almasaq, ω -ya görə

inteqrallasaq T_1 və T_2 -dən asılı olmayan sadə ifadə alarıq:

$$A_d \sim \chi_o \cdot H_1 \quad (22.13)$$

Qeyd edək ki, bütün hallarda NMR xəttinin intensivliyi χ_o - ilə, yəni rezonansda iştirak edən nüvələrin sayı ilə mütənasibdir.

§23. Rezonans xəttini keçmə sürətindən asılı olan proseslər

Rezonans xəttini keçdikdə H_0 sahəsinin dəyişmə sürəti əvvəlki paraqrafda göstərildiyindən böyük olduqda Blox tənliklərinin rezonansdan yavaş keçidə uyğun həlli təcrübənin nəti cələrini izah etmək üçün yaramır, çünki H_0 -ın dəyişmə sürətinin kifayət qədər böyük qiymətlərində rezonans siqnalının (xəttinin) forması dəyişir və rezonans xəttini keçdikdən sonra xarakterik rəqslər, və ya deyildiyi kimi, qanadlar müşahidə olunur.

Bu hadisəni ilk dəfə Blombergen, Persell və Paund (BPP) müşahidə edərək keyfiyyətcə izah etmişlər.

Yuxarıda qeyd olunduğu kimi, yüksəkətezlikli H_1 sahəsi rezonans yaxın oblastda vahid həcmi M maqnit momentini H_0 -a paralel tarazlıq istiqamətindən aralayır. Rezonansdan yavaş keçmə şərti ödəndikdə Blox tənliklərinin stasionar həllinə uyğun olaraq \dot{M} vektoru, H_0 -in qiyməti öz rezonans qiymətindən uzaqlaşdıqdan sonra özünün tarazlıq istiqamətinə qayıdacaqdır. Lakin H_0 sahəsinin dəyişmə sürəti böyük olduqda maqnit momenti vektoru sahənin arxasında ona çatmağa macət tapmir. Ona görə də maqnit momenti vektoru müəyyən müddətdə qeyri-tarazlıq vəziyyətində qalır. H_0 sahəsi rezonans qiymətindən xeyli uzaqlaşdıqdan sonra H_1 sahəsi artıq \dot{M} vektoruna effektiv təsir göstərə bilmir. Belə halda \dot{M} vektoruna

dəcə olaraq H_0 ətrafında özünün eninə komponentləri sıfır bərabər olana qədər, yəni eninə relaksasiya müddəti (T_2) ərzində presessiya edəcəkdir. Bu müddət ərzində maqnit momenti vektoru \vec{M} və \vec{H}_1 maqnit sahəsi vektoru H_0 -ın ətrafında müxtəlif sürətlərlə fırlanacaqlar. Bu vektorlar vaxtaşırı bir-biri ilə eyni fazada və bir-birinə nəzərən fazaca 90° sürüşmiş olacaqlar. Bu səbəbdən rezonansdan uzaqlaşdıqdan sonra udma siqnalının H_1 -ə nisbətən 90° sürüşmiş komponentində bir sıra rəqsler müşahidə olunur.

H_0 sahəsinin $\frac{dH_\omega}{dt}$ törəməsini bilməklə rəqslerin formalarını müəyyən edən ifadəni təxminən bilmək olar. Tutaq ki, H_0 sahəsi zaman dan xətti asılıdır və uyğun Larmor presessiyasının bucaq təcili a -ya bərabərdir.

Onda

$$a = |\gamma| \frac{dH_\omega}{dt} \quad (23.1)$$

olar. Rezonans anından keçən t müddətindən sonra H_1 sahəsinin və Larmor presessiyasının bucaq sürətləri at qədər fərqlənəcəklər. İnteqrallamaqla \vec{H}_1 ilə \vec{M} -in eninə komponentlərinin aralarında qalan φ bucağını tapmaq olar.

$$\varphi = \frac{1}{2} at^2 \quad (23.2)$$

Nəhayət, relaksasiya nəticəsində eninə komponentlərin yox olmasını nəzərə alan $e^{-\frac{t}{T_2}}$ vuruğunu daxil edərək sabit vuruq dəqiqliyi ilə NMR siqnalının formasını

$$\exp\left(-\frac{t}{T_2}\right) \cos \frac{at^2}{2} \quad (23.3)$$

kimi ifadə ilə tapa bilərik. Tezlik vahidlərində isə (23.3) ifadə-

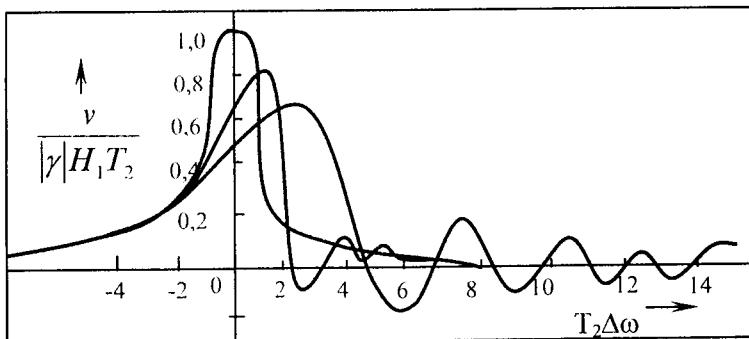
si

$$\exp\left(-\frac{\Delta\omega}{aT_2}\right) \cos \frac{\frac{1}{2}(\Delta\omega)^2}{a} \quad (23.4)$$

kimi olar. Burada $\Delta\omega$ Larmor tezliyi ilə işçi tezliyin ani qiyməti arasındakı fərqə bərabərdir. Rəqslərin sönməsi nisbətən yavaş olduqda rezonans tezliyindən uzaqlarda bu rəqslərin iki maksimumları arasındakı məsafə

$$\delta(\Delta\omega) = \frac{2\pi a}{\Delta\omega} \quad (23.5)$$

olar. Rezonansa yaxın oblastlarda H_1 -in təsiri nəzərə alınmadığından göstərilən nəticələr təxminini xarakter daşıyır. Həm H_1 -in təsirini, həm də doyma effektlərini nəzərə almaqla aparılan hesablamalar nəticəsində, a bucaq təcilinin (NMR siqnallarından sürətlə keçmə sürəti) böyük qiymətlərində (23.3) və (23.4) asimptotik ifadələrinin doğruluğu göstərilmişdir. Lakin a təcilinin kiçik qiymətlərində, məsələn, $a \leq \frac{1}{4} T_2^{-2}$ qiymətlərində sənən rəqslər ya çox kiçik intensivliyə malik olur, ya da ki, ümumiyyətlə əmələ gəlmirlər.



Şəkil 23.1

Qeyd etmək lazımdır ki, rezonans xəttinin eni maqnit sahə-

sinin qeyri-bircinsliliyi ilə deyil, məhz eninə relaksasiya müddəti T_2 ilə müəyyən edildiyi halda, (23.4) ifadəsindən eninə relaksasiya müddətlərini təyin etmək olar.

Əgər rezonansdan yavaş keçdikdə spektr iki komponentdən ibarət olarsa, onda rezonans oblastından kifayət qədər böyük sürətlə keçdikdə bu komponentlərin sənən rəqsləri interferensiya edirlər və belə halda meydana çıxan titrəmələr eyni intensivliyə bərabər rezonans xətləri üçün 23.1 şəklində göstərilmişdir.

İnterferensiya edən siqnalları (23.3)-ə uyğun olaraq

$$V_1(t) = V_o \exp\left(-\frac{t}{T^2}\right) \cos \frac{1}{2}at^2 \quad (23.6)$$

$$V_2(t) = V_o \exp\left(-\frac{t}{T^2}\right) \cos \frac{1}{2}a(t-t_o)^2 \quad (23.7)$$

kimi götürsək iki rezonans impulsu arasındaki məsafə

$$t_o = \frac{2\pi J}{a} \quad (23.8)$$

qiymətini alar. Burada J interferensiya edən siqnallar arasındaki herslərlə ifadə olunmuş məsafədir. Əgər t_o kəmiyyəti T_2 -yə nəzərən kiçik olarsa, onda yekun siqnal (xətt)

$$V(t) = V_1(t) + V_2(t) = 2V_o \exp\left(-\frac{t}{T^2}\right) \cos\left(\frac{1}{2}at^2 - \frac{1}{2}at t_o + \frac{1}{4}at_o^2\right) \cos\left(\frac{1}{2}at t_o - \frac{1}{4}at_o^2\right) \quad (23.9)$$

kimi göstərilə bilər. Bu ifadədə birinci kosinus sinqlət siqnalda olduğu kimi osilyasiyanı ifadə edir, ikinci kosinus isə modulasiyadır vuruqlarla titrəməni əks etdirir. Bu titrəmələrin periyodu

$$\frac{2\pi}{at_o} = \frac{1}{y} \quad (23.10)$$

ifadəsi ilə təyin olunur. n komponentdən ibarət və bir-birindən J_{hs} məsafədə olan inteserensiya edən multipletlər üçün t_o -ın kifayət qədər kiçik qiymətlərində ümumi ifadə

$$V(t) = 2^{n-1} V_o \exp\left(-\frac{t}{T_2}\right) \times \\ \times \cos\left[\frac{1}{2}at^2 - (n-1)\pi J \cdot t\right] \cos^{n-1} \pi J t \quad (23.11)$$

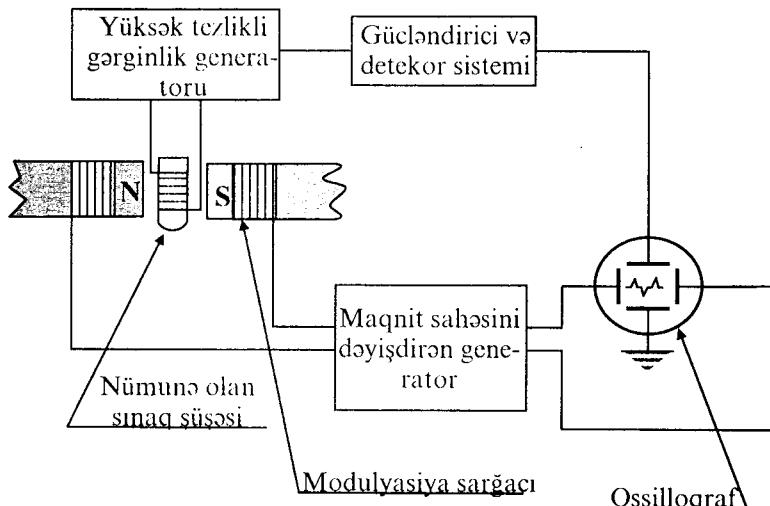
kimi olur.

III FƏSİLLƏR. NMR UDULMASININ MÜŞAHİDƏ OLUNMASI

§24. Nüvə maqnit rezonansının təcrübədə müşahidə olunması

Əvvəlki fəsillərdə ümumi şəkildə nüvə maqnit rezonansının (NMR) fənomenoloji nəzəriyyəsi şərh olunmuşdur. İndi isə bu hadisəni müşahidə etməyə, mayelərdə və qazlarda NMR spektrinin parametrlərini təyin etməyə imkan verən metodları təsvir edək.

NMR udulmasını müşahidə etmək üçün lazım olan ən sadə qurğu sxematik olaraq 24.1 şəklində göstərilmişdir.



Şəkil 24.1

Maqnit momentinə malik nüvələri olan nümunə (maye) H_0 sabit maqnit sahəsi yaradan maqnitin qütbləri arasında yerləşdirilir. Nüvə maqnit momentlərinin xarici sahə istiqamətində

yönəlmələri sayəsində tədqiq olunan maddənin yekun makro-skopik maqnit momenti yaranır, əvvəlki fəsillərdə göstərildiyi kimi, yekun maqnit momenti xarici H_0 sahəsi ətrafında $\omega_o = \gamma H_0$ bucaq sürəti ilə presessiya edir. Nümunəyə sarılmış və oxu xarici sabit sahəyə perpendikulyar olan sarğacda yüksək tezlikli generator vasitəsilə dəyişən H_1 elektromaqnit sahəsi yaradılır. Nümunəyə təsir edən bu sahə, H_0 sabit maqnit sahəsi ətrafında generatorla müəyyən edilən bucaq tezliyi ilə fırlanacaqdır. ω tezliyinin qiyməti maqnit momentinin Larmor presessiyası tezliyinə yaxınlaşdırıqda H_1 sahəsi makroskopik maqnit momentini H_0 sahəsinin istiqamətindən uzaqlaşdıracaqdır. Bu tezliklər eyni olduqda ($\omega = \omega_o$) dəyişən H_1 elektromaqnit sahəsi nüvə Zeyeman səviyyələri arasında keçid yaradaraq onları həyəcanlandırır. Bu zaman nüvə maqnit momentlərinin bir hissəsi öz istiqamətlərini dəyişir ki, bu da enerji udulması ilə müşayiət olunur. Bu hadisə, yəni bu enerji udulması nümunəyə sarılmış sarğac daxil olan rəqs konturunda yüksək tezlikli gərginliyin azalmasına səbəb olur. Bu gərginlik düşgüsü detektə olunur, gücləndirilir və qeydedici qurğulara (ossilloqrafa, kompüterə və s.) verilir.

Qeyd etmək lazımdır ki, oksor hallarda generatorun tezliyi sabit saxlanılır və xarici maqnit sahəsi özünün H_0 rezonans qiyməti ətrafında sahəni modulyasiya etmək üçün istifadə olunan və maqnitin qütblerinə sarılmış sarğaclar vasitəsilə dəyişdirilir.

Nüvə maqnit rezonansı hadisəsi təcrubi olaraq ilk dəfə iki qrup tədqiqatçılar tərəfindən müşahidə olunmuşdur. Persell, Torri və Paund rezonans halında nümunəyə sarılmış sarğacda yüksək tezlikli gərginliyin dəyişməsini, (körpü metodu) Blox, Xansen və Pakkord isə ikinci ötürücü sarğaca perpendikulyar yerləşdirilmiş və nümunəyə sarılmış qəbulədici sarğacda induksiya olunan siqnalları müşahidə etmişlər (induksiya metodu və ya iki sarğaklı metod).

Hər iki metod nüvə maqnit momentlərinin dəqiqlik təyin

olunması üçün dərhal istifadə olunmuşdur. Bu tədqiqatlar nəticəsində müəyyən edilmişdir ki, verilmiş nüvə üçün alınan nəticələr kimyəvi birləşmənin seçilməsindən asılıdır və xarici sahənin sabit qiymətində verilmiş nüvənin rezonans tezliyi sürüşür (kimyəvi sürüşmə).

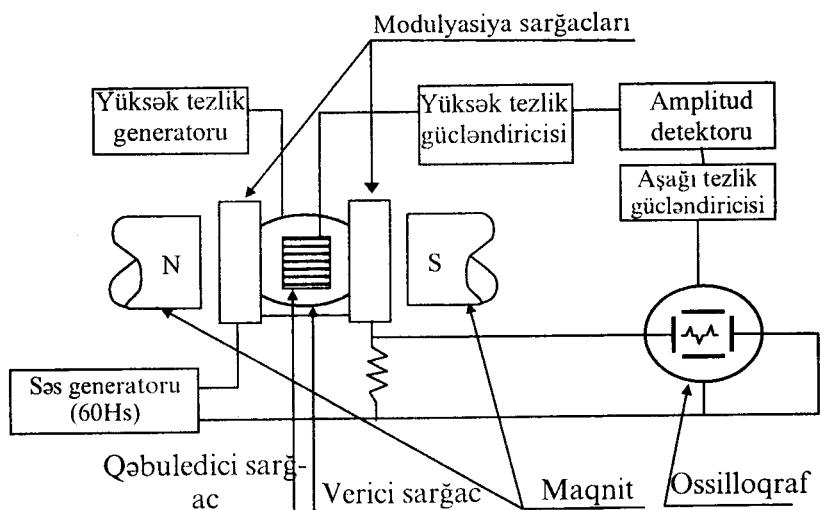
Molekulda xarici sabit maqnit sahəsi H_0 protonlar üçün rezonans qiymətinə yaxın qiymətə malik olur və maqnitə sarılmış müxtəlif sarğaclar sistemi vasitəsilə həm modulyasiya olunur, həm də qiyməti rezonans qiyməti ətrafında dəyişdirilə bilir. Nümunə yerləşən şüşə qaba sarılmış sarğac balanslanmış körpünün çiynlərindən birinə birləşdirilir. Körpünün digər ciyni isə nümunə yerləşən kontura identik olan və maqnit sahəsində olmayan boş konturdan ibarət olur. Rezonans zamanı nüvələrin enerji udması nəticəsində körpünün balansı pozulur, udulma, ya dispersiya, ya da bunların qarışığından ibarət NMR siqnalı meydana gəlir.

Belə çox zəif siqnalları görmək və qeyd etmək üçün yüksəkənəklilikli və zolaqlı gücləndiricilərdən və sinxron detektorlardan istifadə olunur.

§25. İki sarğaklı sistem. İnduksiya metodu

Bir sarğaklı sistemlərdə, yəni körpü metodlarında nüvə maqnit rezonansı udulması nəticəsində köklənmiş konturun impedansı aktiv müqavimətin dəyişməsi hesabına dəyişir və bu dəyişmə radiotexniki cihazlarla qeyd olunur.

İnduksiya metodunda isə oxları bir-birinə perpendikulyar olan iki sarğacdan istifadə olunur (şəkil 25.1).



Şəkil 25.1

Nümunə, oxu həm ötürücü sarğaca, həm də xarici maqnit sahəsinə perpendikulyar olan qəbuledici sarğacın daxilində yerləşir və onun təsiri altında olur. Beləliklə, qəbuledici sarğacda əmələ gələn siqnal yalnız nüvələrin enerji udması ilə əlaqədar olur.

Nüvə maqnit rezonansı siqnalının yüksəktezlikli gərginlikdən ayrılmazı körpü metodunda iki elektrik dövrəsini balanslamaqla əldə olunduğu halda, induksiya metodunda iki sarğacın bir-birinə nəzərən həndəsi yerləşdirilməsi ilə həyata keçirilir. Körpü metodunda olduğu kimi, induksiya metodunda da zəif NMR siqnallarını müşahidə etmək üçün onlar yüksək texliklərdə gücləndirildikdən və amplituda görə detektə olunduqdan sonra dar zoqlaqlı gücləndirici və sinxron detektoru tətbiq olunur.

Məlumdur ki, yüksəktezlikli H_1 sahəsi müşahidə olunan NMR udulması siqnalına nəzərən fazaca $\frac{\pi}{2}$ qədər sürüşmiş

olur. H_1 sahəsinin amplitudu NMR siqnalının amplitudundan çox böyük olduğundan ötürü və qəbuledici sarğaclar arasındakı elektromaqnit əlaqəsi kiçik olmalıdır. Bu isə sarğacların oxlarının bir-birinə perpendikulyar yerləşdirilməsi ilə əldə olunur. Belə halda H_1 maqnit sahəsi qəbuledici sarğacda udulma siqnalına nisbətən $\frac{\pi}{2}$ qədər sürüşmiş yüksəktezlikli

kiçik qalıq gərginliyi induksiya edir. Məhz induksiya olunan bu gərginlik aparıcı siqnal olur. Əgər qalıq gərginliyin amplitudunu böyük vektor, rezonans siqnalının amplitudunu isə ona perpendikulyar kiçik vektor kimi təsəvvür etsək, onda siqnalın amplitudunun dəyişməsinin onların vektorial cəminə çox az təsir etdiyini asanlıqla görmək olar (qeyd edək ki, vektorial cəm siqnalın amplitudundan kvadratik asılıdır).

Lakin qalıq gərginliyin fazasını $\frac{\pi}{2}$ qədər dəyişsək vektorlar kollinear olarlar, vektorial cəm siqnalın amplitudundan xətti asılı olar və nəticədə yekun amplitud modullaşması asanlıqla aşkar olunur. Bu axırıncı halda v udulma siqnalı müşahidə olunur. Qalıq gərginliyin fazasını dəyişməklə isə u dispersiya siqnalını müşahidə etmək olar.

§26. İmpuls metodları

Torri və Xan nüvə maqnit rezonans siqnallarını yüksək tezlikli elektromaqnit sahəsinin nüvə sisteminə təsiri kəsilməz olmayıb impuls şəklində olduqda tədqiq etmişlər.

Torri sənən NMR keçid siqnallarını impulsların təsir etdiyi müddətdə, Xan isə bu keçid proseslərini impulslararası müddətdə tədqiq etmişdir. İmpulslararası zaman müddətində NMR siqnallarını müşahidə etmək üçün kompensə edici sistemlərin tətbiq olunması vacib deyil. Bu halda bir sarğaclı sistemdən istifadə olunur. Eyni bir sarğac impulslararası zaman müddətində qəbuledici, impulsun təsir etdiyi müddətdə isə

ötürücü sarğac rolu oynayır. Xanın spin-əks səda metodu ilə apardığı təcrübələrdə bir və ya bir neçə impulsun yaratdığı NMR əks səda siqnalları bilavasitə ossilloqraflar vasitəsilə qeyd olunmuşdur. Spin-əks sədaya sadə misal olaraq başlanğıc və τ zaman anında verilmiş impulslardan 2τ müddət keçdikdən sonra müşahidə olunan siqnalları göstərmək olar. Bu cür təcrübələrdə spin-əkssəda siqnalının τ -dan asılılığını öyrənməklə T_2 eninə relaksasiya müddətini tapmaq olur.

§27. Yüksək ayırdetmə NMR spektroskopiya metodu

Yüksəkayırdetmə NMR spektrometrlərində həm körpü, həm də induksiya metodu tətbiq edilir. 10^{-7} və daha böyük ayırdetmə qabiliyyəti olması üçün spektrometrlərdə istifadə olunan maqnit sahələri çox böyük bircinsliliyə malik olmalıdır. Eyni zamanda xarici sabit maqnit sahəsinin qiyməti və xarici elektromaqnit sahəsinin tezliyi zamandan çox zəif asılı olmalıdır. Siqnalın küyə nisbətinin böyük olması üçün qəbulədici çox az küyə malik olmalıdır. Rezonans xəttindən yavaş keçmə şərtinin ödənməsi üçün maqnit sahəsinin dəyişmə surəti kiçik olmalıdır. Doyma hadisəsinin aradan qaldırılması üçün yüksəktezlikli elektromaqnit sahəsinin amplitudu kiçik olmalıdır.

Nüvə maqnit rezonansı spektrometrlərində sabit maqnit sahəsinin yaratmaq üçün sabit maqnitlərdən və elektromaqnitlərdən istifadə olunur. Kifayət qədər böyük ayırdetmə əldə etmək üçün maqnit sahəsi xarici təsirlərə az məruz qalmalıdır.

NMR spektrometrlərində ən vacib faktor maqnit sahəsinin bircinsliliyi olduğu üçün nümunənin həcmimin və formasının seçilməsi müəyyən məhdudiyyətlərlə əlaqədardır. Yüksək ayırdetmə almaq üçün qəbulədici sarğacın nümunəni əhatə etdiyi həcmdə maqnit sahəsi yüksək bircinsliliyə malik olmalıdır.

dir. Real maqnit sahələri müəyyən qeyri-bircinsliliyə malik olduğundan nümunənin həcmi kiçik götürülməlidir. Lakin nümunənin həcmi kiçik olduqda NMR udulma siqnalının intensivliyi və siqnal küy nisbəti azalır. Ona görə nümunənin həcmi konkret hallar üçün optimal seçilməlidir.

Yüksəkayırdailmiş NMR spektri almaq üçün nümunə ya təmiz maye halında, ya da məhlul halında olmalıdır. Həllədici-nin NMR xətti tədqiq olunan maddənin spektrini mürəkkəb-ləşdirməməlidir. Proton maqnit rezonansı tədqiqatlarında həllədici kimi bir çox hallarda CCl_4 , CS_2 və deyteriumlaşdırılmış birləşmələrdən istifadə olunur. Böyük özlülüyə malik olan nümunələrin NMR xəttinin eni böyük olur. Ona görə bu növ nümunələri həllədilərədə həll etməklə və temperaturunu artırmaqla onların özlülükleri azaldılır ki, bu da NMR xəttinin eninin azalmasına səbəb olur.

Kiçik konsentrasiyalı nümunələr tədqiq edildikdə kifayət qədər böyük intensivlikli NMR xətti almaq üçün ayırdetmənin azalması hesabına nümunənin həcmi böyüdüür.

Tədqiq olunan birləşmələr uçucudurlarsa, onlar qaz halında böyük təzyiq altında tədqiq olunurlar.

NMR spektrometrlərinin ayırdetməsini müəyyənləşdirən maqnit sahəsinin nümunənin olduğu yerdə effektiv bircinsliliyini artırmaq üçün Blox tədqiq olunan nümunənin mexaniki yerdəyişməsini təklif etmişdir. Tutaq ki, maqnit sahəsinin intensivliyi nümunənin həcmində ΔH qədər dəyişir. Verilmiş molekul maddənin kəsilməz makroskopik hərəkətində iştirak edərək t zamanı müddətində elə məsafə qət edir ki, bu məsafədə maqnit sahəsi məhz ΔH qədər dəyişir. Nümunənin hərəkəti sürətləndikdə, yəni ona təcəil verdikdə, başqa sözlə, t zaman intervalını azaltdıqda nüvə molekulda müəyyən orta sahənin təsirinə məruz qalır. Bu effekt

$$t \sim \frac{1}{\gamma \Delta H} \quad (27.1)$$

olduqda özünü bürüzə verməyə başlayır.

Bələliklə, protonlar üçün $\Delta H \sim 10^{-7} Tl$ tərtibdə olduqda $t \sim \frac{1}{4}$ san olur ki, bu zamana uyğun sürətləri nümunəni mexaniki fırlatdıqda asanlıqla almaq olar. Anderson və Arnold sferik formalı su nümunəsini qəbulədici sərgacın oxu ətrafında fırladaraq NMR udulması xəttinin eninin 17 dəfə azaldığını, intensivliyinin isə 7 dəfə artdığını müşahidə etmişlər.

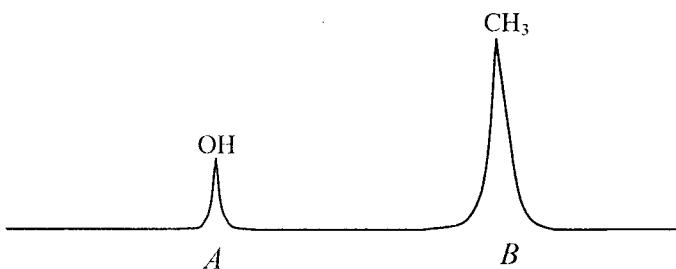
Bəzi tədqiqat işlərində (məsələn, hidrogen rabitəsi olan maddələrin tədqiqi zamanı) maddənin NMR spektrinin müxtəlif temperaturlarda alınması zorurəti yaranır. Ona görə də NMR spektrometrlərində nümunənin temperaturu müxtəliy növ termostatlar vasitəsi ilə sabit saxlanılır.

§28. NMR spektrlərinin parametrlərinin təyini

NMR spektrlərini hərtərəfli təhlil etmək üçün spektrin komponentləri arasındaki nisbi məsafələri və bu komponentlərin nisbi intensivliklərini bilmək lazımdır.

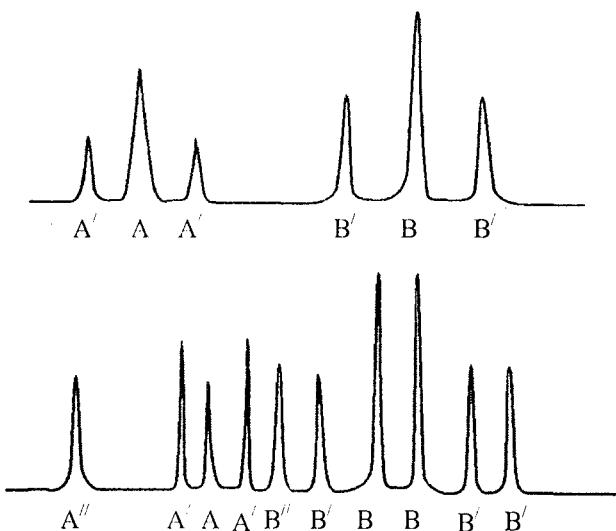
Spektrin komponentləri arasındaki nisbi məsafələri təyin etmək üçün ən əlverişli metod Arnold və Pankard tərəfindən verilməsi kənar (yan) siqnallar metodudur. Əgər nümunəyə təsir edən maqnit sahəsi səs tezliyi ilə modulyasiya edilərsə rezonans xəttinin hər iki tərəfində yan siqnallar yaranır. Əsas rezonans xətti ilə birinci yan siqnal arasındaki məsafə modulyasiya tezliyinə bərabər olur. Səs modulyasiyasının amplitudu artıqda səs rəqslərinin daha yüksək harmonikasına uyğun yan siqnalları meydana çıxır.

Misal olaraq 28.1 şəklində sirkə turşusunun NMR spektri - səs modulfasiyası metodunun tətbiqi təsvir edilmişdir. Modulyasiya olmadıqda sirkə turşusunun NMR spektri hidroksil qrupuna uyğun xətdən (A) və intensivliyi ondan üç dəfə böyük olan metil qrupuna uyğun xətdən (B) ibarətdir.



Şəkil 28.1

Sahə 105 hs tezliyi ilə modulyasiya edildikdə spektrdə əsas xətdən 105 hs məsafədə A' və B' yan xətləri meydana çıxır (şəkil 28.2).



Şəkil 28.2

Modulyasiyaedici dalğanın tezliyini sabit saxlayıb, onun amplitudunu artırıqdə isə daha yüksək harmonikalı yan siq-nallar əmələ gəlir (şəkil 28.2). NMR spektrini təhlil etmək üçün və rezonans xətlərinin molekulda nüvələrə mənsubluğunu tam aydınlaşdırmaq üçün spektrin komponentlərinin

nisbi intensivliklərini bilmək lazımdır.

Xəttin intensivliyini təyin etmək üçün rezonans udulma xəttinin ya hündürlüyünü, ya da onun əhatə etdiyi sahəni bilmək lazımdır. Bu hər iki kəmiyyətli yüksəktezlikli H_1 sahəsinin amlitudundan və relaksasiya müddətlərindən asılılığı nəzəri olaraq I fəsildə araşdırılmışdır. Yüksəktezlikli zəif sahədə, yəni nüvə sistemində doyma olmadıqda udulma xəttinin intensivliyi onun əhatə etdiyi sahə ilə tam xarakterizə oluna bilər.

Bu halda müxtəlif xətlərin amplitudlarını yalnız onların enləri eyni olduqda, yəni onlar cinsi T_2 -yə malik olduqda müqayisə etmək olar. Kiçik siqnalları müşahidə etmək üçün güclü yüksəktezlikli sahə tələb olunduqda isə xətlərin sahələrinin müqayisəsi həm T_1 -dən, həm də T_2 -dən asılı olur. Belə hallarda siqnalların amplitudlarını ölçmək daha əlverişlidir, çünki H_1 -i sonsuz artırıqda siqnalın sahəsi limit qşıymətinə yaxınlaşdığı halda, onun amplitudu sıfır yaxınlaşır.

§29. Etalon siqnallar

NMR spektrində rezonans xəttinin vəziyyətinin maqnit sahəsi və tezlik şkalasında molekulun elektron və kimyəvi quruluşu, və bəzi hallarda, onun molekulyar ətrafi haqqında müəyyən məlumat verir. Qeyd etmək lazımdır ki, fiksə olunmuş tezlikdə verilmiş spektral xəttə uyğun maqnit sahəsinin qiymətini kifayət qədər dəqiq təyin etmək praktik olaraq mümkün deyil. Lakin tədqiqatçıları adətən NMR siqnallarının rezonans sahələrinin fərqi maraqlandırıldığından onların mütləq qiymətlərini ölçməyə lüzum qalmır.

Eyni molekulda müxtəlif nüvələrin NMR xətlərinin rezonans sahələrinin intensivliklərinin sərfqini və siqnallar arasındakı məsafəsini tapmaq üçün əvvəlki paraqrafda göstərilən metodlar tətbiq olunur. Bu halda komponentlərin yerini spektridə etalon kimi qəbul edilən istonilən rezonans xəttinə nəzərən hesablamaya olar. Lakin, əgər müxtəlif molekullara aid və ya

eyni bir molekulun müxtəlif mühitlərdəki NMR spektri təhlil olunursa, onda bütün siqnalların vəziyyəti eyni bir etalon siq-nala görə hesablanmalıdır. Etalon siqnallar almaq üçün istifadə olunan maddələr ya tədqiq olunan maddəyə qatılır, ya da ondan kənarda ayrıca həcmində yerləşdirilir.

Daxili etalon maddənin NMR spektri tədqiq olunan maddə ilə birlikdə çəkilməlidir. Belə halda etalon siqnalla spektrin xətləri arasındaki məsafələri yan siqnallar metodu ilə təyin etmək olar. Sözsüz ki, etalon kimi götürülmüş maddənin NMR siqnalı sinqlet, kifayot qədər ensiz, digər xətlərdən uzaqda, böyük intensivliyə malik olmalıdır və tədqiq olunan maddəyə qarşı neytral olmalıdır. Bir sıra hallarda daxili etalon kimi tədqiq olunan maddənin həll olduğu həllədici də götürülə bilər. Daxili etalonların üstünlüyü ondan ibarətdir ki, nümunənin həcmi qavrayıcılığına düzəliş etməyə cəhiyac olmur. Qeyd etmək lazımdır ki, daxili etalonların tətbiqi yalnız konsentrasiyadan asılılıq zəif olduqda özünü doğruldur.

Xarici etalon maddə tədqiq olunan maddələrdən ayrı yerləşdirilir. Bunun üçün maye etalon maddəni nazik divarlı kapilyara tökərək ağızı bağlanılır və bu kapilyar tədqiq olunan maddə olan sınaq şüşəsinə yerləşdirilir. Bəzi hallarda aksial ampulalardan istifadə olunur. Bu halda nümunə fırlanma hərəkətində olur. Fırlanma olmadıqda sahənin qeyri-bircinsliliyi hesabına mayenin iki enli NMR siqnalı meydana gəlir. İki xətt arasındakı nisbi məsafə

$$\frac{\Delta H}{H_0} = 4\pi \left[(\chi_1 - \chi_2) \frac{a^2}{r^2} + (\chi_2 - \chi_3) \frac{b^2}{r^2} \right] \quad (29.1)$$

düsturu ilə təyin olunur. Burada H_0 – xarici sahə, χ_1 , χ_2 və χ_3 , uyğun olaraq, daxili ampuladakı mayenin, ampulanın şüşəsinin və dairəvi fəzadakı mayenin vahid həcmindəki qav-rayıcılıqları, r dairəvi fəzanın orta radiusu, a və b daxili ampulanın daxili və xarici radiuslarıdır. Aksial ampula öz oxu ət-

rafinda firlandıqda dairəvi fəzadakı mayeyə təsir edən maqnit sahəsi ortalanır və fırlanma olmadıqda iki maksimumun arasında bir nazik xətt alınır.

Zimmerman və Foster nümunə və etalon maddə ilə doldurulmuş aksial boruların daxilində sahənin paylanması nəzəri olaraq hesablanmışlar və göstərmişlər ki, fırlanma zamanı daxili ampulada və dairəvi fəzada maqnit sahəsinin qiyməti eyni olur. İstifadə olunan ampulalar defektə və bir-birinə nəzərən meylə malik olduqda NMR xətti qismən enlənir.

Xarici etalon tətbiq etməklə aparılan tədqiqat işlərində etalon və nümunənin həcmi diamaqnit qavrayıcılıqlarının fərqiన görə əlavə düzəlişlər edilməlidir. Bu ona görə lazımdır ki, silindrik nümunədə müəyyən nüvəyə təsir edən maqnit sahəsi maddənin maqnitləşməsindən asılı olur.

Silindrik nümunənin daxilində verilmiş molekul mərkəz olmaqla müəyyən bir sfera ayıraq. Bu sferanın ölçüləri nümunənin ölçülərindən çox kiçik, lakin onun makroskopik hesab edilə bilməsi üçün kifayət qədər böyük ölçüyə malik olmalıdır. Əgər nümunə xarici bircinsli H_0 maqnit sahəsində yerləşibsə, sferanın mərkəzindəki nüvəyə üç sahə təsir edəcəkdir.

1) Xarici H_0 sahəsi

2) Götürülmüş sfera ilə nümunənin sərhəddi arasındaki fəzada maddənin maqnitlənməsi hesabına yaranan sahə

3) Sferanın daxilində maddənin maqnitlənməsi nəticəsində yaranan sahə.

Həcmi qavrayıcılığa düzəlşdə yalnız 2-ci sahəni nəzərə alırlar.

Sferadan kənardə maddəyə məxsusi maqnitlənməsi $\chi_o \cdot H_o$ olan cisim kimi baxmaq olar. Burada χ_o - vahid həcmi maqnit qavrayıcılığıdır. Qeyd edək ki, diamaqnit cismələr üçün $\chi_o < 0$ olur. Bu zaman maqnitlənməni qütbləri sferanın səthində və silindrin xarici səthində yerləşmiş ikiqat maqnit layı kimi təsəvvür etmək olar. Sferanın səthində yerləşmiş maqnit qütbləri onun daxilində

$$H' = \left(\frac{4\pi}{3} \right) \chi_0 \cdot H_0 \quad (29.2)$$

sahəsini, silindrin xarici səthində yerləşmiş maqnit qütbləri isə

$$H'' = \alpha \cdot \chi_v \cdot H_0 \quad (29.3)$$

sahəsini yaradırlar. Burada α -nümunənin formasından asılı olan ədədi əmsaldır. Qeyd edək ki, hər iki halda söhbət sahənin H_0 - xarici sahəyə paralel toplananlarından gedir.

Beləliklə, sferanın daxilində molekul

$$H_{sf.} = H_0 \left[1 + \left(\frac{4\pi}{3} - \alpha \right) \cdot \chi_v \right] \quad (29.4)$$

sahəsinin təsiri altında olur.

Uzunluğu radiusundan çox böyük olan silindr üçün ($\alpha = 2\pi$) sferanın daxilində sahə

$$H_{sf.} = H_0 \left(1 - \frac{2\pi}{3} \chi_v \right) \quad (29.5)$$

olacaqdır.

Beləliklə, silindrik ampulada maddənin maqnitlənməsi ekranaşma əmsalına $\left(\frac{2\pi}{3} \right) \chi_v$ kəmiyyətinin əlavə edilməsinə ekvivalentdir.

Əslində adətən silindrik ampulalarda yerləşən nümunənin və etalon maddənin nüvələrinin ekranaşmasındaki fərq ($\sigma - \sigma_{et}$) ölçüldüyündən δ kimyəvi sürüşmə bu fərqlə müəyyən olunur:

$$\delta = \sigma - \sigma_{et} = \frac{H - H_{et}}{H_{et}} \quad (29.6)$$

Burada H və H_{et} - nümunənin və etalonun nüvələrinin rezonans sahələridir (29.5)-i (29.6)-da yazsaq δ_{sf} üçün

$$\begin{aligned}\delta_{sf} &= \frac{H - H_{et}}{H_{et}} + \frac{2\pi}{3} (\chi_{v,et} - \chi_v) = \\ &= \delta_{mus} + \frac{2\pi}{3} (\chi_{v,et} - \chi_v)\end{aligned}\quad (29.7)$$

alarıq.

Kimyəvi sürüşməni təcrübədən təyin etmək üçün adətən xarici etalon və firlanan Koaksial ampula tətbiq olunur. Bu halda kimyəvi sürüşmənin qiymətinə nümunənin və etalonun maqnit qavrayıcılıqlarının fərqi ilə əlaqədar düzəlişi etmək üçün (29.7) düsturundan istifadə olunur. NMR tədqiqatlarında daxili etalondan istifadə etdikdə nümunə və etalon maddəsi məhlul şəklində olurlar. Onların maqnit qavrayıcılığı eyni olur və ona görə də (29.7) düsturunda ikinci toplanan sıfır bərabər olur.

§30. Relaksasiya müddətlərinin təyini

Ümumiyyətlə, relaksasiya müddətlərini dəqiq təyin etmək üçün tətbiq olunan ən yaxşı metod xüsusi qurğular tələb edən impuls metodlarıdır. Lakin yüksək tezlikli elektromaqnit sahəsinin nümunəyə kəsilməz təsir etdiyi hallarda da spin-qəfəs relaksasiya müddətini təyin etmək olur və bunun üçün bir sıra metodlar mövcuddur. Belə hallarda adı NMR spektrometrə rindən istifadə olunur.

a) T_1 -in bilavasitə təyin olunma metodu

Bu metodda əvvəlcə NMR siqnalı yüksək tezlikli çox kiçik H_1 elektromaqnit sahəsində müşahidə olunur. Sonra isə H_1 -in amplitudu nüvə sistemində doyma hadisəsi baş verənə qədər artırılır. Daha sonra H_1 - sürətlə öz əvvəlki qiymətinə qədər azaldılır və NMR siqnalının bərpa olunması müşahidə olunur. Nəzəriyyədən məlum olduğu kimi NMR siqnalının bərpası

$$A = A_0 \left(1 - \exp \left(- \frac{t}{T_1} \right) \right) \quad (30.1)$$

qanunu ilə baş verir. Burada A_0 siqnalın başlangıç amplitududur. Qeyd edək ki, bu metodla $T_1 \geq 1$ san qiyamətləri təyin oluna bilir.

b) Ardıcıl doyma metodu

Bu metod əvvəlki metodu tamamlayır və T_1 spin-qəfəs relaksasiya muddətlərinin daha kiçik qiymətlərini təyin etməyə imkan verir.

I fəsildə gördük ki, nüvə maqnit rezolnansı udulması siqnalının amplitudu nüvə maqnit qavrayıcılığının xəyalı hissəsi (χ'') ilə düz mütənasibdir. χ'' isə öz növbəsində

$$Z = \left(1 + \gamma^2 H_1^2 T_1 T_2 \right)^{-1} \quad (30.2)$$

doyma faktorundan asılıdır.

Beləliklə, bu asılılığı öyrənməklə, H_1 və T_2 məlum olarsa, T_1 -in qiymətini tapmaq olar. Göründüyü kimi, yuxarıda göstərilən hər iki metodla T_1 -in təyini müəyyən məhdudiyyətlərə bağlıdır.

v) Maqnitlənmə vektorunun inversiyası

Xarici maqnit sahəsini dəyişdirməklə NMR xəttindən adiabatik (tez) keçmə

$$\frac{dH_0}{dt} \ll |\gamma| H_1^2 \quad (30.3)$$

şərti ödəndikdə nisbətən güclü H_1 sahəsi M nüvə maqnitlənmə vektorunun istiqamətini dəyişdirir və onu tarazlıq halından sahənin əksinə olan hala keçirir. H_0 sahəsinin ona simmetrik sinusoidal modulyasiyasına baxaq. Əgər siqnaldan keçmə

müddəti T_1 -spin-spin relaksasiya müddətinə nisbətən kiçikdir, onda tarazlıq halı bərpa olunduqdan sonra sahənin bir istiqamətdə dəyişməsi zamanı siqnalın amplitudu sahənin əks istiqamətdə dəyişməsi zamanı müşahidə olunmuş amplituduna əks işaret ilə barəbar olur.

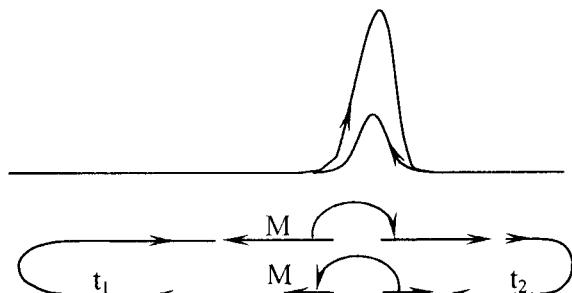
Simmetrik modulyasiyada siqnalların amplitudu məqnit-lənmənin rezonansdan keçən zaman aldığı M_1 qiyməti ilə mütənasib olacaqdır.

$$M_1 = M_0 \cdot \frac{1 - \exp\left(-\frac{t}{T_1}\right)}{1 + \exp\left(-\frac{t}{T_1}\right)} \quad (30.4)$$

Burada M_0 kəmiyyəti M_2 -in H_0 sahəsindəki rezonans qiyməti, $2t$ -modulyasiyanın periodudur.

Beləliklə, modulyasiyanın iki müxtəlif tezliklərində siqnalların amplitudlarını müqayisə etməklə T_1 -in qiymətini hesablamaq olar.

Bu metodda bir çox hallarda H_0 sahəsinin onun rezonans



Şəkil 30.1

qiymətinə nəzərən simmetrik olmayan modulyasiyası tətbiq olunur.

30.1 şəkildə T_1 -lə eyni tərtibdə olan $t_1 + t_2$ ($t_2 < t_1$) periodu ilə simmetrik olmayan modulyasiya halında nüvənin makro-

skopik maqnit momentinin vəziyyətləri göstərilmişdir.

Bu halda sahənin əks istiqamətdə dəyişdirilməsi zamanı rezonansdan keçdikdə alınan siqnalın amplitudu, sahəni duz istiqamətdə dəyişdirildikdə rezonansdan keçdikdə alınan siqnalın amplitudundan kiçik olur.

Siqnalların nisbi amplitudları isə

$$M_1 = M_0 \frac{1 + \exp\left(-\frac{t_1 + t_2}{T_1}\right) - 2 \exp\left(-\frac{t_1}{T_1}\right)}{1 - \exp\left(-\frac{t_1 + t_2}{T_1}\right)} \quad (30.5)$$

$$M_2 = M_0 \frac{-1 - \exp\left(-\frac{t_1 + t_2}{T_1}\right) + 2 \exp\left(-\frac{t_1}{T_1}\right)}{1 - \exp\left(-\frac{t_1 + t_2}{T_1}\right)} \quad (30.6)$$

ifadələri ilə təyin olunacaqlar.

Nəticələrin təhlilini asanlaşdırmaq üçün t_2 -ni elə seçək ki, əks istiqamətdə rezonansdan keçdikdə siqnal olmasın. Onda, (30.5)-dən

$$\exp\left(-\frac{t_2}{T_1}\right) = \frac{1}{2} \left[1 + 2 \exp\left(-\frac{t_1 + t_2}{T_1}\right) \right] \quad (30.7)$$

alınır.

Beləliklə, modulyasiyanın periodunu və siqnalların yerini bilməklə T_1 -in qiymətini təyin etmək olar. Bu metod T_1 -in qiymətini $T_1 \geq 10^{-3}$ san diapazonunda təyin etməyə imkan verir. Qeyd edək ki, bu metod NMR spektrləri mürəkkəb olan mad-dələrin relaksasiya müddətini təyin etməyə imkan vermir.

§31. İmpuls metodları

Müəyyən edilmişdir ki, spin-əks səda metodu (§10) istənilən qiymətli relaksasiya müddətlərini (T_1 , T_2) təyin etmək üçün müvəffəqiyyətlə tətbiq oluna bilər.

Əvvəlki paraqrafda (§10) göstərilmişdir ki, yüksəktezlikli elektromaqnit sahəsi $t=0$ və $t_0=\tau$ zaman anlarında nümunəyə iki 90° -lik impuls şəklində təsir etdikdə $t = 2\tau$ müddətindən sonra əks səda siqnalı müşahidə olunur. Bu əks-səda siqnalının amplitudu

$$\exp\left[-\frac{2\tau}{T_2} - k \frac{(2\tau)^3}{3}\right] \quad (31.1)$$

ifadəsi ilə mütənasib olur. Burada k - maddənin diffuziya əmsalı ilə mütənasib olan kəmiyyətdir. Əgər öz-özünə diffuziya əks-səda siqnalının amplituduna zəif təsir edirsə, onda T_2 spin-spin relaksasiya müddəti əks-səda siqnallarının qurşayanının formasına görə təyin oluna bilər.

Karr və Persell öz-özünə diffuziyanın təsirini aradan qaldırmaq üsulunu təklif etmişlər. Nüvə sisteminə hər 90° -lik impulsdan τ zaman keçdikdən sonra 180° -lik impuls verilir. Bu impulslardan 2τ zaman müddəti keçdikdən sonra əks-səda siqnalı müşahidə olunur.

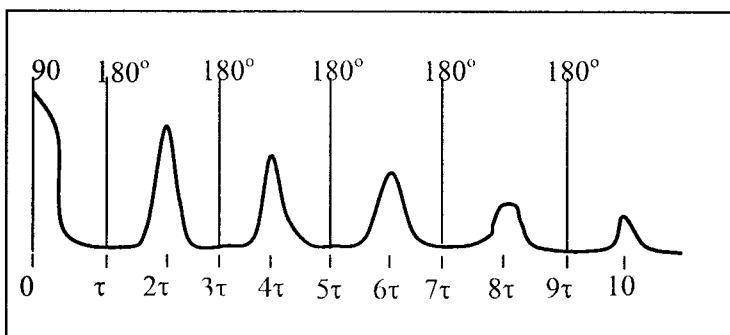
Daha 2τ müddət keçdikdən sonra yenidən 180° -lik impuls verilir. Bu prosesi tökrar etsək görərik ki, bu impulslar 4τ müddətindən sonra ikinci əks-səda siqnalı verəcəkdir (şəkil 31.1). İmpulsların və əks-səda siqnallarının ardıcılıqları 31.1 şəklində göstərilmişdir. Karr və Parsell göstərmişlər ki,

a) əks-səda siqnallarının amplitudları $\exp\left(-\frac{t}{T_2}\right)$ qanunu

ilə azalır;

b) impulslararası τ müddəti kifayət qədər kiçik olarsa öz-özünə diffuziyanın təsirini nəzərə almamaq olar.

Xan spin-qəfəs relaksasiya müddətini təyin etmək üsulunu təklif etmişdir. O, üç 90° -lik impulslar ardıcılığından istifadə



Şəkil 31.1

etmişdir.

Əgər bu impulslar $0, \tau$ və $T(T > 2\tau)$ zaman anlarında qoşularlarsa, onda əvvəl 2τ zaman müddətindən sonra adı əks-səda siqnalı, üçüncü impulsdan sonra isə bir neçə əks-səda siqnalları müşahidə olunur. Bu siqnallardan «həyəcanlanmış» adlanan biri $T + \tau$ zaman anında yaranır. Xan göstərmışdır ki, bu siqnalın amplitudu T_1 -dən asılıdır və $\exp(-T/T')$ ifadəsi ilə mütənasibdir. Burada

$$\frac{1}{T'} = \frac{1}{T} + k\tau^2 \quad (31.2)$$

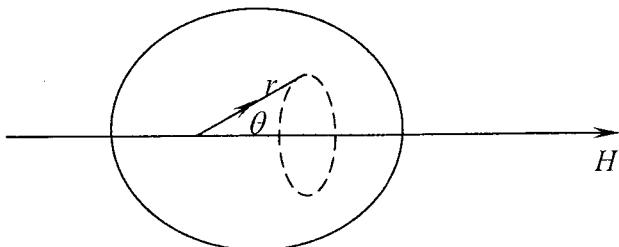
yazmaq olar.

Həyəcanlanmış əks-səda siqnalının amplitudunun T intervalından asılılığını öyrənməklə T' effektiv sönmə müddətini, T' -in müxtəlif τ -lar üçün alınmış qiymətlərini müqayisə edərək isə T_1 -in qiymətini tapmaq olar.

IV FƏSİL. KİMYƏVİ SÜRÜŞMƏ

§32. Kimyəvi sürüşmələrin nəzəriyyəsi

Orbital və spin momentləri olmayan, yəni 1S halında olan izolə edilmiş atom kimi sadə sistemlər üçün xarici maqnit sahəsinin induksiya etdiyi elektron cərəyanları hesabına nüvə üçün yaranan maqnit ekranlaşmasını hesablamaq olur. Əvvəllər göstərildiyi kimi (§3), xarici bircinsli maqnit sahəsinin təsiri ilə atomun elektron örtüyü bütövlükdə bu maqnit sahəsinin ətrafında $\omega = eH/2mc$ bucaq tezliyi ilə presessiya edir. Bunun nəticəsində nüvənin yaxınlığında istiqaməti xarici sahənin əksinə olan ikinci (diamaqnit) sahə yaranır. Bu sahənin qiymətini tapmaq üçün bütün elementar cərəyanlara görə (şəkil 32.1) in-teqrallama aparmaq lazımdır.



Şəkil 32.1

32.1 şəklindən göründüyü kimi, bu zaman cərəyan elementinin yaratdığı maqnit sahəsi

$$\Delta H = -\frac{e^2 H \sin^2 \theta}{2 mc^2 \cdot r} \quad (32.1)$$

kimi təyin olunur. Burada r - koordinat başlanğıcına nəzərən elektronun radius-vektor, θ radius-vektor ilə xarici sahə arasında qalan bucaq, e - elektronun yükü, m - elektronun kütləsi,

c – ışığın vakuumda sürətidir. ΔH -ı uyğun ehtimal vuruğuna vurub integrallasaq nüvənin yaxınlığındakı maqnit sahəsinin $H_{\text{həq}}$ qiymətini alarıq.

Cədvəl 32.1

Z	100 σ	Z	100 σ	Z	100 σ
1	0,0018	32	0,273	63	0,693
2	0,0060	33	0,285	64	0,709
3	0,0101	34	0,296	65	0,724
4	0,0149	35	0,308	66	0,740
5	0,0199	36	0,321	67	0,756
6	0,0261	37	0,333	68	0,772
7	0,0325	38	0,345	69	0,778
8	0,0395	39	0,358	70	0,804
9	0,0464	40	0,371	71	0,820
10	0,0547	41	0,384	72	0,837
11	0,629	42	0,397	73	0,853
12	0,0710	43	0,411	74	0,869
13	0,0795	44	0,425	75	0,885
14	0,0881	45	0,438	76	0,901
15	0,0970	46	0,452	77	0,917
16	0,106	47	0,465	78	0,933
17	0,115	48	0,478	79	0,949
18	0,124	49	0,491	80	0,965
19	0,133	50	0,504	81	0,982
20	0,142	51	0,518	82	0,998
21	0,151	52	0,531	83	1,01
22	0,161	53	0,545	84	1,03
23	0,171	54	0,559	85	1,05
24	0,181	55	0,573	86	1,06
25	0,191	56	0,587	87	1,08
26	0,202	57	0,602	88	1,10
27	0,214	58	0,616	89	1,11
28	0,226	59	0,631	90	1,13
29	0,238	60	0,647	91	1,15
30	0,249	61	0,662	92	1,16
31	0,261	62	0,678	93	

$$H_{\text{həq}} = H - \frac{e^2 H}{3m c^2} \sum_i \left(\frac{1}{r_i} \right) \quad (32.2)$$

Bu ifadəni $H(1-\sigma)$ kəmiyyətinə (12) bərabər etsək σ -ekranlaşma sabiti üçün

$$\begin{aligned}\sigma &= \frac{e^2}{3mc^2} \sum_i \left(\frac{1}{r_i} \right) = \frac{e^2}{3mc^2} \int \frac{\rho(r)}{r} dr = \\ &= \frac{4\pi e^2}{3mc^2} \int_0^\infty r \rho(r) dr \quad (32.3)\end{aligned}$$

ifadəsini tapmış olarıq. Burada $\rho(r)$ nüvədən r məsafədə elektron buludunun sıxlığıdır. (32.3) ifadəsi Lemb düsturu adı ilə məşhurdur. Kvant-mezaniki hesablamalarla bu düsturun doğruluğu sübut edilmişdir. (32.3) düsturundan göründüyü kimi, ekranlaşma sabiti nüvə ilə elektronlar arasındaki elektrostatik qarşılıqlı təsir enerjisi ilə mütənasibdir. Dikkinson Xartrinin öz-özünə qərarlaşmış sahə metodu ilə tapılmış dalğa funksiyalarından istifadə edərək Lemb düsturu ilə əksər elementlərin neytral atomları üçün diamaqnit ekranlaşması düzəlişini, yəni ekranlaşma sabitini hesablamaşdır (cədvəl 32.1).

Qeyd etmək lazımdır ki, 32.1 cədvəlinde verilən qiymətlər yalnız 1S halında olan atomlara aiddir və molekulun tərkibinə daxil olan atomlar üçün onlar yaramır.

§33. Molekulda nüvələrin ekranlaşmasının ümumi nəzəriyyəsi

Atom molekulun tərkibində olduqda elektronlar xarici maqnit sahəsi ətrafında sərbəst presessiya edə bilmədiklərdən ekranlaşma sabitinin nəzəri tapılmış ifadəsi daha mürəkkəb olur. İzolə edilmiş molekul üçün ekranlaşma sabitinin ümumi ifadəsi Remzi tərəfindən alınmışdır.

Nüvələrinin vəziyyəti fiksə olunmuş molekulu ixtiyari istiqamətdə yönəlmış xarici maqnit sahəsində yerləşdirək. Hər

hansı nüvənin yaxınlığında elektron cərəyanlarının induksiya etdiyi əlavə H' sahəsinin istiqaməti H-in istiqaməti ilə eyni olmaya bilər. Başqa sözlə, H' -lə H arasındaki münasibət

$$H' = -\sigma H \quad (33.1)$$

kimi olur. Burada σ - iki ranqlı tenzordur və nüvələrin molekulda vəziyyətini xarakterizə edir. Ümumiyyətlə, H' sahəsi σ tenzorunun baş oxlarından biri istiqamətində yönəldikdə H sahəsi ilə eyni istiqamətdə olur. Lakin mayelərdə molekulun fırlanma bucaq sürəti ekranlaşma tenzorunun anizotropluğu hesabına NMR siqnalının əlavə enlənməsindən çox böyük olur. Ona görə də NMR xəttinin vəziyyəti H' -in H istiqamətindəki molekulun bütün fırlanma hallarına nəzərən ortalanmış proyeksiyası ilə müəyyən olunur. Bu ortalamanı nəzərə alsaq, (33.1)-də σ tenzoru ekranlaşma tenzorunun üç baş qiymətlərinin orta qiyməti olan

$$\sigma = \frac{1}{3}(\sigma_{11} + \sigma_{22} + \sigma_{33}) \quad (33.2)$$

skalyarı ilə əvəz oluna bilər.

Mayelərin rezonans spektrlərindən σ ekranlaşma tenzorunun anizotrop olduğunu bilavasitə demək çətin olsa da, bir sıra molekullar üçün anizotroplüğün olduğunu nəzəri olaraq gözləmək mümkündür. Bərk cisimlərdə molekulların fırlanması hesabına ekranlaşma tenzorunu ortalaşmaq mümkün olmadığından onlarda dipol-dipol qarşılıqlı təsirinin rolü az olduqda bu tenzorun anizotropluğu müşahidə oluna bilər.

Zoxu istiqamətində yönəlmüş xarici maqnit sahəsində molekulda hər hansı nüvənin ekranlaşma sabitinin ifadəsini tapaqq. Bu məqsədlə xarici sahə ilə nüvə yaxınlığında yerləşmiş və sahəyə paralel olan μ maqnit dipolunun birgə təsiri nəticəsində sistemin enerjisinin baş verən dəyişməsini tapaqq. A tam vektor potensialı

$$A = \frac{1}{2} (H \times r) + r^{-3} (\mu \times r) = \frac{1}{2} (H + \mu r^{-3}) (-y, x, 0) \quad (33.3)$$

kimi təyin olunur. Burada nəzərdə tutulur ki, nüvə koordinat başlanğıcında yerləşir.

Əgər tam qarşılıqlı təsir enerjisini H və μ -nin üstlərinə görə sıraya ayırsaq onda μH - daxil olan hədd dipolun H sahəsinin induksiya etdiyi cərəyanlarla qarşılıqlı təsirinə uyğun gələcək. Onda bu həddi $\sigma_{zz} \mu H$ kəmiyyətinə bərabər götürsək verilmiş istiqamətdə uyğun σ_{zz} ekranlaşma sabitini alarıq. Hamilton operatorunun həyəcanlamaya uyğun hissəsi

$$\hat{H}_1 + \hat{H}_2 = \frac{e}{mc} \sum_j A_j P_j + \frac{e^2}{2mc^2} \sum_j A_j^2 \quad (33.4)$$

şəklindədir. Burada P_j -j-cu elektronun impulsu, A_j isə j-cu elektron olan yerdə vektor potensialın qiymətidir. Enerjinin H və μ -yə görə ikinci tərtib hədlə bağlı $\delta\xi$ dəyişməsini həyəcanlanma nəzəriyyəsini birinci tərtibdə H_2 -yə və ikinci tərtibdə isə H_1 -ə tətbiq etməklə tapmaq olar.

$$\delta_\xi = \langle 0 | H_2 | 0 \rangle - \sum_{n \neq 0} \frac{\langle 0 | H_1 | n \rangle \langle n | H_1 | 0 \rangle}{E_n - E_0} \quad (33.5)$$

Burada n -ə görə cəm bütün həyəcanlanmış hallar üzrə aparılır, $(E_n - E_0)$ isə həyəcanlanma enerjisidir.

Daha sonra isə A_j və P_j üçün

$$A_j^2 = \left(\frac{1}{2} H + \mu r_j^{-3} \right)^2 \left(x_j^2 + y_j^2 \right) \quad (33.6)$$

və

$$A_j P_j = \left(\frac{1}{2} H + \mu r_j^{-3} \right)^2 \left(x_j p_{jy} - y_j p_{jx} \right) =$$

$$\begin{aligned}
&= -i\hbar \left(\frac{1}{2} H + \mu r_i^{-3} \right) \left(x_j \frac{\partial}{\partial y_j} - y_i \frac{\partial}{\partial x_j} \right) = \\
&= -i\hbar \left(\frac{1}{2} H + \mu r_i^{-3} \right) \frac{\partial}{\partial \varphi_j}
\end{aligned} \tag{33.7}$$

ifadələri alınır. Burada φ_j -silindrik koordinat sistemində $\vec{\mu}$ maqnit dipolunun Z oxu istiqamətində yönəlmış oxla əmələ gətirdiyi bucaqdır. (33.6) və (33.7) ifadələrini (33.5)-də yerinə yazıb orada μH -a mütənasib olan həddi ayırsaq σ_{zz} üçün

$$\begin{aligned}
\sigma_{zz} &= \frac{e^2}{2mc^2} \int \frac{x^2 + y^2}{r^3} \rho d\tau + \frac{e^2 \hbar^2}{2m^2 s^2} \sum_{n=0} (E_n - E_0)^{-1} + \\
&+ \left[\left(0 \left| \sum_j \frac{\partial}{\partial \varphi_j} \right| n \right) \left(n \left| \sum_k r_k^{-3} \frac{\partial}{\partial \varphi_k} \right| 0 \right) + \left(0 \left| \sum_k r_k^{-3} \frac{\partial}{\partial \varphi_k} \right| n \right) \left(n \left| \sum_j \frac{\partial}{\partial \varphi_j} \right| 0 \right) \right]
\end{aligned} \tag{33.8}$$

düsturunu alarıq. Bu Remzi dusturu molekulyar diamaqnitizm üçün Van-Flek düsturuna oxşardır. Ekranlaşma sabitinin orta qiymətini bütün istiqamətlərdə ortalamaqla tapmaq olar.

(33.8) Remzi düsturundakı birinci hədd Lemb düsturuna oxşayır və bütün istiqamətlər üzrə ortaladıqda onunla üst-üstə düşür. Qeyd etmək lazımdır ki, Remzi dusturunda integrallar yalnız verilmiş nüvənin olduğu atomun yox, bütün molekulun həcmi üzrə hesablanır. Fizika baxımından bu, o deməkdir ki, (33.8) düsturu ilə təyin olunan ekranlaşma molekulun bütün elektronlarının, digər nüvələrin vəziyyətlərindən asılı olmayaq, verilmiş nüvənin ətrafındakı Larmor presessiyasına uyğundur.

Remzi düsturundakı ikinci hədd Z oxuna nəzərən aksial-simmetriyaya malik olan sistem üçün çox kiçikdir və sərbsət presessiyanın elektronların molekulun başqa nüvələri ilə qarşılıqlı təsiri nəticəsində pozulmasını nəzərə alır. Bu hədd Van-Flek düsturundakı paramaqnit qavrayıcılığını xarakterizə edən həddə uyğun gəlir (ekranlaşmanı azaldır). (33.8) düsturundakı

ikinci həddi dəqiq hesablamaq üçün bütün elektron hallarının, o cümlədən, kəsilməz halların dalğa funksiyalarını və enerjilərini bilmək lazımdır. Dəqiqliyin müəyyən qədər itirilməsinə baxmayaraq bu düsturu elektronun bütün həyəcanlanma enerjlərini ($E_n - E_\sigma$) orta ΔE qiyməti ilə əvəz etməklə xeyli sadələşdirmək olar. Bu halda bütün həyəcanlanmış hallar üzrə cəmi kvant-mexaniki cəmləmə qaydaları ilə nəzərə almaq olar. Bu isə σ_{zz} -in yalnız əsas halın dalğa funksiyası daxil olan ifadəsinə gətirib çıxarıır.

$$\begin{aligned} \sigma_{zz} = & \frac{e^2}{2mc^2} \int \frac{x^2 + y^2}{r^2} \rho d\tau + \\ & + \frac{e^2 \hbar^2}{m^2 c^2 \Delta E} \left(0 \left| \sum_{j,k} r_k^{-3} \frac{\partial^2}{\partial \varphi_j \partial \varphi_k} \right| 0 \right) \end{aligned} \quad (33.9)$$

Lakin hətta bu cür sadələşmiş formada belə, Remzi düsturu, çox sadə molekullar istisna olmaqla, molekullarda praktik olaraq hesablama üçün istifadə etməyə yaramır. Əsas çətinlik ondan ibarətdir ki, maqnit qavrayıcılığı nəzəriyyəsində olduğu kimi, burada da (33.9) düsturu hər biri çox böyük və əks işarəli (diamaqnit və paraımaqnit) iki həddən ibarətdir. Ona görə də mürəkkəb molekulları tədqiq etmək üçün tam ekranlaşma sabitini komponentlərə ayıran nəzəriyyənin yaradılması zəruridir.

§34. Molekulyar hidrogen üçün ekranlaşma sabiti

Hidrogen molekulu maqnit ekranlaşması nəzəriyyəsinin tətbiq edilməsi mümkün olan ən sadə molekulyar sistemdir. Molekulyar hidrogenin ekranlaşma sabitinin hesablanması, protonların ekranlaşmasının mütləq şkalasını qurmağa imkan verdiyi üçün, σ -nın qiyməti məlum olduqda, istənilən molekulda olan protonların kimyəvi sürüşməsini qaz halında olan

hidrogenin NMR xəttinə nəzərən tapmaq olar. Belə hesablamalar əvvəlcə Lemb və sonralar bir çox digər tədqiqatçılar tərəfindən aparılmışdır. Remzi göstərmmişdir ki, müəyyən əlavə təcrübi nəticələr əldə etməkla (33.8) ifadəsində ikinci həddi nəzərə almamaq olar. O, müəyyən etmişdir ki, xətti molekullar üçün (11)-dəki molekulyar dəstələr metoduna əsasən ölçülə bilən, ikinci hədd nüvə spininin molekulların firlanma hərəkəti ilə qarşılıqlı təsiri ilə əlaqədardır. Remzi əlverişli dalğa funksiyalarının köməyi ilə hesabladığı (33.8) düsturunun birinci həddi ilə təcrübədən tapılan ikinci həddi birləşdirərək hidrogen molekulu üçün $\sigma = 26,6 \cdot 10^{-6}$ qiymətini almışdır.

Sonralar (33.8) düsturundakı ikinci paramaqnit həddi Remzi düsturuna götürib çıxaran həyəcanlanma nəzəriyyəsi ilə deyil, variasiya metodu ilə hesablanmışdır. Doğrudan da paramaqnit həddinin təbiəti xarici maqnit sahəsinin təsiri nəticəsində dalğa funksiyasının dəyişməsi ilə əlaqədardır. Das və Berson hesab etmişlər ki, bu dəyişməni sistemin dalğa funksiyasını maqnit sahəsində

$$\psi = \psi_0(1 + g \cdot H) \quad (34.1)$$

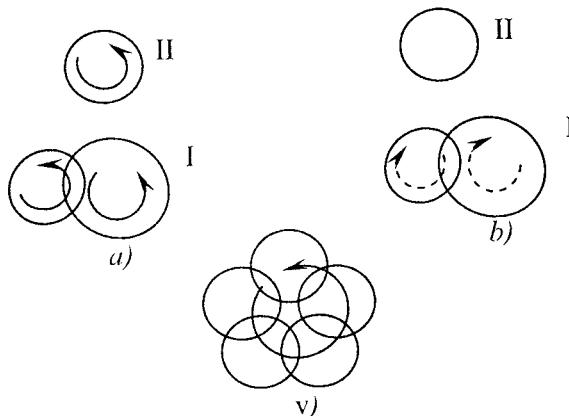
şəklində yazımaqla tapmaq olar. Burada ψ_0 — maqnit sahəsi olmadıqda sistemin dalğa funksiyası, g — isə variasiyalanan hər hansı funksiyadır. Hidrogen molekulu üçün dalğa funksiyası, maqnit sahəsi molekulun oxu boyunca yönəlibsə, dəyişmir. Lakin molekulun oxuna perpendikulyar maqnit sahələri üçün variasiyalanan parametrləri olan g funksiyası aşkar şəkildə daxil edilməlidir. Molekulun mərkəzini koordinat başlangıcı kimi götürərək və g -ni üstlü sıraya ayırib, onun ilk həddi ilə kifayətlənərək həyəcanlaşmamış halin ψ_0 dalğa funksiyasının köməyi ilə ekranlaşma sabitinin paramaqnit hissəsi üçün $\sigma = 5,3 \cdot 10^{-6}$ qiyməti alınmışdır. σ -nın bu qiyməti onun təcrübi nəticələrdən istifadə edərək dolayı yolla tapılmış $5,5 \cdot 10^{-6}$ qiymətinə çox yaxındır.

§35. Ekranlaşma sabitinin additivliyi

32-ci paraqrafda gördük ki, (33.8) Remzi düsturuna görə is-tənilən ölçülü molekul üçün ekranlaşma sabiti bir-birini kom-pensə edən diamaqnit və paramaqnit tonlananlarından ibarət-dir. Doğrudan da, molekulun ölçüsü sonsuz böyük olduqda bu hədlər sonsuzluğa yaxınlaşırlar. Slixter və Sayka hesab etmiş-lər ki, molekulun ekranlaşma sabitini müəyyən dəqiqliklə ad-ditiv atom toplananlarına ayırmalı olar. Onlar nüvənin ekran-laşma sabitini üç hissəyə ayırmışlar:

- 1) verilmiş atomun yaratdığı diamaqnit toplananı;
- 2) verilmiş atomun yaratdığı paramaqnit toplananı;
- 3) Başqa atomların ekranlaşmada yaratdığı toplananlar.

Bu cür toplananlara ayrılmadan fiziki mənasını xarici sahə-nin induksiya etdiyi cərəyanların sıxlıqlarının toplananlarını təhlil etməklə başa düşmək olar. Tutaq ki, molekulun elektron buludunu ayrı-ayrı atomlara məxsus hissələrə ayırmalı mümkündür.



Şəkil 35.1

Bu zaman tutaq ki, xarici sahə yalnız hər bir atomda elek-tronların öz nüvəsi ətrafında Larmor presessiyasını induksiya edir (şəkil 35.1, a).

Onda nüvənin mənsub olduğu atomun elektronlarının yaratdığı ekranlaşma sabiti (effekt 1) Lemb düsturu ilə təyin olunur və bu düsturda integrallamanı verilmiş atomun elektronlarının tutduğu həcm üzrə aparmaq lazımdır. Lakin atom molekulun tərkibində olduqdə elektron buludu sferik simmetriyaya malik olmur və atomun elektron cərəyanları üçün maniələr yaranır. Bu zaman cərəyanaya diamaqnit və paramaqnit atom cərəyanlarının superpozisiyası kimi baxmaq olar. İzolə olunmuş atomlar üçün paramaqnit cərəyanı sıfıra bərabərdir (şəkil 35.1b). Atomun paramaqnit cərəyanının həmin atomun nüvəsinə ekranlaşdırıcı təsiri Slixter və Saykinin ikinci effekti adlanır. Üçüncü effekt isə başqa atomların paramaqnit və diamaqnit cərəyanlarının birgə təsiridir.

Qeyd etmək lazımdır ki, ekranlanma sabitinin toplananlara bu cür ayrılması elektronların bir atomdan digərinə yerdəyişməsi zamanı inmümkün ola biləcək atomlararası cərəyanların maqnit effektlərinin təsirini nəzərə almır. Təcrübələr göstərir ki, atomlararası dairəvi cərəyanlar bir çox hallarda kimyəvi sürüşməni kəskin dəyişdirə bilir və ona görə də ekranlaşma sabitini üç deyil, dörd toplanana ayırmalı, yəni atomlararası cərəyanların yaratdığı toplananı da birinci üç toplanana əlavə etmək lazımdır (şəkil 35.1, b).

§36. Protonların kimyəvi sürüşmələri

Protonların kimyəvi sürüşmələrinin diapazonu (10^{-5} tərtibində) başqa nüvələrin kimyəvi sürüşmələrinin diapazonundan ($10^{-3} \div 10^{-2}$ tərtibində) çox kiçikdir, çünki protonun ətrafında elektronların sayı istənilən başqa nüvənin ətrafindakı elektronların sayından çox azdır. Bündan əlavə başqa elementlərdən (məsələn, kobalt, fтор və s.) fərqli olaraq protonların paramaqnit effekti o qədər də əhəmiyyət kəsb etmir. Bunun səbəbi, hidrogen atomunda $p -$ orbitalların boş olması və buna görə də

$\frac{\partial}{\partial \varphi}$ operator matris elementlərinin kiçik olmasından ibarətdir.

Protonun mənsub olduğu atomdakı cərəyanların bu protonun ekranlaşma sabitinə təsiri Lemb düsturu ilə qiymətləndirilir.

$$\sigma_{diam} = \frac{e^2}{3ms^2} \int \frac{\rho}{r} d\tau \quad (36.1)$$

Burada ρ - verilmiş hidrogen atomunun elektron buludunun sıxlığıdır. Müəyyən dəqiqliklə elektron buludunun sıxlığını

$$\rho = \lambda \psi_{1s}^2 \quad (36.2)$$

şəklində göstərmək olar. Burada λ - hidrogen atomunun $1S$ halında elektronların effektiv sayı, $\psi_{1s} = \pi^{-\frac{1}{2}} \cdot e^{-r/a_0}$ atom orbitallıdır. (36.1) integrallama nəticəsində

$$\sigma_{diam.} = \frac{\lambda e^2}{3ms^2 a_0} = 1,78 \lambda \cdot 10^{-6} \quad (36.3)$$

ifadəsi alınır.

Müxtəlif kimyəvi birləşmələrdə protonların kimyəvi sürüşmələrinin təhlili göstərir ki, əksər hallarda kimyəvi sürüşmənin qiyməti ilə hidrogen atomunun elektron buludunun sıxlığı arasında müəyyən bir qanuna uyğunluq yoxdur. Belə anomal asılılığa misal olaraq qaz halında suyun protonlarının etanın protonlarına nisbətən çox ekranlaşmasını, asetilenin protonunun NMR xəttinin etanın və etilenin NMR xətləri arasında yerləşməsini göstərmək olar. Halbuki, əslində rabitələrin ion xarakterinin və turşuluğunu tədqiqi göstərir ki, asetilenin protonları onların hər ikisindən az ekranlaşmış olmalıdır.

§37. Qonşu atomun maqnit anizotropluğunun protonun ekranlaşmasına təsiri

34-cü paraqrafda göstərilmişdir ki, molekulda elektron cərəyanları ayrı-ayrı atom cərəyanlarının toplanmasından ibarətdir. Bu nöqtəyi-nəzərdən HX molekulunda X atomunun dairəvi cərəyanlarının maqnit sahələri protonun maqnit momentinə təsir göstərəcəkdir. Bu effekti qiymətləndirmək üçün Popl və Mak-Konnel X atomundakı cərəyanları atomun mərkəzində yekrləşən və cini maqnit sahəsi yaradan nöqtəvi maqnit dipolu ilə əvəz etməyi təklif etmişlər. Başqa sözlə, protonun ətrafında induksiya olunan maqnit sahələrini tapmaq üçün molekulun tam maqnit qavrayıcılığını ayrı-ayrı atomların ($\chi_{at.}$) paylarına ayırmaq və $\chi_{at.} \cdot H_0$ maqnit dipollarını hər atomun mərkəzinə yerləşdirmək lazımdır. Təqribi xarakter daşımasına baxmayaraq bu metod ayrı-ayrı atomların molekulun ekranlaşmasına verdiyi payları keyfiyyətcə qiymətləndirməyə imkan verir.

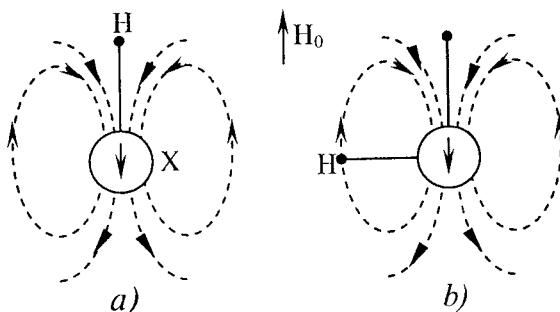
Hidrogenə qonşu X atomundakı induksiya olunmuş cərəyanların maqnit sahəsi XH rabitəsinin nisbi istiqamətindən və xarici H_0 sahəsindən kəskin asılıdır. Bunun nəticəsində ekranlaşma tenzoru anizotrop olur. Əgər xarici sahənin istiqaməti XH rabitə xəttinə paraleldirsə, X atomunun induksiya etdiyi maqnit momenti $\chi''_{at.} \cdot H_0$ olacaqdır. Burada $\chi''_{at.}$ - verilmiş istiqamətdə atom qavrayıcılığının qiymətidir (bu istiqamətin ekranlaşma tenzorunun baş oxlarının biri ilə üst-üstə düşdürüyü fərz olunur). Bu momentin protonun ətrafında yaratdığı maqnit sahəsi (şəkil 37.1, a) xarici sahənin əksinə yönəlmüş olur.

Bu halda hidrogen atominun ekranlaşma sabitnə X atomunun verdiyi pay müsbət olur:

$$\Delta\sigma'' = -2R^{-3}\chi''_{at.} \quad (37.1)$$

Burada R - X və H nüvələri arasındaki məsafədir və $\chi''_{at.} < 0$

olur. Xarici sahə XH — rabitəsinə perpendikulyar olduqda, induksiya olunmuş sahə H_0 ilə toplanır və bunun nəticəsində ekranlaşma sabitinə verilən pay mənfi olur (şəkil 37.1, b).



Şəkil 37.1

$$\Delta\sigma^{\perp} = R^{-3} \chi_{at}^{\perp} \quad (37.2)$$

Lakin xarici sahənin istiqamətinə perpendikulyar iki istiqamətdə müxtəlif qavrayıcılıqlar ola bilər: χ_{at}^{\perp} və $\chi_{at}^{\perp*}$. Təcrübədə yalnız H_0 -a nəzərən bütün XH rabitələri istiqamətində ortalaşmış bir ekranlaşma sabiti təzahür etdiyindən ekranlaşma sabitinə verilən payın yekun qiyməti

$$\Delta\sigma = -\frac{1}{3} R^{-3} (2\chi_{at}'' - \chi_{at}^{\perp} - \chi_{at}^{\perp*}) \quad (37.3)$$

olur. Beləliklə, bu modeldə hidrogen atomunun ekranlaşma sabitinə pay verməsi yalnız qonşu atomun atom qavrayıcılığı anizotrop olduqda mümkün olur. Əgər qonşu atomun atom qavrayıcılığının qiyməti XH rabitəsi istiqamətində bu istiqamətə perpendikulyar istiqamətdəki qiymətindən böyükdürse, onda proton daha çox ekranlaşmış olur.

XH rabitəsinin istiqaməti X atomunun atom qavrayıcılığı tenzorunun baş oxlarının heç biri ilə üst-üstə düşmədikdə belə

(37.3) düsturundan istifadə etmək olar.

Tutaq ki, $\chi_{at}^{(i)}$ ($i = 1, 2, 3$) X atomunun qavrayıcılıq tensorunun XH rabiəsi ilə γ_i bucağı əmələ gətirən üç baş (əsas) qiymətləridir. Onda əgər H_0 xarici maqnit sahəsi i oxu boyunca yönəlibsə, induksiya olunmuş maqnit momenti $\chi_{at}^{(i)} \cdot H_0$, i istiqamətində protonun ətrafında induksiya olunmuş maqnit sahəsinin qiyməti (H_{ind}^i)

$$H_{ind}^i = R^{-3} \chi_{at}^{(i)} H_0 (3 \cos^2 \gamma_i^{-1}) \quad (37.4)$$

olacaqdır. Protonun ekranlaşma sabitinə verilən payı bu zaman hər üç istiqamətdə ($i=1,2,3$) ortalaşdırmaqla almaq olar.

$$\Delta\sigma = \frac{1}{3} R^{-3} \sum_{i=1,2,3} \chi_{at}^{(i)} (1 - 3 \cos^2 \gamma_i) \quad (37.5)$$

Əgər $\chi_{at}^{(i)}$ qavrayıcılıq tensorunun iki baş qiymətləri bir-birinə bərabər olsa, başqa sözlə, X atomu simmetriya oxuna malikdirsə

$$\Delta\sigma = \frac{1}{3} R^{-3} \Delta\chi_{at} (X \text{ oxuna } \perp) \quad (37.6)$$

olar. Burada qavrayıcılıq tensorunun $\Delta\chi_{at}$ anizotropluq dərəcəsi

$$\Delta\chi_{at} = \chi_{at}(X \text{ oxu ist.}) - \chi_{at}(X \text{ oxuna } \perp) \quad (37.7)$$

kimi təyin olunur, γ - X atomunun simmetriya oxu ilə XH rabiə xətti arasında qalan bucaqdır.

Atomun maqnit qavrayıcılığının anizotropluğu elektronların Larmor presessiyası hesabına yaranan diamaqnit payının və maqnit sahəsinin təsiri ilə elektronların əsas və həyəcanlanmış hallarının dalğa funksiyalarının bir-birini örtməsi hesabına yaranan paraamaqnit payının anizotropluqlarının cəmindən ibarətdir. Əksər atomlarda, çox ehtimal ki, elektron buludunun sferik

simmetriyadan kənara çıxması çox da böyük olmadığından maqnit qavrayıcılığının anizotropluğu əsasən paramaqnit payının anizotropluğu ilə əlaqədardır.

§38. Atomlararası dairəvi cərəyanların təsiri

İndiyə qədər biz ayrı-ayrı atomlarda və ya onların bilavasitə yaxınlıqlarında lokallaşmış cərəyanların yaratdığı maqnit effektlərinə baxırdıq. Lakin aromatik birləşmələrdə atomlararası cərəyanlar mövcuddur. Bu dairəvi cərəyanlar yaxınlıqda olan bir-birinə qoşulmuş protonların ekranlaşma sabitinə təsir göstərir. Bu cür sistemə mobil hərəkətdə altı π - elektronları olan benzolu misal göstərmək olar. Müəyyən olunmuşdur ki, bu π - elektronlar özlərini qapalı sərgi boyunca hərəkət edən yüksülü zərrəciklər kimi aparırlar. Xarici H_o maqnit sahəsi sərgi-nin müstəvisinə perpendikulyar olduqda elektronlar $\frac{eH_o}{2m_e c}$ bucaq sürəti ilə fırlanaraq şiddəti

$$j = \frac{3e^2 H_o}{2\pi mc} \quad (38.1)$$

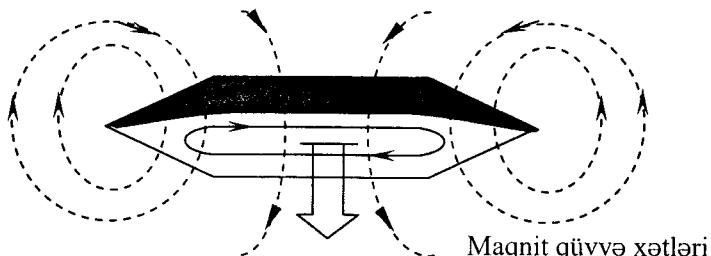
olan cərəyan yaradırlar. Bu cərəyanın yaratdığı maqnit momenti xarici sahənin əksinə yönəlir və maqnit qüvvə xətləri 38.1 şəklində göstərildiyi kimi olur.

Göründüyü kimi, benzol həlqəsinin protonlarının yanında induksiya olunmuş sahə xarici sahə ilə toplanır və ekranlaşma sabitinə mənfi pay verir. Bununla əlaqədar gözləmək olar ki, aromatik birləşmənin nüvələrinin rezonans xətləri daha zəif maqnit sahələrində müşahidə olunacaqdır. Bu effekti qiymətləndirmək üçün benzol həlqəsinin mərkəzində ona perpendikulyar müstəvidə maqnit momenti $j\pi a^2$ (a - həlqənin radiusudur) olan və j cərəyanının yaratdığı sahəyə bərabər sahə ya-

radan maqnit dipolu yerləşdirək. Əgər hər hansı protondan həlqənin mərkəzinə qədər olan məsafə R olarsa, bu nöqtədə induksiya olunan sahə

$$\frac{j\pi a^2}{cR^3} = \frac{3e^2 H_o a^2}{2mc^2 R^3} \quad (38.2)$$

olacaqdır. Verilmiş istiqamətdə ekranlaşma sabitinə olan payı tapmaq üçün bu ifadəni H_o -a bölmək lazımdır.



Şəkil 38.1

$$\Delta\sigma = \frac{3e^2 a^2}{2mc^2 R^3} \quad (38.3)$$

Əgər molekulun həlqəsinin müstəvisi xarici sahənin istiqamətinə paralel olarsa, heç bir dairəvi cərəyan əmələ gəlmir və ekranlaşma sabitinə bu istiqamətdə heç bir təsir olmur. Dairəvi cərəyanın orta ekranlaşma sabitinə verdiyi payı, tapmaq üçün (38.3) ifadəsini üçə bölmək lazımdır.

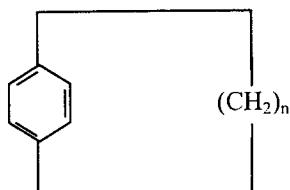
$$\Delta\sigma = -\frac{e^2 a^2}{2mc^2 R^3} \quad (38.4)$$

Benzol molekulu üçün $a = 1,4 \cdot 10^{-8} \text{ sm}$, $R = 2,5 \cdot 10^{-8} \text{ sm}$ qiymətlərini (38.4)-də yerinə yazsaq $\Delta\sigma = -1,75 \cdot 10^{-6}$ alarıq.

1,4 polimetilenbenzolların NMR spektrinin tədqiqi dairəvi

cərəyanlar hipotezinin doğru olduğunu sübut etdi.

Bu birləşmənin bəzi metilen qrupları bilavasitə həlqənin üstündə yerləşirlər. Onlar dairəvi cərəyanın yaratdığı sahəyə perpendikulyar xarici maqnit sahəsindədirlər (şəkil 38.2). Ona görə də bu metilen qruplarının NMR xətti daha güclü sahə istiqamətində sürüşməlidirlər. Uo və Fesenden bu effekti hesablamış və təcrübə ilə üst-üstə düşən nəticələr almışlar.



Şəkil 38.2

V FƏSİL. SPİN-SPİN QARŞILIQLI TƏSİRİNİN NƏZƏRİYYƏSİ

§39. Nüvələrin spin-spin qarşılıqlı təsirinin nəzərİyyəsi

Qutovski, Mak-Koll, Xan və Maksvell tərəfindən kəşf olunmuş spin-spin qarşılıqlı təsiri sabitinin ilk nəzəri hesablanmış qiymətləri onların təcrübədən alınmış qiymətləri ilə üst-üstə düşməmişdir. Sonralar Remzi və Parsell nüvələrin və elektronların qarşılıqlı təsiri üçün Hamilton operatorunun dəqiq ifadəsinə əsaslanan nəzərİyyə vermişlər və təcrübə ilə yaxşı uyğun gələn nöticələr almışlar.

Maqnit momentinə malik olan nüvələrin sahəsində olan elektronlar sisteminin Hamilton operatorunu üç əsas hissəyə bölmək olar.

$$\hat{H} = \hat{H}_1 + \hat{H}_2 + \hat{H}_3 \quad (39.1)$$

Burada birinci hədd

$$\begin{aligned} \hat{H}_1 &= \sum_k \frac{1}{2m} \left(\frac{\hbar}{i} \nabla_k + \frac{e}{c} \sum_N \hbar \gamma_N J_N \cdot \mathbf{x} \frac{\mathbf{r}_{kn}}{r_{kn}^3} \right)^2 \\ &\quad + V + \hat{H}_{LL} + \hat{H}_{LS} + \hat{H}_{SS} \end{aligned} \quad (39.2)$$

şəklində yazılı bilər. (39.2)-də m elektronun kütləsi, $\gamma_N - N$ -nüvəsinin hiromagnit nisbəti, $\gamma_N \hbar J_N$ - həmin nüvənin maqnit momenti və $\vec{r}_{kn} = \vec{r}_k - \vec{r}_N$ - k və N nüvəsi arasındakı məsafəyə uyğun olan radius-vektorudur. Mötərizədəki ifadə elektronların kinetik enerji operatoru ilə nüvələrin maqnit momentlərinin elektronların hərəkəti nöticəsində yaranmış cərəyanın maqnit sahəsi ilə qarşılıqlı təsirinin potensial enerjisini göstərən həd-

din cəmindən ibarətdir. Yerdə qalan V , H_{LL} , H_{LS} və H_{SS} hədləri isə elektronların elektrostatik, orbital-orbital, spin-orbital və spin-spin qarşılıqlı təsir enerjilərinə uyğun gəlir. Bu hədlərə J_N nüvə spin operatorları daxil deyildirlər.

(39.1) ifadəsindəki

$$\hat{H}_3 = 2\beta \cdot \hbar \sum_k \sum_N \gamma_N \left[3(\hat{S}_k \cdot r_{kN}) (J_N \cdot r_{kN}) r_{kN}^{-5} - (\hat{S}_k \cdot J_N) \cdot r_{kN}^{-3} \right] \quad (39.3)$$

həddi elektronların və nüvələrin dipol-dipol qarşılıqlı təsir operatorudur. Burada \hat{S}_k - k-cı elektronun spin operatorudur;

$$\beta = \frac{e\hbar}{2mc} \text{ Bor maqnetonudur.}$$

(39.1) ifadəsindəki

$$\hat{H}_3 = \frac{16\pi\beta\hbar}{3} \sum_k \sum_N \gamma_N \cdot \delta(r_{kN}) S_k \cdot J_N \quad (39.4)$$

həddinin klassik analogu yoxdur. Burada $\delta(r_{kN})$ - Dirakın delta funksiyasıdır və k-cı elektronun koordinatına görə integrallamada $r_{kN}=0$ olur. Bu növ qarşılıqlı təsir atom spektrlərinin incə quruluşunu izah etmək üçün Fermi tərəfindən daxil edilmişdir. Bu qarşılıqlı təsir nüvənin yaxınlığında elektronların paylanmasından asılı olduğundan bəzi hallarda kontakt qarşılıqlı təsiri də adlanır.

Nüvələrin spinlərinin bir-biri ilə elektron təbəqələri vasitəsi ilə qarşılıqlı təsir enerjisini tapmaq üçün Hamilton operatorunun J_N -dən asılı olan hissəsinə baxmaq lazımdır. Bu zaman J_N həyəcanlanma kimi qəbul olunur və hesablamalar həyəcanlanma nəzəriyyəsinin ikinci yaxınlaşmasında aparılır.

Qeyd edək ki, əsas həl sinqlet olan və yekun orbital hərəkət miqdarı momentinə malik olmayan molekullar üçün birinci tərtib hədlərin həmisi yox olur. Həyəcanlanma operatoru biri elektronların orbital hərəkətlərinin nüvə maqnit momentləri ilə qarşılıqlı təsirini (\hat{H}_3 operatorunun uyğun hədləri), digəri isə

bu maqnit momentləri ilə elektron spinlərinin qarşılıqlı təsirini (\hat{H}_2 və \hat{H}_3) xarakterizə edən iki həddin cəmi kimi göstərilə bilər. Bu operatorun ifadəsində çarraz hədlər olmadığından toplananlara ayrılıqda baxmaq olar.

§40. Nüvələrin spinlərinin elektronların spinləri vasitəsilə qarşılıqlı təsiri

Nüvə spinlərinin bir-biri ilə qarşılıqlı təsiri əsas etibarı ilə \hat{H}_3 kontakt qarşılıqlı təsiri ilə bağlıdır. Bu operator əsas və həyəcanlanmış triplet elektron halları arasında sıfırdan fərqli matris elementlərinə malikdir. Onda həyəcanlanma nəzəriyyəsinin ikinci yaxınlaşmasında enerjiyə düzəliş

$$-\sum_{n \neq 0} \frac{(0|H_3|n)(n|H_3|0)}{E_n - E_0} \quad (40.1)$$

olur. Burada cəmləmə həyəcanlanmamış sistemin bütün həyəcanlanmış halları üçün aparılır. $E_n - E_0$ həyəcanlaşma enerjisidir. (39.4)-dən H_3 -ün ifadəsini (40.1)-də yerinə yazaq nüvələrin indekslərinə görə ikiqat cəm əmələ gəlir. İki hər hansı N və N' nüvələrinin spinləri arasındaki qarşılıqlı təsir enerjisini təyin etmək üçün bütün cəmdən J_N və $J_{N'}$ olan hədləri seçmək lazımdır. Onda (39.4) və (40.1)-ə görə enerjiyə uyğun $\varepsilon_{N,N'}^{(3)}$ düzəlişi

$$\begin{aligned} \varepsilon_{N,N'}^{(3)} = & -2 \left(\frac{16\pi\beta\hbar}{3} \right)^2 \gamma_N \cdot \gamma_{N'} \sum_{n \neq 0} \sum_j \sum_k (E_n - E_0)^{-1} \times \\ & \times [0|\delta(r_{kn})S_k \cdot J_N|n][n|\delta(r_{jN'})S_j \cdot J_{N'}|0] \end{aligned} \quad (40.2)$$

olar. (40.2) ifadəsindəki matris elementlərində integrallamanın yalnız elektronların koordinatlarına görə aparıldığı nəzərdə

tutulduğundan nüvələrin J_N və $J_{N'}$ spinlərini cəm işarəsin-dən kənara çıxarımaq olar. Lakin (40.2)-nin ümumi ifadəsi J_N və $J_{N'}$ spinlərinin skalyar hasili ilə mütənasib olmayıb

$$U_{\alpha\beta} J_{N\alpha} J_{N'\beta} \quad (40.3)$$

kimi olur. Burada $U_{\alpha\beta}$ - iki ranqlı tenzordur və onun molekulla bağlı koordinat sisteminə nəzərən baş oxlarının vəziyyəti molekulun quruluşu ilə təyin olunur. Molekulları sürətli xaotik hərəkətdə olan mayclərdə və qazlarda effektiv qarşılıqlı təsiri tapmaq üçün $U_{\alpha\beta}$ -nın molekulların bütün orientasiyaları üzrə orta qiyməti tapılır ki, bu da $U_{\alpha\beta}$ -nın

$$\langle U_{\alpha\beta} \rangle_{\text{orta}} = \frac{1}{3} U_{\gamma\gamma} \cdot \delta_{\alpha\beta} \quad (40.4)$$

ifadəsi ilə əvəz olunmasına götürür. Burada $U_{\gamma\gamma}$, $U_{\alpha\beta}$ matrisinin izidir. Beləliklə, (40.3) qarşılıqlı təsir enerjisinin ortalaşmış qiyməti nüvə spinlərinin skalyar hasili ilə mütənasib olur və

$$\hbar J_{NN'}^{(3)} \cdot J_N \cdot J_{N'} \quad (40.5)$$

şəklini alır. Burada $J_{NN'}^{(3)}$, \hat{H}_3 -ün spin-spin qarşılıqlı təsir sabiti -nə verdiyi herslərlə ölçülən paydır. Onda $J_{NN'}^{(3)}$

$$J_{NN'}^{(3)} = \frac{2}{3\hbar} \left(\frac{16\pi\beta\hbar}{3} \right)^2 \cdot \gamma_N \gamma_{N'} \sum_{n \neq 0} \sum_k \sum_j (E_n - E_0)^{-1} \times \\ \times [0|\delta(r_{kN})S_k|n] \cdot [n|\delta(r_{jN'})S|0] \quad (40.6)$$

şəklini alır. Əgər əsas haldan triplet halların istənilən birinə keçmə həyəcanlanma enerjisini təxminini ΔE -nin orta qiyməti ilə əvəz etsək, onda həyəcanlaşmış hallara görə yerdə qalan cəm

$$\sum_n |n><n| = 1 \quad (40.7)$$

kimi kvant mexaniki cəmləmə qaydası ilə hesablanır və

$$J_{NN'}^{(3j)} = -\frac{2}{3\hbar} \left(\frac{16\pi\beta\hbar}{3}\right)^2 \gamma_N \gamma_{N'} \frac{1}{\Delta E} \times \\ \times \left[0 \left| \sum_k \sum_j \delta(r_{kN}) \delta(r_{jN'}) S_k \cdot S_j \right| 0 \right] \quad (40.8)$$

ifadəsi alınır. Bu ifadədə matris elementlərini hesablamaq üçün yalnız əsas halın dalğa funksiyasını bilmək lazımdır.

Elektronların və nüvələrin spinlərinin birbaşa dipol-dipol qarşılıqlı təsiri ilə əlaqədar həyəcanlanma enerjisini (\hat{H}_2) də yuxarıda göstərilən qayda ilə hesablaməq olar. Bu halda spin-spin qarşılıqlı təsir sabitininə uyğun olan pay

$$J_{NN'}^{(2j)} = -\frac{2}{3\hbar} (2\beta\hbar)^2 \cdot \gamma_N \gamma_{N'} \frac{1}{\Delta E} \times \left\{ 0 \left| [3(S_k r_{kN}) \vec{r}_{kN} \cdot \vec{r}_{kN}^{-3}] n \right| \right\} \times \\ \times \left\{ n \left| [3(S_j r_{jN'}) \vec{r}_{jN'} \cdot \vec{r}_{jN'}^{-3} + S_j r_{jN'}^{-3}] 0 \right| \right\} \quad (40.9)$$

olur. Qeyd etmək lazımdır ki, \hat{H}_2 və \hat{H}_3 -də olan çarpez hədləri də eyni qayda ilə hesablaməq olar. Lakin Remzi göstəmişdir ki, toqqusmaların sayı çox olduqda belə hədlərin orta qiymətləri sıfır bərabərdir.

§41. Nüvələrin spinlərinin elektronların orbital hərəkətləri vasitəsilə qarşılıqlı təsiri

Elektronların orbital hərəkətlərinin nüvələrin maqnit momentləri ilə əlaqəsi də spin-spin qarşılıqlı təsir sabitinin qiymətini dəyişdirir. Bu qarşılıqlı təsir sadə klassik təsəvvürlərlə izah oluna bilər. Hər bir nüvənin maqnit momenti molekulda

müyyən cərəyan induksiya edir və bu cərəyanın yaratdığı maqnit sahəsi digər nüvəyə təsir edir. Spin-spin qarşılıqlı təsir sabitinə verilən bu pay fırıldanma bucaqlarına görə ümumi halda aparılan ortalama zamanı itmir. H_1 hamilton operatorunda aşağıda göstərilən iki hədd nüvə spinlərindən asılıdır.

$$H_1^{(a)} = \frac{e^2 \hbar^2}{2mc^2} \sum_N \sum_{N'} \sum_k \gamma_N \cdot \gamma_{N'} \left(\vec{J}_N \times \frac{\vec{r}_{kN}}{r_{kN}^{-3}} \right) \left(J_{N'} \times \frac{\vec{r}_{kN'}}{r_{kN'}^{-3}} \right) = \\ = \frac{e^2 \hbar^2}{2mc^2} \sum_N \sum_{N'} \sum_k \gamma_N \cdot \gamma_{N'} r_{kN}^{-3} \cdot r_{kN'}^{-3} \times \\ \times \left[(\vec{J}_N \vec{J}_{N'}) \left(\vec{r}_{kN} \cdot \vec{r}_{kN'} \right) - (\vec{J}_{N'} \vec{r}_{kN}) \left(\vec{J}_N \cdot \vec{r}_{kN'} \right) \right] \quad (41.1)$$

və

$$H_1^{(b)} = \frac{e \hbar^2}{mc^2} \sum_N \sum_k \gamma_N r_{kN}^{-3} (J_N \times r_{kN}) \cdot \nabla_k = \\ = \frac{e \hbar^2}{mc^2} \sum_N \sum_k \gamma_N r_{kN}^{-3} J_N \cdot (r_{kN} \times \nabla_k) \quad (41.2)$$

$H_1^{(a)}$ -də nüvə spinlərinin hasili olduğundan $J_N J_{N'}$ vuruğu olan hədlər birinci tərtib $(0 | H_1^{(a)} | 0)$ matris elementində meydana gəlirlər. Nəticədə baxılan qarşılıqlı təsirin spin-spin qarşılıqlı təsir sabitinə verdiyi paylar

$$J_{NN'}^{(1a)} = \frac{4}{3\hbar} \frac{e^2 \hbar^2}{2mc^2} \gamma_N \gamma_{N'} \left(0 \left| \sum_k \vec{r}_{kN} \cdot \vec{r}_{kN'} r_{kN}^{-3} r_{kN'}^{-3} \right| 0 \right) \quad (41.3)$$

və

$$J_{NN'}^{1b} = -\frac{8}{3\hbar} \beta^2 \hbar^2 \gamma_N \gamma_{N'} \frac{1}{AE} \times \\ \times \left[0 \left| \sum_k \sum_j r_{kN}^{-3} r_{jN'}^{-3} (\vec{r}_{kN} \times \vec{\nabla}_k) \cdot (\vec{r}_{jN'} \times \vec{\nabla}_j) \right| 0 \right] \quad (41.4)$$

kimi olur.

(41.3) və (41.4) düsturlarından göründüyü kimi, $J_{NN'}$ -də olan bütün hədlər $\gamma_N \gamma_{N'}$ kəmiyyəti ilə mütənasibdir. Bu isə müxtəlif nüvələrin izotoplarının spin-spin qarşılıqlı təsir sabitləri arasında sadə asılılıq gətirir.

§42. Hidrogen molekulunda spin-spin qarşılıqlı təsiri

Remzi ən sadə hal kimi, iki proton daxil olan hidrogen molekulunda qarşılıqlı təsirin əvvəlki paraqrafda göstərilən əsas hədlərini hesablamışdır. Əlbəttə, H_2 molekulunda protonlar bir-birinə ekvivalent olduqlarından spin-spin qarşılıqlı təsir sabitini praktik olaraq müşahidə etmək (ölçmək) mümkün deyildir. Lakin HD molekulu üçün protonların və deytronların spektrleri parçalanır və bu molekul üçün spin-spin qarşılıqlı təsir sabiti H_2 molekulunun spin-spin qarşılıqlı təsir sabitindən γ_D / γ_H dəfə böyük olur.

İkielektronlu sistem üçün kontakt qarşılıqlı təsirinin enerjisinin təqribi ifadəsi

$$J_{NN'}^{(3)} = -\frac{4}{3\hbar} \left(\frac{16\pi\beta\hbar}{3} \right)^2 \gamma_N \gamma_{N'} \frac{1}{\Delta E} \times \\ \times [0 | \delta(r_{1N}) \delta(r_{2N'}) S_1 S_2 | 0] \quad (42.1)$$

şəklini alır. Qeyd edək ki, $\delta(r_{1N}) \delta(r_{1N'})$ hasili daxil olan operatorların matris elementləri sıfır bərabərdir. Hidrogen molekulunun əsas halının dalğa funksiyası çox böyük dəqiqliklə elektronların fəza koordinatlarından asılı olan funksianın onların spin funksiyasına hasili kimi göstərilə bilər. Bundan başqa

$$S_1 \cdot S_2 = \frac{1}{2} (S^2 - S_1^2 - S_2^2) \quad (42.2)$$

Burada S – tam elektron spin operatorudur. Əsas hal sinqlet olduğundan, S^2 sıfır bərabər olduğu halda, $S_1^2 = S_1(S_1 + 1)$ və $S_2^2 = S_2(S_2 + 1)$ kəmiyyətlərinin orta qiymətləri $\frac{3}{4}$ -ə bərabər olur $(S_1 = \frac{1}{2}; S_2 = \frac{1}{2})$. Beləliklə, $S_1 \cdot S_2$ hasilini $-\frac{3}{4}$ -lə əvəz etsək $J_{NN'}^{(3)}$ üçün

$$J_{NN'}^{(3)} = \frac{1}{\hbar \cdot \Delta E} \left(\frac{16\pi\beta\hbar}{3} \right)^2 \gamma_N \gamma_{N'} [0 | \delta(r_{1N}) \delta(r_{2N'}) | 0] \quad (42.3)$$

alariq. $(r_{1N})=0$ və $(r_{2N'})=0$ olduqda $[0 | \delta(r_{1N}) \delta(r_{2N'}) | 0]$ matris elementi elektron dalğa funksiyasının modluunun kvadratına bərabər olur. Burada $r_{1N}, r_{2N'} \sim 1$ və 2 elektronlarının N və N' nüvələrindən olan məsafəsidir. Dəqiq Ceyms və Kulidc dalğa funksiyası üçün

$$[0 | \delta(r_{1N}) \delta(r_{2N'}) | 0] = 0,06a_o^{-6} \quad (42.4)$$

olduğunu və digər kəmiyyətlərin ədədi qiymətlərini yerinə yazsaq $J_{HD}^{(3)}$ üçün

$$J_{HD}^{(3)} = \frac{55,8}{\Delta E} hc \quad (42.5)$$

alariq (a_o - birinci Bor orbitinin radiusudur).

ΔE orta həyəcanlanma enerjisini tam birqiymətli təyin etmək mümkün deyil, lakin buna baxmayaraq qəbul oluna bilən $\Delta E = 1,4$ (Ridberq vahidlərində) üçün spin-spin qarşılıqlı təsir sabitinin qiyməti 40 Hs olur. Karr və Parselin spin-spin qarşılıqlı təsir sabitinin impuls metodu ilə tapdıqları təcrübü qiyməti 43 ± 1 hs olur və bu da onu göstərir ki, hidrogen molekulunda spin-spin qarşılıqlı təsirində kontakt həddi əsas rol oynayır.

VI FƏSİL. NÜVƏ MAQNİT REZONANSI SPEKTRLƏRİNİN TƏHLİLİ

§43. Nüvə spininin kvant-mexaniki halları və onların arasındaki keçidlər

Məlumdur ki, spin sisteminin müxtəlif halları arasındaki kecid ehtimallarını, NMR xəttinin enini və intensivliyini kimyəvi sürüşmələr və spin-spin qarşılıqlı təsir sabitləri ilə əlaqələndirən ifadələrin tapılması mühüm əhəmiyyət kəsb edir.

Mürəkəb sistemlərin spektrlerinin təhlili ilə Tutovski, Makkoll, Slixter, Xan, Maksvel və s. məşğul olmuşlar.

Qarşılıqlı təsirdə olan nüvə qruplarının müşahidə olunan spektrlərində rezonans xətlərinin tezliklərini və intensivliklərini hesablamaq üçün sistemin müxtəlif halları arasında kecidlər yaradan yüksəktezlikli elektromaqnit sahəsi təsir etmədikdə sistemin enerji səviyyələrini və stasionar halların dalğa funksiyalarını bilmək lazımdır. Doyma olmadıqda bu kecidlərin ehtimalını tapmaq üçün həyəcanlanma nəzəriyyəsi metodlarından istifadə olunur.

a) Spin dalğa funksiyaları

Hər bir nüvə hərəkət miqdarı momenti $J\hbar$ və maqnit momenti $\gamma\hbar J$ olan \vec{J} spin vektoru ilə xarakterizə olunur. γ - himromaqnit nisbəti, \hbar - Plank sabitiidir. Hərəkət miqdarı momentinin ümumi kvant mexaniki nəzəriyyəsindən məlumdur ki, J tam və yarımtam qiymətlər alan və nüvənin $2J+1$ müxtəlif hallarını xarakterizə edən spin kvant ədədidir. Nəzəriyyədə əsas diqqət spinini $J = \frac{1}{2}$ olan nüvələrin NMR spektrinin təhlili-

nə yetirilir. Spini $J = \frac{1}{2}$ olan nüvələr üçün $H_o = 0$ olduqda hər bir izolə olunmuş nüvənin eyni enerjili iki müxtəlis halı olur. Halin bu cırlaşması maqnit sahəsində aradan qalxır. Bütün spin dalğa funksiyalarını Z - oxuna paralel olan maqnit sahəsində nüvələrin iki stasionar hallarının dalğa funksiyalarını ilə ifadə etmək əlverişlidir. Bu halda J spinin J_z komponentini $+\frac{1}{2}$ və $-\frac{1}{2}$ qiymətləri alır. $J = +\frac{1}{2}$ olan halin dalğa funksiyasını α ilə, $J = -\frac{1}{2}$ olan halin dalğa funksiyasını isə β ilə işarə edək. Əgər bu funksiyaları bazis kimi götürsək, onda j -nın üç komponentinin hər biri iki tərtibli kvadrat matrisə (Pauli matrisləri) uyğun gələcəkdir.

$$J_x = \frac{1}{2} \begin{pmatrix} 0 & 1 \\ 1 & 0 \end{pmatrix}, J_y = \frac{1}{2} \begin{pmatrix} 0 & i \\ -i & 0 \end{pmatrix}, J_z = \frac{1}{2} \begin{pmatrix} 1 & 0 \\ 0 & -1 \end{pmatrix} \quad (43.1)$$

J_z komponenti üçün matris diaqonaldır.

Baxılan sistemin Hamilton opreatorunu yazaq. Əgər güclü maqnit sahəsi Z-in mənfi istiqamətində yönəlibsə, onda bu sahədə nüvənin enerjisi $\gamma h H J_z$ olar. Hiromaqnit nisbətləri γ olan və xarici sahədə yerləşmiş nüvələr toplusunun $\hat{H}^{(0)}$ Hamilton operatoru

$$\hat{H}^{(0)} = (2\pi)^{-1} \sum_i \gamma_i H_i J_z(i) \quad (43.2)$$

şəklində olur. Burada γ_i nüvənin növü ilə müəyyən olunur; H_i isə xarici H_o sahəsindən elektronların ekranlaşdırıcı təsiri ilə fərqlənir.

$$H_i = H_o (1 - \sigma_i) \quad (43.3)$$

Burada σ_i - i -ci nüvənin ekranlaşma sabitidir (I fəsil).

Dolayı spin-spin qarşılıqlı təsiri üçün $\hat{H}^{(1)}$ Hamilton ope-

ratoru isə bütün maqnit nüvələrinin spin vektorlarının cüt-cüt hasilləri ilə müəyyən olunur.

$$\hat{H}^{(1)} = \sum_{i < j} J_{ij} J(i) J(j) \quad (43.4)$$

Burada J_{ij} - hs-lərlə ölçülən spin-spin qarşılıqlı təsir sabitləridir. Əgər tədqiq olunan maddənin molekullarının firlanma hərəkətləri kifayət qədər intensivdirse (adətən mayelərdə belə olur), onda dipol-dipol qarşılıqlı təsirini nəzərə almamaq və sistemin tam \hat{H} Hamilton operatorunu

$$\hat{H} = \hat{H}^{(0)} + \hat{H}^{(1)} \quad (43.5)$$

kimi yazmaq olar. Hər birinin spin $\frac{1}{2}$ olan p sayda nüvədən təşkil olunmuş nüvə sistemi $2p$ mümkün hala malik ola bilər. Bu zaman

$$\psi_n = \alpha(1)\beta(2)\alpha(3)\dots\beta(p) \quad (43.6)$$

şəklində olan $2p$ sayda bazis multiplikativ funksiyaları spin sistemini təsvir edən sadə dalğa funksiyalar sistemini təşkil edir. r -ci vuruğun 2-ci nüvəyə aid olduğunu qəbul edərək bu vuruqları qısaca olaraq

$$\alpha \beta \alpha \dots \beta \dots \quad (43.7)$$

şəklində yazmaq olar. Əgər nüvələr bir-biri ilə qarşılıqlı təsirdə olmasalar, bu vuruqlar maqnit sahəsində nüvə sisteminin stasionar hallarının dəqiqlik dalğa funksiyaları olardılar. Spinlərin $\hat{H}^{(1)}$ Hamilton operatoru ilə xarakterizə olunan qarşılıqlı təsirlər (43.7) tipli müxtəlif funksiyaların bir-birini örtməsinə gətirib çıxara bilər. Riyazi dildə bu o deməkdir ki, $\hat{H}^{(0)}$ Hamilton operatorunun yalnız diaqonal elementləri olduğu halda $\hat{H}^{(1)}$ Hamilton operatorunda həm də qeyri-diaqonal elementləri də

vardır. Müxtəlif bazis multiplikativ ψ_n funksiyaları ortoqonal olduqlarından stasionar halların dəqiq dalğa funksiyaları onların tam Hamilton operatorunun matrisini diaqonallaşdırın xətti kombinasiyasından ibarət olacaqlar. Onlara uyğun enerjilərin qiyməti isə

$$|H_{nn} - E\delta_{nn}| = 0 \quad (43.8)$$

əsri tənliyinin həllindən tapılacaqdır. Burada δ_{nn} — Kronekerin δ -simvoludur:

$$\delta_{nn} = \begin{cases} 1, & m = n \\ 0, & m \neq n \end{cases}$$

Bu əsri tənliyin tərtibi 2^n -dir. Lakin, bazis fuknsiyalarını tam spinin Z komponentinin mümkün olan qiymətlərinə görə sıra şəklində

$$F_Z = \sum_i J_z(i) \quad (43.9)$$

kimi qəbul etsək əsri tənliyi daha kiçik tərtibli tənliklərə gətirmək olar. Bütün ψ_n funksiyaları bu operatorun məxsusi funksiyalarıdır, yəni onlardan hər biri F_z -in müəyyən məxsusi qiymətlərinə uyğun gəlir. Məsələn, iki nüvə üçün $\alpha\alpha$ funksiyası \hat{F}_z operatorunun 1-ə bərabər məxsusi qiymətinə, $\alpha\beta$ funksiyası isə sıfıra bərabər məxsusi qiymətinə uyğun olan məxsusi funksiyadır. Belə təsnifat çox vacib rol oynayır, çünkü göstərmək olar ki, F_z — Hamilton operatorunun məxsusi qiymətləri arasında qeyri-dioqonal matris elementləri yoxdur. Bunu sübut etmək üçün göstərək ki, \hat{F}_z operatoru \hat{H} tam Hamilton operatoru ilə kommutativdir. F_z -in (43.9)-da $J_z(1)$ toplananına baxaq. Aydındır ki, bu toplanan $\hat{H}^{(0)}$ Hamilton operatorunun bütün hədləri ilə kommutativdir. Həmçinin göstərmək olar ki,

$$\begin{aligned} & [J_z(1) + J_z(2)] [J_z(1) \cdot J_z(2)] - \\ & - [J_z(1) \cdot J_z(2)] [J_z(1) + J_z(2)] = 0 \end{aligned} \quad (43.10)$$

Skalyar hasili koordinat oxları üzrə komponentlərlə

$$J_z(1) \cdot J_z(2) = J_x(1)J_x(2) + J_y(1)J_y(2) + \\ + J_z(1)J_z(2) \quad (43.11)$$

kimi ifadə etsək və

$$J_x(1)J_y(1) - J_y(1)J_x(1) = -iJ_z(1) \quad \text{və s.} \quad (43.12)$$

qeyri-kommutativlik münasibətlərini tətbiq etsək (43.10) bərabərliyi dərhal alınır. Buradan görünür ki, \hat{F}_z eyni zamanda $\hat{H}^{(1)}$ ilə də kommutativdir və beləliklə, \hat{F}_z tam Hamilton operatoru ilə kommutativ olur. Onda, əgər ψ_m və ψ_n - \hat{F}_z -in $(F_z)_m$ və $(F_z)_n$ məxsusi qiymətlərinə uyğun iki bazis funksiyaları olarsa, $\hat{H}\hat{F}_z$ və $\hat{F}_z\hat{H}$ operatorlarının matris elementlərini

$$(\psi_m | \hat{H}\hat{F}_z | \psi_n) = (F_z)_m (\psi_m | \hat{H} | \psi_n) \quad (43.13)$$

$$(\psi_m | \hat{F}_z \hat{H} | \psi_n) = (F_z)_n (\psi_m | \hat{H} | \psi_n) \quad (43.14)$$

şəklində yazmaq olar. Bu iki bərabərliyin sol tərəfləri bərabərdir və bu isə yalnız

$$(\psi_m | \hat{H} | \psi_n) = 0 \quad (43.15)$$

olduqda mümkündür.

Bu vacib nəticə göstərir ki, (43.8) tam determinantlı tənliyi F_z -in bütün mümkün qiymətlərinə uyğun $(p+1)$ ayrı-ayrı tənliklərinin hasilinə parçalanır. İki nüvədən ibarət sadə sistemdə dörd mümkün $\alpha\alpha, \beta\beta, \alpha\beta, \beta\alpha$ bazis funksiyalarından birinci

ikisi bir-biri ilə və digər ikisi ilə örtmə vermirlər və ona görə də \hat{H} tam Hamilton operatorunun məxsusi funksiyalarıdır. $\alpha\beta$ və $\beta\alpha$ funksiyaları isə F_z -in sıfır bərabər məxsusi qiymətinə uyğun olurlar və bir-birini örtürərlər. Əgər tədqiq olunan sistem müxtəlif nüvələrdən və ya eyni nüvənin müxtəlif izotoplarından təşkil olunubsa, əsri tənliyin sonrakı bölünməsi çox böyük dəqiqliklə davam edər və (43.8) tənliyi daha kiçik təribli tənliklərə ayrıla bilər. Əgər X, Y, Z və s. nüvənin növünü göstərirse, onda tam spinin F_z komponenti hər növ nüvənin tam spinlərinin F_z komponentlərinin cəminə bərabər olacaqdır:

$$F_z = F_z(X) + F_z(Y) + \dots \quad (43.16)$$

Bu halda $F_z(X), F_z(Y), \dots$ operatorlarının məxsusi funksiyaları bazis multiplikativ funksiyaları rolunu oynayacaqlar və kifayət qədər dəqiqliklə hesab etmək olar ki, yalnız $F_z(X), F_z(Y), \dots$ operatorlarının hər birinin eyni bir məxsusi qiymətinə uyğun funksiyalar bir-birini örtəcəklər. Bu, onunla əlaqədardır ki, müxtəlif $F_z(X), F_z(Y), \dots$ uyğun funksiyalar arasındaki qeyri-diaqonal matris elementləri spin-spin qarşılıqlı təsir sabitləri tərtibində (~ 500 hs) olduğu halda, uyğun diaqonal matris elementləri arasındaki fərq rezonans tezlikləri fərqi ilə müəyyən olunur ($\sim 10^6$ hs) və qeyri-diaqonal elementlərdən çox-çox böyük olur.

Beləliklə, iki müxtəlif nüvə üçün $\alpha\beta$ ilə $\beta\alpha$ -nın bir-birini örtməsini nəzərə almamaq olar və belə demək olar ki, bütün $\alpha\alpha, \beta\beta, \alpha\beta, \beta\alpha$ funksiyaları stasionar halların dalğa funksiyalarıdır. Bu mülahizələri, eyni zamanda kimyəvi sürüşmələrinin fərqi spin-spin qarşılıqlı təsir sabitlərindən çox böyük olan nüvələrə də aid etmək olar.

b) Hamilton operatorunun matris elementləri.

Nəzəriyyənin inkişafında ikinci addım tam hamilton operatorunun F_z -in eyni qiymətinə uyğun olan bazis dalğa funksiya-

ları arasındaki matris elementlerinin hesaplanmasıdır.

v) Diagonal elementləri

Hər bir ψ_m bazis funksiyası xarici sahə ilə qarşılıqlı təsir Hamilton operatorunun hər bir həddinin məxsusi funksiyası olduğundan $\hat{H}^{(0)}$ -in diaqonal matris elementləri sadəcə olaraq $J_{\pm}(i)$ -ni $\pm \frac{1}{2}$ ilə əvəz etməklə alınır. Məsələn, $\alpha(1)\beta(2)$ və ya $\alpha\beta$ funksiyası üçün $\hat{H}^{(0)}$ -in diaqonal elementi (43.2)-yə görə $(4\pi)^{-1}(\gamma_1 H_1 - \gamma_2 H_2)$ olacaqdır.

$\hat{H}^{(1)}$ spin-spin qarşılıqlı təsir Hamilton operatorunun diaqonal matris elementlərini tapmaq üçün onun $(J_{12} \cdot J(1) \cdot J(2))$ kimi bir həddinə baxaq. Yerdə qalan digər spin funksiyalarına görə integrallamanın nəticəsi 1-ə bərabər olur və bu həddin matris elementləri yalnız 1 və 2 nüvələrinin hansı spin funksiyasının $(\alpha\alpha, \alpha\beta, \beta\alpha, \beta\beta)$ ψ_m -ə daxil olmasından asılıdır. 1 və 2 nüvələrinin spin funksiyalarına görə integrallamaq üçün $J(1) \cdot J(2)$ -ni (43.10) koordinat formasında yazıb və Pauli matrisinin uyğun komponentlərindən istifadə etmək olar. Onda

$$[\alpha\alpha|J_{12}J(1) \cdot J(2)|\alpha\alpha] = J_{12} \left[(\alpha|J_x|\alpha)^2 + (\alpha|J_y|\alpha)^2 \right] + \\ + (\alpha|J_z|\alpha)^2 - \frac{1}{4} J_{12} \quad (43.17)$$

$$[\alpha\beta|J_{12}J(1) \cdot J(2)|\alpha\beta] = J_{12} (\alpha|J_x|\alpha)(\beta|J_x|\beta) + \\ + (\alpha|J_y|\alpha)(\beta|J_y|\beta) + (\alpha|J_z|\alpha)(\beta|J_z|\beta) = -\frac{1}{4} J_{12} \quad (43.18)$$

olar. Analoji hesablamaları $\beta\alpha$ və $\beta\beta$ funksiyaları üçün də etsək $-\frac{1}{4} J_{12}$ və $\frac{1}{4} J_{12}$ qiymətlərini alarıq. $\hat{H}^{(1)}$ -in bütün həd-

ləri üçün alınan oxşar ifadələri toplasaq diaqonal matris elementlərini alarıq:

$$\left(\psi_m \middle| \hat{H}^{(1)} \middle| \psi_m \right) = \frac{1}{4} \sum_{i < j} J_{ij} T_{ij} \quad (43.19)$$

Burada ψ_m -ə daxil olan i və j spinlərinin paralel və ya antiparalel olmasından asılı olaraq $T_{ij} = \pm 1$ olur. Məsələn, üçspinli sistem üçün

$$\left(\alpha\beta\alpha \middle| \hat{H}^{(1)} \middle| \alpha\beta\alpha \right) = \frac{1}{4} (J_{12} + J_{13} - J_{23}) \quad (43.20)$$

olacaqdır.

g) Qeyri-diaqonal matris elementləri

(43.7) bazis dalğa funksiyaları sahə ilə qarşılıqlı təsir Hamilton operatorunun məxsusi funksiyaları olduğundan $\hat{H}^{(0)}$ operatorunun bu bazis üzrə qeyri-diaqonal matris elementləri sıfır bərabər olacaqlar. Lakin $\hat{H}^{(1)}$ operatorunun qeyri-diaqonal matris elementləri sıfırdan fərqli olacaqlar. Onları hesablamaq üçün Hamilton operatorunun bir həddinin iki müxtəlif bazis dalğa funksiyaları (ψ_n və ψ_m) arasındaki matris elementinə $J_{12}J(1)J(2)$ baxaq. Əgər 1 və 2 nüvələrindən başqa heç olmazsa bir nüvənin ψ_n və ψ_m spin funksiyaları eyni deyilsə, onda matris elementi sıfır çevrilir. Yuxarıda şərh olunan hesablamalara uyğun olaraq

$$\begin{aligned} [\alpha\beta | J_{12} J(1) \cdot J(2) | \beta\alpha] &= J_{12} [(\alpha | J_x | \beta)(\beta | J_x | \alpha) + \\ &+ (\alpha | J_y | \beta)(\beta | J_y | \alpha) + (\alpha | J_z | \beta)(\beta | J_z | \alpha)] = \frac{1}{2} J_{12} \end{aligned} \quad (43.21)$$

alarıq.

$\hat{H}^{(1)}$ -in bütün hədlərini toplasaq

$$\langle \psi_m | \hat{H}^{(1)} | \psi_n \rangle = \frac{1}{2} u J_{ij}, \quad m \neq n \quad (43.22)$$

olar. Burada əgər ψ_m və ψ_n yalnız i və j spinlərinin yerlərini dəyişməklə fərqlənirlərsə $u=1$; qalan bütün hallarda isə $u=0$ olur. Məsələn, iki müxtəlif hal üçün göstərsək

$$\langle \alpha\beta\alpha\beta | \hat{H}^{(1)} | \beta\alpha\alpha\beta \rangle = \frac{1}{2} J_{12}, \quad (43.23)$$

$$\langle \alpha\beta\alpha\beta | \hat{H}^{(1)} | \beta\alpha\beta\alpha \rangle = 0, \quad (43.24)$$

olar.

g) Stasionar halların dalğa funksiyalarının təyini

Hamilton operatorunun bütün H_{mn} matris elementlərini hesablayaraq və (43.8) əsri tənliyini həll edərək onun E_q məxsusi qiymətlərini tapa bilərik. Bu məxsusi qiymətlərə uyğun məxsusi dalğa funksiyaları bazis funksiyalarının xətti kombinasiyası şəklində ifadə oluna bilərlər.

$$\Phi_q = \sum a_{qm} \psi_m, \quad q = 1, 2, \dots, 2^p \quad (43.25)$$

Burada a_{qm} əmsalları

$$\sum_n H_{mn} a_{qn} = E_q a_{qm} \quad (43.26)$$

xətti tənliklər sistemini ödəyirlər. Bu tənliklər sisteminin həlli əmsalların nisbi qiymətlərini müəyyən edir. Bu əmsalların mütləq qiymətləri (43.25) dalğa funksiyasının

$$\sum_m a_{qm}^* a_{qm} = 1 \quad (43.27)$$

normallaşma şərtindən istifadə etməklə təyin olunurlar.

d) Seçmə qaydası və keçidlərin ehtimalları

\hat{H} Hamilton operatorunun məxsusi dalğa funksiyalarının tam toplusunu təyin etdikdən sonra qarşıda x oxu boyunca yönəlmış yüksəktezlikli elektromaqnit sahəsinin induksiya etdiyi keçidlərin ehtimallarının hesablanması durur. Ayrıca nüvə $\left(J = \frac{1}{2} \right)$ üçün bu məsələ həll olunmuşdur və müəyyən edilmişdir ki, m və m' halları arasında $P_{mm'}$, keçid ehtimalının qiyməti

$$P_{mm'} = \gamma^2 H^2 \left[(m' | J_x | m) \right]^2 g(v) \quad (43.28)$$

ifadəsi ilə hesablana bilər. Burada $2H_1$ - yüksəktezlikli sahənin amplitudu, v - onun tezliyi, $g(v)$ - NMR xəttinin formasını xarakterizə edən funksiyadır. İndi isə qarşılıqlı təsirdə olan nüvələr sisteminin müxtəlif halları arasındaki keçid ehtimallarını hesablayaq. Erqlərlə ifadə olunmuş \hat{H}' həyəcanlanma Hamilton operatoru

$$\hat{H}' = -2H_1 M_x \cos 2\pi vt \quad (43.29)$$

şəklində olur. Burada

$$M_x = \hbar \sum_i \gamma_i J_x(i) \quad (43.30)$$

nüvə maqnit momentinin x - komponentidir. Stasionar halların dalğa funksiyaları (43.25) düsturundan tapılır. NMR spektrinin bütün siqnalları (xətləri) yaxşı ayırdedilmiş olduqda hər bir xəttin integral intensivliyi haqqında danışmaq olar. Ayrıca nüvə üçün keçid ehtimalı $g(v)=1$ şərti daxilində (43.28) düsturu ilə təyin olunur. Aydır ki, çox nüvəli sistemdə $q \rightarrow q'$ keçidi nəticəsində meydana çıxan NMR xəttinin intensivliyi maqnit momentinin M_x - komponentinin uyğun matris elementinin modulunun kvadratı ilə mütənasib olacaqdır.

$$\hbar^2 \left| \left[q \left| \sum_i J_x(i) \right| q' \right] \right|^2 \quad (43.31)$$

Buradan dərhal iki vacib seçmə qaydası meydana çıxır. $J_x(i)$ operatorunun matris elementi elə iki bazis multiplikativ funksiyaları arasında sıfırdan fərqlidir ki, onlar bir-birindən yalnız i -ci nüvənin Z - komponentləri ilə fərqlənsinlər. Məsələn, $J_x(i)$ üç nüvəli sistemdə $\alpha\alpha\beta$ və $\beta\alpha\beta$ funksiyaları arasında çox kiçik matris elementinə malikdir.

Beləliklə, (43.31) matris elementi sistem q halından q' həlinə keçdikdə yalnız tam spinin F_z komponenti ± 1 qədər dəyişikdə sıfıra bərabər olmur. Bu seçmə qaydasını

$$\Delta F_z = \pm 1 \quad (43.32)$$

şəklində yazmaq olar:

Məlumdur ki, sistemdə bir neçə növ nüvələr olduqda hər iki q və q' halları hər bir eyni növ $F_z(x), F_z(y), \dots$ nüvələr qrupunun spininin komponentlərinin müəyyən qiymətlərinə uyğun gəlir. Buradan görünür ki, (43.30)-un istənilən həddinin matris elementi q' və q hallarında $F_z(x), F_z(y), \dots$ funksiyalarının qiymətlərindən yalnız biri ± 1 qədər fərqləndikdə sıfırdan fərqli olur.

Əgər yalnız $F_z(x)$ dəyişirsə, belə keçid X - kecid adlanır. Bu zaman (43.30)-un yalnız X nüvəsinə uyğun hədlərini nəzərə almaq lazımdır. X - kecidin nisbi intensivliyi

$$\left| \left[q \left| \sum_i^x J_x(i) \right| q' \right] \right|^2 \quad (43.33)$$

kəmiyyəti ilə mütənasib olacaqdır. Burada \sum_i^x göstərir ki, cəmləmə yalnız X növ nüvələr üzrə aparılır.

§44. Simmetriyanın rolü

Molekullar müəyyən simmetriya elementlərinə malik oludurda bir çox kvant-mexaniki məsələlərin həlli sadələşir.

a) Ekvivalent nüvələr sistemi

Eyni elektron əhatəsinə və ya eyni ekranlaşma sabitinə malik olan nüvələr ekvivalent nüvələr adlanırlar. Simmetrik molekullarda elə nüvələr ekvivalent olurlar ki, onların yerlərini müəyyən fırlanması və əksetmə simmetriya əməliyyatları aparmaqla dəyişdikdə NMR spektri dəyişməz qalır.

Xarakterik misal olaraq metanın dörd və benzol həlqəsinin altı protonlarını göstərmək olar. Ekvivalent nüvələrin spin-spin qarşılıqlı təsir sabitləri bərabər və müxtəlif ola bilərlər. Metanda bütün qarşılıqlı təsirlər cəni olduğu halda benzol həlqəsində spin-spin qarşılıqlı təsir sabiti orto-, para- və meta- vəziyyətlərinə uyğun üç qiymət alır. $\text{H}_2\text{C}=\text{CF}_2$ molekulunda hidrogen nüvələri bir, iki stör nüvələri isə digər ekvivalent nüvələr sistemi yaradırlar, lakin onların spin-spin qarşılıqlı təsir sabitləri molekulun sis- və trans- vəziyyətlərində müxtəlif olurlar.

Bəzi hallarda, sistemdə fluktuasiyanın tezliyi böyük oludurda, ekranlaşma sabitinin müəyyən zaman müddətindəki orta qiyməti götürülür və nüvələr ekvivalent hesab oluna bilərlər. Belə effektiv ekvivalentlik sadə rabiṭə ətrafında fırlanması olan molekullarda mümkündür. Məsələn, $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$ molekulunda metil qrupunun protonları heç bir konfiqurasiyada ekvivalent deyildirlər, lakin C-C rabiṭəsi ətrafında baş verən sürətli fırlanması onları ekvivalent edir. NMR baxımından üç nüvəli bu sistem üç tərtibli simmetriya oxuna malikdir.

Yalnız bir qrup ekvivalent nüvələri olan molekulun spin dalğa funksiyalarına baxaq. Əvvəllər olduğu kimi, bazis funksiyaları olaraq sadə multiplikativ funksiyalar toplusu götürək və onların tam spininin F_z komponentlərinə görə təsnifatını

verək. Bu bazis funksiyaları həmişə simmetriya qrupunun gətirilə bilməyən təsvirlərinə məxsus olmurlar. Məsələn, iki ekvivalent nüvədən ibarət sistemdə nüvələrin yerlərini dəyişən simmetriya əməliyyatı $\alpha(1)\beta(2)$ bazis funksiyasını $\beta(1)\alpha(2)$ funksiyasına çevirir. Lakin bu funksiyaların sadə hasillərinin xətti kombinasiyalarından elə yeni bazis funksiyaları yığıımı qurmaq olar ki, onlar gətirilə bilməyən təsvirlə üzrə çevrilə bilər. Belə funksiyalar sistemi simmetrikləşdirilmiş bazis funksiyaları adlanır. İki nüvədən ibarət sistemdə $\alpha\alpha$ və $\beta\beta$ funksiyaları nüvələrin yerdəyişməsinə nəzərən artıq simmetrikdirlər və onlarda heç bir dəyişiklik etməyə ehtiyac yoxdur. Lakin, $\alpha\beta$ və $\beta\alpha$ funksiyaları isə $(\alpha\beta + \beta\alpha)/\sqrt{2}$ və $(\alpha\beta - \beta\alpha)/\sqrt{2}$ funksiyaları ilə əvəz olunmalıdır. Bunlardan birincisi nüvələrin yerdəyişməsinə nəzərən simmetrik, ikincisi isə antisimmetrikdir. $\frac{1}{\sqrt{2}}$ vuruğu yeni bazis funksiyalarını normallaşdırmaq üçün daxil edilmişdir. Simmetrik funksiyalar s , antisimetrik funksiyalar isə a simvolu ilə işarə olunurlar və F_z -in qiyməti indeks kimi göstərilir (cədvəl 44.1).

Cədvəl 44.1

Spin funksiyaları	Spinin komponenti	İşarə
$\alpha\alpha$	1	S_1
$(\alpha\beta + \beta\alpha)/\sqrt{2}$	0	S_0
$(\alpha\beta - \beta\alpha)/\sqrt{2}$	0	a_0
$\beta\beta$	-1	S_{-1}

Bunlara analogi olaraq mühakimələri üç ekvivalent nüvədən ibarət sistem üçün də etmək olar. 44.2 cədvəlinde üç nüvənin simmetrikləşdirilmiş spin bazis funksiyalarının tam yığıımı verilmişdir.

Cədvəl 44.2

Spin funksiyaları	Spinin komponenti F_z
$\alpha\alpha\alpha$	$\frac{3}{2}$
$(\alpha\alpha\beta + \alpha\beta\alpha + \beta\alpha\alpha)\sqrt{3}$	$\frac{1}{2}$
$(\alpha\alpha\beta + \alpha\beta\alpha - 2\beta\alpha\alpha)\sqrt{6}$	$\frac{1}{2}$
$(\alpha\alpha\beta - \alpha\beta\alpha)\sqrt{2}$	
$(\beta\beta\alpha + \beta\alpha\beta - \alpha\beta\beta)\sqrt{3}$	$-\frac{1}{2}$
$(\beta\beta\alpha + \beta\alpha\beta - 2\alpha\beta\beta)\sqrt{6}$	$-\frac{1}{2}$
$(\beta\beta\alpha - \beta\alpha\beta)\sqrt{2}$	
$\beta\beta\beta$	$-\frac{3}{2}$

Simmetrikləşdirilmiş bazis funksiyalarının sadə hasillərə nəzərən üstünlüyü ondan ibarətdir ki, onlar əsri tənliyin tərtibini kiçitməyə və seçmə qaydalarını müəyyən etməyə imkan verir. Əsri tənliklərin tərtibinin azaldıla bilməsi ekvivalent nüvələrin yerdəyişmələrinə nəzərən tam simmetrikdir.

Nüvə momentinin (43.30) komponenti də yedəyişməyə nəzərən tam simmetrikdir və onun müxtəlif simmetriyalı funksiyalar arasında matris elementləri sıfır bərabərdir. Beləliklə, müxtəlif simmetriyalı hallar arasında keçidlər qadağandır. Bu vacib seçmə qaydası simmetrik molekulların NMR spektrində xətlərin sayının kəskin az olmasını başa düşməyə imkan verir.

§45. Spektrlerin hesablanması qaydalarının ardıcılılığı

NMR spektrlerini tam hamilton ooperatörünün təhlilinə əsaslanmış hesablanması bir neçə mərhələyə bölmək olar.

1. $\psi_n = \alpha\beta\alpha\dots$ bazis multiplikativ funksiyaların xətti kombinasiyaları şəklində simmetrikləşdirilmiş bazis funksiyaları qurulur.

2. Xarici sahə ilə qarşılıqlı təsir $\hat{H}^{(0)}$ Hamilton operatorunun diaqonal matris elementləri aşağıdakı şəkildə olur.

$$\left(\psi_m \middle| \hat{H}^{(0)} \middle| \psi_m \right) = \frac{1}{2\pi} \sum_i \gamma_i H_i \left[J_z(i) \right]_m \quad (45.1)$$

Öğər ψ_m funksiyasında i nüvəsinə α uyğundursa $\left[J_z(i) \right]_m = \frac{1}{2}$; β funksiyası üçün $\left[J_z(i) \right]_m = -\frac{1}{2}$ olur.

3. Multiplikativ funksiyalar arasında spin-spin qarşılıqlı təsir $\hat{H}^{(1)}$ Hamilton operatorunun matris elementləri

$$\left(\psi_m \middle| \hat{H}^{(1)} \middle| \psi_m \right) = \frac{1}{4} \sum_{i < j} J_{ij} T_{ij} \quad (45.2)$$

$$\left(\psi_m \middle| \hat{H}^{(1)} \middle| \psi_n \right) = \frac{1}{2} U J_{ij}, \quad m \neq n \quad (45.3)$$

şəklində olurlar. Burada $T_{ij} = i$ və j spinləri paralel olduqda $T_{ij} = +1$, antiparalel olduqda isə $T_{ij} = -1$ qiymətlərini alır, ψ_m və ψ_n bir-birindən yalnız spinlərin yerdəyişmələri ilə fərqlənirlərsə $U=1$, qalan hallarda isə $U=0$ olur.

4. Tam spinin (F_z) müxtəlif komponentlərinə uyğun funksiyaların bir-birini örtmədiyi qaydanı tətbiq edərək tam əsri tənliklərin tərtibini azaltmaq olar.

5. Müxtəlif simmetriyalara uyğun funksiyalar bir-birini ör-

tmədiyi üçün əsri tənliyi simmetrik molekullar üçün daha kiçik tərtibli tənliklərə ayırmaq, yəni kvazidiaqonal şəklə salmaq olar.

6. Əgər sistem bir neçə növ nüvələrdən (X, Y, \dots) ibarət olarsa, (44.4) qaydası sonrakı sadələşmələrə gətirir, çünki tam spinin hər hansı $[F_z(X), F_z(Y), \dots]$ komponentinin qiyməti ilə fərqlənən funksiyalar bir-birini örtmürələr. Bu qaydanı, eyni bir izotopun nüvələri arasında kimyəvi sürüşmələrin fərqi spin-spin qarşılıqlı təsir sabitlərindən çox-çox böyük olan ekvivalent nüvələr olduqda da tətbiq etmək olar. Bu qayda ona əsaslanır ki, diaqonal matris elementləri arasındaki fərq uyğun qeyri-diaqonal matris elementləri arasındaki fərqə nisbətən böyük olduqda bir-birini örtmə çox kiçik olur.

7. Enerji səviyyələri və dalğa funksiyaları tam Hamilton operatorunun alt matrislərini diaqonallaşdırmaqla tapılır.

8. Məmkün keçidlərin sayı

$$\Delta F_z = \pm 1 \quad (45.4)$$

seçmə qaydası ilə məhdudlaşır.

9. Simmetrik molekullar üçün keçidlər yalnız funksiyaları eyni simetriyaya malik olan hallar üçün mümkündür.

10. 6 qaydasında qoyulan şərtlər daxilində elə keçidlər baş verə bilər ki, $F_z(X), F_z(Y), \dots \pm 1$ qədər dəyişir. Bu qayda kimyəvi sürüşmələrinin fərqi spin-spin qarşılıqlı təsir sabitlərindən çox böyük olan nüvələrə də tətbiq olunur.

11. Nəhayət, seçmə qaydaları ilə təyin olunan keçidlərin intensivlikləri hesablanır. İntensivliklər tam nüvə momentinin X -komponentinin matris elementlərinin kvadratları ilə mütənasib olur.

§46. I tərtibli sadə spektrlər

a) Bir grup ekvivalent nüvələr

Əvvəlkı paraqrafdan görünüşü kimi, ekvivalent nüvələr sistemi, yəni eyni kimyəvi sürüşməyə malik olan nüvələr sistemi aralarında spin-spin qarşılıqlı təsir olduqda multiplet NMR siqnalına malik olur. Məsələn, iki ekvivalent nüvədən ibarət sistemin stasionar hallarının dalğa funksiyaları, 44.1 cədvəldən görünüşü kimi, simmetrikləşdirilmiş bazis funksiyalarından ibarətdirlər. Simmetriyaya və F_z -ə görə seçmə qaydaları yalnız

$$\beta\beta \rightarrow \frac{\alpha\beta + \beta\alpha}{\sqrt{2}} \quad (46.1)$$

$$\frac{\alpha\beta + \beta\alpha}{\sqrt{2}} \rightarrow \alpha\alpha \quad (46.2)$$

kimi keçidləri qadağan etmir.

Enerji səviyyələri bu funksiyalar üçün tam Hamiltonyanının diaqonal matris elementlərinə bərabər olur:

hal	enerji
$\alpha\alpha$	$\left(\frac{\gamma H}{2\pi}\right) + \frac{1}{4}J$

$$(46.3)$$

$(\alpha\beta + \beta\alpha)/\sqrt{2}$	$\frac{1}{4}J$
--	----------------

$$(46.4)$$

$\beta\beta$	$-\left(\frac{\gamma H}{2\pi}\right) + \frac{1}{4}J$
--------------	--

$$(46.5)$$

Buradan görünür ki, hər iki (46.1) və (46.2) keçidləri üçün, spin-spin qarşılıqlı təsir sabitinin qiymətindən asılı olmayaraq, enerji eyni $\gamma H/2\pi$ qiyməti qədər dəyişir.

İstənilən sayıda ekvivalent nüvələr sistemi üçün bunun doğruluğunu göstərək. Bütün nüvələr eyni kimyəvi sürüşmələrə malik olduqları üçün tam hamilton operatorunu

$$\hat{H} = \hat{H}^{(0)} + \hat{H}^{(1)} = \frac{\gamma H}{2\pi} F_z + \sum_{i < j} J_{ij} J_i J_j \quad (46.6)$$

kimi yazmaq olar. Yuxarıda göstərildiyi kimi, Hamilton operatorunun məxsusi funksiyaları eyni zamanda F_z operatorunun da məxsusi funksiyalarıdırıllar və bunun sayəsində onlar ayrılıqda Hamilton operatorunun hər iki hissəsinin məxsusi funksiyaları olacaqdır. Bu səbəbdən \hat{H} -in məxsusi qiyməti olan ϵ tam enerji

$$\epsilon = \epsilon^{(0)} + \epsilon^{(1)} \quad (46.7)$$

kimi yazılı bilər. Burada $\epsilon^{(0)}$ və $\epsilon^{(1)}$, uyğun olaraq, $\hat{H}^{(0)}$ və $\hat{H}^{(1)}$ -in məxsusi qiymətləridir. İki hal arasında keçid ehtimalı maqnit momentinin M_x - komponentinin matris elementinin kvadratı ilə mütənasib olduğundan və bütün nüvələr eyni himromaqnit nisbətinə malik olduqlarından M_x -də öz növbəsində tam spinin X- komponenti ilə mütənasibdir:

$$F_x = \sum_i J_x(i) \quad (46.8)$$

Lakin $F_x - \hat{H}^{(0)}$ spin-spin qarşılıqlı təsir Hamilton operatoru ilə kommutativ olduğundan a ilə b halları spin-spin qarşılıqlı təsir enerjisinin eyni qiymətinə məxsus olmadıqda bu iki stasionar hal arasında M_x -in matris elementləri

$$(a|M_x|b) = 0 \quad (46.9)$$

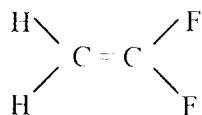
olur. Başqa sözlə, aralarında keçidlər qadağan olunmayan bütün halların enerji fərqləri spin-spin qarşılıqlı təsir sabitindən asılı deyildirlər və $\Delta F_z = \pm 1$ olduğundan onlar sadəcə ola-

raq $\gamma H / 2\pi$ qiymətini alırlar. Maraqlıdır ki, burada sistemin simetriya xassələri dəyişmir. Beləliklə, bu və ya digər səbəbdən kimyəvi sürüşmələri eyni olan nüvələr qrupu spin-spin qarşılıqlı təsir sabitinin qiymətindən asılı olmayaraq bir dənə NMR xətti verir.

b) İki ekvivalent nüvələr qrup

Bu növ sistem üçün Qutovski və Slixter bir qrupun nüvələri ilə digər qrupun nüvələri arasında bütün spin-spin qarşılıqlı təsir sabitlərini eyni qəbul edərək sadə multipletlik qaydasını tapmışlar.

Qeyd edək ki, bu şərt yalnız bəzi hallarda ödənilir. Məsələn,



diftoretilen molekulunda iki qrup ekvivalent nüvələr vardır. (C^{12} maqnit momentinə malik deyil) və H və F nüvələrinin trans və sis hallarındaki spin-spin qarşılıqlı təsir sabitləri bir-birinə bərabər deyildirlər. A növ ekvivalent nüvələrin sayını n_A , X - növ ekvivalent nüvələrin sayını n_X və A - növ nüvələrin hər birinin X növ nüvələrin hər biri ilə spin-spin qarşılıqlı təsir sabitini J_{AX} ilə işarə etsək sistemin tam hamilton operatoru

$$\begin{aligned} \hat{H} = & \frac{\gamma_A H_A}{2\pi} F_z(A) + \frac{\gamma_X H_X}{2\pi} F_z(X) + \sum_{i<j}^A J_{ij} \cdot J_i \cdot J_j + \\ & + \sum_{i<j}^X J_{ij} \cdot J_i \cdot J_j + J_{AX} \sum_i^A \sum_j^X J_i J_j \cdots \hat{H}^{(0)}(A) + \\ & + \hat{H}^{(0)}(X) + H_{(A)}^{(1)} + H_{(X)}^{(1)} + H_{(AX)}^{(1)} \end{aligned} \quad (46.10)$$

olar. Burada birinci iki hədd A və X nüvələrinin H_A və H_X sahələri ilə qarşılıqlı təsirini, üçüncü və dördüncü hədlər isə hər

qrupun daxilində spin-spin qarşılıqlı təsiri xarakterizə edirlər. Axırıncı hədd qruplar arasındakı qarşılıqlı təsirə uyğun Hamilton operatorudur və

$$\begin{aligned}\hat{H}^{(1)}(AX) &= J_{AX} \vec{F}_A \cdot \vec{F}(X) = \\ &= J_{AX} [F_x(A)F_x(X) + F_y(A)F_y(X) + F_z(A)F_z(X)]\end{aligned}\quad (46.11)$$

kimi yazılıa bilər. Burada $\vec{F}(A)$ və $\vec{F}(X)$, uyğun olaraq, A və X ekvivalent nüvə qruplarının tam spin vektorlarıdır.

$$\vec{F}(A) = \sum_i^A \vec{j}(i); \quad \vec{F}(X) = \sum_i^X \vec{j}(i) \quad (46.12)$$

Əvvəllər göstərilmişdir ki, $\vec{F}(A)$ -nın hər bir komponenti $\hat{H}_{(A)}^{(1)}$ operatoru ilə kommutativdir. Bunun nəticəsində $\hat{H}_{(A)}^{(1)}$, həm də $\hat{H}_{(AX)}^{(1)}$ ilə də kommutativ olacaqdır. $\hat{H}_{(A)}^{(1)}$ operatoru eyni zamanda (46.10) tam Hamilton operatorunun bütün toplananları ilə kommutativdir. Beləliklə, stasionar halların tam Hamilton operatorunun məxsusi funksiyaları eyni zamanda $\hat{H}_{(A)}^{(1)}$ Hamilton operatorunun məxsusi funksiyaları olacaqdırlar. Lakin $\hat{H}_{(A)}^{(1)}$ nüvələrin tam maqnit momentlərinin

$$M_x = \gamma_A F_x(A) + \gamma_x F_x(X) \quad (46.13)$$

kimi yazılıa bilən X komponenti ilə də kommutativdir. Buradan görünür ki, bir qrup ekvivalent nüvələrdə olduğu kimi, sistemdə yalnız $\hat{H}_{(A)}^{(1)}$ -nın məxsusi qiymətləri dəyişməyən keçidlər ola bilər. Eyni sözləri $\hat{H}_{(X)}^{(1)}$ haqqında da demək olar. Deyilənlər belə bir qaydaya gətirib çıxarır ki, qruplar arasındakı bütün spin-spin qarşılıqlı təsir sabitləri eyni olan iki qrup ekvivalent nüvələr sisteminin NMR spektri qrupun daxilində spin-spin qarşılıqlı təsir sabitlərinin qiymətindən asılı deyildir. Beləliklə,

tam Hamilton operatorunda $\hat{H}_{(A)}^{(1)}$ və $\hat{H}_{(X)}^{(1)}$ hədləri nəzərə alınmazsa, spektral xətlərin tezliklərini daha asanlıqla tapmaq olar. Qeyd etmək lazımdır ki, bu nəticələr kimyəvi sürüşmələrin kiçik olduğu hallarda doğrudur.

Kimyəvi sürüşmələr böyük olduqda isə stasionar halların funksiyaları $F_z(A)$ və $F_z(X)$ operatorlarının hər birinin ayrılıqda məxsusi funksiyaları olurlar və fəslin əvvəlində göstərildiyi kimi ya $F_z(A)$, ya da $F_z(X)$ -in ± 1 qədər dəyişməsinə uyğun keçidlər baş verə bilər. Bu şərtlər daxilində göstərmək olar ki, istonilən stasionar hal üçün $F(A) \cdot F(X)$ hasilinin diaqonal matris elementləri $F_z(A)$ və $F_z(X)$ ooperatorlarının məxsusi qiymətlərinin hasilinə bərabər olacaqdır. A və X qrup nüvələrinin tam spinlərinin Z komponentlərinin məxsusi qiymətlərini m_A və m_X -lə işaretə edib, $\nu_A = \frac{\gamma_A H_A}{2\pi}$ və $\nu_X = \frac{\gamma_X H_X}{2T}$ qiymətlərini daxil etsək m_A və m_X kəmiyyətləri ilə xarakterizə olunan halların enerjisi

$$\varepsilon(m_A \cdot m_X) = \nu_A \cdot m_A + \nu_X m_X + J_{AX} \cdot m_A m_X \quad (46.14)$$

şəklində olacaqdır. m_A vahid qədər dəyişdikdə A nüvələr qrupunun enerjisinin dəyişməsi

$$\Delta \varepsilon_A = \nu_A + J_{AX} \cdot m_X \quad (46.15)$$

olacaqdır. $m_X = -\frac{1}{2}n_X, -\frac{1}{2}n_X + 1, \dots, +\frac{1}{2}n_X$ diskret qiymətləri ni ala bildiyindən spektr bir-birindən J_{AX} məsafəsi qədər arallanmış $(n_X + 1)$ sayda xətdən ibarət olacaqdır. Hər bir spektral xəttin intensivliyi spinlərin mümkün olan yerləşmələrinin sayı ilə mütənasib olacaqdır. Bu say

$$\frac{(n_X)!}{\left(\frac{1}{2}n_X + m_X\right)! \left(\frac{1}{2}n_X - m_X\right)!} \quad (46.16)$$

binomial əmsala bərabərdir. X – nüvələrinin spektri üçün də analoji münasibətlər alınır.

Alınan nəticələr iki dən çox ekvivalent qrupları olan molekullar üçün asanlıqla ümumiləşdirilə bilər. Bu qrupları R indeksi ilə işarə etsək (46.14) əvvəzinə

$$\Delta\epsilon_A = \nu_A + \sum_R J_{AR} \cdot m_R \quad (46.17)$$

alariq. Burada m_R - $F_z(R)$ spininin komponentinin qiymətidir.

Bu nəzəriyyə cüzi döyişikliklərlə spinin $J > \frac{1}{2}$ olan nüvələr

grupuna tətbiq oluna bilər. Böyük kimyəvi sürüşmələr və ya müxtəlif nüvə qrupları üçün (46.14) öz qüvvəsində qalır və bunun nəticəsində A qrupundakı keçidlərə aralarındakı məsafə J_{AX} olan $2n_X T_X + 1$ sayda spektral xətt uyğun gələcəkdir. Lakin bu halda intensivliklər üçün binomial paylanma doğru olmayacaqdır. X qrupunda spinin $J_X = 1$ olan bir nüvə olarsa, bu nüvə A qrupunun spektral xəttini üç bərabər intensivlikli xətlərə parçalayacaqdır, əgər $n_X = 2$ olarsa, yəni spinin 1 olan iki nüvə olarsa, onda $m_X = 2, 1, 0, -1, -2$ qiymətlərini alacaqdır.

§47. AB_n tipli nüvələr qrupunun spektri

Əgər B qrupunun n nüvəsi simmetriya və ya müəyyən daxili hərəkətlər nəticəsində yaranmış effektiv simmetriya hesabına ekvivalentdirlərsə A nüvəsinin B nüvələrinin hamısı ilə spin-spin qarşılıqlı təsir cabitləri eyni olacaqdır. Bu o deməkdir ki, spektr bütövlükdə B_n qrupu daxilindəki spin-spin qarşılıqlı təsir sabitlərindən asılı olmayıacaqdır. Beləliklə, AB_n tipli nüvələr sisteminin spektri yalnız kimyəvi sürüşmədən və A və B nüvələrinin qarşılıqlı təsir sabitindən asılı olacaqdır. Aydınlaşdır ki, əgər bu iki parametrin hər ikisini eyni ədədə vursaq,

onda bu zaman yalnız spcktrin tezlik şkalası dəyişəcək, xətlərin nisbi intensivlikləri və aralarındaki nisbi məsafələr dəyişməyəcəkdir. Ona görə də adətən bu növ sistemlərdə spin-spin qarşılıqlı təsir sabitinin kimyəvi sürüşməyə olan $\left(\frac{J}{\delta}\right)$ nisbətinin dəyişməsi hesabına spektrin dəyişməsinin xarakteri tədqiq olunur. Spektrin məhz bu yeganə parametrdən asılı olması AB_n tipli nüvə sistemlərinin spektrlerinin sadə olmasına gətirib çıxarır.

a) AB - nüvə sisteminin spektri

Ekvivalent olmayan iki nüvədən $\left(J = \frac{1}{2}\right)$ ibarət sadə AB

tipli nüvə sistemində nüvələrin nisbi kimyəvi sürüşməsi böyük olduqda sadə spektrlerin qanuna uyğunluqlarını tətqiq etmək olar. Bu halda spektr iki dubletdən (n_A+1, n_B+1) ibarət olacaqdır və xəttin parçalanması spin-spin qarşılıqlı təsir sabitinə bərabərdir. Əgər nisbi kimyəvi sürüşmə sıfıra bərabər olarsa, onda hər iki nüvə bir-birinə ekvivalentdir və bu cür sistemin spektri bir xəttindən ibarət olur. İndi isə aralıq hallara baxaq.

Əgər nüvələrin ekranlaşma sabitləri σ_A və σ_B olarsa, onda nüvələrə təsir edən lokal sahələr (H_A , H_B) üçün

$$H_A = H_o(1 - \sigma_A) \quad (47.1)$$

$$H_B = H_o(1 - \sigma_B) \quad (47.2)$$

yaza bilərik. Nisbi kimyəvi sürüşmə $\sigma_A - \sigma_B$ fərqi ilə təyin olunur və istənilən işarəni ala bilər. Verilmiş halda heç bir simmetriya elementi olmadığından bazis funksiyaları kimi $\alpha\alpha, \alpha\beta, \beta\alpha, \beta\beta$ sadə hasillorini götürək və onları, uyğun olaraq 1, 2, 3, 4 kimi nömrələyək.

Hamilton operatorunun əvvəlki paraqrafda göstərilən qaydalarla hesablanmış diaqonal matris elementləri 47.1 cədvəlin-

də göstərilmişdir. Burada $\nu_o = \frac{\gamma H_o}{2\pi}$ rezonans tezliyidir.

Cədvəl 47.1

n	ψ_n	F_z	H_{nn}
1	$\alpha\alpha$	1	$\nu_o \left(1 - \frac{1}{2}\sigma_A - \frac{1}{2}\sigma_B \right) + \frac{1}{4}J$
2	$\alpha\beta$	0	$\nu_o \left(-\frac{1}{2}\sigma_A + \frac{1}{2}\sigma_B \right) - \frac{1}{4}J$
3	$\beta\alpha$	0	$\nu_o \left(\frac{1}{2}\sigma_A - \frac{1}{2}\sigma_B \right) - \frac{1}{4}J$
4	β	-1	$\nu_o \left(-1 + \frac{1}{2}\sigma_A + \frac{1}{2}\sigma_B \right) + \frac{1}{4}J$

Hamilton operatorunun matrisində yalnız bir diaqonal olmayan element sıfırdan fərqlidir.

$$H_{23} = \frac{1}{2}J \quad (47.3)$$

F_z -in müxtəlif qiymətlərinə uyğun funksiyaların bir-birini örtməsi qaydasına görə, $\alpha\alpha$ və $\beta\beta$ bir-birini örtmədiklərinə görə onlar stasionar halların dalğa funksiyalarıdır, lakin $\alpha\beta$ və $\beta\alpha$ bir-birini örtürlər. Hesablamaları sadələşdirmək üçün

$$C \cdot \cos 2\theta = \frac{1}{2} \nu_o (\sigma_B - \sigma_A), \quad C \cdot \sin 2\theta = \frac{1}{2} J \quad (47.4)$$

ifadələri vasitəsilə $C > 0$ və $0 \leq \theta \leq \pi$ kəmiyyətlərini daxil edək. (47.4)-dən

$$C = \pm \frac{1}{2} \left[(\nu_o - \delta)^2 + J^2 \right]^{1/2} \quad (47.5)$$

alariq. Burada $\delta = \sigma_B - \sigma_A$ işarə edilmişdir. Enerjinin (E_n) və

dalğa funksiyalarının (Φ_n) C və 0 ilə ifadə olunmuş qiymətləri 47.2 cədvəlində göstərilmişdir.

Cədvəl 47.2

N	Φ_n	E_n
1	$\alpha\alpha$	$\nu_o \left(1 - \frac{1}{2}\sigma_A - \frac{1}{2}\sigma_B \right) + \frac{1}{4}J$
2	$\cos\theta(\alpha\beta) + \sin\theta(\beta\alpha)$	$-\frac{1}{4}J + C$
3	$-\sin\theta(\alpha\beta) + \cos\theta(\beta\alpha)$	$-\frac{1}{4}J - C$
4	$\beta\beta$	$\nu_o \left(-1 + \frac{1}{2}\sigma_A + \frac{1}{2}\sigma_B \right) + \frac{1}{4}J$

F_z kəmiyyəti ± 1 qədər dəyişə bildiyi üçün yalnız dörd keçid baş verə bilər. Xətlərin nisbi intensivlikləri spinin komponentlərinin uyğun matris elementlərinin $J_x(A) + J_x(B)$ kvadratı ilə mütənasib olacaqlar.

Məsələn, $2 \rightarrow 1$ keçidi zamanı

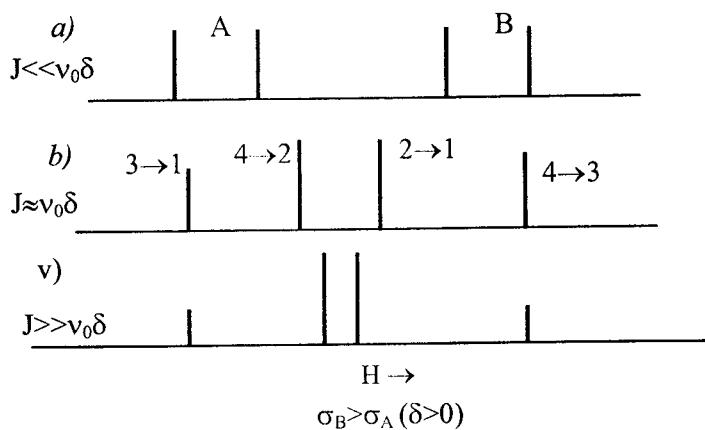
$$\begin{aligned} & [\cos\theta(\alpha\beta) + \sin\theta(\beta\alpha)]|_{J_x(A) + J_x(B)}|\alpha\alpha|^2 = \\ & = \frac{1}{4}(\cos\theta + \sin\theta)^2 = \frac{1}{4}(1 + \sin 2\theta) \end{aligned} \quad (47.6)$$

olacaqdır. Keçidlər zamanı alınan spektral xətlərin orta tezliyə nəzərən $\nu_o \left(1 - \frac{1}{2}\sigma_A - \frac{1}{2}\sigma_B \right)$ nisbi tezlikləri və nisbi intensivlikləri 47.3 cədvəlində verilmişdir.

Cədvəl 47.3

Keçidlər	Tezliklər	Nisbi intensivliklər
$3 \rightarrow 1$	$\frac{1}{2}J + C$	$1 - \sin 2\theta$
$4 \rightarrow 2$	$-\frac{1}{2}J + C$	$1 + \sin 2\theta$
$2 \rightarrow 1$	$\frac{1}{2}J - C$	$1 + \sin 2\theta$
$4 \rightarrow 3$	$-\frac{1}{2}J - C$	$1 - \sin 2\theta$

Bu spektrin ümumi xarakteri $|J_{\text{o}} / v_{\text{o}} \delta|$ -nın mütləq qiyməti ilə təyin olunur və J və $(\sigma_B - \sigma_A)$ kəmiyyətlərinin işarəsindən asılı deyildir. Lakin müşahidə olunan xətlərin yuxarıda qəbul olunmuş nömrələməyə aid edilməsi həm J -nin həm də $(\sigma_B - \sigma_A)$ -nın işarələrindən asılıdır. $\sigma_B > \sigma_A$ və $J > 0$ şərti daxilində (bu zaman $0 < \theta < \pi/2$ olur) hesablanmış xətti spektr 47.1 şək



Şəkil 47.1

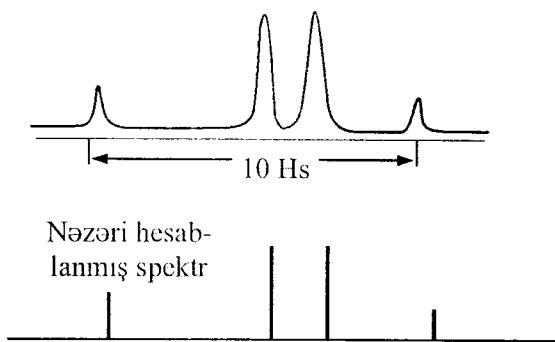
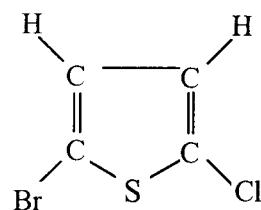
lində göstərilmişdir.

J -nin kiçik qiymətlərində spektr iki dubletdən ibarət olur. J -nin qiymətini artırıqda spektr dörd simmetrik xətdən ibarət olur. Bu zaman iki orta xəttin intensivliyi böyük olur. Nəhayət, iki orta xətt bir xəttə cırlaşır, kənar xətlərə uyğun keçidlər isə qadağan olunur və spektr sonda Λ_2 qrupuna uyğun spektrə çevrilir. Aralıq mərhələdə sol iki xətti keyfiyyətcə A xətləri hesab etmək olar, lakin əslində, keçid qarışığıdır və bu keçiddə eyni zamanda B nüvəsinin halı da dəyişir.

Əgər $\sigma_B < \sigma_A$ olarsa, B nüvəsinin NMR siqnalı sahənin da-ha kiçik qiymətində alınacaqdır. Əgər $J < 0$ onda $\sin 2\theta < 0$ olur və $3 \rightarrow 1$ və $4 \rightarrow 3$ keçidləri ortadakı xətləri xarakterizə edəcəkdir.

AB sisteminin spektrindən hansı nüvənin daha çox ekranlaşdığını və spin-spin qarşılıqlı təsir sabitinin işarəsini təyin etmək mümkün deyil. AB qrupunun spektrindən bir sıra parametrlərin qiymətlərini təyin etmək olar. Sol iki xətlər və bu xətlər arasındaki məsafə $|J|$, orta xətlər arasındaki məsafə isə $2C_{-}/J$ olur.

Spektri başqa nüvələrin təsiri ilə mürəkkəbləşməyən sadə AB sistemində misal olaraq 2 brom-5-xlortiofeni göstərmək olar.



Səkil 47.2

Karbonun və kükürdün nüvələri maqnit momentinə malik deyillər, sürətli kvadrupol relaksasiyası isə proton spektrinə xlorun və bromun nüvələrinin təsirini aradan qaldırır. Bu birləşmənin Anderson tərəfindən alınmış spektri 47.2 şəklində göstərilmişdir.

Spektrin təhlili göstərmişdir ki,

$$|\nu_o\delta| = 4,7 \pm 0,2 \text{ Hs}$$

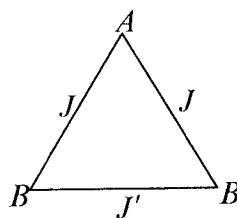
$$|J| = 3,9 \pm 0,2 \text{ Hs}$$

Daxili və kənar xətlərin intensivliklərinin bu qiymətlər əsasında hesablanmış nisbəti $0,22 \pm 0,01$ Hs, onun təcrübə qiyməti isə $0,195 \pm 0,029$ Hs olmuşdur.

§48. Üç nüvədən ibarət AB_2 sisteminin NMP spektri

İkisi ekvivalent olan üç nüvədən ibarət sistemdə iki müxtəlif spin-spin qarşılıqlı təsir sabitləri (J, J') olacaqdır. Bu konfurasiya BB tərəfinə perpendikulyar və A nüvəsindən keçən müstəvidə eks olunma əməliyyatına nəzərən simmetrikdir (şəkil 48.1). Buna görə simmetrikləşdirilmiş bazis funksiyalarından istifadə etmək məqsədə uyğundur.

İki B nüvəsi üçün bu funksiyalar $\alpha\alpha, (\alpha\beta + \beta\alpha)/\sqrt{2}, (\alpha\beta - \beta\alpha)/\sqrt{2}$ və $\beta\beta$ kimi olacaqlar. Bunları A nüvəsinin α və ya β funksiyaları ilə birləşdirsək 48.1 cədvəlində göstərilən bütün bazis funksiyalarını və \hat{H} operatorunun diaqonal matris elementlərini alarıq. Bu cədvəldə s və a simvolları funksiyaların simmetrik və antisimmetrik olduğunu gösterir. Burada indekslər isə tam spinin komponentlərini göstərir. Burada dia-



Şəkil 48.1

qonal olmayan matris elementlərindən yeganə sıfırdan fərqli olan ikisi bir-birinə bərabərdir.

$$\left(1s_{1/2} \left| \hat{H} \right| 2s_{1/2}\right) = \left(1s_{-\frac{1}{2}} \left| \hat{H} \right| 2s_{\frac{1}{2}}\right) = \frac{J}{\sqrt{2}} \quad (48.1)$$

Cədvəl 48.1

Funksiya	Simmetriyanın bazis funksiyaları	H_{nn} diaqonal matris elementləri
$s_{3/2}$	$\alpha\alpha\alpha$	$V_o \left(3/2 - \frac{1}{2}\sigma_A + \sigma_B \right) + \frac{1}{2}J + \frac{1}{4}J'$
$1s_{1/2}$	$\alpha(\alpha\beta + \beta\alpha)/\sqrt{2}$	$V_o \left(\frac{1}{2} - \frac{1}{2}\sigma_A \right) + \frac{1}{4}J'$
$2s_{1/2}$	$\beta\alpha\alpha$	$V_o \left(\frac{1}{2} + \frac{1}{2}\sigma_A - \sigma_B \right) - \frac{1}{2}J + \frac{1}{4}J'$
$1s_{-\frac{1}{2}}$	$\alpha\beta\beta$	$V_o \left(-\frac{1}{2} - \frac{1}{2}\sigma_A + \sigma_B \right) - \frac{1}{2}J + \frac{1}{4}J'$
$2s_{-\frac{1}{2}}$	$\beta(\alpha\beta + \beta\alpha)/\sqrt{2}$	$V_o \left(-\frac{1}{2} - \frac{1}{2}\sigma_A \right) + \frac{1}{4}J'$
$s_{-\frac{3}{2}}$	$\beta\beta\beta$	$V_o \left(-\frac{3}{2} + \frac{1}{2}\sigma_A + \sigma_B \right) + \frac{1}{2}J + \frac{1}{4}J'$
$a_{1/2}$	$\alpha(\alpha\beta - \beta\alpha)/\sqrt{2}$	$V_o \left(\frac{1}{2} - \frac{1}{2}\sigma_A \right) - \frac{3}{4}J'$
$a_{-\frac{1}{2}}$	$\beta(\alpha\beta - \beta\alpha)/\sqrt{2}$	$V_o \left(-\frac{1}{2} + \frac{1}{2}\sigma_A \right) - \frac{3}{4}J'$

$s_{3/2}$, $a_{1/2}$, $a_{-\frac{1}{2}}$, $s_{-\frac{3}{2}}$ funksiyaları bir-birini örtmürlər və ona görə də stasionar halların funksiyalarıdırıllar.

$AF_z = \pm \frac{1}{2}$ şərtinə uyğun stasionar halların funksiyalarını tapmaq üçün iki tərtibli əsri tənliyi həll etmək lazımdır. AB_2 sis-

temi üçün Hamilton operatorunun təpilmiş məxsusi funksiyaları və məxsusi qiymətləri 48.2 cədvəlində göstərilmişdir.

Cədvəl 48.2

Həllar	Məxsusi funksiyalar	Məxsusi qiymətlər
$1s' \begin{smallmatrix} + \\ - \\ 2 \end{smallmatrix}$	$\cos \theta_+ \alpha(\alpha\beta + \beta\alpha) / \sqrt{2} \sin \theta_+ \beta\alpha\alpha$	$\frac{1}{2} \nu_o (1 - \sigma_B) + \frac{1}{4} (J' - J) + C_+$
$2s' \begin{smallmatrix} + \\ - \\ 2 \end{smallmatrix}$	$-\sin \theta_+ \alpha(\alpha\beta + \beta\alpha) / \sqrt{2} + \cos \theta_+ \beta\alpha\alpha$	$\frac{1}{2} \nu_o (1 - \sigma_B) + \frac{1}{4} (J' - J) - C_+$
$1s' \begin{smallmatrix} - \\ + \\ 2 \end{smallmatrix}$	$\cos \theta_- \alpha\beta\beta + \sin \theta_- \beta(\alpha\beta + \beta\alpha) / \sqrt{2} \sin$	$\frac{1}{2} \nu_o (-1 + \sigma_B) + \frac{1}{4} (J' - J) + C_-$
$2s' \begin{smallmatrix} - \\ + \\ 2 \end{smallmatrix}$	$-\sin \theta_- \alpha\beta\beta + \cos \theta_- \beta(\alpha\beta + \beta\alpha) / \sqrt{2}$	$\frac{1}{2} \nu_o (-1 + \sigma_B) + \frac{1}{4} (J' - J) - C_-$

Cədvələ daxil olan C_+ , C_- müsbət kəmiyyətləri və θ_+ , θ_- bucaqları bir-biri ilə

$$\begin{aligned}
 C_+ \cos 2\theta_+ &= \frac{1}{2} \nu_o (\sigma_B - \sigma_A) + \frac{1}{4} J \\
 C_+ \sin 2\theta_+ &= \frac{J}{\sqrt{2}} \\
 C_- \cos 2\theta_- &= \frac{1}{2} \nu_o (\sigma_B - \sigma_A) - \frac{1}{4} J \\
 C_- \sin 2\theta_- &= \frac{J}{\sqrt{2}}
 \end{aligned} \tag{48.2}$$

münasibətləri ilə əlaqədardır. $\delta = \sigma_B - \sigma_A$ olduğundan

$$C_+ = \frac{1}{2} \left[(\nu_o \delta)^2 + (\nu_o \delta) J + \frac{9}{4} J^2 \right]^{1/2}$$

$$C_{\perp} = \frac{1}{2} \left[(\nu_o \delta)^2 - (\nu_o \delta) J + \frac{9}{4} J^2 \right]^{1/2} \quad (48.3)$$

yaza bilərik. Cədvəldə $1s'_{1/2}$ ilə elə hal işarə edilmişdir ki, bu hali xarakterizə edən funksiya kimyəvi sürüşmənin (δ) böyük qiymətlərində $1s_{1/2}$ bazis funksiyasına çevrilir.

Eyni simmetriyaya malik olan və onlardan yalnız $\Delta F_z = \pm 1$ şərtini ödəyən hallar arasında keçidlər mümkün olduğu üçün simmetrik hallar arasında səkkiz və antisimmetrik hallar arasında bir keçid olmaqla 9 keçidə icazə verilir.

Spektral xətlərin tezlikləri və nisbi intensivlikləri 48.3 cədvəldə verilmişdir.

Böyük kimyəvi sürüşmələrdə hər bir keçidi öz xarakterinə uyğun olaraq A və B keçid adlandırmış olar.

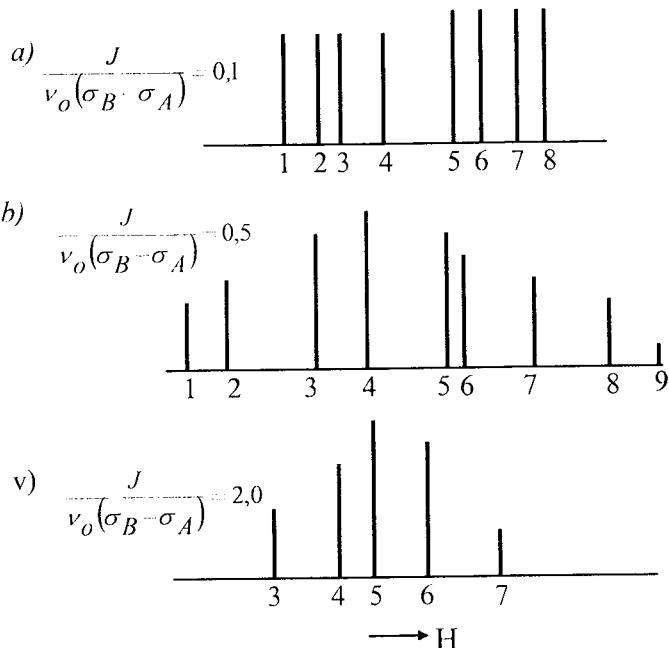
48.3 cədvəlindeki işarələr $\sigma_B > \sigma_A$ şərtinə, başqa sözlə B nüvəsinin A nüvəsinə nisbətən daha çox ekranlaşmış olduğu hala uyğundur. Bu zaman δ sonsuzluğa yaxınlaşdıqda, θ_+ və θ_- sıfır yaxınlaşırlar.

Məsələn, $2s'_{1/2} \rightarrow s_{3/2}$ keçidin limitdə $\beta\alpha\alpha \rightarrow \alpha\alpha\alpha$ keçidi olduğu üçün və yalnız A nüvəsinin spin həli dəyişdiyi üçün A keçidi adlanır. $1s'_{-\frac{1}{2}} \rightarrow 2s'_{\frac{1}{2}}$ keçidi limitdə $\alpha\beta\beta \rightarrow \beta\alpha\alpha$ olur və

bu zaman bütün nüvələrin spin halları dəyişdikləri üçün bu keçid nə A, nə də B keçidi adlanı bilməz və kombinasiyalı keçid adlanır. Əslində bu keçid limitdə çox kiçik intensivliyə malik olur və demək olar ki, qadağan olunur. Bu keçid yuxarıda deyilən mənada digər limit halında da, yəni $\delta=0$ olduqda da qadağan olunur. $\sigma_B > \sigma_A$ olduqda, yəni A nüvəsi daha çox ekranlaşmış olduqda $\delta \rightarrow -\infty$ halında θ_+ və θ_- bucaqları $\frac{\pi}{2}$ qiymətinə yaxınlaşırlar.

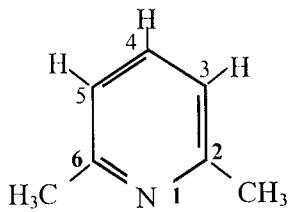
Spektrdə bütün xətlərin tezlikləri və intensivlikləri B nüvələrinin spin-spin qarşılıqlı təsir sabitlərindən asılı deyil.

Müəyyən dəqiqliklə spektrin görünüş forması $J / \nu_o \cdot \delta$ adsız kəmiyyətindən asılıdır. $\sigma_B > \sigma_A$ ($\delta > 0$) və $J > 0$ olduqda bu nisbətin müxtəlif qiymətləri üçün nəzəri hesablanmış spektrlər 48.2 şəklində göstərilmişdir.



Şəkil 48.2

Öğər $\sigma_B > \sigma_A$ və $J < 0$ olarsa, spektrin forması dəyişməyəcək, lakin keçidlər olan cədvəldə müəyyən dəyişikliklər olacaq. $\sigma_B < \sigma_A$ olduqda isə spektrin sol və sağ tərəfləri yerlərini dəyişəcəklər, B nüvəsinin xətləri maqnit sahəsinin kiçik qiymətlərində müşahidə olunacaqdır. Beləliklə, AB₂ qrupunun spektrindən ($\sigma_B - \sigma_A$)-nın yalnız işarəsini tapmaq mümkünkdür.

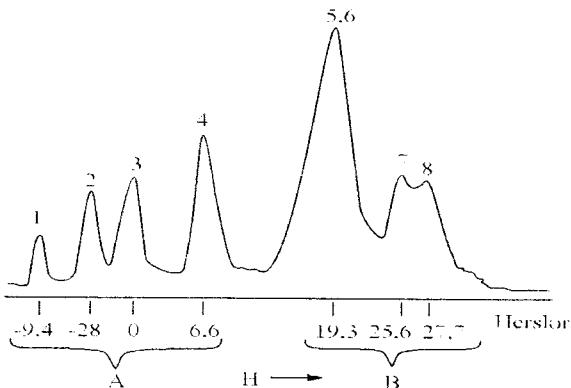


Şəkil 48.3

Popl və Şneyger AB₂ qrupuna misal olaraq 2,6 Lutidinin spektrini təhlil etmişlər.

Bu molekulda dairəvi protonlar izolə edilmiş qruplar olaraq metil qruplarından çox aralı yerləşirlər və onlarla qarşılıqlı təsirlər çox kiçik olur (şəkil 48.3).

Alınan spektrin təhlili göstərir ki, $J/\nu_o \cdot \delta = 0,375$ qiyməti üçün nəzəri spektrlə təcrübi spektr arasında bütün spektr boyu üst-üstə düşmə müşahidə olunur (şəkil 48.4).



Şəkil 48.4

Spektrin təhlilindən

$$\nu_o (\sigma_B - \sigma_A) = 21,9 \text{ Hs} \quad (48.4)$$

$$J = \pm 8,2 \text{ Hs}$$

qiymətləri alınır.

Tezliklərin və nisbi intensivliklərin (48.4)-ə əsaslanaraq hesablanmış qiymətlərinin onların təcrübədən alınan qiymətləri ilə müqayisəsi 48.3 cədvəlində verilmişdir.

Kombinasiya olunmuş 9-cu xətt zəif olduğu üçün müşahidə olunmamışdır.

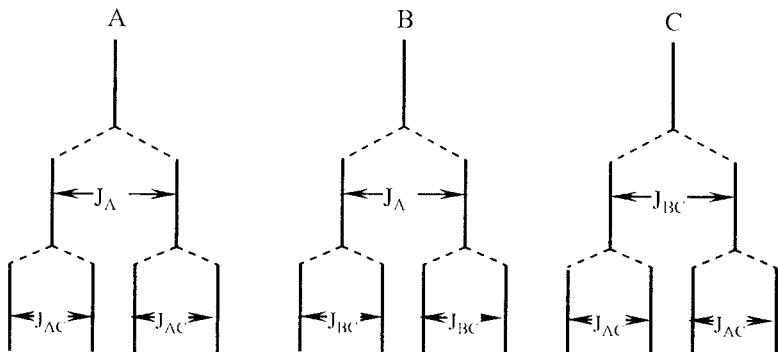
Yuxarıda aparılan əməliyyatlara uyğun olaraq üç nüvəsi ekvivalent olan AB₃ tipli dörd nüvə sisteminin spektrini nəzəri hesablamaq olar.

Keçidlər	İşəsnevi	Tezliklər	Nisbi intensivliklər
1. $2S'_{\frac{1}{2}} \rightarrow S_{\frac{1}{2}}$	A	$v_o [1 - 1/2(\sigma_A + \sigma_B)] - \frac{3}{4}J + C_+$	$(\sqrt{2} \sin \theta_+ - \cos \theta_+)^2$
2. $2S'_{\frac{1}{2}} \rightarrow S'_{\frac{1}{2}}$	A	$v_o (1 - \sigma_B) + C_+ + C_-$	$[\sqrt{2} \sin(\theta_+ - \theta_-) + \cos \theta_+ \cos \theta_-]^2$
3. $a_{-\frac{1}{2}} \rightarrow a_{\frac{1}{2}}$	A	$v_o (1 - \sigma_A)$	1
4. $S_{-\frac{1}{2}} \rightarrow 1S'_{-\frac{1}{2}}$	A	$v_o [1 - 1/2(\sigma_A + \sigma_B)] - \frac{3}{4}J + C_-$	$(\sqrt{2} \sin \theta_- - \cos \theta_-)^2$
5. $1S'_{-\frac{1}{2}} \rightarrow 1S'_{\frac{1}{2}}$	B	$v_o (1 - \sigma_B) + C_+ - C_-$	$[\sqrt{2} \cos(\theta_+ - \theta_-) + \cos \theta_+ \sin \theta_+]^2$
6. $1S'_{\frac{1}{2}} \rightarrow S_{\frac{1}{2}}$	B	$v_o [1 - 1/2(\sigma_A + \sigma_B)] + \frac{3}{4}J - C_+$	$(\sqrt{2} \cos \theta_+ - \sin \theta_+)^2$
7. $2S'_{-\frac{1}{2}} \rightarrow 2S'_{\frac{1}{2}}$	B	$v_o (1 - \sigma_B) - C_+ + C_-$	$[\sqrt{2} \cos(\theta_+ - \theta_-) + \sin \theta_+ \cos \theta_-]^2$
8. $2S_{-\frac{1}{2}} \rightarrow 2S'_{-\frac{1}{2}}$	B	$v_o [1 - 1/2(\sigma_A + \sigma_B)] - \frac{3}{4}J - C_-$	$(\sqrt{2} \cos \theta_- - \sin \theta_-)^2$
9. $1S_{-\frac{1}{2}} \rightarrow 2S'_{\frac{1}{2}}$	komb	$v_o (1 - \sigma_B) - C_+ - C_-$	$[\sqrt{2} \sin(\theta_+ - \theta_-) + \sin \theta_+ \sin \theta_-]^2$

§49. Simmetrik olmayan ABC üç spin sisteminin spektri

Üç nüvənin hamısı müxtəlif olduqda və onların kimyəvi sürüşmələri spin-spin qarşılıqlı təsir sabitlərinə nisbətən böyük olan hallarda üç spin sisteminin spektri ən sadə olur. (43.6) multiplikativ funksiyaları stasionar halların dalğa funksiyalarını ifadə edəcəklər və ona görə də birinci tərtib spektrlərin hesablanması metodlarını tətbiq etmək olar. Spektrdə hər bir

nüvə eyni intensivlikli dörd xətdən ibarət kvartetə malik olacaqdır. B nüvəsi ilə qarşılıqlı təsir A nüvəsinin NMR siqnalını dubletə parçalayır və bu dubletin hər bir xətti C nüvəsi ilə qarşılıqlı təsir nəticəsində iki xəttə parçalanır (Şəkil 49.1).



Şəkil 49.1

Bu mülahizələr digər iki nüvəyə də aiddir. A nüvəsinin kvartetinin kənar xətləri arasındaki məsafə $|J_{AB}| + |J_{AC}|$ olur. Beləliklə, ABC tipli nüvə sisteminin spektrindən J_{AB} , J_{AC} və J_{BC} -nin qiymətlərini tapmaq olar.

Üç nüvə sisteminin ümumi halda spektrini tapmaq üçün Hamilton operatorunun tam matrisinə baxmaq lazımdır. Nüvələrin xarici H_0 sahəsində rezonans tezliklərini ν_A , ν_B və ν_C ilə işarə etsək, spin-spin qarşılıqlı təsiri olmadıqda

$$\nu_i = \frac{\gamma_i H_0}{2\pi} (1 - \sigma_i), \quad (i = A, B, C) \quad (49.1)$$

yaza bilərik. Bazis funksiyalarının tam yığıımı və uyğun diaqonal matris elementləri 49.1 cədvəlində göstərilmişdir.

Aşağıdakı diaqonal matris elementləri sıfırdan fərqlidir.

$$H_{23} = H_{67} = \frac{1}{2} J_{BC}$$

$$H_{34} = H_{56} = \frac{1}{2} J_{AB} \quad (49.2)$$

$$H_{24} = H_{57} = \frac{1}{2} J_{AC}$$

$\Delta F_z = \pm 1$ şərtindən görünür ki, birinci tərtib spektrlərdən fərqli olaraq (qadağan olunmayan 12 keçid) on beş keçid müm-

Cədvəl 49.1

Bazis funksiyaları	F_z	H_{nn} diaqonal matris elementləri
1. $\alpha\alpha\alpha$	$\frac{3}{2}$	$\frac{1}{2}(\nu_A + \nu_B + \nu_C) + \frac{1}{4}(J_{AB} + J_{BC} + J_{CA})$
2. $\alpha\alpha\beta$	$\frac{1}{2}$	$\frac{1}{2}(\nu_A + \nu_B - \nu_C) + \frac{1}{4}(J_{AB} - J_{BC} - J_{CA})$
3. $\alpha\beta\alpha$	$\frac{1}{2}$	$\frac{1}{2}(\nu_A - \nu_B + \nu_C) + \frac{1}{4}(-J_{AB} - J_{BC} + J_{CA})$
4. $\beta\alpha\alpha$	$\frac{1}{2}$	$\frac{1}{2}(-\nu_A + \nu_B + \nu_C) + \frac{1}{4}(J_{AB} + J_{BC} - J_{CA})$
5. $\alpha\beta\beta$	$-\frac{1}{2}$	$\frac{1}{2}(\nu_A - \nu_B - \nu_C) + \frac{1}{4}(-J_{AB} + J_{BC} - J_{CA})$
6. $\beta\alpha\beta$	$-\frac{1}{2}$	$\frac{1}{2}(-\nu_A + \nu_B - \nu_C) + \frac{1}{4}(-J_{AB} - J_{BC} + J_{CA})$
7. $\beta\beta\alpha$	$-\frac{1}{2}$	$\frac{1}{2}(-\nu_A - \nu_B + \nu_C) + \frac{1}{4}(J_{AB} - J_{BC} - J_{CA})$
8. $\beta\beta\beta$	$-\frac{3}{2}$	$\frac{1}{2}(-\nu_A - \nu_B - \nu_C) + \frac{1}{4}(J_{AB} + J_{BC} + J_{CA})$

kündür. Bu növ spektrin təhlili mürəkkəbdır. Çünkü enerji səviyyələrini tapmaq üçün parametrlərin verilmiş qiymətlərində kubik əsri tənliyi həll etmək lazımdır. Üç nüvəli sistemdə

nüvələrdən birinin NMR siqnalı digər nüvələrin NMR siqnalalarından çox uzaqda olduqda spektrin təhlili asanlaşır. Bu cür sistemlər ABX sistemi adlanır.

§50. ABX növ üç nüvəli sistemin spektri

ABX sisteminin Hamilton operatorunun tam matrisi əvvəlki paraqrafdağı 49.1 cədvəlində verilmişdir. Burada sadəcə olaraq C-ni X-lə əvəz etmək lazımdır. Əlavə sadələşmə ondan ibarətdir ki, X nüvəsinin spininin komponentlərinə uyğun bazis multiplikativ funksiyalar bir-birini örtmürələr və bunun nəticəsində 2 və 7 funksiyalarını stasionar halların təqribi funksiyaları hesab etmək olar. Beləliklə, əsri tənlik iki tərtibli olacaqdır. Enerji səviyyələri və dalğa funksiyaları yeni müsbət D_+ və D_- kəmiyyətləri və φ_+ və φ_- bucaqları vasitəsilə aşağıdakı münasibətlər əsasında ifadə oluna bilər.

$$\begin{aligned} D_+ \cos 2\varphi_+ &= \frac{1}{2}(\nu_A - \nu_B) + \frac{1}{4}(J_{AX} - J_{BX}) \\ D_- \cos 2\varphi_- &= \frac{1}{2}(\nu_A - \nu_B) + \frac{1}{4}(J_{AX} - J_{BX}) \\ D_+ \sin 2\varphi_+ &= \frac{1}{2}J_{AB} \\ D_- \sin 2\varphi_- &= \frac{1}{2}(\nu_A - \nu_B) - \frac{1}{4}(J_{AX} - J_{BX}) \end{aligned} \quad (50.1)$$

buradan

$$D_{\pm} = \frac{1}{2} \left\{ \left[2(\nu_A - \nu_B) \pm \frac{1}{2}(J_{AX} - J_{BX}) \right]^2 + J_{AB}^2 \right\}^{\frac{1}{2}} \quad (50.2)$$

alınır.

Stasionar halların bir-birini örtən bazis funksiyalarından təşkil olunmuş dalğa funksiyaları 50.1 cədvəlində verilmişdir. Ümumiliyi pozmadan belə hesab etmək olar ki, $\sigma_B > \sigma_A$, yəni $\nu_A > \nu_B$. Bu cədvəldə hallar 3', 4', 5', 6' kimi elə işarə edilmişlər ki, $\nu_A - \nu_B$ böyük kəmiyyət olduqda onların dalğa funksiyaları 3,4,5,6 bazis multiplikativ funksiyalarına çevrilsinlər.

Cədvəl 50.1

Hallar	Dalğa funksiyaları	Enerji səviyyələri
3'	$\cos \varphi_+ + (\alpha\beta\alpha) + \sin \varphi_+ (\beta\alpha\alpha)$	$\frac{1}{2}\nu_x + \frac{1}{4}J_{AB} + D_+$
4'	$-\sin \varphi_+ + (\alpha\beta\alpha) + \cos \varphi_+ (\beta\alpha\alpha)$	$\frac{1}{2}\nu_x + \frac{1}{4}J_{AB} - D_+$
5'	$\cos \varphi_- (\alpha\beta\beta) + \sin \varphi_- (\beta\alpha\beta)$	$-\frac{1}{2}\nu_x + \frac{1}{4}J_{AB} + D_-$
6'	$-\sin \varphi_- (\alpha\beta\beta) + \cos \varphi_- (\beta\alpha\beta)$	$\frac{1}{2}\nu_x - \frac{1}{4}J_{AB} - D_-$

On beş xəttin tezliklərinin və nisbi intensivliklərinin aşkar şəkildə ifadələri 50.2 cədvəlində verilmişdir. Burada

$$\nu_{AB} = \frac{1}{2}(\nu_A + \nu_B) \quad (50.3)$$

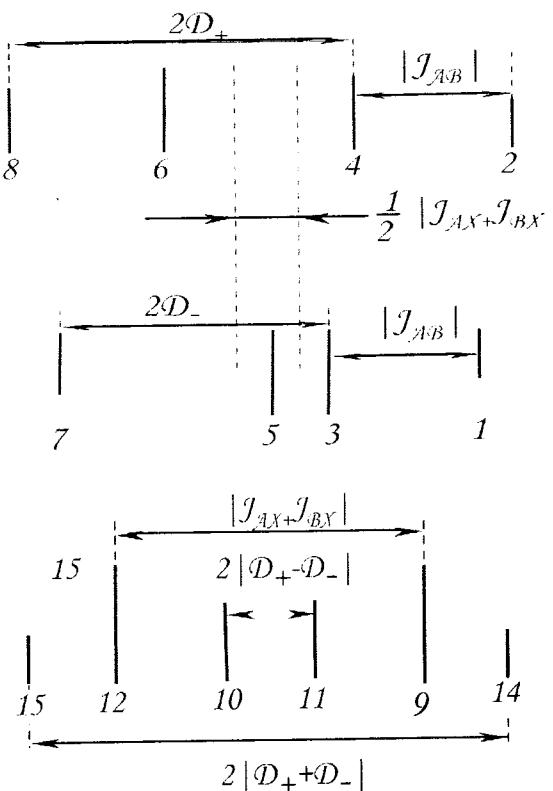
işarə edilmişdir və A və B nüvələrinin NMR siqnallarının tezliklərinin orta qiymətini göstərir. $\nu_A - \nu_B$ fərqinin böyük qiymətlərində axırıncı üç kecid qadağan olunur və ona görə də onları kombinasiya olunmuş xətlər adlandırmaq olar. On üçüncü kecid $\nu_A - \nu_B$ fərqinin istənilən qiymətində qadağan olunur və ona görə ABX sisteminin spektri 14 xətdən artıq ola bilməz. $\nu_A - \nu_B$ fərqinin çox kiçik qiymətlərində 14 və 15-ci xətlərin intensivlikləri artır və onları X – xətlər adlandırmaq

Cədvəl 50.2

Keçidlər	Təbiət-i	Tezliklər	Nisbi intensivlik
1. 8 → 6'	B	$v_{AB} + \frac{1}{4}(-2J_{AB} - J_{AX} - J_{BX}) - D_-$	$1 - \sin 2\varphi_-$
2. 7 → 4'	B	$v_{AB} + \frac{1}{4}(-2J_{AB} + J_{AX} + J_{BX}) - D_+$	$1 - \sin 2\varphi_+$
3. 5' → 2	B	$v_{AB} + \frac{1}{4}(2J_{AB} - J_{AX} - J_{BX}) - D_-$	$1 - \sin 2\varphi_-$
4. 3' → 1	B	$v_{AB} + \frac{1}{4}(2J_{AB} + J_{AX} + J_{BX}) - D_+$	$1 + \sin 2\varphi_+$
5. 8 → 5'	A	$v_{AB} + \frac{1}{4}(-2J_{AB} - J_{AX} - J_{BX}) + D_-$	$1 + \sin 2\varphi_-$
6. 7 → 3'	A	$v_{AB} + \frac{1}{4}(-2J_{AB} + J_{AX} + J_{BX}) + D_+$	$1 + \sin 2\varphi_+$
7. 6' → 2	A	$v_{AB} + \frac{1}{4}(2J_{AB} - J_{AX} - J_{BX}) + D_-$	$1 - \sin 2\varphi_-$
8. 4' → 1	A	$v_{AB} + \frac{1}{4}(2J_{AB} - J_{AX} + J_{BX}) + D_+$	$1 - \sin 2\varphi_+$
9. 8 → 7	X	$v_X - \frac{1}{2}(J_{AX} + J_{BX})$	1
10. 5' → 3'	X	$v_X + D_X - D$	$\cos^2(\varphi_+ - \varphi_-)$
11. 6' → 4'	X	$v_X - D_X + D_-$	$\cos^2(\varphi_+ - \varphi_-)$
12. 2 → 1	X	$v_X + \frac{1}{2}(J_{AX} + J_{BX})$	1
13. 7 → 2	komb(x)	$2v_{AB} - v_X$	0
14. 5' → 4'	komb(x)	$v_X - D_+ - D_-$	$\sin^2(\varphi_+ - \varphi_-)$
15. 6' → 3'	komb(x)	$v_X + D_+ + D_-$	$\sin^2(\varphi_+ - \varphi_-)$

olar. ABX sisteminin spektrinin təhlili göstərir ki, spektrin AB nüvələrinə aid olan hissəsi, yəni 1-8 keçidləri iki ayrı-ayrı kvartetlərdən ibarətdir (1, 3, 5, 7 və 2, 4, 6, 8) və onların hər birinin xarici görünüşü iki spinli AB sisteminin spektrini xatırlaşdır (§47).

Hər iki kvartetdə xarici cütlərin parçalanması J_{AB} -yə, onların mərkəzləri arasındakı məsafə isə $\frac{1}{2} |J_{AX} + J_{BX}|$ kəmiyyəti-



Şəkil 50.1

nə bərabər olur (şəkil 50.1).

Keçidləri düzgün təyin etmək üçün spektrin AB-yə aid olan hissəsini X-ə aid olan hissəsi ilə müqayisə etmək lazımdır. Əvvəla spektrin AB-yə aid olan hissəsində kvartetləri ayırib $|J_{AB}|$, $|J_{AX} + J_{BX}|$, D_+ və D_- kəmiyyətlərini tapmaq lazımdır. Spektrin X-ə aid olan hissəsi, 50.1 şəklindən göründüyü kimi, $J_{AX} > J_{BX} > 0$ və $\nu_A > \nu_B$ tezliyinə nəzərən simmetrik olan üç cütdən ibarətdir. 9 və 12 keçidlərinə uyğun ən böyük intensivliyə malik olan xətlər cütünün parçalanması $|J_{AX} + J_{BX}|$ kəmiyyətinə bərabər olub, AB spektrlerinin mərkəzləri arasındakı məsafənin iki mislinə bərabərdir ki, bu da spektrin xətlərinin (keçidlərin) aid olunmasını (identifikasiyasını) asanlaşdırır.

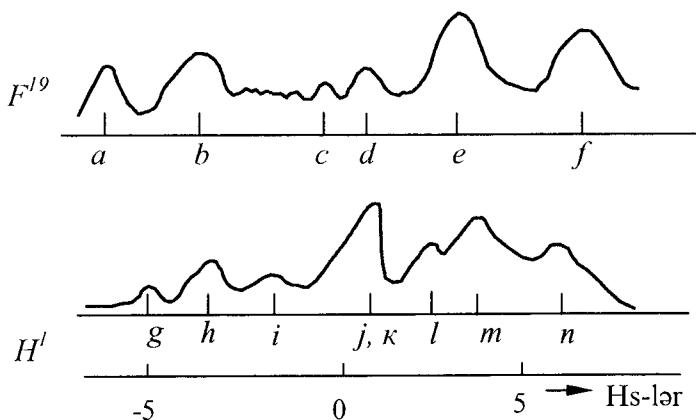
Spektrdə daxili cütlər arasındaki $2(D_+ + D_-)$ və $2|D_+ - D_-|$ məsafələri də AB spektri ilə yoxlanıla bilər. Qeyd edək ki, J_{AB} -ni $-J_{AB}$ ilə əvəz etdiqdə spektr dəyişmir və bu səbəbdən yalnız $|J_{AB}|$ təyin oluna bilər.

ABX sisteminə misal kimi 2-ftor-4,6-dixlorfenolu göstərmək olar.

$F^{19}(X)$ -un spektrində (şəkil 50.2) altı xəttin hamısı görünür. Ən böyük intensivliyə malik olan cütü (b və e) 9 və 12 keçidlərinə aid etmək olar (cədvəl 50.2). Bu cütün 7,9 hc-ə bərabər parçalanmasından $|J_{AX} + J_{BX}|$ kəmiyyətini tapmaq olar. Digər məsafələrdən ($af = 12,6 \text{ Hs}$ və $cd = 0,9 \text{ Hs}$), uyğun olaraq, $2(D_+ + D_-)$ və $2|D_+ - D_-|$ kəmiyyətlərini tapmaq olar.

Spektrin AB hissəsini, yəni protonların NMR siqnallarını təhlil etmək üçün xətlər arasındaki məsafələri və onların intensivliklərini müqayisə etmək lazımdır. Göründüyü kimi, dörd dənə gh, ij, kl və mn parçalanmalarının qiymətləri ey-

eynidir və buradan $|J_{AB}| = (2,3 \pm 0,1)hc$ qiymətini alır (şəkil 50.2).



Şəkil 50.2

Bu xətlər cütlərini $ghmn$ və $ijkl$ və ya $ghkl$ və $ijmn$ kvar-tetlərinə ayırmak olar. Birinci variantda kvartetlərin mərkəzləri arasındaki məsafə 0,4 Hs-ə, ikinci variantda isə 3,9 Hs-ə bərabərdir. Lakin bu məsafə $F^{19}(x)$ spektrində ən böyük intensivliyi olan xətlər arasındaki məsafənin yarısına bərabər olmalıdır. Bu məsafə isə 9,9 Hs-ə bərabərdir. Deməli, biz ikinci vari-antı seçməliyik. Spektrin təhlili göstərir ki, $(D_+ + D_-)$ və $|D_+ - D_-|$ kəmiyyətləri ftorun spektrindən alınan qiymətlərlə üst-üstə düşür ($D_+ = 3,35$ Hs, $D_- = 2,35$ Hs). Protonların kimyəvi sü-rüşməsinin və spin-spin qarşılıqlı təsir sabitlərinin spektrdən tapılan mütləq qiymətləri, uyğun olaraq,

$$\delta_H = 2,1 \text{ Hs}, J_{AX} = 9,6 \text{ Hs} \quad \text{və} \quad J_{BX} = 2,1 \text{ Hs}$$

olmuşdur.

§51. İki cüt iki ekvivalent nüvələr sisteminin spektrləri

Dörd nüvədən ibarət bu cür sistemin cütleri müxtəlif elementlərdən və ya izotonlardan təşkil olunubsa və onların kimyəvi sürüşmələrinin fərqi böyükdürsə, sistem $A_2 B_2$ qrupu adlandırılır. Belə spektrlərin nəzəriyyəsini Mak-Konnel və Reylli vermişdir. Bu nəzəriyyəni ümumi halda, yəni kimyəvi sürüşmələrin fərqi böyük olmayan halda Popl, Şneyder və Bernsteyn inkişaf etdirmişlər.

$A_2 B_2$ qrupunun tam matrisini tapaq. Tutaq ki, ν_A və ν_B spin-spin qarşılıqlı təsiri olmadıqda A və B nüvələrinin rezonans tezlikləridir.

$$\nu_A = \frac{\gamma_A H_o}{2\pi} (1 - \sigma_A); \quad (51.1)$$

$$\nu_B = \frac{\gamma_B H_o}{2\pi} (1 - \sigma_B);$$

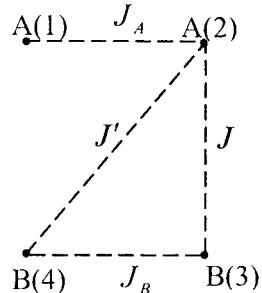
$\nu_A > \nu_B$ olduğunu qəbul edək; eyni növ nüvələr olduğu halda bu, o deməkdir ki, $\sigma_B > \sigma_A$ olmalıdır, yəni B nüvəsinin NMR xətti maqnit sahəsinin daha böyük qiymətlərində alınır.

Ümumiyyətlə, bu növ sistem dörd müxtəlif spin-spin qarşılıqlı təsir sabitlərinə malikdir (Şəkil 51.1)

Sistem simmetriya müstəvisinə malik olduğu halda $J_{13} = J_{24} = J'$ və

$J_{23} = J_{24} = J$ olur.

Hesablamaların asan olması üçün



Şəkil 51.1

$$K = J_A + J_B, \quad L = J - J', \quad (51.2)$$

$$M = J_A - J_B, \quad N = J + J'$$

ışarələmələrini edək. Bazis funksiyaları kimi simmetrikləşdirilmiş funksiyaları götürək. Bu funksiyalar simmetriya müstəvisinə nəzərən ya simmetrik (*s*), ya da antisimmetrikdirlər (*a*) A_2 və B_2 nüvələri üçün ayrılıqda bazis funksiyaları əvvəlki paraqrafda tapılmışdır. A_2 B_2 sisteminin tam funksiyalar yığımını tapmaq üçün bazis funksiyalarının bütün mümkün hasillərini götürmək lazımdır. Bu funksiyalar və Hamilton operatorunun hesablanmış matris elementləri 51.1 cədvəlində göstərilmişdir. Əvvəllər olduğu kimi indekslər F_Z -in qiymətlərini göstərir.

A və B nüvələrinin kimyəvi sürüşmələrinin sərqi böyük olduqda və nüvələr müxtəlif elementlərdən və ya izotoplardan təşkil olunduqda A_2 B_2 sisteminin spektrini təhlil etmək xeyli asanlaşır. Bu halda bir çox əsri determinantlar kiçik tərtibli determinantların hasilləri kimi göstərilə bilirlər. 51.1 cədvəlində göstərilmiş bazis funksiyalarından yalnız $5s_o$, $4s_o$ və $1a_o$, $2a_o$ cütləri bir-birini örtürlər.

θ_S və θ_A bucaqlarını

$$\cos 2\theta_S : \sin 2\theta_S : 1 = K : L : (K^2 + L^2)^{1/2} \quad (51.3)$$

və

$$\cos 2\theta_S : \sin 2\theta_S : 1 = M : L : (M^2 + L^2)^{1/2} \quad (51.4)$$

kimi münasibətlərdən təyin edərək bir-birini örtən bazis funksiyalarına uyğun enerji səviyyələrinin və stasionar halların funksiyalarının hesablanmış ifadələri 51.2 cədvəlində göstərilmişdir. Yerdə qalan səviyyələrin enerjiləri sadəcə olaraq \hat{H} Hamilton operatorunun diaqonal matris elementlərinə bərabər olur.

Mümkün olan keçidlər simmetriyaya görə seçmə qaydasına və ya $\Delta F_Z(x) = \pm 1$ şərtlərinə görə təyin olunur. Məsələn, $2s_o \rightarrow 1s$ keçidi üçün $\Delta F_Z(x) = 2$ olduğundan bu keçid qada-

Cədvəl 51.1

Funksiyalar	A	B	Diaqonal matris elementləri ($\frac{1}{4} K$ çıxmaq şərtlə)	Qeyri-diaqonal matris elementləri
S_2	$\alpha\alpha$	$\alpha\alpha$	$v_A + v_B + \frac{1}{2}N$	$(1S_+ H 2S_+) = \frac{1}{2}N$
$1S_+$	$2^{-\frac{1}{2}}(\alpha\beta + \beta\alpha)$	$\alpha\alpha$	v_B	$(1S_+ H 2S_0) = 0$
$2S_+$	$\alpha\alpha$	$2^{-\frac{1}{2}}(\alpha\beta + \beta\alpha)$	v_A	$(1S_0 H 2S_0) = 0$
$1S_0$	$\beta\beta$	$\alpha\alpha$	$-v_A + v_B - \frac{1}{2}N$	$(1S_0 H 3S_0) = \frac{1}{2}N$
$2S_0$	$\alpha\alpha$	$\beta\beta$	$v_A - v_B - \frac{1}{2}N$	$1S_0 H 3S_0) = \frac{1}{2}N$
$3S_0$	$2^{-\frac{1}{2}}(\alpha\beta - \beta\alpha)$	$2^{-\frac{1}{2}}(\alpha\beta - \beta\alpha)$	$-K$	
$4S_0$	$2^{-\frac{1}{2}}(\alpha\beta + \beta\alpha)$	$2^{-\frac{1}{2}}(\alpha\beta + \beta\alpha)$	0	$(1S_0 H 4S_0) = \frac{1}{2}L$
$1S_{-1}$	$2^{-\frac{1}{2}}(\alpha\beta + \beta\alpha)$	$\beta\beta$	$-v_B$	$(1S_{-1} H 2S_{-1}) = \frac{1}{2}N$
$2S_{-1}$	$\beta\beta$	$2^{-\frac{1}{2}}(\alpha\beta + \beta\alpha)$	$-v_A$	

Cədvəl 51.1 (davamı)

s_{-2}	$\beta\beta$	$\beta\beta$	$-v_A - v_B + \frac{1}{2}N$
$1a_1$	$\frac{-1}{2}(\alpha\beta - \beta\alpha)$	$\alpha\alpha$	$v_B - \frac{1}{2}K - \frac{1}{2}M$
$2a_1$	$\alpha\alpha$	$2^{-\frac{1}{2}}(\alpha\beta - \beta\alpha)$	$v_A - \frac{1}{2}K + \frac{1}{2}M$
$1a_0$	$2^{-\frac{1}{2}}(\alpha\beta + \beta\alpha)$	$2^{-\frac{1}{2}}(\alpha\beta - \beta\alpha)$	$-\frac{1}{2}K + \frac{1}{2}M$
$2a_0$	$2^{-\frac{1}{2}}(\alpha\beta + \beta\alpha)$	$2^{-\frac{1}{2}}(\alpha\beta - \beta\alpha)$	$-\frac{1}{2}K - \frac{1}{2}M$
$1a_{-1}$	$2^{-\frac{1}{2}}(\alpha\beta - \beta\alpha)$	$2^{-\frac{1}{2}}(\alpha\beta + \beta\alpha)$	$-\frac{1}{2}K - \frac{1}{2}M$
$2a_{-1}$	$2^{-\frac{1}{2}}(\alpha\beta - \beta\alpha)$	$\beta\beta$	$-v_B - \frac{1}{2}K - \frac{1}{2}M$
	$\beta\beta$	$2^{\frac{1}{2}}(\alpha\beta - \beta\alpha)$	$-v_A - \frac{1}{2}K + \frac{1}{2}M$

Cədvəl 51.2

Həllar	Məxsusi funksiyalar	Enerjilərin məxsusi qiymətləri
$3s_o'$	$(3s_o) \cos \theta_s + (4s_o) \sin \theta_s$	$-\frac{1}{2}K - \frac{1}{2}(K^2 + L^2)^{1/2}$
$4s_o'$	$-(3s_o) \cos \theta_s + (4s_o) \cos \theta_s$	$-\frac{1}{2}K + \frac{1}{2}(K^2 + L^2)^{1/2}$
$1a_o'$	$(1a_o) \cos \theta_A - (2a_o) \sin \theta_a$	$-\frac{1}{2}K + \frac{1}{2}(M^2 + L^2)^{1/2}$
$2a_o'$	$(1a_o) \sin \theta_a + (2a_o) \cos \theta_a$	$-\frac{1}{2}K - \frac{1}{2}(M^2 + L^2)^{1/2}$

ğan olunur. Nöticədə 12 A-keçidləri $[AF_Z(A) = \pm 1]$ və 12 X-keçidləri $[AF_Z(x) = \pm 1]$ müşahidə olunur.

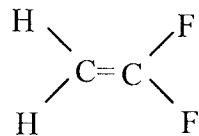
A-xətlərin tezlikləri və nisbi intensivlikləri isə 51.3 cədvəlində verilmişdir. Mərkəzi ν_x olan 12 sayıda X-keçidləri üçün də eyni qiymətlər alınır.

Bu cədvəldən görünür ki, A nüvələrinin spektri:

- Mərkəzi $\nu = \nu_A$ -da $N = J + J'$ parçalanması olan intensiv dubletdən (1,2,3,4 keçidləri).
- Mərkəzi $\nu = \nu_A$ olan iki simmetrik kvartetdən (5,6,7,8 və 9,10,11,12 keçidləri) ibarətdir.

Spektrdə bu xarakterik multiplet aşkar olunarsa, ayrılıqda L, M və K-nin mütləq qiymətlərini təyin etmək olar.

- a) A_2X_2 -sisteminə yaxşı misal olaraq 1,1 diftoretileni göstərmək olar:



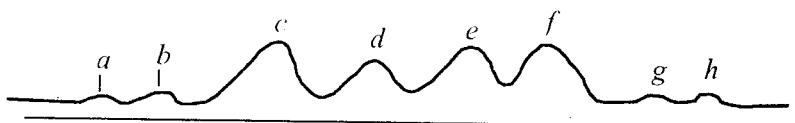
Mak-Konnel və Mak-Leyn bu birləşmənin protonlarının və fтор nüvələrinin NMR spektrini almış və təhlil etmişlər ($\nu_s = 40 \text{ MHz}$). Fтор nüvələrinin spektri 51.2 şəklində göstərilmişdir.

Cədvəl 51.3

Keçidlər	v_A -ya nisbətən tezliklər	Nisbi intensivliklər
1. $1s_1 \rightarrow s_2$	$\frac{1}{2}N$	1
2. $1s_o \rightarrow 1s_1$	$\frac{1}{2}N$	1
3. $s_{-2} \rightarrow 1s_{+1}$	$-\frac{1}{2}N$	1
4. $1s_{-1} \rightarrow 2s_o$	$-\frac{1}{2}N$	1
5. $3s'_{-o} \rightarrow 2s_1$	$\frac{1}{2}K + \frac{1}{2}(K^2 + L^2)^{1/2}$	$\sin^2 \theta_s$
6. $2s_{-1} \rightarrow 4s'_{-o}$	$-\frac{1}{2}K + \frac{1}{2}(K^2 + L^2)^{1/2}$	$\cos^2 \theta_s$
7. $4s'_{-o} \rightarrow 2s_1$	$\frac{1}{2}K - \frac{1}{2}(K^2 + L^2)^{1/2}$	$\cos^2 \theta_s$
8. $2s_{-1} \rightarrow 3s'_{-o}$	$-\frac{1}{K} - \frac{1}{2}(K^2 + L^2)^{1/2}$	$\sin^2 \theta_s$
9. $2a'_{-o} \rightarrow 2a_1$	$\frac{1}{2}M + \frac{1}{2}(M^2 + L^2)^{1/2}$	$\sin^2 \theta_a$
10. $2a'_{-1} \rightarrow 1a'_{-o}$	$-\frac{1}{2}M + \frac{1}{2}(M^2 + L^2)^{1/2}$	$\cos^2 \theta_a$
11. $1a'_{-o} \rightarrow 2a_1$	$\frac{1}{2}M - \frac{1}{2}(M^2 + L^2)^{1/2}$	$\cos^2 \theta_a$
12. $2a'_{-1} \rightarrow 2a'_{-o}$	$-\frac{1}{2}M - \frac{1}{2}(M^2 + L^2)^{1/2}$	$\sin^2 \theta_a$

Alınmış spektrin xarakteri bu nəzəriyyəyə uyğun gəlir. Ən yüksək piklər (c və f) intensiv dublet təşkil edir, dörd ən zəif

kənar xətlər (a, b, g, h) iki kvartetin kənar xətlərini təşkil edirlər.



Şəkil 51.2

Kvartetlərin daxili xətləri ehtimal ki, d və e xətləri ilə üstüstə düşmüşlər. Spektrin ümumi geniş təhlilindən spin-spin qarşılıqlı təsir sabitləri üçün

$$\begin{array}{ll} J_{HH} \approx 4 \text{ Hz} & J_{HF,sis} \approx 1 \text{ Hz} \\ J_{FF} \approx 37 \text{ Hz} & J_{HF,trans} = 34 \text{ Hz} \end{array} \quad (51.5)$$

təcrübi qiymətləri alınmışdır. Burada

$$J_{HH} = J_A, \quad J_{FF} = J_X, \quad J_{HF,trans} = J' \quad \text{və} \quad J_{HF,sis} = J \quad (51.6)$$

işarə edilmişdir.

Qeyd edək ki, bu nəticələr digər molekulların spin-spin qarşılıqlı təsir sabitləri ilə müqayisə nəticəsində alınmışdır.

b) Əgər A_2B_2 sistemində cütlərin arasındaki kimyəvi sürüşmə spin-spin qarşılıqlı təsir sabiti tərtibində olarsa, onda s_o funksiyasını tapmaq üçün dörd tərtibli əsri tənliyi həll etmək lazımdır. Digər determinantların tərtibləri ikitənən çox olmadığından yerdə qalan hallar üçün enerjinin və dalğa funksiyalarının aşkar analitik ifadəsini tapmaq mümkündür. İfadələrin sadələşməsi üçün

$$\cos 2\varphi : \sin \varphi : 1 = \nu_o \delta : N : \left[(\nu_o \delta)^2 + N^2 \right]^{1/2} \quad (51.7)$$

$$\begin{aligned} \cos 2\psi_{\pm} : \sin \psi_{\pm} : 1 &= (\nu_o \delta + M) : L \\ &: \left[(\nu_o \delta \pm M)^2 + L^2 \right]^{1/2} \end{aligned} \quad (51.8)$$

Burada

$$(\nu_o \delta) = \nu_o (\sigma_B - \sigma_A) = \nu_A - \nu_B \quad (51.9)$$

ifadələrindən istifadə edərək bütün halların enerji səviyyələri və dalğa funksiyaları üçün 51.4 cədvəlinde göstərilən ifadələri alarıq. Mümkün olan keçidləri kimyəvi sürüşmələri artırıqda onların hansı keçidlərə çevriləcəyinə uyğun olaraq işaret edək. Məsələn $1s_1' \rightarrow s_2$ keçidini A keçidi adlandırmaq. Bir sıra keçidlərdə, məsələn, $1s_{-1}' \rightarrow 1s_o'$ kimi keçidlərdə üç nüvənin spin halları dəyişir və ona görə də limitdə bu keçidlər qadağan olunur. Belə keçidlər dörddür və onlar zəif intensivlikli kombinasiya olunmuş xətlər verir. Yerdə qalan 24 keçidin hər biri kimyəvi sürüşmənin kifayət qədər böyük qiymətlərində, əvvəlki paraqrafda gördükümüz 12 xətdən ibarət qruplara çevrilirlər. Hamilton operatorunun matrisinin geniş təhlili göstərir ki. A nüvələrindən ibarət alınan xətlər qrupu həmişə $\frac{1}{2}(\nu_A + \nu_B)$ mərkəzinə nəzərən B nüvələrindən alınan xətlər qrupunun güzgündə əksi olur. Beləliklə, yalnız böyük kimyəvi sürüşmələrdə 51.4 cədvəldə göstərilən 12 xəttin tezliklərini və intensivliklərini hesablamaq lazımdır. Bu 12 xətdən altısı s_o qrupuna mənsub olan hallarla əlaqədardır, yerdə qalanları isə 51.5 cədvəldə göstərilmişdir.

v) $J' = J$ olduqda A_2B_2 qrupunun spektri

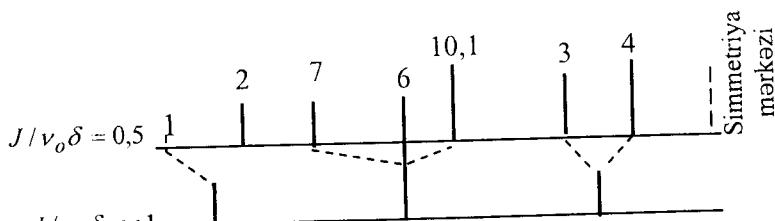
Bu halda spektr J_A -dan və J_B -dən asılı olmayacaq və yalnız $J/\nu_o \delta$ nisbəti ilə təyin olunacaqdır. $L=0$ olduğundan $3s_o$ bazis funksiyası digər funksiyaları örtmür, yəni stasionar halin funksiyası olur. Eyni zamanda $3s_o$ hali ilə əlaqədar olan 5 və 8 keçidləri qadağan olunur. Bundan başqa, antisimmetrik hallar bir-birini örtmürlər və bu, o deməkdir ki, 9 və 12 keçidləri qadağan olunur. Beləliklə, qadağan olunmayan A keçidlərinin sayı səkkizə qədər azalır və bunlardan ikisi (10 və 11) həmişə ərlaşmış olur. 51.6 cədvəldə $J/\nu_o \delta$ -nın bir sıra qiymətləri üçün A nüvələrinin NMR xətlərinin tezlikləri verilmişdir. Belə

Cədvəl 51.4

Həllar	Enerji səviyyələri	Dalğa funksiyaları
s_2	$\nu_A + \nu_B + \frac{1}{2}N$	s_2
$1s'_+$	$\frac{1}{2}(\nu_A + \nu_B) - \frac{1}{2}[(\nu_0\delta)^2 + N^2]^{\frac{1}{2}}$	$(1s_+) \cos \varphi - (2s_+) \sin \varphi$
$2s'_+$	$\frac{1}{2}(\nu_A + \nu_B) + \frac{1}{2}[(\nu_0\delta)^2 + N^2]^{\frac{1}{2}}$	$(1s_+) \sin \varphi + (2s_+) \cos \varphi$
$1s'_{-1}$	$-\frac{1}{2}(\nu_A + \nu_B) + \frac{1}{2}[(\nu_0\delta)^2 + N^2]^{\frac{1}{2}}$	$(1s_{-1}) \cos \varphi + (2s_{-1}) \sin \varphi$
$2s'_{-1}$	$-\frac{1}{2}(\nu_A + \nu_B) - \frac{1}{2}[(\nu_0\delta)^2 + N^2]^{\frac{1}{2}}$	$(1s_{-1}) \sin \varphi + (2s_{-1}) \cos \varphi - s_{-2}$
s_{-2}	$-(\nu_A + \nu_B) + \frac{1}{2}N$	
$1a'_+$	$\frac{1}{2}(\nu_A + \nu_B) - \frac{1}{2}K - \frac{1}{2}[(\nu_0\delta + M)^2 + L^2]^{\frac{1}{2}}$	$(1a_+) \cos \varphi_+ + (2a_+) \sin \varphi_+$
$2a'_+$	$\frac{1}{2}(\nu_A + \nu_B) - \frac{1}{2}K +$ $-\frac{1}{2}[(\nu_0\delta + M)^2 + L^2]^{\frac{1}{2}}$	$(1a_+) \sin \varphi_+ + (2a_+) \cos \varphi_+$
$1a'_{-0}$	$-\frac{1}{2}K + \frac{1}{2}(M^2 + L^2)^{\frac{1}{2}}$	$(1a_0) \cos \theta_a - (2a_0) \sin \theta_a$
$2a'_{-0}$	$-\frac{1}{2}K - \frac{1}{2}(M^2 + L^2)^{\frac{1}{2}}$	$(1a_0) \sin \theta_a + (2a_0) \cos \theta_a$
$1a'_{-1}$	$-\frac{1}{2}(\nu_A + \nu_B) - \frac{1}{2}K +$ $+ \frac{1}{2}[(\nu_0\delta - M)^2 + L^2]^{\frac{1}{2}}$	$(1a_{-1}) \cos \psi_- - (2a_{-1}) \sin \psi_-$
$2a'_{-1}$	$-\frac{1}{2}(\nu_A + \nu_B) - \frac{1}{2}K -$ $- \frac{1}{2}[(\nu_0\delta - M)^2 + L^2]^{\frac{1}{2}}$	$(1a_{-1}) \sin \psi_- + (2a_{-1}) \cos \psi_-$

Keçidlər	$\frac{1}{2}(\nu_A + \nu_B)$ -yə nisbətən tezliklər	İntensivliklər
1. $1s'_1 \rightarrow s_2$	$\frac{1}{2}N + \frac{1}{2}\left[(\nu_0\delta)^2 + N^2\right]^{\frac{1}{2}}$	$1 - \sin 2\varphi$
2. $1s'_0 \rightarrow s'_1$	$-\frac{1}{2}N + \frac{1}{2}\left[(\nu_0\delta)^2 + N^2\right]^{\frac{1}{2}}$	$1 + \sin 2\varphi$
3. $s_{-2} \rightarrow 1s'_{-1}$		
4. $1s'_{-1} \rightarrow 2's_0$		
5. $3s'_0 \rightarrow 2s'_1$		
6. $2s'_{-1} \rightarrow 4s'_0$		
7. $4s'_0 \rightarrow 2s'_1$		
8. $2s'_{-1} \rightarrow 3s'_0$	$\frac{1}{2}\left[(\nu_0\delta + M)^2 + L^2\right]^{\frac{1}{2}} + \frac{1}{2}(M^2 + L^2)^{\frac{1}{2}}$	$\sin^2(\theta_a - \psi_+)$
9. $2s'_0 \rightarrow 2a'_1$	$\frac{1}{2}\left[(\nu_0\delta - M)^2 + L^2\right]^{\frac{1}{2}} + \frac{1}{2}(M^2 + L^2)^{\frac{1}{2}}$	$\cos^2(\theta_a + \psi_+)$
10. $2a'_{-1} \rightarrow 1a'_0$	$\frac{1}{2}\left[(\nu_0\delta + M)^2 + L^2\right]^{\frac{1}{2}} - \frac{1}{2}(M^2 + L^2)^{\frac{1}{2}}$	$\cos^2(\theta_a - \psi_+)$
11. $2a'_{-1} \rightarrow 2a'_1$	$\frac{1}{2}\left[(\nu_0\delta - M)^2 + L^2\right]^{\frac{1}{2}} - \frac{1}{2}(M^2 + L^2)^{\frac{1}{2}}$	$\sin^2(\theta_a + \psi_+)$
12. $2a'_{-1} \rightarrow 2a'_0$		

tip (A_2B_2) spektrin yarısı 51.3 şəklində göstərilmişdir. Burada



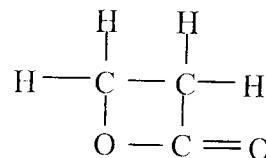
Şəkil 51.3

verilmiş xətlərlə A_2X_2 limit halının tripleti arasındaki əlaqə göstərilmişdir. Qeyd etmək lazımdır ki, cırlaşmış cüt xətlərin vəziyyəti bilavasitə ν_A -nın qiymətini, başqa sözlə, kimyəvi sürüşmənin qiymətini verir.

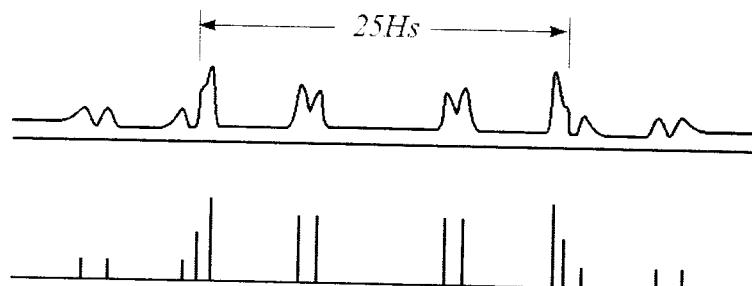
Cədvəl 51.6

$J/\nu_0\delta$	Keçidlər						
	4	3	10,11	6	7	2	1
0,1	0,401	0,410	0,500	0,508	0,512	0,599	0,610
0,2	0,309	0,339	0,500	0,524	0,554	0,694	0,739
0,3	0,233	0,283	0,500	0,535	0,631	0,785	0,883
0,4	0,176	0,240	0,500	0,536	0,744	0,872	1,040
0,5	0,134	0,207	0,500	0,528	0,886	0,955	1,207
0,75	0,077	0,151	0,500	0,482	1,320	1,158	1,651
1,00	0,052	0,118	0,500	0,429	1,807	1,363	2,118

A_2B_2 qrupuna misal olaraq β -propilaktonun



təcrübi və nəzəri spektrləri 51.4 şəklində göstərilmişdir.



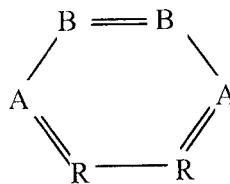
Şəkil 51.4

q) A_2B_2 qrupunun mürəkkəb spektrləri

A_2B_2 qrupunun spektrlərinin ümumi halda nisbi kimyəvi sürüşmədən və spin-spin qarşılıqlı təsir sabitlərindən asılılığı mürəkkəb xarakter daşıyır. Ona görə də belə halda sadə spektrlərdə tətbiq olunan metodlardan istifadə etmək mümkün deyil. Lakin bəzən elə sinif A_2B_2 qrup spektrlərinə rast gəlinir ki, onların xətlərinin identifikasiyası (aid edilməsi) mümkün olur. Kimyəvi sürüşməni kəsilməz olaraq azaltdıqda A_2X_2 qrupunun nəzəri spektrinin dəyişməsinin xarakterinin öyrənilməsi bu spektral xətlərin aid edilməsinə kömək edə bilər.

Bəzi A_2B_2 moleküllərində dörd nüvə elə yerləşir ki, cütün birində, məsələn, B_2 -də qarşılıqlı təsir, digərində (A_2 -də) olan qarşılıqlı təsirdən çox böyük olur. Belə qruplar elə moleküllarda olurlar ki, iki B nüvəsi bir-birinə və hər bir A nüvəsi isə bir B nüvəsinə yaxın yerləşir. Belə moleküllərə misal olaraq əvəzediciləri simmetrik olan orto əvəz edilmiş benzolun protonlarını göstərmək olar (Şəkil 51.5).

Belə sistemdə ən böyük spin-spin qarşılıqlı təsir sabitləri J və J_B olacaqdır. A_2B_2 spektrindən qarşılıqlı təsir sabitlərinin işarələrini tapmaq mümkün deyil və bütün tədqiqatlarda onlar müsbət qəbul olunurlar.



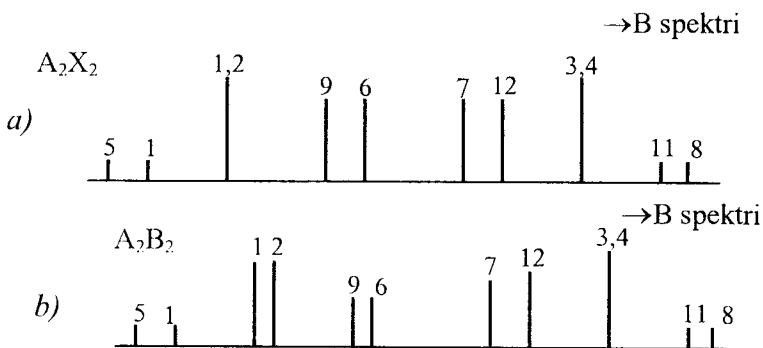
Şəkil 51.5

$$\begin{aligned} J &>> J' > 0 \\ J_B &>> J_A > 0 \end{aligned} \quad (51.10)$$

Eyni zamanda keçidlərin nömrələnməsinin asan olması üçün $\sigma_B > \sigma_A$ qəbul olunur.

Spektrin limit A_2X_2 halında təsviri artıq verilmişdir və o, sxematik olaraq 51.6 şəklində göstərilmişdir.

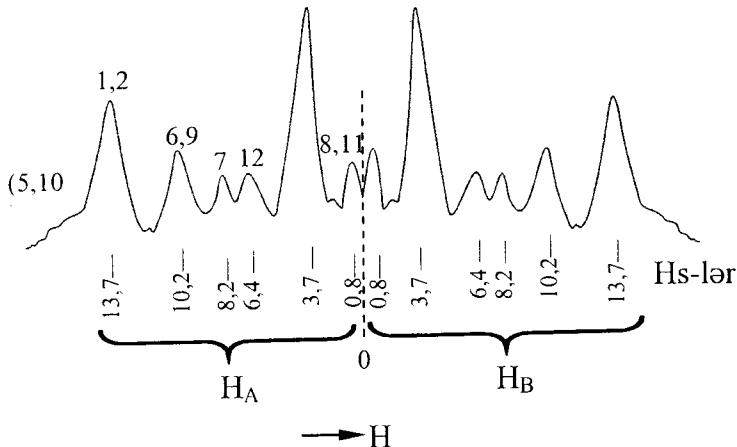
Spektr iki intensiv cırlaşmış dubletdən (1,2 və 3,4) və iki kvartetdən (5,6,7,8 və 10,9,12,11) ibarətdir. Əgər $J_A=0$, yəni $K_A=M$ olarsa, onda 5,10; 9,6; 7,12 və 11,8 cütləri bir-birinə qovuşurlar.



Şəkil 51.6

B nüvəsinin kimyəvi sürüşməsi A nüvəsinə nisbətən azaldıqda spektr dəyişir. Spektrin B oblastına yaxın hissəsinin intensivliyi xarici xətlərin intensivliyinin azalması hesabına artır. Əslində 5 və 10 xətlərinin intensivliyi o qədər azala bilər ki, onları müşahidə etmək mümkün olmaz. İki cırlaşmış cütlər (1,2 və 3,4) bir qədər parçalanırlar və 9,6 və 7,12 cütlərində parçalanmaq meyli yaranır. J' çox da az olmadıqda 7 və 12 xətləri arasındaki məsafə daha güclü artır. Kimyəvi sürüşmə kifayət qədər kiçik olduqda sağ kənar cütü B spektrinin sərhəddinə keçə bilər. Bu növ spektrlerin təhlili zamanı 1,2 və 3,4 cütlərini asanlıqla seçmək olur və 1 və 3 xətlərindən $\nu_0\delta$ kimyəvi sürüşməsini və $N = J + J'$ kəmiyyətini tapmaq olar.

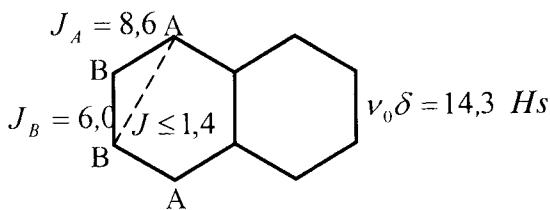
Popl, Şneyder və Bernsteyn A_2B_2 növ spektrə misal olaraq naftalinin protonlarının rezonans spektrini təhlil etmişlər ($\nu_0 = 40 \text{ Mhz}$). Əslində, naftalinin protonları A_4B_4 növünə mənsubdurular, lakin müxtəlif həlqələr arasında spin-spin qarşılıqlı təsirlər nəzərə alınmazsa, onun spektrinə iki növ A_2B_2 spektrlerinin toplanması kimi baxmaq olar. 51.7 şəklində dioksanda



Şəkil 51.7

həll edilmiş naftalinin spektri göstərilmişdir.

Bu şəkildə spektral xətlərin mərkəzə nisbətən vəziyyətləri hc-lə göstərilmişdir. İki α -protonlar A hərfi ilə, iki β -protonlar isə B hərfi ilə işarə olunmuşdur (şəkil 51.8). Sıgnalların



Şəkil 51.8

(spektral xətlərin) aid olunması 51.7 şəkli əsasında aparılmışdır. Tezlikləri 3,75 və 13,7 Hs olan xətlər 3,4 və 1,2 cütlərinə aid edilmişdir. Bu cütlərin sıgnalı arasında dörd xətt əvəzinə üç xətt müşahidə olunur, lakin 10,2 hc də olan xətdə dublet əlamətləri hiss olunur. Bu, naftalinin kimyəvi sürüşməsi və spin-spin qarşılıqlı təsir sabitləri göstərilən 51.7 şəklində qeyd olunmuşdur. Qəbul olunmuş aid etmənin əsasında bir sıra

parametrlərin qiymətlərini təyin etmək olar.

51.5 cədvəldə 1,3,9,11 və 12 xətlərinin tezliklərindən alınır ki,

$$N = E_1 - E_3 = 9,95 \text{ Hs}$$

$$(M^2 + L^2)^{1/2} = E_9 - E_{11} = 9,4 \text{ Hs}$$

$$[(V_o\delta)^2 + N^2]^{1/2} = E_1 + E_3 = 17,45 \text{ Hs} \quad (51.11)$$

$$[(V_o\delta + M)^2 + L^2]^{1/2} = E_9 + E_{11} = 11,0 \text{ Hs}$$

Bütün sabitlər toplusunu almaq üçün K-nı tapmaq lazımdır. Bu sabit bilavasitə təyin oluna bilmədiyindən $K = M$ qəbul olunmuşdur. Bu $J_A=0$ şərtinə uyğun gəlir. Doğrudan da, 51.8 şəklindən göründüyü kimi, A protonları bir-birindən çox uzaqdırlar və ona görə də onların qarşılıqlı təsirləri çox zəifdir. Beləliklə, əsas parametrlərin təyin olunmuş toplusu 51.8 şəklində göstərilmişdir.

Cədvəl 51.7

Xətlər	Üçüncü xəttə nisbətən tezlik Hs-lərlə		Nisbi intensivliklər	
	Nəzəri	Təcrübi	Nəzəri	Təcrübi
11	0,8	{	0,52	{
8	1,6	0,8	0,45	1,1
4	3,2	{	1,87	{
3	3,7	3,7	1,57	2,8
12	6	6,4	0,93	0,9
7	7,5	8,2	0,62	0,6
6	9,9	{	0,53	{
9	10,2	10,2	0,49	1,3
2	13,2	{	0,46	{
1	13,7	13,7	0,43	1,1
10	15,5	{	0,07	{
5	15,8		0,07	

Naftalin üçün hesablanmış nəzəri spektrlə təcrübədən alınan spektrlər 51.7 cədvəlində müqayisə edilmişdir.

§52. Həyəcanlanma nəzəriyyəsi metodunun spektrlerin təhlilinə tətbiqi

Rezonans xətləri arasındaki məsafə kiçik olan ekvivalent olmayan nüvələr sisteminin spektrini təhlil etmək üçün, ümumiyyətlə, tam əsri tənliyi həll etmək lazımdır. Lakin, bir çox hallarda xətlər arasındaki məsafə kifayət qədər böyük olur və spektr böyük kimyəvi sürüşmələrə uyğun olan birinci tərtib multipletlik mənzərəsi ilə çox oxşar olur. Belə hallarda həyəcanlanma nəzəriyyəsinin tətbiqi məqsədə uyğun olur.

Anderson bir neçə ekvivalent nüvələr qrupları (A, B, C, \dots) üçün həyəcanlanma nəzəriyyəsini inkişaf etdirmişdir. Bu halda iki istənilən qrupların nüvələri arasındaki spin-spin qarşılıqlı təsirlərinin bir sabitlə xarakterizə olunduğu qəbul olunur. Əslində bu şərt, siqnallar arasındaki məsafə böyük olduqda birinci tərtib spektrlerin nəzəriyyəsinin tətbiq oluna bilməsi şərtidir. Əvvəllər göstərildiyi kimi belə spektrler ekvivalent nüvələr qruplarının daxilindəki spin-spin qarşılıqlı təsirlər sabitlərindən tamamilə asılı olmur və onları nəzərə almamaq olar.

Əvvəlcə n_A və n_B sayda nüvələrdən ibarət A və B qruplarına baxaq. Tutaq ki, J_{AB} - A və B nüvələrinin qarşılıqlı təsir sabitidir. Onda görə Hamilton operatorunu

$$\hat{H} = \hat{H}^{(0)} + \hat{H}^{(1)} \quad (52.1)$$

$$\hat{H}^{(0)} = \nu_A F_Z(A) + \nu_B F_Z(B) \quad (52.2)$$

$$\hat{H}^{(1)} = J_{AB} F(A) \cdot F(B) \quad (52.3)$$

şəklində yazmaq olar. Burada $F(A)$ və $F(B)$ uyğun olaraq A və B qruplarının tam spinləridir.

$\hat{H}^{(1)}$ spin-spin qarşılıqlı təsir Hamilton operatoru $\hat{H}^{(0)}$ Hamilton operatorunun məxsusi funksiyalarını və məxsusi qiymətlərini dəyişdirən kiçik həyəcanlanma kimi qəbul edilir.

Həyəcanlanma nəzəriyyəsinin birinci tərtibi multipletlər

üçün sadə qaydaları müəyyən etməyə imkan verir. Enerji səviyyələrinin parçalanmasını və sürüşməsini tədqiq etmək üçün həyəcanlanma nəzəriyyəsinin yüksək tərtiblərini tətbiq etmək lazımdır.

n_A ekvivalent nüvələr qrupunun simmetrikləşdirilmiş bazis funksiyaları əvvəllər müzakirə olunmuşdur. $[F(A)]^2$ operatoru ilə $F_z(A)$ operatoru kommutativ olduqlarından onların məxsusi funksiyalarını bazis funksiyaları kimi seçmək olar. Buna görə də bazis funksiyaları üçün F_A və m_A kvant ədədlərini göturmək olar və nəzərə almaq lazımdır ki, $F_A(F_A + I)$, $[F(A)]^2$ operatorunun məxsusi qiyməti, m_A isə $F_z(A)$ -nın məxsusi qiymətidir. F_A -- ədədi

$$-\frac{1}{2}n_A; -\frac{1}{2}n_A - 1; \dots \quad (52.4)$$

m_A isə

$$F_A, F_A - 1, \dots \quad (52.5)$$

qiymətlərini alır. n_B nüvələr sistemi üçün simmetrikləşdirilmiş bazis funksiyalarını analoji olaraq F_B və m_B kvant ədədləri ilə işarə etmək olar. Məsələn, iki ekvivalent nüvələr üçün üç simmetrik funksiyaya $F=1$ və $m=0, \pm 1$, antisimmetrik funksiyaya $(\alpha\beta - \beta\beta / \sqrt{2})$ isə $F=0; m=0$; şərtləri uyğun gəlir. Lakin qeyd etmək lazımdır ki, iki dən artıq ekvivalent nüvələr sisteminin halı F və m kvant ədədləri ilə tam təyin oluna bilmir.

Məsələn, üç nüvədən ibarət qrup üçün $F = \frac{3}{2}$ və ya $F = \frac{1}{2}$ olan hal m -in dörd müxtəlif hallarına uyğun gəlir, lakin $F = \frac{1}{2}$ və $m = \frac{1}{2}$ olan iki hal, $F = \frac{1}{2}$ və $m = -\frac{1}{2}$ olan iki hal mövcuddur.

Beləliklə, hər bir həyəcanlanmamış hal, yəni böyük kimyəvi sürüşməyə uyğun olan limit hali F_A, m_A, F_B, m_B kimi dörd kvant ədədləri ilə xarakterizə olunur. Həyəcanlanma nəzəriyyəsindən birinci tərtib dəqiqliyi ilə enerji üçün

$$\varepsilon(F_A, m_A, F_B, m_B) = \nu_A m_A + \nu_B m_B + J_{AB} m_A \cdot m_B \quad (52.6)$$

alınır. Həyəcanlanma nəzəriyyəsinin ikinci tərtibini hesablaşdırda aralarındakı diaqonal olmayan elementləri sıfırdan fərqli halların bir-birini örtdüyüünü nəzərə almaq lazımdır.

Beləliklə, ikinci tərtib dəqiqliyi ilə enerjiyə olan düzəliş

$$\begin{aligned} \varepsilon^2(F_A, m_A, F_B, m_B) &= \frac{1}{2} \frac{J_{AB}^2}{\nu_A - \nu_B} \left\{ m_A [F_B(F_B + 1) - m_B^2] \right. \\ &\quad \left. - m_B [F_A(F_A + 1) - m_A^2] \right\} \end{aligned} \quad (52.7)$$

kimi olur. (52.6) və (52.7) ifadələrini toplayaraq enerjinin düzəlişlərlə qiyətini alarıq. $(F_A, m_A - 1, F_B, m_B)$ və (F_A, m_A, F_B, m_B) halları arasındaki kecidə (A - keçidi) uyğun xəttin tezliyini, uyğun tam enerjilərin fərqini tapmaqla təyin etmək olar.

$$\begin{aligned} \nu &= \nu_A + J_{AB} m_B + \frac{1}{2} \frac{J_{AB}^2}{\nu_A - \nu_B} \times \\ &\quad \times [F_B(F_B + 1) - m_B(m_B + 1) + 2m_A m_B] \end{aligned} \quad (52.8)$$

Bu düsturun sağ tərəfindəki birinci iki hədd sadə multipletləri, üçüncü hədd isə onların parçalanmasını xarakterizə edir.

Alınmış nəticə istənilən sayıda ekvivalent nüvələr qruplarına tətbiq oluna bilər. Əgər R=A,B,... qrupları göstərirəsə, onda (52.7) düsturu A - keçidin tezliyi üçün

$$\begin{aligned} \nu &= \nu_A + \sum_{R(\neq A)} J_{AR} m_R + \frac{1}{2} \sum_{R(\neq A)} \frac{J_{AR}^2}{\nu_A - \nu_R} [F_R(F_R + 1) - \\ &\quad - m_R(m_R + 1) + 2m_A m_R] \end{aligned} \quad (52.9)$$

nisbi intensivliyi üçün isə

$$(F_A - m_A + 1)(F_A + m_A) \left(1 - 2 \sum_{R \neq A} \frac{J_{AR} \cdot m_R}{\nu_A - \nu_R} \right) \quad (52.10)$$

ifadələri alınır.

Hesablamaları həyəcanlanma nəzəriyyəsinin daha yüksək tərtibləri üçün aparmaq olar. Anderson ikinci və üçüncü tərtib düzəlişlər üçün

$$\begin{aligned} \varepsilon^{(2)}(F_A, m_A, F_B, m_B, \dots) = & \frac{1}{4} \sum_R \sum_{S \neq R} \frac{J_{RS}^2}{\nu_R - \nu_S} \times \\ & \times [m_R(F_S^2 + F_S - m_S^2) - m_S(F_R^2 + F_R - m_R^2)] \end{aligned} \quad (52.11)$$

$$\begin{aligned} \varepsilon^{(3)}(F_A, m_A, F_B, m_B, \dots) = & - \sum_R \sum_{S \neq R} \frac{J_{RS}^3 G(R)}{2(\nu_R - \nu_S)^2} \times \\ & \times \left[\frac{1}{2} G(S) + m_S(1 - m_S + m_k) \right] - \\ & - \sum_R \sum_{S \neq R} \sum_{T \neq R, S} \frac{J_{RS}^2 J_{RT}}{(\nu_R - \nu_S)^2} [G(S)m_R - G(R)m_S] - \\ & - \sum_R \sum_{S \neq R} \sum_{T \neq R, S} \frac{J_{RS} J_{ST} J_{TR} G(T)m_R \cdot m_S}{2(\nu_S - \nu_T)(\nu_T - \nu_R)} \end{aligned} \quad (52.12)$$

ifadələrini almışdır. Burada

$$G(R) = (F_R - m_R)(F_R + m_R + 1) \quad (52.13)$$

işarə edilmişdir.

VII FƏSİL. NÜVƏ MAQNİT REZONANSININ TƏTBİQ SAHƏLƏRİ

§53. Nüvə maqnit momentinin və hiromaqnit nisbətlərinin təyini

Əgər nüvənin enerji səviyyələrinin ifrat incə quruluşunun komponentlərinin sayını müəyyən edən spin kvant ədədi məlum olarsa

$$\omega_o = \gamma H_o = \frac{\mu}{J\hbar} \cdot H_o \quad (53.1)$$

rezonans şərtindən ω_o və H_o -in qiymətlərini bilməklə maqnit dipol momentinin qiymətini təyin etmək olar. Təcrübə maye-lərdə aparıldığda, onların NMR xətlərinin enini müəyyən edən T_2 spin-spin qarşılıqlı təsir müddəti bir neçə saniyə və uyğun olaraq xəttin eni 1 hers tərtibində olur.

Radiotexniki cihazlar tezliyi $10^{-7} \div 10^{-8}$ dəqiqliklə ölçmək imkanlarına malik olduğundan ω_o çox böyük dəqiqliklə təyin edilə bilər. Lakin maqnit sahəsinin qiymətinin dəqiq ölçülməsi, onun stabilliyi və bircinsliliyi ilə əlaqədar olan müəyyən çətinliklərlə qarşılaşır.

Bu çətinlikləri aradan qaldırmaq üçün müxtəlif nüvələrin hiromaqnit nisbətləri eyni maqnit sahəsində müqayisə olunur.

$$\frac{\omega_{01}}{\omega_{02}} = \frac{\gamma_1}{\gamma_2} = \frac{\mu_1}{\mu_2} \frac{J_2}{J_1} \quad (53.2)$$

Qeyd edək ki, maqnit sahəsinin (H_o) və tezliyin (ω_o) qiymətlərinə görə maqnit momentinin və hiromaqnit nisbətinin

təyin edilməsi prosesində tədqiq olunan maddənin χ_D dia-maqnit qavrayıcılığının qiyməti nəzərə alınmalıdır. Belə halda maqnit dipol momentinə təsir edən sahə ($H_{həq}$) xarici sahədən (H_o) fərqli olur. Hesablamalar göstərmişdir ki, nüvəyə təsir edən həqiqi sahə

$$H_{həq} = \left[1 + \left(\frac{4\pi}{3} - \chi \right) \chi_D \right] \cdot H_o \quad (53.3)$$

olur. Burada χ - nümunənin formasından asılı olan maqntsizləşdirmə faktorudur. Məsələn, sferik nümunələr üçün $\chi = \frac{4\pi}{3}$ olduğundan $H_{həq} = H_o$ olur. 53.1 cədvəlində bir sıra nüvələrin maqnit momentlərinin və elektrik kvadrupol momentlərinin NMR metodu vasitəsi ilə təyin olunmuş qiymətləri verilmişdir.

Cədvəl 53.1

Nüvə	Spin, $h / 2\pi$ vahidləri ilə	Maqnit momenti, nüvə maqnetonu $e\hbar / 4\pi\mu_h \cdot c$	El. kvadrupol $e \cdot 10^{-24} \text{ sm}^2$
${}^1\text{H}$	1/2	2,79270	$2,77 \cdot 10^{-3}$
${}^2\text{H}$	1	0,85738	
${}^3\text{H}$	1/2	2,9788	
${}^3\text{H}$	1/2	-2,1274	
${}^{13}\text{C}$	1/2	0,70216	
${}^{17}\text{O}$	5/2	-1,8930	$-4 \cdot 10^{-3}$
${}^{19}\text{F}$	1/2	-2,6273	

§54. Paramaqnit ionların effektiv momentlərinin təyini

Paramaqnit ionlar daxil edilmiş maddələrdə təcrübədən təpılmış $T_{\text{təc.}}$ uzununa relaksasiya müddətinin tərs qiyməti T_s -spin-qəfəs qarşılıqlı təsirini və paramaqnit ionların təsirini xarakterizə edən relaksasiya müddətlərinin tərs qiymətlərinin cəminə bərabərdir.

$$\frac{1}{(T_1)_{\text{təc.}}} = \frac{1}{T_{s-q}} + \frac{1}{(T_1)_{\text{ion}}} \quad (54.1)$$

Burada

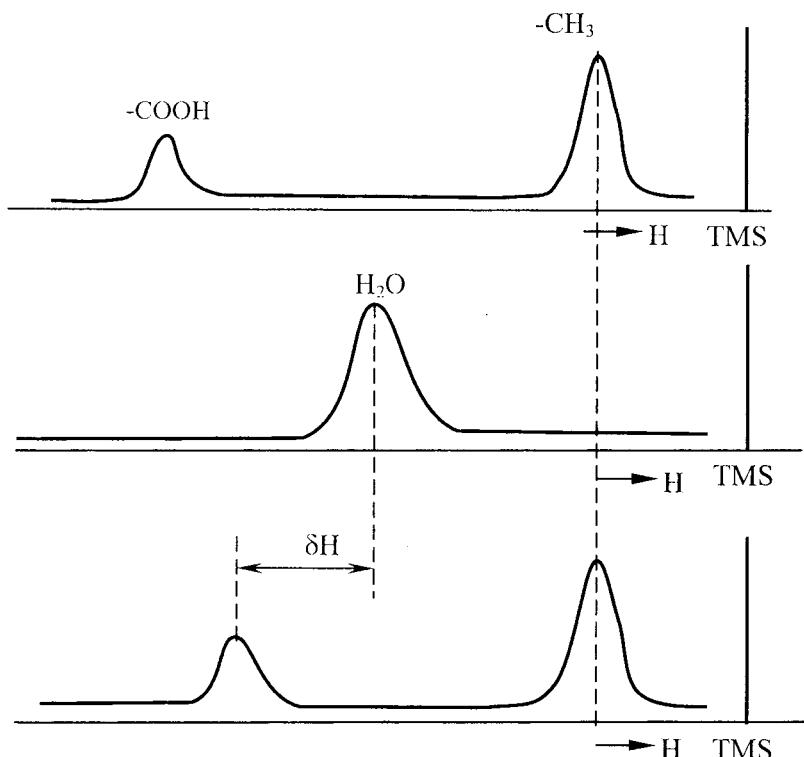
$$\frac{1}{(T_1)_{\text{ion}}} = C \cdot \mu_{\text{eff.}}^2 \cdot N_{\text{ion}} \cdot \frac{\eta}{T} \quad (54.2)$$

işarə edilmişdir və C nüvənin spinindən və digər atom sabitlərindən asılı olan əmsal, N_{ion} - vahid həcmidəki ionların sayı, η - özlülük əmsali, T - mütləq temperaturdur. Protonların bir sıra məhlullarda uzununa relaksasiya müddətlərini ölçməklə həmin məhlullardakı ionların effektiv momentlərini təyin etmək olar.

§55. NMR və kimyəvi reaksiyaların kinetikası

Nüvə maqnit rezonansı metodunun ən vacib tətbiq sahələrindən biri sürətli proseslərin (reaksiyaların) kinetikasının tədqiqidir. Reaksiya məhsulunun NMR spektrini izləməklə reaksiyanın kinetikasını öyrənmək olar. 55.1 şəklində sirkə turşusunun (CH_3COOH) (a), suyun (b) və onların 1:1 nisbətindəki məhlulunun (v) NMR spektri göstərilmişdir.

Bu şəkildən göründüyü kimi, sirkə turşusunda karboksil qrupu (COOH) daha zəif sahədə, metil qrupu (CH_3) isə daha güclü sahədə NMR siqnalı verir. Suyun protonlarının NMR



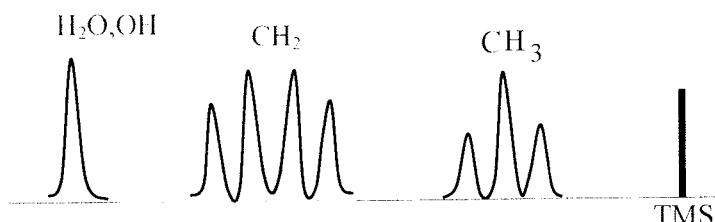
Şəkil 55.1

xətti isə bu iki xəttin arasında yerləşir. Onları qarışdırıldıqda üç rezonans xəttinin suyun karboksil və metil qruplarının protonlarının rezonans xətlərinin alınacağını gözləmək olardı. Lakin təcrübədə isə metil qrupunun ayrı, su ilə karboksil qrupu protonlarının isə birgə NMR xətti müşahidə olunur. Müşahidə olunan bu sinqlet xətt sirkə turşusunun hidroksil qrupunun protonları ilə suyun protonları arasında mövcud olan böyük sürətli mübadilə ilə əlaqədar olaraq yaranır. Rezonans xətti bu iki müxtəlif kimyəvi birləşmələrdə olan protonların maqnit əhatələrinin orta qiymətinə uyğun maqnit əhatəsində qeyd olunur (fossil I). Bu xəttin, məsələn, uyğun NMR xəttinə nisbətən δH kimyəvi sürüşməsi məhlulda suyun və ya sirkə turşusunun

konsentrasiyasından və onunla yanaşı bu iki qrup protonlarının mübadilə sürətindən asılıdır. Bu kimyəvi sürüşmənin sirkə turşusunun konsentrasiyasından asılılığı 55.2 şəklində göstərilmişdir.

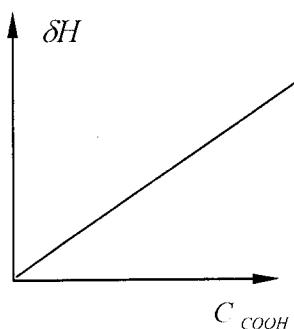
Göründüyü kimi, sirkə turşusunun konsentrasiyası artıqca bu kimyəvi sürüşmənin qiyməti artır. Nüvə maqnit rezonansı metodunda orta əhatənin bu cür qeyd oluna bilməsi digər metodlardan (UB, İQ və s.) fərqli olaraq nüvələrin həyəcanlanması üçün lazım olan xarakterik zamanın atom hadisələrinin xarakterik zamanlarından böyük olması ilə əlaqədardır. Nüvə keçidləri üçün belə böyük zaman müddətinin tələb olunması onların kiçik tezlikli elektromaqnit dalğası vasitəsilə induksiya olunması ilə bağlıdır.

Sirkə turşusunun suda məhlulunda müşahidə olunan protonların mübadilə prosesləri özünü etanol-su sistemində də biruzə verir. Bu sistemdə suyun kifayət qədər böyük miqdardında məhlulun NMR spektrində üç qrup spektral xətlər müşahidə olunur.



Şəkil 55.3

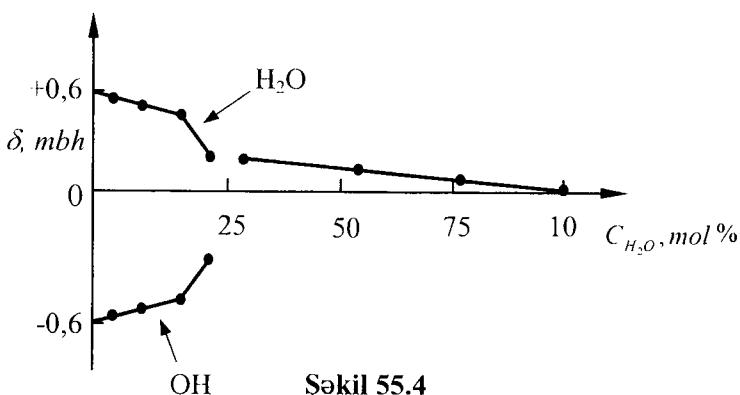
55.3 şəklində məhlulda suyun miqdarı 30% olan hal üçün NMR spektri göstərilmişdir. Güclü sahələrdə metilen və metil



Şəkil 55.2

qruplarının bir-biri ilə spin-spin qarşılıqlı təsiri nəticəsində 3 (metil) və 4 (metilen) xətdən ibarət spektr alınır.

Nisbətən kiçik sahələrdəki böyük siqnal spirtdə və suda olan hidroksil qruplarının protonlarının birləşmə rezonans xəttidir. Bu singlet suyun və etanolun hidroksil qruplarının protonları arasındaki sürətli mübadilə ilə bağlıdır (§ 22) və bu qrupların ayrılıqda NMR xətlərinin arasında yerləşmişdir. Müşahidə olunmuşdur ki, suyun konsentrasiyasını 25%-ə qədər azaltdıqda bu xəttin kimyəvi sürüşməsi dəyişmir (şərti olaraq $\delta = 0$ qəbul edirik). Lakin suyun miqdarının sonrakı azalmasında hər iki hidroksil qruplarının siqnalları yaranır və onlar sahənin dəyişməsi istiqamətinə nəzərən müxtəlif istiqamətlərdə

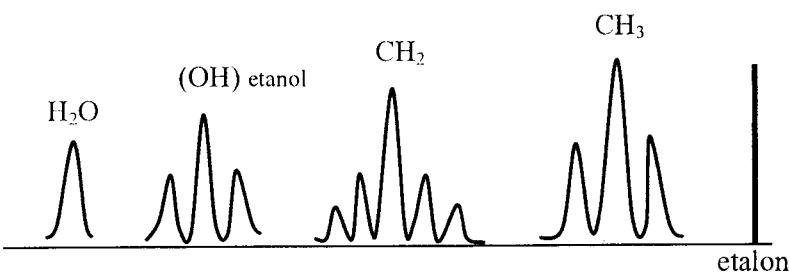


Şəkil 55.4

sürüşürlər və bu sürüşmə mübadilə praktiki olaraq aradan qalxana qədər davam edir (şəkil 55.4).

Nəhayət, etanolun hidroksil qrupu ilə metilen qrupunun protonları arasında spin-spin qarşılıqlı təsiri sayəsində hidroksil qrupunun NMR xətti tripletə parçalanır, suyun ekvivalent protonlarının NMR xətti isə parçalanmir. Bu mübadilə metilen qrupunun da NMR spektrinə təsir edir və etanolun hidroksil qrupunun protonu ilə qarşılıqlı təsir hesabına daha mürəkkəb multipletə çevrilir. Bu zaman qarşılıqlı təsir sabitləri eyni olsaydılar, onda birinci tərtib spektrlerdə olduğu kimi ($J \ll \delta$)

(şəkil 55.5), metilenin NMR siqnalı $z = 2n + 1 = 5$ xətdən ibarət olardı. Burada n – NMR xəttini parçalayan protonların sayıdır (metil qrupunun üç, hidroksil qrupunun bir protonu).



Şəkil 55.5

Lakin təcrübədə daha mürəkkəb spektr alınır ki, bu da spin-spin qarşılıqlı təsir sabitlərinin eyni olmaması ilə əlaqədardır. Belə mürəkkəb spektrlər VI fəsildə araşdırılmışdır.

Etanolun metilen və hidroksil qruplarının protonları arasında mübadilə sürəti, məsələn, temperaturun artması ilə artarsa, multipletlik aradan qalxır və bu proses suyun protonlarının və etanolun hidroksil qrupunun protonlarının NMR xətlərinin mübadilə hesabına birləşməsindən daha sürətlə gedir.

Sürətli mübadilə zamanı hidroksil qrupunun protonları suдан spirtə tərəf və spirtdən suya tərəf hərəkət edirlər, bir məgnit əhatəsində olmurlar və ona uyğun siqnal vermirlər. Bunun nəticəsində metilen protonlarının NMR siqnalı parçalanır.

Qeyd olunduğu kimi, rezonans xəttinin spirtin hidroksil protonu ilə metilen protonları arasındaki qarşılıqlı təsir hesabına parçalanması spirt hidroksili ilə suyun NMR xətlərinin birləşməsinə nisbətən tez aradan qalxır. Bu, ona görə baş verir ki, spirtin hidroksil qrupunun protonu ilə metilen qrupunun protonları arasındaki spin-spin qarşılıqlı təsir sabiti $J = 5 \text{ Hz}$ olduğundan, bu protonların müxtəlif əhatələrdə yaşama müddəti $\tau \leq 0,07 \text{ san}$ olduqda, hər iki qrupa məxsus protonların NMR

xətləri birləşir, su ilə spirtin protonlarının NMR xətləri arasındakı nisbi kimyəvi sürüşmə isə $\delta(OH)_{spirt} - \delta(OH)_{su} = 30$ Hz olduğundan bu xətlərin birləşməsi $\tau \leq 0,15$ san müddətində baş verir. Göründüyü kimi, eyni bir mübadilə prosesi NMR xətlərinə müxtəlif cür təsir edir. Bu isə su ilə spirt arasındaki proton mübadiləsi prosesinin iki sürət sabitlərini tapmağa imkan verir.

Belə ki, bu sabitlər spirtdə suyun konsentrasiyasını artırıqda spirtin hidroksili ilə metilen qrupunun spin-spin qarşılıqlı təsiri hesabına yaranmış parçalanmanın aradan götürülməsini və su ilə spirt hidroksil qrupları protonlarının NMR siqnallarının birləşməsini tədqiq etməklə tapıla bilər. Bu sabitlər eyni zamanda verilmiş konsentrasiyalı spirt-su sistemində mübadilə sürətini müxtəlif temperaturlarda tədqiq etməklə də təyin oluna bilər.

§56. Nüvələrin izotoplarının təyini

Nuvə maqnit rezonansı vasitəsilə maddələrin izotop tərkibini müəyyənləşdirmək olar. Təbiidir ki, nüvənin təyin olunan izotopu maqnit momentinə malik olmalıdır. Onda, məlumdur ki, qarşıqda müəyyən i -ci izotop üçün rezonans udulma şərti

$$\omega_{i \text{ izotop}} = \gamma_{i \text{ izotop}} \cdot H_o = \frac{e}{2m_{i \text{ izotop}} \cdot c} H_o \quad (56.1)$$

kimi olar. Burada $\omega_{i \text{ izotop}}$ - i -ci nüvənin rezonans tezliyi, $\gamma_{i \text{ izotop}}$ - həmin izotopun hiromaqnit nisbəti, e - nüvənin yükü, c - işığın boşluqdakı sürəti, $m_{i \text{ izotop}}$ - həmin izotopun kütləsidir. Maddələrin proton tərkibini müəyyən etdikdə NMR metodunun kütlə spektroskopiyası metodundan üstünlüyü ondan ibarətdir ki, eyni xarici maqnit sahəsində müxtəlif izotopların re-

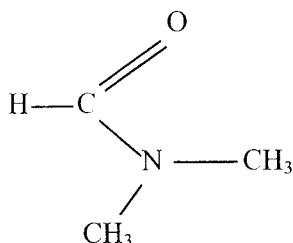
zonans xətləri bir-birindən çox uzaqda yerləşirlər və bu zaman izotopların spektrlərinin ayırd olunması problemi aradan çıxır. Protonları müəyyən etmək üçün NMR metodundan istifadə etdikdə çatışmayan cəhət ondan ibarətdir ki, müxtəlif maqnit nüvələrini əhatə etmək üçün bir çox qurğuların olması tələb olunur.

§57. NMR və kimyəvi rabitə xətti ətrafında fırıldanma

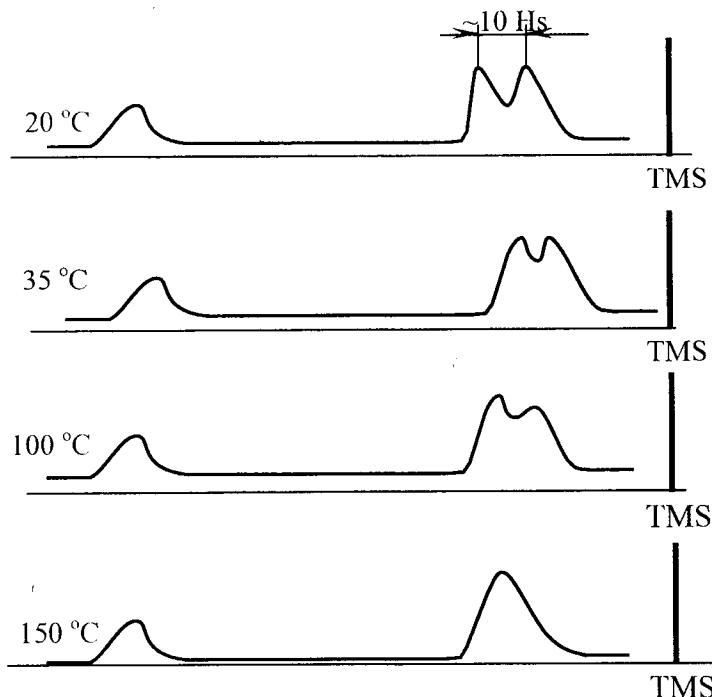
NMR spektroskopiyasının ən vacib tətbiq sahələrindən biri molekulda funksional qrupların kimyəvi rabitələr ətrafında fırıldanma sürəti ilə NMR parametrləri arasındaki əlaqənin tədqiqidir. Bu istiqamətdə ilk tədqiq olunan maddələrdən biri kimyəvi quruluşu 57.1 şəklində göstərilən dimetil formamiddir.

Dimetilformamidin müxtəlif temperaturlarda nüvə maqnit rezonansı spektri (rezonans tezliyi=40 Mhs) 57.2 şəklində göstərilmişdir. Bu şəkildən göründüyü kimi, aşağı temperaturlarda spektr bir sinqletdən və bir dubletdən ibarətdir. Kiçik sahələrdəki sinqlet bütün parametrlərinə görə formil qrupunun protonunu, böyük sahələrdəki dublet isə sözsüz ki, metil qruplarının protonlarını xarakterizə edir.

Metil qruplarını xarakterizə edən dublet iki səbəbdən meydana gələ bilər. Birincisi, hər iki metil qrupunun protonları maqnit ekvivalent nüvələrdir və bu dublet formil qrupunun protonu ilə onların spin qarşılıqlı təsiri nəticəsində $\left(2nJ + 1 = \frac{1}{2}\right)$ meydana gəlmişdir. Lakin əgər belə olsaydı, onda metil qrupları də öz növbəsində formil qrupunun



Şəkil 57.1



Şəkil 57.2

protonunun NMR xəttini 7 xəttə $\left(2J+1=2 \cdot \frac{1}{2} \cdot 6 + 1 = 7\right)$

parçalayardı. Hər iki halda n – parçalayan qrupdakı nüvələrin (protonların) sayıdır. Deməli, spin-spin qarşılıqlı təsiri metil qruplarının dubletinin meydana gəlməsinə səbəb ola bilməz.

İkinci halda isə metil qruplarının maqnit ekvivalent olmadığını fərz etsək, onda doğrudan da onların maqnit əhatələrinin bir-birindən az fərqlənməsi nəticəsində bir-birinə yaxın iki rezonans xətləri, yəni dublet meydana gəlir. İkinci variantın düzlüğünü spektrin temperaturdan asılılığı da sübut edir. Temperaturu artırıqda metil qruplarının dubleti tədricən birləşərək sinqlet xətt əmələ gətirir. Bunun səbəbi ondan

ibarətdir ki, metil qrupları CO-N kimyəvi rabitəsi ətrafında fırlanırlar. Kiçik temperaturlarda (20°C – 150°C) fırlanma sürəti kiçik olduğundan metil qrupları müxtəlif sahələrdə olurlar və hər biri öz NMR xəttini verir. Temperatur artıqca (şəkil 57.2) fırlanma sürəti artır və müəyyən temperaturda (150°C) bu sürət o qədər böyük olur ki, metil qrupları eyni bir orta maqnit əhatəsində olurlar, bir eyni tezlikdə rezonans udulması baş verir və dublet sinqletə çevirilir.

§58. Güclü elektrolitlərin məhlulları

Güclü elektrolitlərdə su molekullarının, prinsipcə, üç vəziyyəti və ya maqnit əhatəsi mövcuddur. Bunlar kationların, anionların və digər su molekullarının yaxınlığında olan su molekullarıdır. Məhlulun kiçik konsentrasiyalarında su protonlarının yeganə NMR xəttinin (singlet) olması, yəni onun kimyəvi sürüşməsinin bütün üç vəziyyətə uyğun kimyəvi sürüşmələrinin aralarında olmasının səbəbi protonların bu üç vəziyyət arasındaki yerdəyişmələrinin, yəni mübadilənin böyük sürətlə baş verməsi ilə əlaqədardır. Su molekullarının ionlar arasında bərabər paylanmış hallarda kimyəvi sürüşmənin ionların konsentrasiyasından asılılığı xətti xarakter daşıyır. Bu xətti asılılıqdan kənara çıxma nöqtəsi (konsentrasiyası) ionların məhlulda qablaşması və ionun protonu ekranlaşdırıcı təsirə malik olduğu maksimal məsafə haqqında informasiya verə bilir. Bu zaman müsbət ionu əhatə edən su molekulları elə istiqamətlənmış olurlar ki, oksigen atomu iona yaxın yerləşir. Mənfi ionlar üçün isə əks istiqamətlənmə baş verir.

Lakin hər iki halda elektronlar oksigen atomuna doğru itələndikləri və əsas etibarı ilə onda lokallaşdıqları üçün su molekulunun protonları təmiz suya nisbətən daha az ekranlaşmış olurlar. Bundan əlavə, su molekullarının ekranlaşmasına elektroliti suya əlavə etdikdə onların suyun hidrogen rabitəsi

körpüçüklərindən təşkil olunmuş strukturunu dağıtması da güclü təsir göstərir. Bu halda, qarşılıqlı induksiya olunmuş dipolların yox olması hidrogen atomunun ətrafindakı elektron sıxlığını artırır və bu da öz növbəsində kimyəvi sürüşmənin dəyişməsinə səbəb olur.

Şuleri və Aldera göstərmışlər ki, kiçik ionların yaratdığı güclü polyarizasiya su protonlarının NMR siqnalını zəif sahələr, suyun strukturunu güclü dağıtma qabiliyyətinə malik olan böyük ionlar isə bu siqnalı güclü sahələr istiqamətinə sürüşdürürlər. Onların bir sıra məhlullar üçün

$$\delta = \frac{H_{H_2O} - H_{\text{num}}}{H_{H_2O}} \cdot 10^7 \quad (58.1)$$

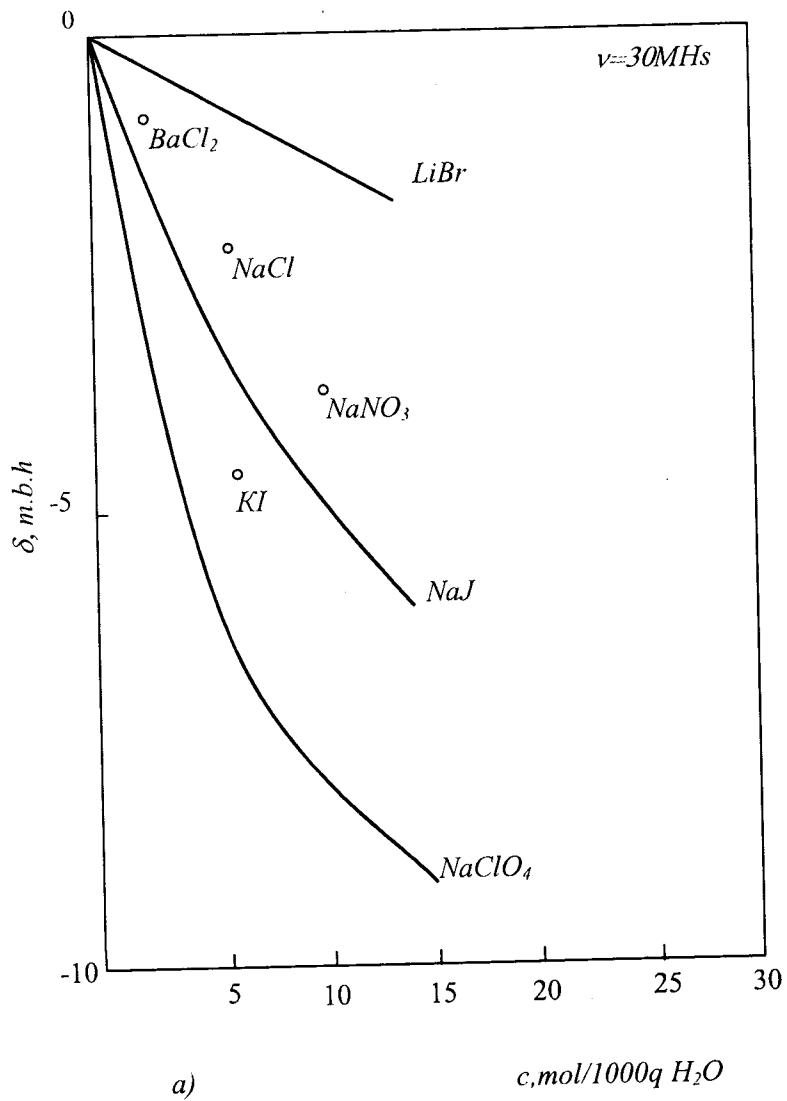
ifadəsi vasitəsi ilə təyin etdikləri kimyəvi sürüşmələr 58.1, a və 58.1, b şəkillərində göstərilmişdir. Burada H_{H_2O} və H_{num} , uyğun olaraq, verilmiş tezlikdə su üçün (xarici etalon kimi) və elektrolit məhlulu üçün proton rezonans xətlərinin müşahidə olunduğu sahələrin qiymətləridir.

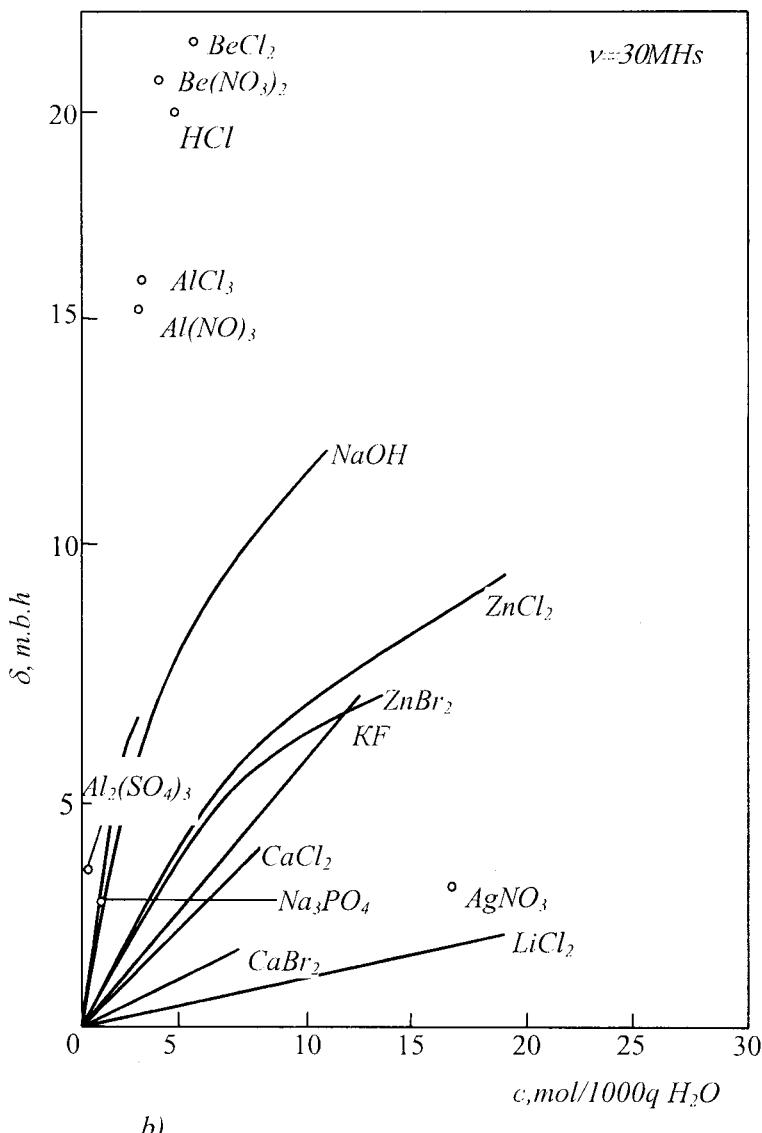
Alınmış nəticələrdən məlum olur ki, hər bir ion elektrolitin yaratdığı ümumi kimyəvi sürüşməyə öz payını verir. Beləliklə, elektrolitin yaratdığı kimyəvi sürüşmənin ümumi qiyməti

$$\delta = c(n^+ \delta^+ + n^- \delta^-) \quad (58.2)$$

düsturu ilə təyin olunur. Burada δ^+ və δ^- müsbət və mənfi ionların yaratdığı nisbi molyal sürüşmələr, n^+ və n^- , uyğun olaraq, duzun bir molu dissosiasiya etdiqdə əmələ gələn müsbət və mənfi ionların sayıdır. Konsentrasiya 1000 g suya düşən mollarla ölçülür. Birvalentli ionlar üçün alınan nəticələri müəlliflər belə ümumiləşdirmişlər:

- 1) Alınan nəticələr güclü bağlı su molekullarından ibarət səlt hidrat örtüyü təsəvvürləri ilə uyğun gəlmir.
- 2) İonun radiusu artıraqca onun su molekullarını koordinasiya etmə qabiliyyəti sürətlə və müəyyən qanuna uy-





Şəkil 58.1

günluqla azalır.

3) Hidrat laylarında su molekullarının "effektiv" sayının qiymətləri digər metodlarla təyin olunmuş qiymətlər ilə üst-üstə düşür.

§59. Güclü elektrolitlərin termodinamik dissosiasiya sabitinin təyini

Kombinasiya səpilməsi spektrlərinin intensivliklərinin ölçülülməsi ilə yanaşı NMR spektroskopiyası güclü elektrolitlərdə dissosiasiya əmsalının və termodinamik dissosiasiya sabitinin təyin edilməsinə imkan verir. Hud, Reysi və Redmix proton rezonansı spektrlərinə görə azot turşusunun dissosiasiya sabitini təyin etmişlər. Turşunun suya daxil edilməsi ilə su protonlarının kimyəvi sürüşməsinin (δ) qiyməti

$$\delta = \left(H_{H_2O} / H - 1 \right) \cdot 10^6 + D \quad (59.1)$$

ifadəsindən alınır. Burada H_{H_2O} - xarici etalon kimi götürülmüş suyun rezonans xətti müşahidə olunan maqnit sahəsi, H - elektrolit məhlulu üçün NMR siqnalı müşahidə olunan maqnit sahəsidir, D - diamaqnit qavrayıcılıqlarının fərqiనə görə edilmiş düzəlişdir. Bu düzəliş

$$D = \left(\frac{2\pi}{3} \right) (\chi - \chi_{H_2O}) \cdot 10^6 \quad (59.2)$$

düsturundan tapılır. Burada χ - məhlulun həcmi qavraçılığı, χ_{H_2O} - suyun həcmi qavrayıcılığıdır. Müşahidə olunan kimyəvi sürüşmə hidrogenlərin ümumi sayına nisbətən H_3O^+ ionlarında protonların p görünən və ya stexiometrik molyar payından xətti asılı olur.

$$\delta = 0,5(\delta_3 - \delta_2)p + 1,5\delta_2 - 0,5\delta_3$$

$$\delta_2 = 4,25 \quad (p=1) \quad (59.3)$$

$$\delta_3 = 7 \quad (p=3)$$

Burada δ_2 - H_3NO_4 monohidratının müşahidə olunan kimyəvi sürüşməsi, δ_3 - susuz HNO_3 molekulunun kimyəvi sürüşməsidir. Məlum olduğu kimi p kəmiyyətini

$$p = \frac{3x}{2-x} \quad (59.4)$$

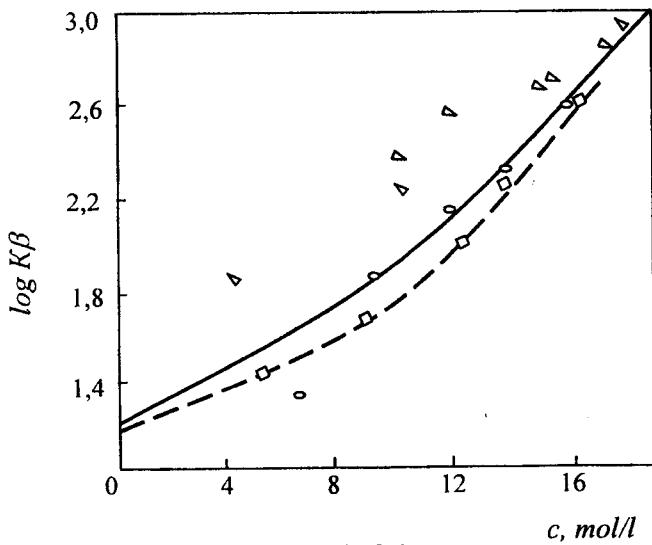
düsturu ilə tapmaq olar. x - turşunun stexiometrik molyar payıdır. Əgər p -nin qiyməti 1-3 intervalindədirsa, məhlulda azot turşusunun əsasən yuxarıda qeyd olunan iki forması mövcud olur. Lakin qeyd etmək lazımdır ki, məhlulda turşunun çox kiçik konsentrasiyalarında nitrat və hidrogen ionlarının, böyük konsentrasiyalarında isə nitroniti ionlarının olması ehtimalı vardır. p -nin kiçik qiymətlərində (0,0-0,3) δ ilə p arasında limit qiyməti $\delta_1 = 11,82$ olan xətti asılılıq müşahidə olunur. $p < 1$ olduqda α dissosiasiya əmsalı

$$\frac{\delta}{p} = \delta_1 \alpha + \delta_2 (1 - \alpha) \quad (59.5)$$

düsturundan, K termodinamik dissosiasiya sabiti isə

$$K\beta = \frac{a}{c} (1 - \alpha) \quad (59.6)$$

düsturundan təyin olunur. Burada β turşusunun dissosiasiya olunmamış molekulların aktivliyi, a - azot turşusunun aktivliyidir, c - turşunun mol/litr vahidlərində konsentrasiyasıdır. 59.1 şəklində müxtəlif müəlliflərin tədqiq etdikləri $\lg K\beta - c$ asılılığı göstərilmişdir. Redlix və Reyli $K = 22$ qiymətini almışlar ki, bu da onun müxtəlif metodlarla alınan qiymətinə ($k = 21$) çox yaxındır.



Şəkil 59.1

NMR metodu vasitəsilə sulfat turşusu, xlorid turşusu, sirkə turşusu yod turşusu və s. kimi bir çox turşular tədqiq edilmişdir.

Bu NMR spektrlərinə görə dissosiasiya sabitlərinin təyin olunmasına imkan yaradır H_3O^+ (və OH^-) qruplarının NMR siqnalı suyun (H_2O) NMR siqnalına nisbətən 10 m.b.h. qədər daha kiçik sahələrdə müşahidə olunur, yəni sahənin kiçik qiymətlərinə doğru sürüşmüş olur. Bir sıra müəlliflər bu suruşməni həm H_3O^+ , həm də OH^- ionlarında bütün ion yükünün oksigen atomunda lokallaşması ilə izah edirlər.

§60. Komplekslərin əmələ gəlməsi

NMR metodu ilə kompleks əmələ gəlmənin adicə assosiasiya və solvatasiyadan tutmuş kovalent rabitələrin əmələ gəlməsinə qədər bütün növlərini tədqiq etmək olur.

Zəif komplekslərin əmələ gəlməsini öyrənmək üçün nüvə-

sinin spini $J = \frac{3}{2}$ olan sodium ionu daha əlverişlidir. Nisbətən zəif olan qarşılıqlı təsirlərin NMR metodu ilə tədqiq oluna bilməsi nüvənin böyük mənət momenti və nəzərə çarpacaq kvadrupol momentinin olması ilə əlaqədardır. Yüklerin paylanması və bununla əlaqədar elektrik sahəsinin paylanması sodium ionunda sferik simmetriyaya malikdir. Bu simmetriya bu və ya digər yolla pozulduqda nüvənin kvadrupol momentinin assimmetrik elektrik sahəsi ilə qarşılıqlı təsiri nəticəsində NMR xəttinin eni böyüyəcəkdir. Həm ionların assosiasiyası, həm kovalent rabitənin yaranması, məhz assimmetrikləyi yaranan səbəblərdirlər.

NMR metodu ilə tədqiq olunan NaF, NaCl, NaB₂, Na₂SO₃, NaClO₄, Na₃PO₄, Na₂SO₄ duzlarının və NaOH qələvisinin tədqiqi zamanı Na nüvəsinin NMR xəttinin kimyəvi sürüşməsi müşahidə olunmamışdır. Bu nəticələr onu göstərir ki, çox güclü elektrik qarşılıqlı təsiri NMR xəttinin enini o qədər artırır ki, nəticədə kimyəvi sürüşmə müşahidə olunmur.

Alınan nəticələrə görə yuxarıda qeyd olunan kimyəvi birləşmələri iki sınıf bölmək olar:

1) NMR siqnalının amplitudu konsentrasiyadan asılı olan və NMR xəttinin eni konsentrasiyadan asılı olmayan birləşmələr.

2) NMR xəttinin eni konsentrasiya artıqca artan, intensivliyi və ya amplitudu isə maksimumdan keçən birləşmələr.

İkinci sınıf birləşmələrə fosfatlar, oksi və ketoturşuların duzları və spirtlər addirlər. Bu birləşmələrin NMR siqnallarında müşahidə olunan effekt sodium ionu ilə anionlar arasında zəif komplekslərin yaranması ilə əlaqədardır. NMR xəttinin intensivliyinin müəyyən qədər azalması və xəttin eninin artması anionun növündən asılı olmayıb, konsentrasiyası $7-8n$ -dan böyük olan məhlullar üçün müşahidə olunmuşdur.

Məhlulun konsentrasiyasının artması zamanı NMR xəttinin eninin və intensivliyinin dəyişməsi ion cütlərinin əmələ gel-

məsinin müxtəlif mərhələlərini eks etdirir.

NMR spektroskopiyası metodunun ən maraqlı tətbiq sahələrindən biri kationların hidratlaşmasının tədqiqidir. Akstam suda həll olmuş çoxlu sayda duzlarda ionların hidratlaşmasını tədqiq etmişdir və çox mühüm nəticələr almışdır.

Pirson və əməkdaşları NMR xəttinin enini bir sıra məhlullar üçün ölçərək spinə relaksasiya müddətinə $T_2 = (\pi \Delta \nu)^{-1}$ düsturu vasitəsilə hesablamışlar.

§61. Hidrogen rabitəsi

Məhlullarda baş verən bir çox hadisələr hidrogen rabitəsi ilə əlaqədardır. Molekulaxili hidrogen rabitəsi mövcud olan mürəkkəb üzvi birləşmələri və məhlulda həll olmuş maddələrlə həllədici arasında molekullararası hidrogen rabitələri vasitəsilə həyata keçən qarşılıqlı təsirləri öyrənmək üçün hidrogen rəbitələri haqqında əsaslı məlumatların olması çox vacibdir. Hidrogen rabitəsi maddənin bütün aqreqat hallarında ola bilər. Təmiz mayelərdə və məhlullarda mövcud hidrogen rabitələrini tədqiq etmək üçün yüksək ayırdetmə qabiliyyətinə malik olan NMR spektrometrleri, bərk cisimlərdə hidrogen rabitəsini öyrənmək üçün isə enli xətli NMR spektrometrleri tətbiq olunur.

Hidrogen rabitələri vasitəsilə yaranan molekullar qruplaşması əksər hallarda özünəməxsus müəyyən stexiometriyaya və fəza quruluşuna malik olur. Bu qruplaşma ilə onun fragmentləri arasında tarazlıq sürətlə bərpa olunur və döñən proses olur. Hidrogen rabitəsinin yaranmasında iştirak edən hidrogen atomu NMR spektrində bir xətt (singlet) verir. Bunun səbəbi ondan ibarətdir ki, molekulun bir hidrogen rabitələri sistemindən digərlərinə keçməsi üçün sərf olunan zaman müddəti təcrübəni aparmaq üçün lazımlı olan zaman müddətindən kiçik olur (10^{-3} san).

Qeyd etmək lazımdır ki, hidrogen rabitələri olan sistemlə-

rin tarazlıq sabitlərini və termodynamik funksiyalarını təyin etmək üçün infraqırmızı spektroskopiya (IQ) metodu çox vacib rol oynayır. Bu metod udma zolaqlarının monomer hali ilə müqayisədə nisbi intensivliklərin ölçülülməsinə əsaslanmışdır. Lakin NMR metodu IQS metoduna nisbətən bir sıra üstünlük'lərə malikdir. Xüsusi halda NMR metodu ilə hidrogen rabitəsi çox asan müşahidə olunur, çünki qarşılıqlı təsirdə hidrogen atomunun spesifik rolu aşkar olunur.

NMR metodunu tətbiq etməklə:

- 1) hidrogen rabitəsində iştirak edən protonların kimyəvi sürüşməsi;
- 2) hidrogen rabitəsinin mübadilə və dossosiasiya müddətləri;
- 3) hidrogen rabitəsi olan sistemlərdə uzununa (T_1) və eninə (T_2) relaksasiya müddətlərinin dəyişməsi;
- 4) hidrogen rabitələri vasitəsilə yaranmış kristallarda hidrogen atomunun vəziyyəti haqqında faydalı məlumatlar almaq olar.

Hidrogen rabitəsinin təbiətinin tədqiqi kimyəvi rabitələrin nəzəriyyəsinin inkişafına çox böyük təkan vermişdir.

Hidrogen rabitəsinin ən çox yayılan və qəbul olunan modellərindən biri elektrostatik modeldir. Bu modeldə hidrogen rabitəsi rabitə əmələ gətirməyən elektronların yükünü rabitələrin hidridləşməsinə uyğun paylanması əks etdirən nöqtəvi yükler toplusu kimi qəbul edilir. Su üçün hidrogen rabitəsinin bu təsəvvürlərə uyğun hesablanmış dissosiasiya enerjisinin qiymətinin (6 kkal/mol) bu kəmiyyətin təcrübədən tapılmış qiymətinə yaxın olması bu modelin xeyrinə olmuşdur. Lakin bu model hidrogen rabitəsi yarandıqda müşahidə olunan hadisələrin heç də hamısını, məsələn,

- 1) A-H rabitəsinin valent rəqslərinə uyğun infraqırmızı udma zolağının intensivliyinin artmasını;
- 2) hidrogen rabitəsinin enerjisi ilə dipol momentlərinin arasında korrelyasiyanın olmamasını;

3) A-H rabitəsinin deformasiya rəqslərinə uyğun infraqırmızı udulma zolağının intensivliyinin azalmasını və s. izah edə bilmir.

Pimental HF_2^- ionunda hidrogen rabitəsinin əmələ gəlməsini molekulyar orbitallar metodu ilə keyfiyyətcə izah etmişdir. Pimentala görə bir elektron cütü hər ikisi nisbətən zəif olan iki rabitəyə "gərilmiş" molekulyar orbitalda yerləşir (üçmərkəzli orbital).

Digər elektron cütü fтор atomlarının artıq yükü yerləşən birləşdirici olmayan orbitalda yerləşir. Ümumi halda, hidrogen atomu ilə aralanmış atomlar üçün yüklerin lokallaşması bu atomların nisbi elektromənfiyi ilə müəyyən olunur. Hidrogen rabitəsinin əmələ gəlməsi üçün ən əlverişli hal, bu atomların elektron cütünü öz birləşdirici olmayan orbitalını qəbul etmək üçün kifayət qədər elektromənfi olduqları halda yaranır. Pimental və Mak-Kleiman belə hesab etmişlər ki, bu cür təsəvvürləri elektromənfiyi kiçik olan atomlara da tətbiq etmək olar. Lakin bu o vaxt mümkün olar ki, birləşmələrdə elektron çatışmazlığı onun və ona görə onların birləşdirici olmayan orbitalları boş olsun. Məsələn, benzofenondakı karbonil qrupunun hidrogen rabitəsi əmələ gətirmə qabiliyyəti bu birləşmənin heksanda və ya etanolda həll olmasından asılı olaraq müxtəlif olur. Həlledici etanol olduqda onun hidrojeni özünü yürüklüyü böyük olan atom kimi aparır, həlledici heksan olduqda isə həlledicinin hidrojeni özünü həddən çox bağlı atom kimi aparrı. Beləliklə, karbohidrogenlərin C-H qruplarındakı hidrogen atomu əsasən 1's – orbitalına uyğun valent halında, N-H və ya O-H qruplarının hidrogen atomları isə 2s və ya 2p atom orbitallarına uyğun valent halında olmaqla iştirak edirlər. Paulinq bu ideyaya əsaslanaraq Şreder potensial funksiyalarından istifadə etməklə hidrogen rabitələrini təsvir etmişdir. O, hesab etmişdir ki, hidrogen rabitəsinin möhkəmliyi A-B məsəfəsi ilə müəyyən olunur.

Beləliklə, o təmiz mayelərdə və məhlullarda əmələ gələn

zəif hidrogen rabitəsinin və bir çox kristallik maddələrdə və A-B məsafəsi kiçik olan digər maddələrdə güclü hidrogen rabitəsinin nəzəriyyəsini vermişdir. Hesablamalar üçün ən əlvərişli olan O-H---O sistemi seçilmişdir. H-B kovalent rabitəsinə xarakterizə etmək üçün hidrogen atomunun iki ilkin ortogonal orbitalarından biri olaraq həyəcanlanmış (Ridberq) orbitalı seçilmişdir. Hidrogen atomunun bu əlavə orbitalı rabitə əmələ gətirmək üçün A-H zəiflədici orbitalından özünün fəza quruluşuna görə daha əlvərişlidir. A və B atom orbitalları *s* və *p* orbitalarından qurulmuş hibrid orbitalı kimi seçilmişdir. Hesablamalar göstərmişdir ki, hidrogen rabitəsi yükün çox kiçik miqyası zamanı da yarana bilər. Bu nəzəriyyənin köməyi ilə hidrogen rabitəsi hesabına O-H rabitəsinin infraqırmızı udulma zolağının intensivliyinin artmasını və xəttin enlənməsini izah etmək olur. Hidrogen atomunda elektron yükünün böyük dəyişmələri (O-O məsafəsi sabit götürülür) bir neçə rəqs periodu müddətində rabitənin qırılmasının ehtimalının böyük olduğunu göstərir. Lakin O-O məsafələri müxtəlif olan assosiasiyalar da mövcud ola bilər və ona görə də hidrogen rabitələri olan məyələrdə ola bilsin ki, bu məsafələrin statistik paylanması baş verir.

O-O məsafələrinin hər bir qiymətinə özünə məxsus müəyyən gücə malik hidrogen rabitəsi uyğun gəlir və ona görə də O-H valent rəqslərinin tezliyi müxtəlif kəmiyyətlər qədər sürüsür. Bu qarışan zolaqların bir-birini örtməsi udma zolağının enini artırır. Paulinqin nəzəriyyəsi hətta hidrogen rabitələri hesabına assosiasiyalar əmələ gəlməsi zamanı dipol momentlərinin müşahidə olunan artmasını əvvəlcədən xəbər vermişdir.

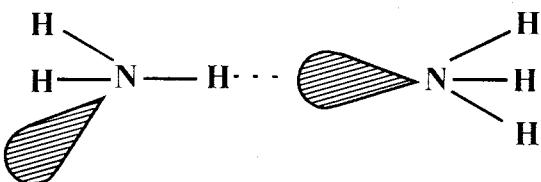
Hidrogen rabitəsi yarandıqda NMR spektrindəki hidrogen nüvəsinə uyğun siqnal, aromatik birləşmələr istisna olmaqla, bütün birləşmələrdə sahənin kiçik qiymətləri istiqamətində sürüsür. Müşahidə olunan bu sürüşmələr elektronların donorlarının elektromənfiliyi baxımından, əslində, qəribə görünür,

çünki çoxlu sayda təcrübələrdə hidrogen rabitəsinin yaranması nəticəsində əmələ gələn kimyəvi sürüşmənin qiyməti ilə elektronun donoru olan atomların elektromənfilikləri arasında heç bir korrelyasiya müşahidə olunmamışdır. Məsələn, dövri sistemin birinci qrup elementləri üçün hidrogenin NMR xətti zəif sahələr istiqamətində, ikinci qrup elementləri üçün isə güclü sahələr istiqamətində sürüşmə müşahidə olunur. Aparılan çoxlu sayda təcrübələr göstərir ki, anizotropiya və elektrik sahələri effekti olmadıqda hidrogen rabitəsinin yaranmasında iştirak edən hidrogen nüvəsinin ətrafında elektron sıxlığı artır, lakin bu elektronların sıxlıqlarının paylanması xarakteri elədir ki, bu nüvənin maqnit ekranlaşması azalır. Sneyder, Bernsteyn və Popl A-H rabitəsi olan molekulun qaz halından A-H---B hidrogen rabitəsi olan sistemə keçdiqdə induksiya olunmuş cərəyanların yaratdıqları sahələrin dəyişməsinə baxmışlar və müəyyən etmişlər ki, bu dəyişmə 1) B atomunda induksiya olunan cərəyanların birbaşa yaratdığı maqnit sahəsində protona təsiri; 2) B atomunun vasitəsilə A-H rabitəsinin polaryizəlməsi H-in hidrogen atomunun ekranlanmasına təsiri kimi iki səbəbdən baş verir.

Birinci effekt induksiya olunan cərəyanlar modelinə əsaslanan nəzəriyyə ilə yaxşı təsvir olunur. Bu effekt B atomunun təbiətindən asılıdır və xətti molekullar üçün xətti hidrogen rabitələrinin əmələ gəlməsi protonun ekranlaşmasını artırır. Bu o deməkdir ki, aromatik sistemlərdən başqa digər sistemlərdə müşahidə olunan kimyəvi sürüşmələr əsas etibarı ilə ikinci effektlə əlaqədardır. Hidrogen rabitəsinə elektrostatik effekt kimi baxılırsa, onda bu effekt özünü onda göstərir ki, B atomunun paramaqnit payı hesabına A-H rabitəsi ətrafında asimetrik elektrik sahəsi yaranır.

Sneyder, Bernsteyn və Popl hesab edirlər ki, hidrogen rabitəsində iştirak edən hidrogen atomunun NMR siqnalının kimyəvi sürüşməsi əsas etibarı ilə elektron donoru olan B atomunun elektrostatik sahəsinin olması nəticəsində A-H rabitəsində diamaqnit sirkulyasiyanın azalması ilə əlaqədardır.

Tameka da hesab edir ki, hidrogen rabitəsinin ekranlaşma sabitinə təsiri molekullararası qarşılıqlı təsir və polyarizasiya kimi iki bir-birinə zidd olan effektlərin cəmindən ibarətdir. O, öz metodundan ammiak molekulunun hidrogen nüvəsinin kimyəvi sürüşməsini qiymətləndirmək üçün istifadə etmiş və hidrogen rabitəsinin hər iki effekti nəzərə almaqla ekranlaşma sabitinə təsirini hesablamışdır. Bir ammiak molekulunun N-H oxunun digər molekulun bölünməz elektron cütünün orbitalı ilə kollinear olduğunu qəbul edərək (şəkil 61.1) o göstərmişdir



Şəkil 61.1

ki, hidrogen nüvəsinin ekranlaşma sabitinin molekullararası effektə görə qiyməti

$$\sigma' = -\frac{[0,1985(1 + \lambda \cdot \Delta) - 0,0093(\lambda^2 + \lambda \Delta)] \cdot 1,775 \cdot 10^{-5}}{2(1 + 2\lambda \cdot \Delta + \lambda^2)} \quad (61.1)$$

kimi təyin olunur. Burada Δ - tetroqonal simmetriya üçün örtmə integrallı, λ - elektromənfilik parametridir. Hesablamalar göstərmişdir ki, $\sigma' = -1.02 \cdot 10^{-6}$ olur.

Polyarizasiya effektiinin ekranlaşma sabitinə verdiyi pay isə

$$\sigma'' = \frac{(0,554 \cdot 3\lambda^2) + 2,9604\lambda + 2,1704 \cdot 1,7748 \cdot 10^{-6}}{\lambda^2 + 1,191\lambda + 1} \quad (61.2)$$

düsturundan hesablanmış və $\sigma'' = -0,45 \cdot 10^{-6} \text{ m.b.}$ olmuşdur. Beləliklə, ekranlaşma sabitinin təyin olunmuş ümumi dəyişməsi $\sigma = \sigma' + \sigma'' = -1,47 \cdot 10^{-6}$, onun $\sigma_{teor.} = 1.05 \cdot 10^{-6} \text{ m.b.}$ təcrubi qiyməti ilə çox yaxın olur.

§62. NMR spektrlərinin təhlili, ümumi hal

Pimental və Mak-Klellan hidrogen rabitəsini tədqiq etdikdə bir sıra praktiki qaydalara əməl olunmasının zəruriliyini göstərmişlər:

1) həqiqi təmiz həllədicilər seçilməli və onların hidrogen rabitəsi yarada bilmək qabiliyyətləri nəzərə alınmalıdır;

2) məhlulun konsentrasiyasını dəyişməklə NMR spektrində baş verən dəyişikliklər müşahidə olunmalıdır. Molekullararası assosiasiya prosesinə nəzarət etmək və hətta dimerə qədər dis-sosiasiyyaya nail olunması üçün mümkün qədər kiçik konsentrasiyalar götürülməlidir;

3) kimyəvi sürüşmələr müxtəlif temperaturlarda ölçülməlidir;

4) kimyəvi sürüşmələri düzgün identifikasiya etmək üçün deytronlaşdırma aparılmalıdır.

Kimyəvi sürüşmələrin konsentrasiyadan asılılığı müxtəlif fenolların CCl_4 -də məhlullarında ilk sistemli tədqiqi Xaqqins və Pimental tərəfindən aparılmışdır. Alınan nəticələrin təhlili zamanı onlar məhlulda həllədicinin monomer və dimer halında olduğunu və müşahidə olunan δ kimyəvi sürüşməsinin monomerin (δ_M) və dimerin (δ_g) kimyəvi sürüşmələrinin orta qiyməti kimi

$$\delta = \alpha\delta_M + (1 - \alpha)\delta_g \quad (62.1)$$

təyin olunduğunu qəbul etmişlər. Burada α - monomerdə hidroksil qruplarının payıdır. (62.1) ifadəsinə bənzər düsturlar bir sıra müxtəlif molekulların bir-biri ilə assosiasiya olunmaları proseslərini tədqiq etmək üçün tətbiq edilmişdir.

Saunders və Xayn assosiasiyanın polimerə tamamlandığı ümumi hal üçün NMR spektrlərindən alınan nəticələri təhlil etmişlər və orta v tezliyi (kimyəvi sürüşmə) və C ümumi konentrasiya üçün

$$\nu = \frac{\nu_1 \cdot M_1 + 2\nu_2 k_2 M_1^2 + 3\nu_3 k_3 M_1^3 + \dots + n \nu_n k_n M_1^n}{M_1 + 2k_2 M_1^2 + 3k_3 M_1^3 + \dots + nk_n M_1^n} \quad (62.2)$$

$$C = M_1 + 2k_2 M_1^2 + 3k_3 M_1^3 \quad (62.3)$$

ifadələrini almışlar. Burada ν_n - n molekuldan ibarət assosiatının rezonans tezliyi, k_n - uyğun tarazlıq sabiti, M_1 - monomerin konsentrasiyasıdır. (62.2) düsturundan görünür ki, həm kəsrin surəti, həm də məxrəci bir neçə ilk həddən sonra eyni sürətlə müəyyən limitə yaxınlaşırlar. k_n -dən başqa bütün digər tarazlıq sabitlərinin kiçik olduğunu qəbul etsək

$$\nu = \frac{(\nu_1 M_1 + n \nu_n k_n M_1^n)}{(M_1 + nk_n M_1^n)} \quad (62.4)$$

$$C = M_1 + nk_n M_1^n \quad (62.5)$$

alarıq.

Uyğun sabitlər daxil etməklə M_1 -in cədvəlləşdirilmiş qiymətləri n -nin istənilən qiymətində ν və C -ni hesablamaga imkan verir.

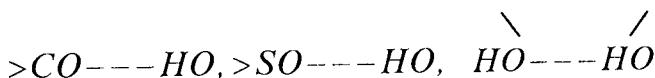
Qeyd edək ki, Saundersin fenol- CCl_4 məhlulu üçün monomer-dimer modeli əsasında aldığı nəzəri hesablamaların nəticələri NMR spektrlərindən alınmış təcrübi nəticələrlə üst-üstə düşürlər.

Hidroksil qrupları olan bir sıra birləşmələrin (su, sirkə turşusu, spirtlər və s) müxtəlif dielektrik nüfuzluğuna malik həlledicilərdə, kimyəvi sürüşməsinin temperaturdan və konsentrasiyadan asılılıqlarının tədqiqi məhlulda baş verən assosiasiya və öz-özünə assosiasiya proseslərinin öyrənilməsinə imkan verir.

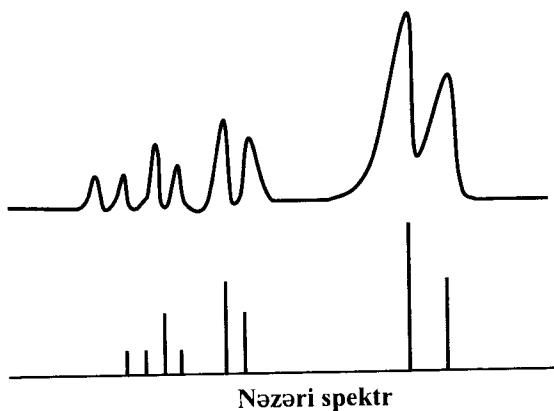
Məsələn, məhlulun sirkə turşusunun böyük konsentrasiyalarda hidroksil qrupunun NMR xətti hidrogen rabitəsinin yanması hesabına əvvəl zəif sahə istiqamətində sürüsür, lakin məhlulu qurutduqda isə NMR xətti güclü sahələr istiqamətin-

də sürüşür. Sonsuz duru məhlulda və böyük dielektrik nüfuzluğunu olan həllədicilərdə isə dimerlərin dissosiasiyası baş verir. Bu nəticələr sirkə turşusunun dimer-polimer tarazlığının olmasına ilə izah oluna bilər.

Suyun və metanolun qruplarının rezonans siqnalı bu akseptor molekullarının aseton və dimetilsulfoksidin donor molekullarına hərisliyini öyrənməyə imkan verir. Bu halda hidrogen rabitəsinin gücü aşağıdakı ardıcılıqla artır.



Hidrogen rabitəsinin əmələ gəlməsindən metanolun NMR spektrinin multipletliyinin müşahidə olunmasında çox ustalıqla istifadə olunmuşdur. Kimyəvi mübadilə effektləri ilə əlaqədar olaraq uzun müddət multiplet parçalanmanın müşahidə etmək mümkün olmamışdır. Lakin metanola asetol əlavə etdikdə pro-



Şəkil 62.1

tonun hidroksil qrupunda yaşama müddəti o qədər böyüümüşdür ki, NMR spektrinin incə quruluşu müşahidə olunmuşdur (şəkil 62.1).

Əks effekt – mübadilə sürətinin artması effekti spirtlərin suda məhlullarını güclü turşu və əsasların əlavə olunması zamanı müşahidə olunur. Spirtin suda məhluluna hətta çox az miqdarda turşunun və əsasın əlavə olunması onun hidroksil qrupunun multipletini kəskin sinqletə çevirir. Qeyd edək ki, təmiz etanolda hidroksil qrupunun multipletinin sinqletə çevrilməsi onun temperaturunu 80°C -yə qədər artırıqdə da baş verir.

Beləliklə, hidrogen rabitəsi olan mayelərin və məhlulların NMR spektroskopiyası bu məhlullarda baş verən assosiasiya və öz-özünə assosiasiya proseslərini, ümumiyyətlə, onların çox vacib olan strukturlarını öyrənməyə geniş imkanlar yaratır.

§63. Polimer kiçikmolekullu birləşmə (PKB) sistemlərinin NMR vasitəsilə tədqiqi

PKB sistemləri – polimer məhlulları, plastifikasiya olunmuş polimerlər, gellər, kompozisiyalar, kiçikmolekullu birləşmə adsorbsiya olunmuş polimerlər və s. təbiətdə və texnikada geniş yayılmışdır. Belə sistemləri tədqiq etmək üçün bir çox fiziki metodlardan, o cümlədən NMR metodundan istifadə olunur. Bir sıra hallarda NMR metodу digər metodlara nisbətən müəyyən üstünlük'lərə malikdir. NMR metodу mürəkkəb strukturlu polimer kompozisiyalarının bəzi xüsusiyyətlərini, kiçikmolekullu birləşmələrin halını, həllədicinin termodinamik keyfiyyətini, bu sistemlərdə molekulların hərəkətlərinin xarakterini və s. kimi fiziki parametrlərini tədqiq etməyə imkan verir.

Maddələrin strukturlarını və xassələrini öyrənmək üçün əvvəlki paraqraflarda göstərildiyi kimi, nüvə maqnit rezonansı siqnalının müşahidəsi üçün 1) yüksəkayırıcı NMR, 2) enli xətlər NMR-i və 3) impuls NMR kimi üç üsuldan istifadə olunur. Polimer sistemlərini öyrənmək üçün bu metodlardan ən

perspektivlisi impuls NMR metodudur.

Xatırladaq ki, bu metoddə nümunə sabit bircinsli H_0 maqnit sahəsində yerləşdirilir. Generator vasitəsilə impuls şəklində høyəcanlaşdırılan $\omega_o = \gamma H_0$ tezliyi ilə dəyişən və H_0 -a perpendikulyar olan H_1 elektromaqnit sahəsi qoşulur. Burada γ -rezonansda iştirak edən nüvələrin hiromaqnit nisbətidir. Bu radioimpuls nüvə sisteminin maqnitləşmə (M) vektorunu qiyməti impulsun t davam etmə müddətindən asılı olan müəyyən $\omega_1 = \gamma H_1 t$ bucağı qədər döndərir. Əvvəllər qeyd olunduğu kimi, M -i adətən 90° və 180° döndərən impulslar tətbiq olunur. Əgər nüvə sistemi impuls verilənə qədər tarazlıq halındadırsa, $H_0 \parallel M_0$ olur, burada M_0 — maqnitləşmə vektorunun tarazlıq qiymətidir. İmpuls verildikdən t müddət sonra, maqnitləşmə vektoru xarici sabit maqnit sahəsinə perpendikulyar M_\perp və parallel M_\parallel olan iki komponentə malik olur. Bu zaman relaksasiya prosesi baş verir və $M_\perp(t)$ sıfıra, $M_\parallel(t)$ isə M_o -a yaxınlaşır. İmpuls NMR təcrübələrində müşahidə olunan siqnalın intensivliyi, impulsların ardıcılığından və təsir müddətin dən asılı olaraq ya M_\perp -lə, ya da M_\parallel -lə mütənasib olacaqdır. Maqnitləşmə vektorunun perpendikulyar komponentinə (M_\perp) mütənasib olan siqnal stasionar NMR metodu ilə alınan udulma rezonans xəttinin Furye çevrilməsi olur və sərbəst induksiyanın düşməsi (SID) adlanır. Blox göstərmmişdir ki, M_\parallel və M_\perp

$$M_\parallel(t) = M_o \left[1 - \exp\left(-\frac{t}{T_1}\right) \right] \quad (63.1)$$

$$M_\perp(t) = M_o \exp\left(-\frac{t}{T_2}\right) \quad (63.2)$$

düsturları ilə təyin olunurlar. Burada T_1 və T_2 uzununa (spin-qəfəs) və eninə (spin-spin) relaksasiya müddətləridir. Əgər

NMR xəttinin forması Lorens funksiyası ilə təsvir olunursa, onda $M_{\perp}(t)$ (63.2) düsturu ilə təyin olunur və rezonans xəttinin eni T_2 ilə tərs mütənasib olur.

Lakin tədqiqatlar göstərmişdir ki, (63.1) və (63.2) ifadələri yalnız cüt nüvələri olan və sürətlə izotrop fırlanması halında olan molekullar üçün doğrudur. Məsələn, üç və dörd spinli olan və anizotrop fırlanması sistemlər, bir sıra polimer ərintiləri və ya yüksəkelastiklik halında olan bir sıra polimer sistemləri üçün $M_{\parallel}(t)$ və $M_{\perp}(t)$ kəmiyyətlərinin azalması eksponensial deyildir. Belə hallarda effektiv relaksasiya müddətlərindən istifadə olunur.

Tədqiq olunan polimer sistemlərinin NMR metodu vasitəsilə alınan digər çox vacib xarakteristikası öz-özünə diffuziya əmsalıdır. Diffuziyanın tədqiqi polimer və KMB molekullarının yürüklüyüünün öyrənilməsinə imkan yaratır.

§64. NMR parametrləri ilə molekulyar hərəkətin xarakteristikaları arasında əlaqə

Eninə və uzununa maqnit relaksasiya müddətləri öyrənilən sistemlərin maqnit parametrləridir və polimerləri tədqiq etdikdə xüsusi maraq kəsb etmirlər. Lakin, əgər polimer sistemlərində nüvə relaksasiyası nüvə dipol-dipol qarşılıqlı təsirlərin molekulyar hərəkətlərlə modulyasiyası hesabına baş verirsə, onda T_1 və T_2 ilə molekulyar hərəkətlərin xarakteristikaları arasında əlaqənin yaradılması imkanı yaranır.

Molekulyar hərəkətin intensivliyi molekulun E kinetik enerjisi ilə xarakterizə olunur. Məlumdur ki, qarşılıqlı təsirdə olmayan və J' ətalət momentinə malik olan ω bucaq sürətilə fırlanması molekullar üçün

$$E = \frac{J' \omega^2}{2} = \frac{kT}{2} \quad (64.1)$$

yazmaq olar; burada T_c - mütləq temperaturdur.

Molekulyar hərəkəti xarakterizə edən və molekulun bir radian dönməsi üçün sərf olunan zamana bərabər olan τ_c korelyasiya müddətini daxil etsək, onda (64.1)-dən

$$\tau_c^2 \sim \frac{J'}{T} \quad (64.2)$$

olar. Buradan görünür ki, sabit temperaturda τ_c verilmiş hərəkətdə olan kinetik vahidin ətalət momentinin qiymətindən asılıdır. Ona görə polimer məhlullarında, məsələn, polimer seqmentinin korelyasiya müddətinin həllədicinin molekulunun korelyasiya müddətindən böyük olacağını gözləmək olar. Əgər maqnit relaksasiya müddəti ilə korelyasiya müddəti arasında asılılıq müəyyən olunarsa, onda makromolekulun və həllədici-nin molekullarının relaksasiya sürətlərini ayrıca tapmaq imkanı yaranar.

Relaksasiya müddətlərinin (T_1 , T_2) korelyasiya müddətin-dən asılılığı kinetik vahidin molekulyar hərəkətinin növü və onun strukturu ilə müəyyən olunur. İki nüvəsi olan və izotrop fırlanan molekul üçün bu asılıqlar BPP nəzəriyyəsində müəyyən olunmuşdur.

$$T_1^{-1} = \frac{5}{2} \frac{\gamma^4 \hbar^2}{r^6} J(J+1) \left(\frac{\tau_c}{1 + (\omega_o \tau_c)^2} + \frac{4\tau_c}{1 + (2\omega_o \tau_c)^2} \right) \quad (64.3)$$

$$T_2^{-1} = \frac{\gamma^4 \hbar^2}{r^6} J(J+1) \left(\frac{3}{\tau_s} \tau_s + \frac{\tau_c}{1 + (\omega_o \tau_c)^2} + \frac{2}{5} \frac{4\tau_c}{1 + (2\omega_o \tau_c)^2} \right) \quad (64.4)$$

Burada J - nüvənin spin, \hbar - Plank sabiti, r - nüvələr arasındakı məsafədir.

İkispinli molekulların irəliləmə hərəkəti ilə müəyyən olunan relaksasiya sürətləri üçün analoji ifadələr alınmışdır. Əgər molekulyar hərəkət korelyasiya müddətləri spektri ilə, yəni bir çox korelyasiya müddətləri ilə xarakterizə olunursa, onda

(64.3) və (64.4) ifadələri müəyyən qədər mürəkkəbləşirlər.

Əgər relaksasiya bir neçə müxtəlif mexanizmlərlə həyata keçirəsə, onda yekun relaksasiya müddəti, məsələn, eninə relaksasiya müddəti

$$T_2^{-1} = \sum_i T_{2i}^{-1} \quad (64.5)$$

kimi təyin olunur.

§65. Çoxfazalı sistemlərdə nüvə relaksasiyasının xüsusiyyətləri

Əvvəlki paraqrafda şərh olunanlar yeganə bir T_1 və T_2 qiymətləri ilə xarakterizə olunan birefazalı sistemlərə aiddir. Asanlıqla görmək olar ki, polimer – RPB sistemləri NMR nöqtəyi-nəzərindən "çox fazalı" sistemlərdir. Nüvə maqnit rezonansında "faza" dedikdə eyni relaksasiya müddəti ilə xarakterizə olunan nüvələr sistemi nəzərdə tutulur. Verilmiş i -ci fazanı onun T_{1i}, T_{2i} relaksasiya müddətləri, bu fazaya daxil olan nüvələrin maddənin nüvələrinin ümumi sayında P_i payı, nüvələrin verilmiş fazada τ_i , yaşama müddəti kimi parametrlər xarakterizə edir. Əgər nüvələr bir fazadan digərinə keçirlərsə, onda i fazasından keçmə ehtimalı τ_i^{-1} -ə bərabər olur.

N fazadan ibarət sistem haqqında faydalı məlumat daşıyan maqnitləşmə vektorunun eninə komponentinin azalması sürətli mübadilə halı üçün, yəni $\tau_i \ll T_{1i}; \tau_i \ll T_{2i}$ olduqda

$$M_\perp(t) = \exp\left(-\frac{t}{T_{2m}}\right) \quad (65.1)$$

eksponensial qanunu üzrə baş verir. Burada

$$T_{2m}^{-1} = \sum_{i=1}^n P_i T_{2i}^{-1} \quad (65.2)$$

kimi təyin olunur və göstərir ki, eninə maqnitləşmə vektoru T_{2m} xarakteristik zamanına malik yeganə eksponensial asılılıqla xarakterizə olunur.

Yavaş mübadilə halında, yəni $\tau_i \gg T_1$ və $\tau_i \gg T_{2i}$ olduqda

$$M_\perp(t) \sim \sum_{i=1}^n P_i \exp(-t/T_{2i}) \quad (65.3)$$

olur. (65..3) ifadəsi göstərir ki, yavaş mubadilə halında maqnitləşmə vektoru müxtəlif fazalara uyğun eksponentlərin cəmi ilə təsvir olunur.

Aralıq sürətə malik mübadilə halında, yəni $\tau_i \sim T_1; \tau_i \sim T_2$ olduqda isə ikifazalı sistem üçün aparılan hesablamalar göstərmişdir ki,

$$M_\perp(t) \approx \sum_{i=1}^2 P'_i \exp(-t/T'_{2i}) \quad (65.4)$$

olar. (65.4) düsturuna daxil olan P'_i və T'_{2i} kəmiyyətləri fazaları xarakterizə edən həqiqi P_i, T_1, T_2 parametrlərindən fərqli olurlar, lakin onlar arasında hər bir konkret sistem üçün

$$T'_{2i} = f(T_{2i}, P_i, \tau_i) \quad (65.5)$$

asılılığı mövcud olur.

Yuxarıdakı ifadələr göstərir ki, P-KMB sisteminin molekulyar xarakteristikaları haqqında məlumatların əldə olunması çox çətindir və bir neçə mərhələdən ibarətdir. Sistemin kinetik parametrləri haqqında məlumat almaq üçün:

a) sistemin T'_1, T'_{2i}, P_i və s. maqnit parametrləri NMR metodu ilə təyin olunur. Qeyd edək ki, bu parametrlər ayrı-ayrı fazaları xarakterizə edən həqiqi parametrlərdən fərqlənirlər;

b) ölçülən maqnit parametrləri ilə kinetik vahidlərin (makromolekulun seqmenti, onun yan qrupları, həlledicinin moleku-

lu və s. bu parametrlərə uyğun korrelyasiya müddətləri arasında əlaqə müəyyənləşdirilir;

c) (65.4) və (65.5) növ düsturlar vasitəsilə hər fazanın həqiqi maqnit parametrləri tapılır;

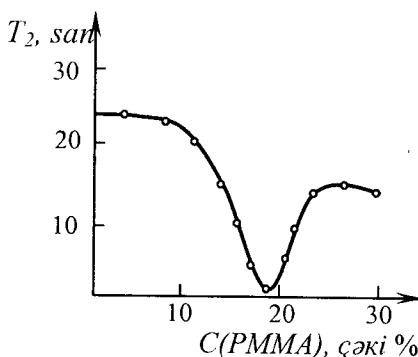
d) sistemə müəyyən relaksasiya mexanizmi şamil edilir, hər bir kinetik vahidin hərəkətinin növü və xüsusiyyəti müəyyən olunur;

g) polimer və kiçikmolekullu birləşmənin molekulyar hərəkətlərinin korelyasiya müddətləri təyin olunur.

§66. Polimer məhlullarının tədqiqi

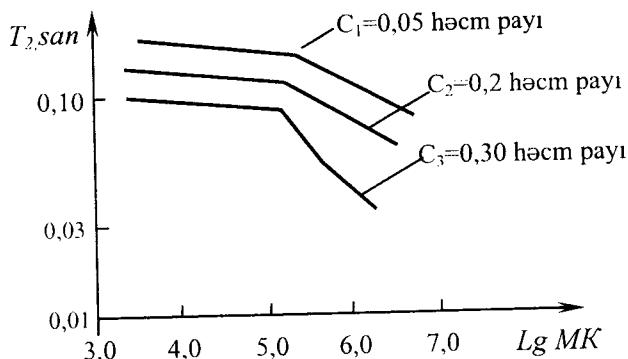
Polimerlərin məhlullarının relaksasiya müddətlərinin təyini onların quruluşu haqqında məlumat almağa imkan verir. Anderson və Lui polimetilmətakrilat (PMMA) benzolda məhlulu NMR vasitəsilə tədqiq etmişlər. Müəyyən olunmuşdur ki, məhlulda benzolun spin-spin relaksasiya müddəti polimerin konsentrasiyasından asılı olaraq minimumdan keçir (şəkil 66.1). Bu effektin kəmiyyətcə təhlili göstərmişdir ki, bu minimum benzol molekullarının məhlulun qeyribircinsli oblastlarından diffuziya etməsi ilə əlaqədardır və bu oblastın orta ölçüsü təxminən 200A° bərabərdir. Bu qiymət polimer seqmentinin fırlanma radiusu ilə üst-üstə düşür.

Slonim və əməkdaşları poliizobutilenin CCl_4 -də məhlullarında polimerin CH_3 qrup-larının eninə relaksasiya müddətlərini onun konsentrasiyasından və molekulyar kütlə-



Şəkil 66.1

kütləsindən asılılığında xarakterik sınmaya müəyyən etmişlər (şəkil 66.2). Bu sınmalar onu göstərir ki, molekulyar kütlənin və ya konsentrasiyanın müəyyən bir böhran qiymətlərində sınamının xassələri kəskin dəyişir. Müəlliflərin fikrincə məhlulda



Səkil 66.2

konsentrasiyanın və ya molekulyar kütlənin müəyyən böhran qiymətlərindən böyük qiymətlərində sistemdə makromolekullar və molekulüstü birləşmələrin əmələ gətirdikləri fəza torunun düyünlərində lokal yürüklüğün dəyişməsi hesabına T_2 dəyişir və yürüklüğün bu dəyişməsinin konsentrasiyadan asılılığı torun əmələ gəlməsi və onun sıxlığı ilə əlaqədardır.

Poliakril turşusunun (PAT) suda məhlullarında su molekullarının korrelyasiya müddətlərinin temperatur 10-80°C arasında artdığı zaman məhlulda baş verən struktur dəyişmələri hesabına artması, polimetakril turşusunun (PMAT) məhlulunda isə suyun korelyasiya müddətinin azalması müşahidə olunur. Baş verən bu struktur dəyişmələri məhlulda hidrogen rabitələrinin paylanmasından dəyişməsi nəticəsində baş verən polimer zəncirindən təşkil olunmuş yumaqların açılması ilə əlaqələndirilir. Müəyyən olunmuşdur ki, yumşaq PAT molekulu sərt PMAK molekuluna nisbətən iki dəfə artıq su hidratlaşdırır. Hesab olunur ki, makromolekulun strukturunun olması onun su ilə qarşılıqlı təsirdə olmağına fəzavi çətinliklər törədir.

Məhlulların strukturu haqqında qiymətli məlumatları sistemdə həm həllədici, həm də polimer molekullarının diffuziya əmsallarını tədqiq etməklə əldə etmək olur.

Polistrilol (PS)-benzol və PS - tsikloheksan sistemlərində diffuziyanın tədqiqi göstərmüşdir ki, həllədici molekulunun "sıçrayış" etməsi üçün lazıム olan minimal həcm ikinci sistem-də birinci sistemə nisbətən 1,5 dəfə çoxdur.

Polimerlərin (PMMA, PS) konsentrasiyasını artırıqda həllədiciinin diffuziya əmsalının tədqiqi göstərir ki, bir-birinə do-laşmış makromolekulların daxilində əmələ gələn boşluqlara düşən KMB molekulları orada tormozlanır və onların diffuziya əmsali azalır. Ümumiyyətlə, demək olar ki, həllədici molekul-larının öz-özünə diffuziyası makromolekulların hərəkətlərinin xarakteri ilə müəyyən olunur və D-nin makromolekulun kon-sentrasiyasından asılılığının xarakteri məhlulda makromolekul-ların düzülüşü haqqında çoxlu məlumatlar verir.

§67. Həllədiciinin keyfiyyəti və NMR

Həllədiciinin termodinamik keyfiyyətinin və ya polimerin həllədiciyə hərisliliyinin dəyişməsi polimer məhlullarında molekulyar yürüklüyü müəyyənləşdirir və molekullararası qarşı-liqli təsirlərin kəskin dəyişməsinə səbəb olur. T_1 , T_2 və D kə-miyyətləri molekulyar yürüklükdən asılı olduğu üçün onların təyin olunması molekulyar yürüklük haqqında mülahizə yürütməyə imkan verir.

Geniş temperatur və molekulyar kütlə oblastlarında həllədiciinin keyfiyyətinin tədqiqi ilk dəfə poliizobutilenin (PİB) "yaxşı" (CCl_4) və "pis" (C_6D_6) həllədici lərdəki məhlullarında aparılmışdır.

Eyni miqdarda həllədici olan müxtəlif nümunələrdə uzu-nuna relaksasiya müddətlərinin (T_1) müqayisəsi göstərir ki, yaxşı həllədici lərdə relaksasiya pis həllədici lərə nisbətən daha

sürətlə gedir. Polimerin CH_3 qrupunun fırlanması ilə əlaqədar olan minimum yaxşı həllədicidə $\sim 25^\circ\text{C}$ -də, pis həllədicidə isə daha aşağı temperaturda müşahidə olunur və daha kiçik olur. Bunun səbəbi ondan ibarətdir ki, yaxşı həllədicidə makromolekulun konformasiyasının CH_3 qrupunun fırlanmasına göstərdiyi fəzavi təsir daha kiçik olur. Sonralar müəyyən olunmuşdur ki, kifayət qədər qatı məhlullarda həllədicinin keyfiyyəti molekuldaxili yürüklüyü eyni cür təsir edir. Bu nəticə PS və PMMA polimerlərinin protonu olmayan həllədicilərə T_1 və T_2 -nin temperaturdan və konsentrasiyadan asılılıqlarını tədqiq etdikdə alınmışdır.

§68. Həllədicinin həli və NMR

Ataktik polistirolun CH_2Cl_2 həllədicisindəki həcmi payı 0,10-0,24 olan məhlulunda həllədici molekullarının həli tədqiq edilmişdir. Bu sistem zəif P-KMB qarşılıqlı təsiri ilə xaraketrizə olunur. Həllədici molekullarının bir-birini əhatə etdiyi və makromolekullarla əhatə olunduğu hallar üçün korelyasiya müddətlərinin hesablanması göstərmişdir ki, $1 \leq \tau_{hh} / \tau_{hn} \leq 2$ olar. Burada τ_{hh} - həllədici molekulu özünəbənzər molekullarla əhatə olunduqda, τ_{hn} - həllədici molekulu makromolekullarla əhatə olunduqda həllədici molekullarının korelyasiya müddətləridir. Bu, onu göstərir ki, PS - CH_2Cl_2 məhlulunda həllədici molekulunun yalnız bir əhatəsi vardır və onları "bağlı" və "sərbəst" olmaqla iki qrupa ayırmama olmaz. Kiçik molekulların tormozlanması molekul kütləsi böyük olan polimer sistemlərində daha effektlidir. Polimerin molekul kütləsi artıqda həllədici (CH_2Cl_2) molekulunun "tələ"də yaşama müddətinin artması (τ_{pn}) benzol həlqəsi ilə CH_2Cl_2 molekulları arasındaki qarşılıqlı təsirlə yox, makromolekul zəncirinin təsiri ilə əlaqədardır.

Zəif qatılığı olan bir sıra polimer məhlullarında həllledicinin molekulunun hali geniş tədqiq edilmişdir. Güclü molekullara-rası hidrogen rabitəsi olan məhlullarda protonların, deutronların, xlor nüvələrinin spin-qəfəs relaksasiya müddətinin (T_1) və öz-özünə diffuziya əmsalının temperaturdan və konsentrasiyadan asılılığını öyrənərək müəyyən edilmişdir ki, həllledici



kimi iki hala uyğun sadə modellə təsvir olunur. Həllledicinin A molekulu, ya sərbəst halda, ya da M makromolekulu ilə solvat halında (AM) olur. Məsələn, polivinilpirrolidonun (PVV) xloroform məhlulunda pirol həlqəsinin karbonil qrupu ilə xloroformun deyteriumu arasında hidrogen rabitəsi yaranır. Müəyyən edilmişdir ki, hidrogen rabitəsinin "yaşama müddəti" (5-10-11san) təmiz xloroform molekulunun firlanma korelyasiya müddətinə (~10-12san) nisbətən böyük, lakin makromolekulun ən sürətli hərəkətinə uyğun korelyasiya müddətindən (~109 san) çox kiçikdir. PVP- pirrol sistemində isə hidrogen rabitəsinin "yaşama müddəti" PVP - xloroform sisteminə nisbətən təqribən iki dəfə böyük olur. Polimerlə kompleks təşkil edən pirrol həlqəsinin C-H rabitəsi ətrafında reorientasiyası təmiz pirrolun reorientasiyasına nisbətən 10 dəfə zəiflədiyi halda, PVP ilə kompleks təşkil edən xloroform molekulun firlanması təmiz xloroforma nisbətən cəmi 3 dəfə ləngiyir. Tədqiqatçıların fikrincə hidrogen rabitəsinin "yaşama müddəti"-nə polimer-həllledici solvatının "yaşama müddəti" kimi baxmaq olar.

Deməli, belə nəticəyə gəlmək olar ki, polimerlərin məhlullarında həllledicinin molekullarının hali əsas etibarilə həllledici molekulları ilə polimer makromolekulları arasındaki qarşılıqlı təsirlə müəyyən olunur.

§69. Solvatlaşma prosesi və NMR

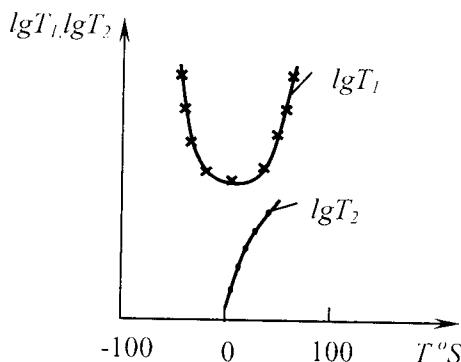
Polimer məhlullarında polimerlərin iki həllədicidən biri ilə seçmə solvatlaşması nəticəsində əmələ gələn komplekslərin tədqiqində NMR metodu geniş istifadə olunur. Həllədicilərin qarışığının elə seçilir ki, verilmiş polimer üçün komponentlərdən biri "yaxşı" , digəri isə "pis" həllədici olsun. Liu NMR metodu ilə $[PIB + CCl_4 (C_6H_{12}) + CH_2Cl_2 \text{ və } PMMA + CCl_4 + CH_3COCH_3 (CH_2Cl_2)]$ kimi bir sıra sistemləri tədqiq edərkən müəyyən etmişdir ki, həllədicilər qarışığında komponentlərdən birinin spin-qəfəs relaksasiya müddətləri sistemə daxil edilən polimerin növündən asılıdır, başqa sözlə, polimerin bu komponentlə qarşılıqlı təsiri digərinə nisbətən daha güclüdür.

Yuxarıda göstərilən sistemlərdə CH_2Cl_2 PMMA üçün yaxşı, PIB üçün isə pis həllədigidir. Bir sıra sistemlərdə ($C_6H_6 + C_6H_{12} + PS$, $C_6H_6 + CCl_4 + PMMA$, $CHCl_3 + CCl_4 + PMMA$, $C_6H_6 + CHCl_3 + PMMA$) polimerin konsentrasiyasını sabit saxlamaqla həllədicilər qarışığında komponentlərin müxtəlif konsentrasiyalarında spin-qəfəs relaksasiya müddətləri tədqiq olunmuş və müəyyən edilmişdir ki, PS-lə benzol (yaxşı həllədici) daha güclü solvatlaşırlar və özü də PS-in bir manqası dörd benzol molekulu ilə birləşir. PMMA-in monomeri isə 5 benzol və 4 xloroform molekulunu özünə birləşdirir. Polivinilpirrolidonun (PVP) xloroform (yaxşı həllədici) və tsikloheksan (pis həllədici) qarışığındaki məhlullarında polimerin konsentrasiyası artıqdır $CHCl_3$ qrupunun fırlanmasının tormozlanması və C_6H_{12} qrupunun yürüklüğünün sabit qalması müşahidə olunmuşdur. Bu nəticə PVP-in xloroformla güclü solvat əmələ gətirdiyini göstərir.

Polimer məhlullarında fazalara ayrılma prosesində NMR xarakteristikaları (T_1 , T_2 , D) dəyişir və bu da molekullararası qarşılıqlı təsirlərin dəyişməsi haqqında qiymətli məlumatlar almağa imkan verir. Polistirolon protonu olmayan müxtəlif həllədicilərdə (CCl_4 , $CDCl_3$, C_6D_{12} və s.) relaksasiya müddət-

lərinin polimerin konsentrasiyasından və molyar kütləsindən asılılıqları tədqiq edilmişdir.

69.1 şəklində polistirolon $C_6D_5CD_3$ -də 40% məhlulunda relaksasiya müddətlərinin temperaturdan asılılıqları verilmişdir.



Şəkil 69.1

dir. Uzununa relaksasiya müddətinin pilləli dəyişməsi makromolekulların halının dəyişməsini və böyük yaşama müddətinə malik polimer-polimer kontaktlarının (assosiatlar, solvatlar) əmələ gəlməsini eks etdirir. Müşahidə olunan orta T_1 müddəti olaraq həm yüksək yüksüklüyü, həm də zəncirlərarası kontaktlar hesabına tormozlanmış makromolekullara aid edilə bilər. Müşahidə olunmuşdur ki, T_2 hətta fazalara ayrılmanın başlangıcında duru məhlullarda belə kəskin dəyişir.

§70. Məhlulda makromolekulların hərəkətlərinin xüsusiyyətləri

Poliizobutilenin protonu olmayan bir sıra həllədicilərdəki məhlullarında NMR tədqiqatları makromolekulun hərəkətinin iki forması olduğunu göstərir. Bunlardan biri aşağı temperatur forması, yəni CH_3 qruplarının oriyentasiyاسının dəyişməsi və

digəri, yüksək temperaturlu forması isə seqmental hərəkət formasıdır. Analoji hərəkət formaları, yəni CH_3 qruplarının fırlanması və makromolekulda Si-C rabitəsinin oriyentasiyasının dəyişməsi PMDS-in bir sıra protonlu (C_6H_6 , $\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}$) və protonsuz (C_6D_6 , C_6D_{12} , CCl_4) həllədicilərdəki məhlullarında müşahidə olunmuşdur.

Polietilenoksigenin HCl , C_6H_{12} , CCl_4 və pentaxloretan $\text{CHCl}_2\text{CCl}_5$ kimi həllədicilərdəki məhlullarında C-C rabitəsi ətrafında konformasiya keçidləri NMR metodu ilə tədqiq olunmuşdur.

Müəyyən edilmişdir ki, molekulun bütövlükdə fırlanmasının relaksasiya proseslərinə təsiri yalnız molyar kütləsi kiçik olan olikomerlərdə kifayət dərəcədə hiss olunur. Başqa sözlə, polimerin molyar kütləsi azaldıqca makromolekulların hərəkət mexanizmi seqmental hərəkətdən bütövlükdə molekulun fırlanma hərəkətinə qədər dəyişir.

^{13}C nüvə maqnit rezonansı vasitəsi ilə müəyyən edilmişdir ki, poliizobutilenin CDCl_3 -də 20%-li məhlulunda karbon zəncirinin hərəkəti praktik olaraq izotropdur. PS-tetraxloretlen sisteminin tədqiqi göstərmışdır ki, polimerin fenil qruplarının fırlanması sferik tormozlanmaya məruz qalır, çünki onların körelyasiya müddəti seqmental hərəkətin körelyasiya müddətin-dən böyükür.

Polietilenin, poliizobutilenin və polipropilenin dixlorbenzol məhlullarında seqmental hərəkətin aktivləşmə enerjilərinin müqayisəsi göstərir ki, polietilendən poliizobutilenə keçdikcə bu enerji artır. Bu isə polimerə yan zəncir kimi daxil edilmiş metil qruplarının hərəkətlərinin sterik çətinliklərlə rastlaşması ilə əlaqədardır.

§71. Plastifikasiya olunmuş polimerlər

Plastifikasiya olunmuş polimerlər məhlullardan polimerin miqdarının çoxluğu və bu səbəbdən yüksək özlülükləri ilə

fərqlənirlər.

Müəyyən olunmuşdur ki, plastifikasiya olunmuş polimerlər NMR nöqtəyi-nəzərdən fazaları arasında mübadilə heç olmayan və ya çox cüzi olan çoxfazalı sistem kimi baxmaq olar.

Belə sistemlərin xassələri haqqında ən qiymətli məlumatları maqnitləşmə vektorunun azalmasını öyrənməklə təyin olunan T_2 relaksasiya müddəti vasitəsilə əldə etmək olar. Plastifikasiya olunmuş polimerlər geniş temperatur intervalında iki dənə spin-spin relaksasiya müddətləri ilə xarakterizə olunurlar: plastifikatorun protonlarını xarakterizə edən böyük T_{2a} və polimerin protonlarını xarakterizə edən kiçik T_{2b} zaman müddəti. Beləliklə, plastifikasiya olunmuş polimerlərdə relaksasiya müddətlərinin (T_{2a} , T_{2b}) polimerin konsentrasiyasından, temperaturundan və polimerin molyar kütləsindən asılılığını öyrənməklə onların quruluşu haqqında çoxlu məlumatlar almaq olar.

§72. Polimer məhlullarının gel hali və NMR

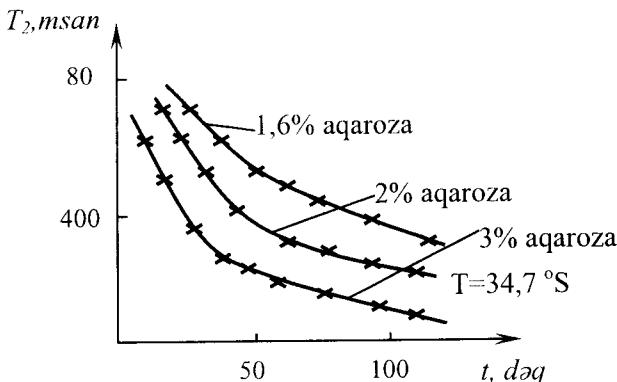
Nüvə maqnit rezonansı metodu əsas etibarı ilə polimerlərin - aqarozanın, aqarın, jelatinin, kraxmalın və s. suda məhlullarının gel hallarını tədqiq etmək üçün geniş istifadə olunmuşdur. Bu sistemlərdə kiçikmolekullu birləşmə və ya həllədici dedikdə su nəzərdə tutulur.

Əksər tədqiqat işləri impuls metodu ilə aparılmışdır və polimerin az miqdarda ($2\pm3\%$) olduğu gellər yeganə T_1 və T_2 ilə və ya birkomponentli NMR udulması xətti ilə xarakterizə olunurlar. Məhlulun polimerin miqdarının müəyyən qiymətin-dən sonra NMR udulma xətti ikikomponentli olur. NMR xəttinin enli (9 ersted) komponenti polimer molekulunun protonlarına, ensiz komponenti isə su protonlarına aid olur.

a) Gellərin əmələ gəlməsi və qocalması

Məlumdur ki, gellər, geləmələgəlmə (T_{gel}) və ərimə tem-

peraturları ($T_{\text{ərimə}}$) ilə xarakterizə olunurlar. Geləmələgəlmə temperaturunda spin-spin relaksasiya müddətinin (T_2) zamanından asılılığının öyrənilməsi bu prosesin kinetikasını izləməyə imkan verir (şəkil 72.1).



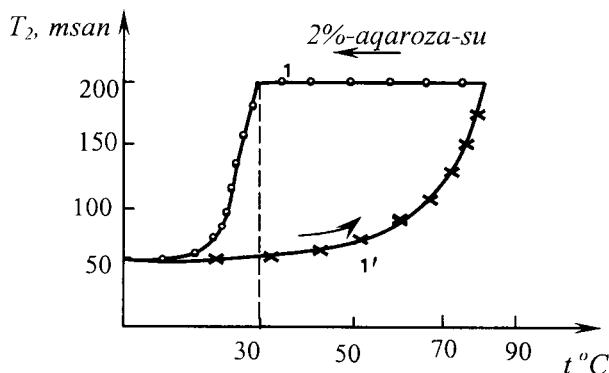
Şəkil 72.1

Şəkildəki əyrilərdən görünür ki, aqarozanın suda məhlulunda polimerin konsentrasiyasının artması geləmələgəlmə sürətini artırır. Bu isə molekulüstü strukturların əmələ gəlməsinin intensivləşməsi ilə əlaqədardır. Geləmələgəlmə prosesində spin-spin relaksasiya müddətinin azalması makromolekulların və onların əlaqəli su molekullarının yürüklüklerinin azalması ilə əlaqədardır. T_2 -nin aqarozanın konsentrasiyasından asılılığı sistemdə makromolekulyar torun əmələ gəldiyini göstərir. Məhlulu soyutduqda spin-spin relaksasiya müddətinin temperaturdan asılılığında sistemdə $T=T_{\text{gel}}$ oblastında molekulyar yürüklüğün azaldığını göstərən sınama müşahidə olunur (şəkil 72.2, 1 əyrisi).

Qeyd etmək lazımdır ki, spin-qəfəs relaksasiya müddətinin temperaturdan asılılığı qrafikində belə anomaliya müşahidə olunmur.

Nüvə maqnit rezonansı vasitəsilə α - jelatinin ($M_w \sim 11 \cdot 10^4$) suda 0,5%-li məhlulu tədqiq olunmuş və lesitilin, alanilin, pro-

prolinin və arqinin NMR xətlərinin J integralların intensivlikləri təyin edilmişdir.



Şəkil 72.2

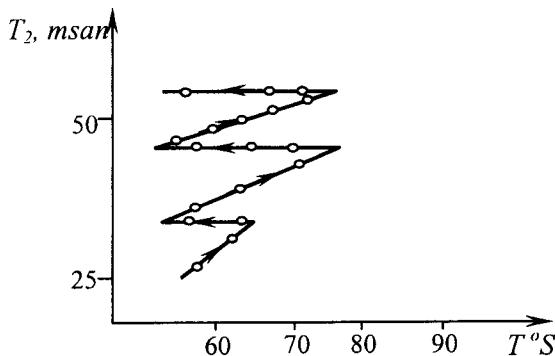
Müəyyən olunmuşdur ki, geləmələgəlmə prosesində müşahidə olunan xətlərin yeri və forması dəyişmir, lakin J-nin qiyməti bütün xətlər üçün eyni K sürət sabiti ilə azalır:

$$\frac{dJ}{J} = -k \cdot dt \quad (72.1)$$

İntegral intensivliyin azalması sistemdə daxilində molekulyar hərəkət azalan makromolekulların spiral konformasiyasının rüseymlərinin yaranması ilə əlaqədardır. Bu isə öz növbəsində xətlərin yüksək ayırdetmə NMR metodу ilə müşahidə oluna bilməyən enlənməsinə gətirib çıxarır. Geləmələgəlmə prosesinin NMR vasitəsilə çoxlu sayıda tədqiqatları göstərir ki, bu proses çoxmərhələli prosesdir və onun yavaş mərhələsi makromolekulyar yumaqların (72.1) düsturu ilə təsvir olunan spiral konformasiyasına keçid mərhələsidir. Bu prosesin sonrakı mərhələsi isə bu spiralların birləşə-rək gelin fəza torunu əmələ gətirməsidir.

Geləmələgəlmə prosesinin çox vacib spesifik xüsusiyyətlərindən biri relaksasiya müddətlərinin temperatur asılılıqlarının

sistemi qızdırıldıqda və soyutduqda müxtəlif vəziyyətlərdə olmaları, yəni, onların üst-üstə düşməmələridir. Başqa sözlə, onların temperatur asılılıqlarında histerezisin olmasıdır (şəkil 72.2, I və I' əyriləri) göstərilmişdir ki, histerezis ilgəyinin forması ölçü zamanı nümunənin qızdırıldığı maksimal temperaturun və soyudulduğu minimal temperaturun qiymətlərindən asılıdır. Belə hesab olunur ki, histerezisin yaranma səbəbi alınan əyrilərin kinetik xarakteri ilə əlaqədardır. Qızdırma və soyutma tsiklləri bir-birini əvəz etdikdə başqa növ histerezis alınır (şəkil 72.3 3%-li aqaroza-su sistemi üçün).



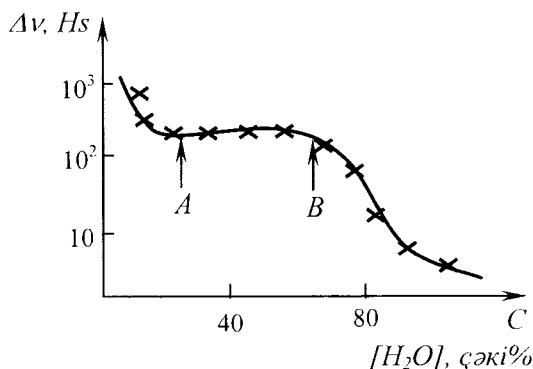
Şəkil 72.3

Bu növ histerezisin müşahidə olunmasının səbəbi ondan ibarətdir ki, temperaturu artırıldıqda torun mövcud düyünləri dağılır və zəncirlərin yürüklüyü artır. Lakin sistemi soyutduqda bu düyünlər hər dəfə müxtəlif cür bərpa olunurlar. Bu isə histerezisin yaranmasına səbəb olur.

§73. Gellərdə suyun həli

Suyun gellərdə özünü aparmasının tədqiqi nəticəsində belə nəticəyə gəlmışlər ki, geldə suyun əksər molekullarının halları adı su ilə buzun molekullarının halları arasında olur. Lakin

aqaroza-su vasitəsilə sistematik tədqiqi göstərdi ki, gellərdə su iki halda: yürüklüyü adı suyun yürüklüyü kimi olan böyük miqdarda "sərbəst" su və "əlaqəli (bağlı)" su halında olur. Gellərdə suyun "əlaqəlilik (bağlılıq)" dərəcəsi müxtəlif olur və əlaqəli suyu iki hissəyə bölmək olar. Onlardan biri molekulları məhdud yürüklüyə malik olan "bağlı, əlaqəli", o, digəri isə "bərk" sudur. Aqaroza-su sistemində NMR xəttinin $\Delta\nu$ eninin suyun konsentrasiyasından asılılığı (Şəkil 73.1) göstərir ki, aqa-

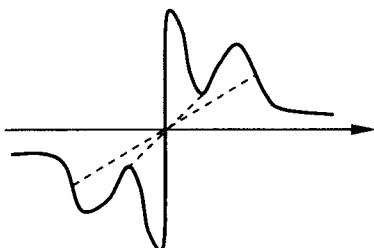


Şəkil 73.1

roza-su gel sistemində "əlaqəli (bağlı)" və "sərbəst" su ilə yanaşı "aralıq" su da mövcuddur. "Aralıq" su anlayışının daxil edilməsi $\Delta\nu$ -C asılılığının AB hissəsində $\Delta\nu$ -nün sabit qalmاسına əsaslanır və o, bu sistemin dilatometrik və elektrokimyəvi xassələrini izah etmək zəruriyyətindən doğur.

Aqaroza gellərinin tədqiqi göstərir ki, belə sistemdə "bağlı" suyun miqdarı ümumi suyun əsas hissəsini təşkil edir.

Hidratlaşma dərəcəsi ($1q$ quru polimerə düşən suyun mi-



Şəkil 73.2

qdarı) enli xətlər nüvə maqnit rezonansı vasitəsilə təyin oluna bilər, temperaturun $t < 0^\circ S$ qiymətlərində aqaroza-su sisteminin NMR spektri 73.2 şəklində göstərilmişdir.

Göründüyü kimi, NMR spektri $0^\circ S$ -də buza çevrilmiş sərbəst suyun (ən enli xətt), polimerin və donmayan "bağlı" suyun protonlarına uyğun xətlərdən ibarətdir. Hidratlaşma dərəcəsi NMR spektrindən təcrübə olaraq

$$h = \frac{m_{H_2O} \cdot n_{H_2O} \cdot M_{monomer}}{m_{pol} \cdot n_{monomer} \cdot M_{H_2O}} \quad (73.1)$$

düsturuna əsasən hesablanır. Burada m_{pol} , m_{H_2O} - sistemdə polimerin və suyun miqdarları, $n_{monomer}$, n_{H_2O} - polimerin monomerində və suda olan protonların sayı, $M_{monomer}$ və M_{H_2O} - polimerin monomerinin və suyun molyar kütləridir. Aqaroza gelində NMR vasitəsi ilə "bağlı" suyun miqdarı üçün tapılmış qiymət $h=0,24 \text{ q/q}$ olmuşdur. "Əlaqəli, bağlı" suyun protonlarına uyğun NMR xəttinin eninin temperaturdan asılılığı göstərmişdir ki, nisbətən yüksək temperaturlarda ($t > -66^\circ S$) xəttin eni kifayət qədər kiçik olub maqnit sahəsinin bircinsliliyi ilə əlaqədardır. $t < -60^\circ S$ temperaturlarda xəttin eni artır (böyüür) və $t < -120^\circ S$ -dən başlayaraq artmağa başlayır. Bu "bağlı" (əlaqəli) suyun bərkiməsi ilə əlaqədardır. Tədqiqat aparılan temperatur oblastında sistem bir aktivləşmə enerjisi ilə xarakterizə olunur ki, bu da "bağlı" suyun adı sərbəst sudan fərqli olaraq kristallaşmayıb şüsləşdiyini, yəni bərk amorf halına keçdiyini göstərir.

Polimerlərdə adsorbsiya olunmuş kiçik molekullu birləşmələrin, xüsusilə suyun yürüklüyü və digər xassələrini tədqiq etmək üçün impuls NMR metodu geniş tətbiq olunur. Neylon-6-6 makromolekullarında adsorbsiya olunmuş su molekulları, suyun konsentrasiyası $C > 1,4$ çəki, % olduqda, NMR spektrində nazik xətt verir.

Müxtəlif sellülozalarda T_1 və T_2 -nin temperaturdan asılılığının təhlili göstərir ki, adsorbsiya olunmuş molekulların polimerlə qarşılıqlı təsiri polimerin kristallaşma dərəcəsindən asılıdır. Müəyyən edilmişdir ki, su molekullarının diffuziyasının aktivləşmə enerjisi yüksək kristallaşma dərəcəsi böyük olan nümunələrdə daha böyük olur.

NMR metodу polimerlərlə adsorbsiya olunmuş su molekullarının miqdarnı təyin etməyə imkan verir. Metagemoqlobinin meofil kristallarında adsorbsiya olunqmuş suyun proton məqnit rezonansı spektrlərinin və relaksasiya proseslərinin tədqiqi göstərdi ki, 1 q protein özündə 16 mq su saxlayır.

Hidratlaşmış kolagenin NMR metodу ilə tədqiqi nəticəsinde məlum olmuşdur ki, adsorbsiya olunmuş suyun yalnız az bir hissəsi kolagenin üç qat spirali ilə bağlanmış olur. Su molekullarının yerdə qalan hissəsi "sərbəst" halda olur. "Bağlı" və "sərbəst" su molekulları arasında böyük sürətli mübadilə olur.

Suyun miqdarının böyük olduğu hallarda əmələ gələn artıq su kolagenin səthinə yiğilir və bu su molekulları ilə daxildə olan su molekulları qarşılıqlı mübadilədə olmurlar.

§74. Polimerlərin NMR spektrinin tədqiqi

Kondensə olunmuş polimerlərin, yəni kristallik şüşəvari (amorf) və yüksək elastiklik hallarında olan polimerlərin NMR xətti, adətən, mürəkkəb formaya malik olur. Bu mürəkkəblik polimerdəki müxtəlif qrupların bir-biri ilə zəif qarşılıqlı təsirdə olması, kimyəvi sürüşmə və sistemdə olan ikifazalılıqla əlaqədardır. Belə mürəkkəb sistemlərdə NMR xəttinin formasının kvantmexaniki hesablanması praktiki olaraq mümkün deyil. Ona görə də təcrübədən alınmış bəzi spektrlərin təsviri və alınan nəticələrin sistemləşdirilməsinə baxaq.

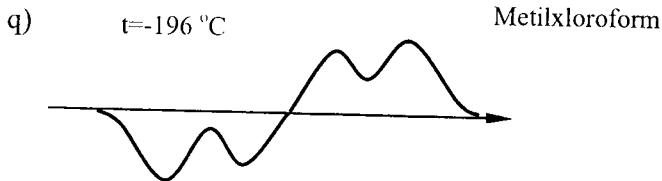
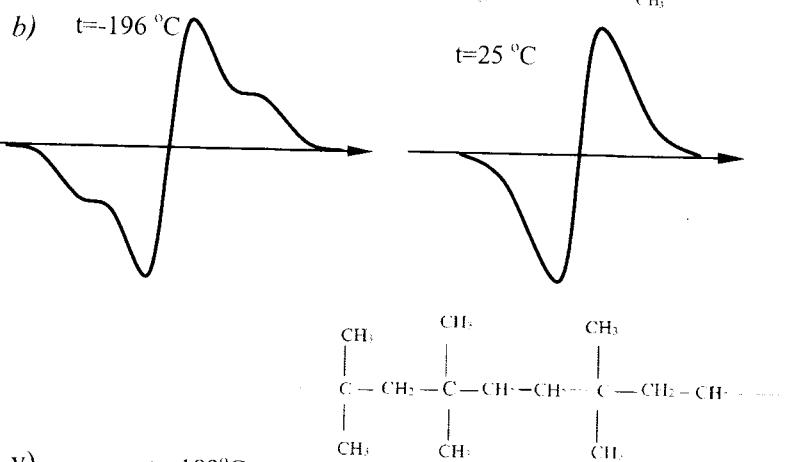
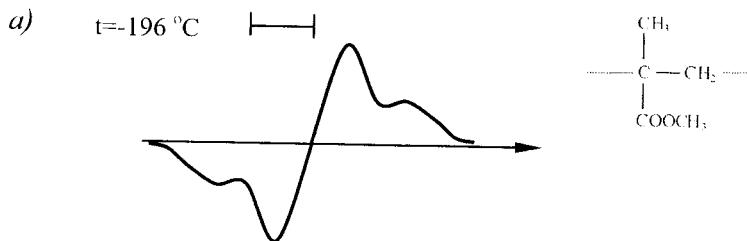
İzolə edilmiş iki və ya üç nüvədən təşkil olunmuş atom qruplarının (CH_2 , CF_2 , CH_3 , CF_3) NMR spektrləri mürəkkəb formaya malik olurlar. Bəzi polimerlərdə bu qruplar bir-birin-

dən çox aralı olurlar və onların zəif qarşılıqlı təsiri NMR xətti-ni cüzi olaraq enləndirir, lakin xəttin strukturunu praktiki ola-raq dəyişmir. Metil qrupları olan bəzi polimerlərin (polimetil metakrilatın (*a*), polikarbonatın (*b*) və butil kauçukun (*v*) aşağı temperaturlarda alınmış mürəkkəb NMR spektrləri 74.1 şək-lində göstərilmişdir.

Metilen qruplarının NMR spektri, adətən dublet olur. Lakin kiçiksixliqli polietilenin -196°S-də NMR spektrində spek-trin dubletliyi aşkar hiss olunmur. Bu, qonşu zəncirlərdə yerlə-şən metilen qruplarının güclü qarşılıqlı təsiri ilə izah olunur. Polietilen zəncirinə xlor atomlarının daxil edilməsi metilen qrupları arasındaki qarşılıqlı təsiri azaldır və "təmiz" dubletin əmələ gəlməsinə səbəb olur. Zəif qarşılıqlı təsirdə olan qrup-ları olan polimerlərdə mürəkkəb NMR spektri molekulyar hə-rəkətlərin tormozlandığı aşağı temperaturlarda müşahidə olu-nur. Temperatur artıqdə, yəni yüksək temperaturlarda spektr-lər sadələşirlər. Bunu polikarbonatın -196°S-də və otaq tem-peraturunda (74.1 şəklində, *b*) alınmış spektrlərinin müqayisə-sindən görmək olar.

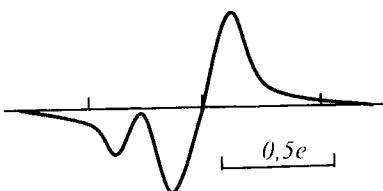
Kristallik, şüşəvari və yüksək elastiklik hallarında polimer-lərin NMR spektrinin eni çox böyük olur (0,1 ersteddən 20 er-stedə qədər). Praktikada tətbiq olunan maqnit sahələrində hid-rogen nüvəsinin kimyəvi sürüşməsi çox kiçik (0,01 ersted) ol-duğundan polimerlərin NMR spektrində bu sürüşmə müşahidə olunmur. Ftor nüvəsinin kimyəvi sürüşməsi protonların kimyə-vi sürüşməsindən bir tərtib böyük olduğundan kifayət qədər ensiz NMR xətti bu kimyəvi sürüşmə hesabına mürəkkəb for-maya malik ola bilər. Vinilidenftoridin və heksaftorpronilenin sopolimerində polimerində $t = 90^{\circ}\text{S-də}$ CF_2 və CF_3 qruplarının kimyəvi sürüşməsi müşahidə olunmuşdur. $t = 60^{\circ}\text{ S-də}$ alınan dublet.

Bəzi hallarda eyni elementin atomları sistemdə molekulyar strukturu və yürüklüyü müxtəlif olan iki fazaya daxil olurlar.



Şekil 74.1

Bu halda molekullararası məsafələr və hissəcikləri böyük yürüklüyü malik fazaya mənsub olan nüvələrin NMR xətti ensiz, digər fazaya mənsub olan nüvələrin NMR xətti isə enli olur. Belə növ NMR spektri kiçikmolekullu birləşmələr (KMB) olan polimer-su sistemləri üçün xarakterikdir (şəkil 74.2).



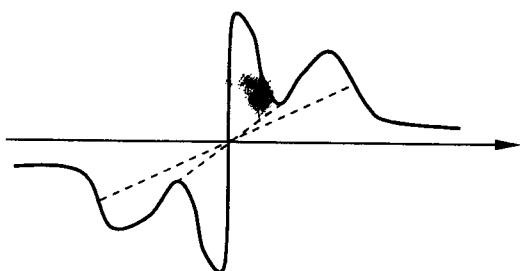
Şəkil 74.2

§75. Polimerlərin kristallaşma dərəcəsi

Polimerləin NMR metodu ilə tədqiqi göstərir ki, onların kristallaşma dərəcəsi dəyişdikdə NMR xəttinin parametrləri (xəttin forması, onu, amplitudu, ikinci momenti və relaksasiya müddətləri) də dəyişir. Polietilenin ksilolda və başqa həllədici-lərdəki duru məhlulun soyudulması nəticəsində alınan "monokrsital" otaq temperaturunda sadə NMR xətti verir. Lakin əvvəlcə $120\text{--}140^\circ\text{S}$ temperatura qədər qızdırılıb sonra soyudulan zaman alınan sistemin NMR xətti enli və ensiz iki xətdən ibarət olur. Qeyd edək ki, ensiz xəttin intensivliyi məhlulun ilkin temperaturu böyük olduqca daha böyük olur. Müəyyən edilmişdir ki, polimerlərin NMR spektrində ensiz xəttin müşahidə olunması onların kristallik quruluşlarındakı defektlərlə əlaqədardır. Bəzi hallarda monokristallar termik dəyişikliklərə məruz qaldıqda onların defektləri "müalicə olunur", yəni defektlər aradan çıxır. Bu zaman xəttin eni və ikinci momenti zaman keçdikcə dönmədən artır. NMR xəttinin eninin temperaturdan asılılığı göstərir ki, artıq 15 gündən sonra polietilenin strukturu dəyişir və xüsusi halda onun NMR xəttinin ensizləşməyə başladığı temperatur 87°S -dən 47°S -yə qədər azalır. Bir

neçə aydan sonra isə NMR xəttinin forması məhluldan alınan polimerin öz kristallik quruluşuna görə ərintidən alınan polimerə yaxınlaşdığını söyləməyə imkan verir.

NMR xəttinin formasına görə polimerlərin kristallaşma dərəcəsinin təyin olunması böyük əhəmiyyət kəsb edir. Tədqiqatlar göstərmışdır ki, müəyyən temperatur intervalında polietilenin protonlarının NMR spektri ikifazalı sistemlərə uyğun xarakterə malikdir (şəkil 75.1).

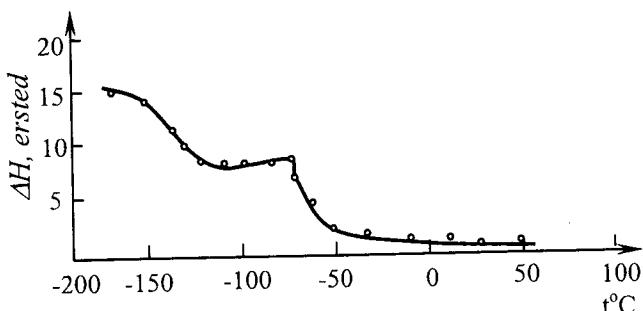


Şəkil 75.1

Şəkildən göründüyü kimi, NMR xətti polimerin kristallik hissəsinə uyğun enli və amorf hissəsinə uyğun nisbətən ensiz komponentlərdən ibarətdir. Məlumdur ki, doyma effektləri olmadığıda rezonans xəttinin əhatə etdiyi sahə rezonansda iştirak edən nüvələrin sayı ilə düz mütənasibdir. Ona görə də spektrin enli və ensiz komponentlərinin əhatə etdikləri sahələrin nisbəti nümunənin kristallik və amorf hissələrindəki nüvələrin sayılarının nisbətinə bərabər olar ki, bu da polimerin kristallaşma dərəcəsini xarakterizə edir.

§76. Molekulyar hərəkətlərin polimerlərin NMR xəttinin eninə, formasına və ikinci momentinə təsiri

Kondensə olunmuş polimerlərin mexaniki və fiziki-kimyəvi xassələri əsas etibarilə polimer zəncirindəki ayrı-ayrı qrupların və seqmentlərin molekulyar hərəkətləri ilə bağlıdır. Nüvə maqnit rezonansı metodu bu hərəkətləri öyrənmək üçün ən əlverişli metodlardan biridir. Polimer zəncirlərində rəbitələr ətrafında fırlanması molekulyar hərəkətlərin mövcud olması məhz NMR metodу ilə təsdiq olunmuşdur. Qeyd edək ki, NMR xəttinin forması, eni və ikinci momentinin temperaturdan asılılıqlarına görə polimerlərdə molekulyar hərəkətlərin öyrənilməsinə çoxlu sayıda tədqiqatlar həsr edilmişdir. Temperatur arttıkça NMR xəttinin eninin azalması lokal maqnit sahələrinin orta qiymətinin azalması ilə əlaqədardır. Əksər polimerlərdə tempəartur dəyişdikcə xəttin eninin dəyişməsi (ΔH və ya Δv) pilləvari olur və ΔH -in hər bir dəyişməsi polimerlərdə molekulyar hərəkətlərin xarakterinin dəyişməsinə uyğun gəlir. Deyilənlərə misal olaraq yüksək molekulyar kütləli poliizobu-

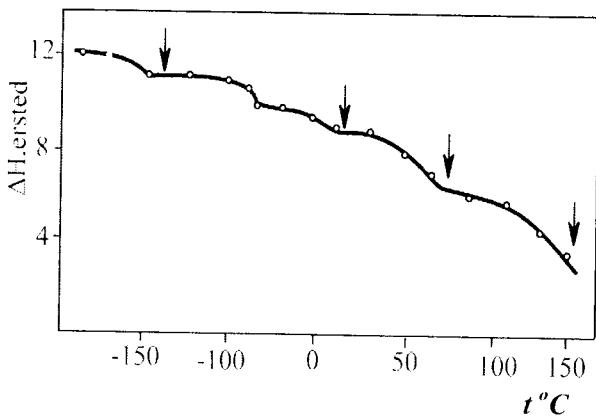


Şəkil 76.1

tilenin (PIB) NMR spektrində rezonans xəttinin eninin temperaturdan asılılığı 76.1 şəklində göstərilmişdir. Şəkildən göründüyü kimi, NMR xəttinin eninin azalması $t = -170 \div -100$ °C, $-30 \div +10$ °C və $30 \div 40$ °C kimi üç temperatur intervalında müşa-

hidə olunur. NMR vasitəsilə alınan nəticələri başqa metodlarla alınan nəticələrlə müqayisə etdikdə müyyəyən edilmişdir ki, xəttin eninin azalması polimerdə baş verən keçidlərlə əlaqədardır. Birinci kecid CH_3 qruplarının onların C_3 simmetriya oxu ətrafında fırlanması ilə, ikinci kecid əsas zəncirin hərəkətə başlaması ilə əlaqədardır və üçüncü kecid isə böyük molekulyar kütləyə malik polimerlərdə müşahidə olunur ki, bu da zəncirin böyük hissələrinin hərəkəti ilə izah edilə bilər.

Polimetilmetakrilatın NMR xəttinin eninin azalması dörd oblastda müşahidə olunur (şəkil 76.2). Bu keçidlərin mövcudluğu eyni zamanda mexaniki metodlarla da təsdiq edilmişdir.



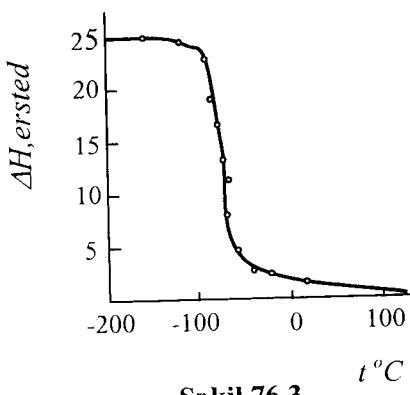
Şəkil 76.2

Belə hesab etmək olar ki, birinci kecid (-75°C) polimerdə olan rütubətə, qalan üç kecid isə CH_3 qruplarının, ayrı-ayrı manqaların və zəncirin böyük hissələrinin hərəkətlərinin başlanmasına uyğun gəlir. Ümumiyyətlə, NMR xəttinin eninin dəyişməsi əsas etibarilə polimerin müxtəlif amorf və kristallik oblastlarında, rəqsli və fırlanma hərəkətlərinin (sərbəstlik dərəcələrinin) yaranması ilə əlaqədardır.

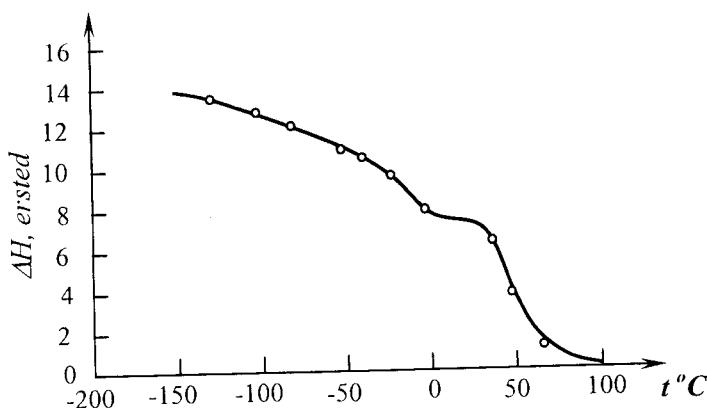
NMR xəttinin formasının və eninin temperaturdan asılılığının tədqiqi eyni zamanda molekullararası qarşılıqlı təsirlərin xarakterini öyrənməyə imkan verir. Məsələn, yüksək sıxlıqla

polietilendə xəttin eninin azalması (ensizləşməsi) -77°C -də başladığı halda (şəkil 76.3), poliamidlərdə 52-102 $^{\circ}\text{C}$ arasında baş verir (şəkil 76.4). Bunun səbəbi CH_2 qrupunu amid qrupu ilə əvəz etdikdə zəncirlərə rəsəd hidrogen rabitəsinin yaranmasıdır. Bu isə öz növbəsində zəncirlərin birləşməyə və NMR xəttinin ensizləşməyə başladığı temperaturun artmasına səbəb olur.

Qeyd olunduğu kimi, NMR xəttinin ikinci momenti (ΔH_2^2) polimerlərin tədqiq olunmasında mühüm göstərici hesab olunur.



Şəkil 76.3



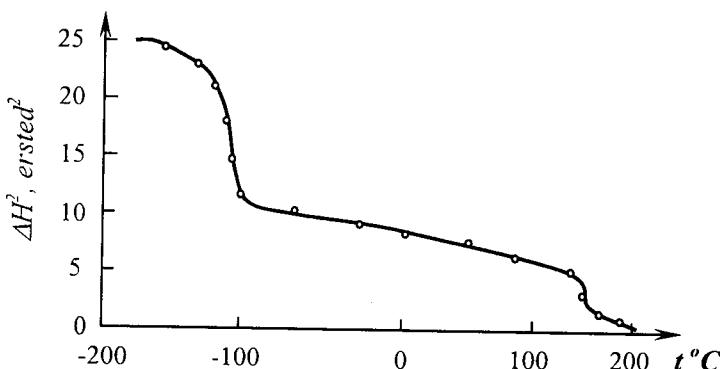
Şəkil 76.4

nan xarakteristikaldan biridir.

Polimerin NMR xəttinin ikinci momentini həm sərt quruşlu, həm də ayrı-ayrı qrupları hərəkətdə olan yumşaq polimerlər üçün hesablamaq olur və onun hesablanmış qiymətləri

təcrübədən alınan nəticələrlə müqayisə oluna bilər. İkinci momentin temperaturdan asılılığına görə polimerlərin əsas zəncirinin və yan qruplarının hərəkətləri haqqında müşahidə yürütmək olar.

Polikarbonatın NMR xəttinin ikinci momentinin temperaturdan asılılığı 76.5 şəklində göstərilmişdir. Quruluşu yaxşı



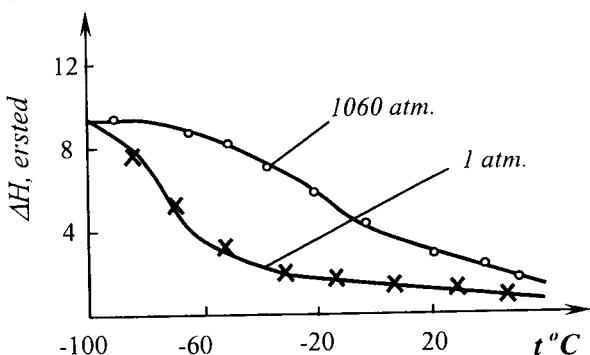
Şəkil 76.5

məlum olan polikarbonatın NMR xəttinin ikinci momentinin aşağı temppearutrlarda (-200°S) hesablanmış nəzəri qiyməti 20-25 (ersted) 2 olduğu halda, onun təcrübədən tapılmış qiyməti 16-17 (ersted) 2 olur. Bu fərq onu göstərir ki, verilmiş temperaturda polimerin metil qrupları hesablama zamanı tərpənməz götürüldüyü halda, həqiqətdə isə müəyyən yürüklüyü (hərəkət) malikdirlər.

İkinci momentin $-150^{\circ}\text{--}0^{\circ}$ C temperatur intervalında kəskin azalması artıq metil qruplarının fırlanması ilə əlaqədardır. Temperaturun müsbət qiymətlərində ($150\text{-}170^{\circ}$ C) ikinci momentin yenidən azalmasına səbəb polimer zəncirinin seqmentlərinin hərəkətə başlamasıdır. Bu zaman polimer şüşəvari haldan yüksək elastiklik halına keçir.

Qeyd edək ki, polikarbonat üçün başqa metodlar vasitəsilə tapılmış şüşələşmə tempearturu 150° C-dir.

Polimerlərdə molekulyar hərəkətlər haqqında bəzi məlumatları NMR xəttinin eninin müxtəlif təzyiqlərdə temperatur-



Şəkil 76.6

dan asılılığını öyrənməklə də əldə etmək olar. Poliizobutilenin (PIB) NMR xəttinin eninin iki müxtəlif təzyiqdə temperaturdan asılılığı 76.6 şəklində göstərilmişdir.

Təzyiqin böyük qiymətlərində NMR xəttinin eninin artması və tempearutrdan nisbətən zəif asılılığı polimerin sərbəst həcmının azalması hesabına molekulyar hərəkətlərin intensivliyinin azalmasını göstərir.

NMR xəttininin eninin və ikinci momentinin temperaturdan asılığından istifadə edərək molekulyar hərəkətlərin v_k korelyasiya tezliyini (və ya τ_c korelyasiya müddətini) və molekulyar hərəkətlərin aktivləşmə enerjilərini hesablamaq olar.

Əgər sistemdə nüvə relaksasiyası üçün Blombergen, Persell, Paund nəzəriyyəsinin tətbiq olunma şərtləri (§15) ödənilirsə və korelyasiya tezliyinin tempearutrdan asılılığı

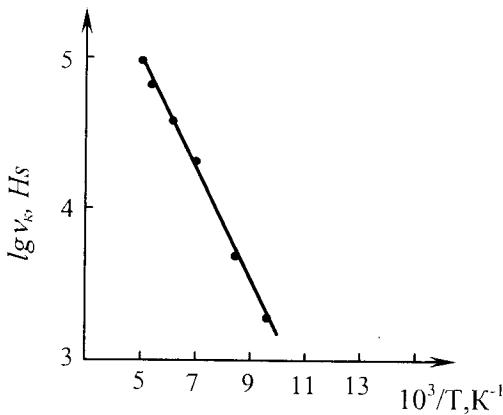
$$v_k = v_{k,o} e^{-\frac{E}{RT}} \quad (76.1)$$

Arrendus qanunu ilə ifadə olunursa, onda $\lg v_k = F\left(\frac{1}{T}\right)$ qrafi-

kindən alınan düz xəttin bucaq əomsalına görə

$$E = -2,3R \frac{A(\lg v_k)}{A\left(\frac{1}{T}\right)} \quad (76.2)$$

aktivləşmə enerjisini təyin etmək olar. Burada T — mütləq temperatur, R — universal qaz sabitidir. Polikarbonatın ikinci



Şəkil 76.7

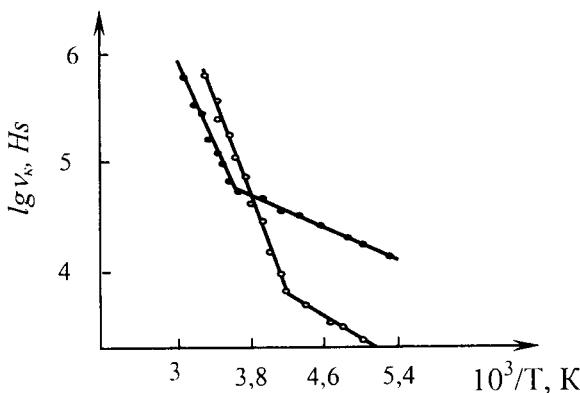
momentinin temperaturdan asılılığına əsasən qurulmuş $\lg v_k - \frac{1}{T}$ qrafiki 76.7 şəklində göstərilmişdir.

Göründüyü kimi, xətti asılılıq ödənilir və həmin xətti asılılığa görə hesablanmış aktivləşmə enerjisi $E = 1,7 \frac{kkal}{mol}$ olur.

Polietilen üçün qurulmuş $\lg v_k - \frac{1}{T}$ asılılığı iki düz xətt parçasından ibarət olur (şəkil 76.8).

Qrafiklərdən he-sablanmış aktivləşmə enerjiləri xətti polietilen üçün $1,5$ və $6,1 \frac{kkal}{mol}$, şaxəli polietilen üçün isə $2,0$ və

$8,8 \frac{kkal}{mol}$ qiymətləri alır.



Şəkil 76.8

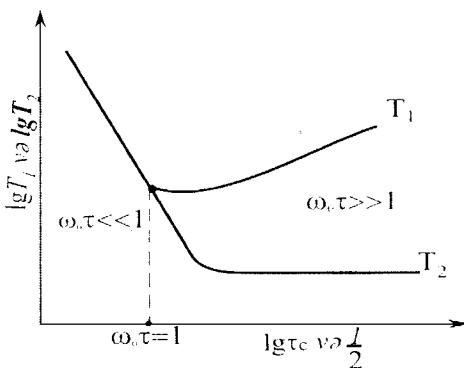
Nüvə maqnit rezonans xəttinin eninin və ikinci momentinin təcrübə qiymətlərinə görə molekulyar hərəkətlərin aktivləşmə enerjisi bir çox polimerlər üçün hesablanmış və müəyyən edilmişdir ki, alınan bu qiymətlər digər metodlarla tapılan qiymətlərlə çox yaxındırlar.

§77. Nüvə relaksasiya müddətləri və polimerlərdə molekulyar hərəkətlər

Spin-qəfəs (T_1) və spin-spin (T_2) relaksasiya müddətlərini geniş temperatur intervalında tədqiq etməklə molekulyar hərəkətlər haqqında ətraflı məlumat almaq olar.

Lakin polimer sistemlərində nüvə relaksasiyasının tam nəzəriyyəsi qurulmadığından alınan nəticələri təhlil etmək üçün adətən sadə mayelər üçün doğru olan Blombergen, Persell və Paund nəzəriyyəsindən istifadə olunur. Məlum olduğu kimi, bu nəzəriyyəyə görə relaksasiya müddətlərinin loqarifminin

temperaturun tərs qiymətlərindən və ya korelyasiya müddətlərindən (τ_c) asılılığı sxematik olaraq 77.1 şəklində göstərilən kimi təsvir olunur.



Şəkil 77.1

Göründüyü kimi, spin-qəfəs relaksasiya müddəti korelyasiya müddətinin Larmor perioduna bərabər qiymətlərində minimumdan keçir.

Belə ki, $lg T_1 = f\left(\frac{1}{T}\right)$ asılılığından ΔE aktivləşmə enerjisini, (76.1) Arrenius tənliyindən $v_{k,0}$ vuruğunu və relaksasiyanı yaradan dipol-dipol qarşılıqlı təsirində olan protonlar arasındakı məsafələri qiymətlənləndirmək olar.

Bir çox hallarda T_1 və T_2 -nin temperaturdan asılılıqları BPP nəzəriyyəsi ilə üst-üstə düşmür. Məsələn, təbii kauçukda $lg T_1 - \frac{1}{T}$ asılılığında nəzəriyyədən fərqli olaraq daha kəskin və ensiz minimum müşahidə olunur. Bu kənara çıxma polimer molekullarının hərəkətlərinin nəzəriyyədə nəzərə alınmayan kooperativ xarakter daşımağı ilə əlaqədardır. Bəzi polimerlər üçün isə əksinə, nəzəriyyəyə nisbətən daha enli minimum müşahidə olunur. Bu isə yəqin ki, korelyasiya tezliklərinin ge-

niş spektrə malik olmaları ilə bağlıdır. T_1/T_2 nisbəti üçün təcrübədən alınan qiymətlərlə nəzəriyyədən hesablanan qiymətlər arasındakı fərq, ən çox $\lg T_1 - \frac{1}{T}$ asılılığının minimum müşahidə olunan oblastında olur. BPP nəzəriyyəsinə görə minimumda $\frac{T_1}{T_2} \approx 2$ olduğu halda, təcrübədən poliizobutilen üçün

$$\frac{T_1}{T_2} = 73, \text{ polietilen üçün } T_1/T_2 = 340, \text{ polidimetilsilansan üçün}$$

$$\frac{T_1}{T_2} = 1300 \text{ qiymətləri alınır.}$$

Çox ehtimal ki, bu hallarda eyni zamanda iki relaksasiya mexanizmi mövcud olur. Bunlar τ_1 və τ_2 korelyasiya müddətləri ilə xarakterizə olunan sürətli və yavaş olan relaksasiya mexanizmləridir. Belə ki, molekulda xili və molekullararası dipol-dipol qarşılıqlı təsirlər hesabına lokal maqnit sahələri müxtəlif tezliklə və intensivliklə flüktuasiya edirlər. Birinci, yaxınlaşmada bu mexanizmlərin additiv olduğunu qəbul etmək olar:

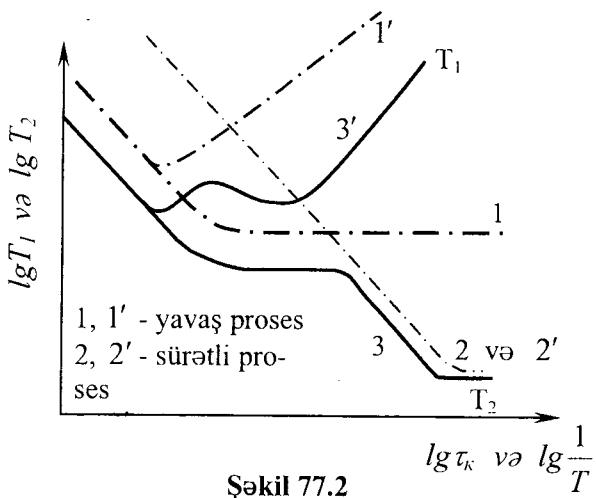
$$\frac{1}{T_1} = \frac{1}{T_{11}} + \frac{1}{T_{12}} \quad (77.1)$$

$$\frac{1}{T_2} = \frac{1}{T_{21}} + \frac{1}{T_{22}} \quad (77.2)$$

Burada T_{11} , T_{12} , T_{21} , T_{22} - uyğun olaraq, yavaş və sürətli relaksasiya mexanizmlərinə uyğun relaksasiya müddətləridir. İki relaksasiya mexanizmi olan bu hal üçün T_1 və T_2 -nin temperaturdan (eyni zamanda τ_c -dən) asılılığı sxematik olaraq 77.2 şəklində göstərilmişdir.

77.2 şəklində 1', 2' və 3' əyriləri T_1 -in, 1, 2 və 3 əyriləri isə T_2 -nin temperaturdan asılılıqlarını təsvir edirlər. Bütün sistem

üçün kifayət qədər böyük tempeartur oblastı vardır ki, orada T_1 sürətli proseslə, T_2 isə yavaş proseslə müəyyən olunurlar və nəticədə $T_1 >> T_2$ olur.



Maye fazalı polimerlər üçün relaksasiya müddətlərinin nəzəriyyəsi Odadzama və Xazanoviç tərəfindən işlənib hazırlanmışdır. Odadzama polimer məhlulularının relaksasiya müddətlərini bir-biri ilə qarşılıqlı təsirləri nəzərə alınmayan seqmental hərəkətlər modeli əsasında hesablamışdır. Xazanoviç nəzəriyyəsində isə Karqin - Slonimski modeli istifadə olunmuşdur. Bu modelə görə zəncir "muncuqlardan" ibarət olan seqmentlərə bölünür, sürtünmə qüvvələri yalnız bu seqmentlərə tətbiq olunmuşdur və seqmentlərin uzunluqları üçün Qaus paylanması doğrudur.

Bu modelə görə korelyasiya tezlik spektri təxminən

$$f(\nu_k) = \frac{1}{\nu_{k,yux.}} \left(1 - \sqrt{\frac{\nu_{k,aşağı}}{\nu_k}} \right) \quad (77.3)$$

funksiyası ilə təsvir olunur. Burada $\nu_{k,yux.}$ və $\nu_{k,aşağı}$ - spektrin

yuxarı və aşağı sərhədləridir.

$$\nu_{k,\text{aşağı}} << \omega_0 << \nu_{k,\text{yux.}} \quad (77.4)$$

ω_0 – rezonans tezliyidir. (77.4) şərti spektrin T_1 -in minimumuna uyğun temperaturdan yuxarı temperaturda alındığını göstərir.

Polimer məhlulları üçün həmişə, ərinti üçün isə çox yüksək temperaturda (məsələn, molekul küstləsi $M < 10^4$ olan polietilen üçün 100°S -dən yuxarı, $M < 10^5$ olan polietilen üçün isə 200°S -dən yuxarı)

$$\nu_{k,\text{aşağı}} > \frac{1}{T_2} \quad (77.5)$$

Şərti ödəndikdə, relaksasiya müddətləri

$$\frac{1}{T_1} = \frac{2\gamma^2 \Delta H_{2,qr}^2}{\nu_{k,\text{yux}}} \cdot \ln \frac{\nu_{k,\text{yux}}}{\omega_0} \quad (77.6)$$

$$\frac{1}{T_2} = \frac{0,7}{T_1} + \frac{1,2}{\nu_{k,\text{yux}}} \gamma^2 \Delta H_{2,qr}^2 \cdot \ln n \quad (77.7)$$

düsturları ilə təyin olunurlar. Burada γ – rezonansda iştirak edən nüvənin hiromaqnit nisbəti, $\Delta H_{2,qr}^2$ – nüvələrarası vektorların maqnit sahəsinə nəzərən izotrop paylandığı halda NMR xəttinin ikinci momentinə qrupun verdiyi paydır, n – zəncirdə seqmentlərinin sayıdır. Əgər qrup məxsusi fırlanmada iştirak etmirsə, onda $\Delta H_{2,qr}^2$ -nin sərt qəfəs üçün olan qiyməti, sürətli fırlanmada iştirak edirsə bu qiymətin dörddə biri götürülür.

(77.6) və (77.7) düsturlarındaki $\nu_{k,\text{as}}$ parametri mexaniki və ya dielektrik relaksasiya müddətinin maksimumunun tərs qiyməti kimi götürülür. Bu parametr polimer ərintisinin ρ sıxlığının və η özlülüyünün qiymətlərinə əsasən tapılı bilər.

$$v_{k, \text{as}} = \frac{\pi^2 R T \rho}{6 M \eta} \quad (77.8)$$

$v_{k, \text{yux}}$ - parametri isə seqmentin orta kvadratik uzunluğu ilə

$$v_{k, \text{yux}} = \frac{4 k T}{\eta (\bar{l}^2)^{3/2}} \quad (77.9)$$

kimi əlaqədardır.

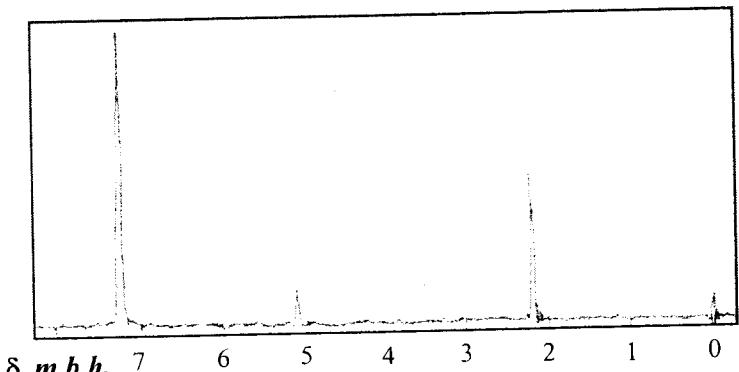
Yuxarıdakı modelə uyğun Xazanoviç nəzəriyyəsindən aşağıdakı nəticələr alınır:

- 1) Maye polimerlər üçün $T_1 \gg T_2$ olur;
- 2) Polimerlərin duru məhlullarında T_1 - molekulyar kütlədən asılı deyil, T_2 isə çox zəif asılıdır;
- 3) Relaksasiya müddətləri (T_1 , T_2) polimer məhlulunun qatılığından onun yalnız müəyyən qiymətindən sonra, polimer zəncirləri bir-birinə çox yaxın olduqda asılı olur;
- 4) Maye polimerlərdə molekulyar kütlə artdıqca $\frac{T_1}{T_2}$ artır.

Relaksasiya müddətlərini tədqiq etməklə polimer seqmentinin uzunluğunu təyin etmək olur. Bir çox hallarda seqmentin uzunluğunun nəzəriyyədən hesablanan qiyməti təcrübi nəticələrlə üst-üstə düşür. Polimer ərintisinin seqmentinin uzunluğu polimer monomeri ölçüsü ilə eyni tərtibdə, məhlullarda isə çox-çox böyük olur. Nəhayət, qeyd edək ki, relaksasiya müddətlərini enli xətlər NMR vasitəsilə də təyin etmək olar. Məsələn, T_1 -i doyma metod ilə, T_2 -ni isə NMR xəttinin eninə görə təyin edirlər. Lakin polimerlərin relaksasiya müddətlərini dəqiq təyin etmək üçün ən əlverişli metod impuls NMR metodudur.

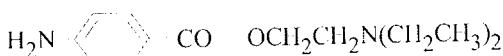
MƏSƏLƏLƏR

1. PMR spektrini (şəkil 1) $(C_6H_5)_2CHCOCH_3$ birləşməsinin quruluşu ilə müqayisə edin.

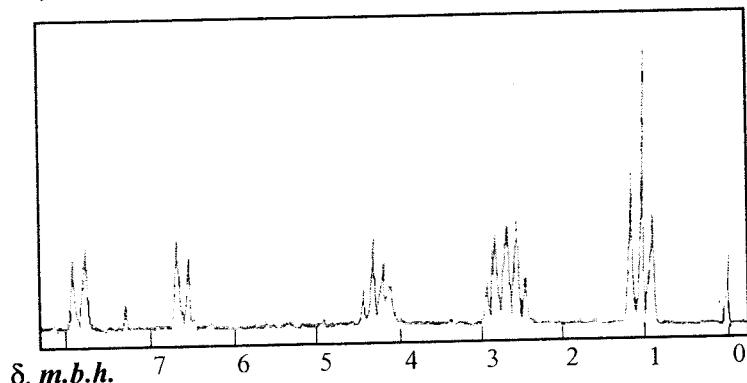


Şəkil 1

2. PMR spektrini (şəkil 2)

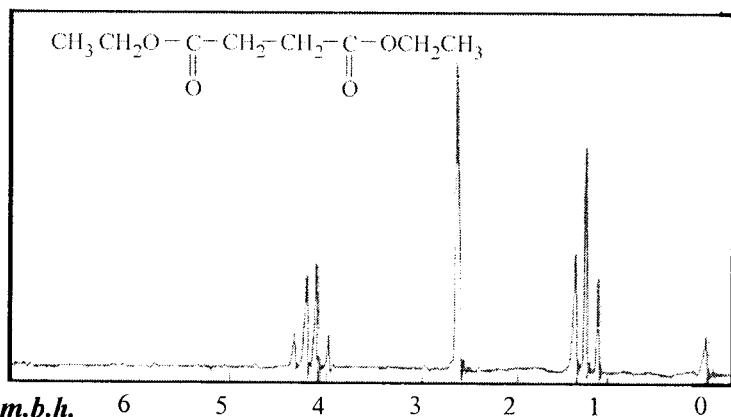


birləşməsinin quruluşu ilə müqayisə edin.



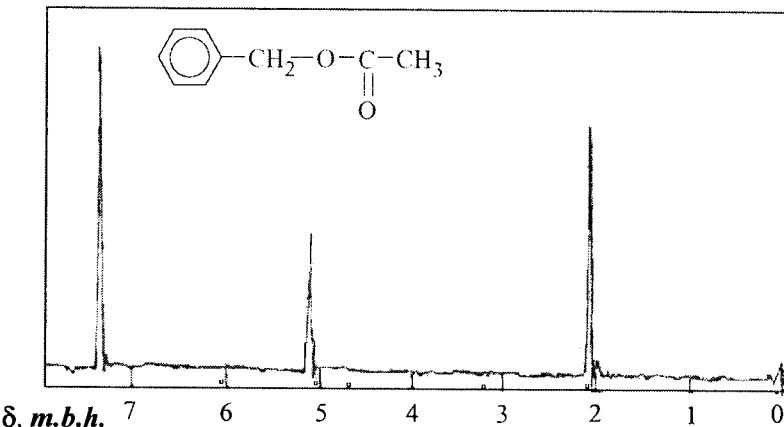
Şəkil 2

3. Kəhraba turşusunu dietil efirinin şəkil 3-də göstərilmiş PMR spektrini izah edin.



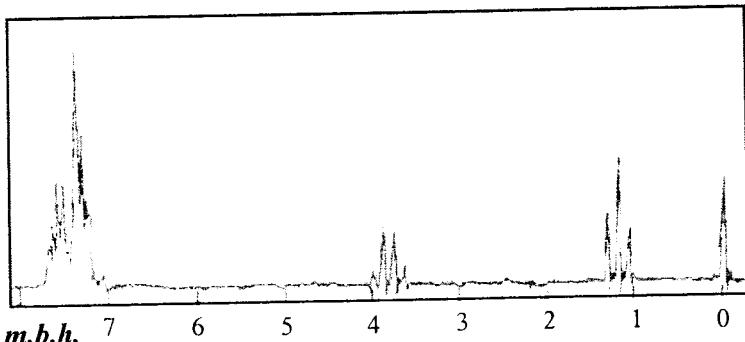
Şəkil 3

4. Şəkil 4-də benzilasetatin PMR spektri göstərilmişdir. Sıgnalları identifikasiya edin.



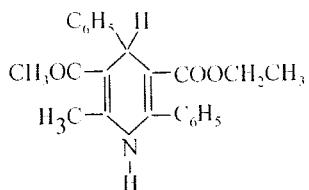
Şəkil 4

5. PMR spektrini (şəkil 5) $(C_6H_5)_3SiOC_2H_5$ birləşməsinin quruluşu ilə müqayisə edin.

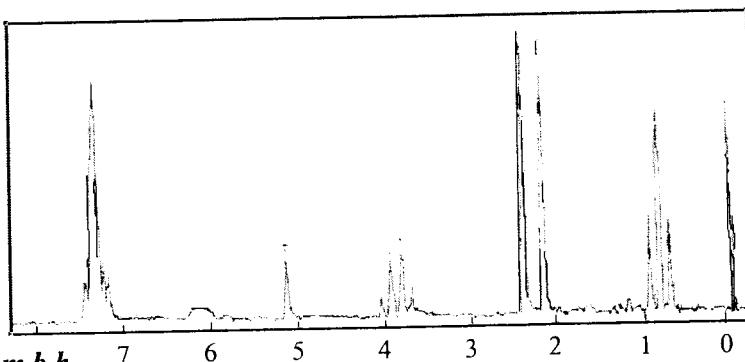


Şəkil 5

6. PMR spektrini (şəkil 6)

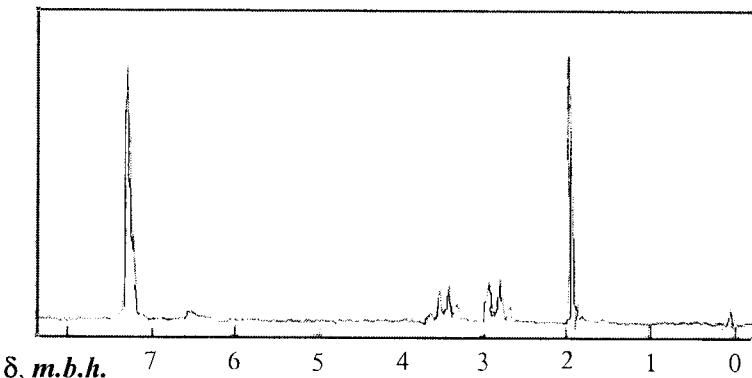


birləşməsinin quruluşu ilə müqayisə edin.



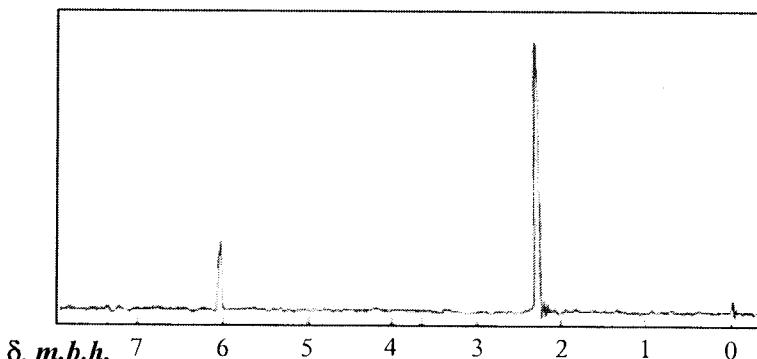
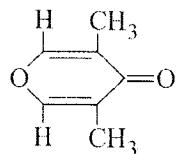
Şəkil 6

7. PMR spektrini (şəkil 7) $C_6H_5CH_2CH_2NHCOCH_3$, birləşməsinin quruluşu ilə müqayisə edin.



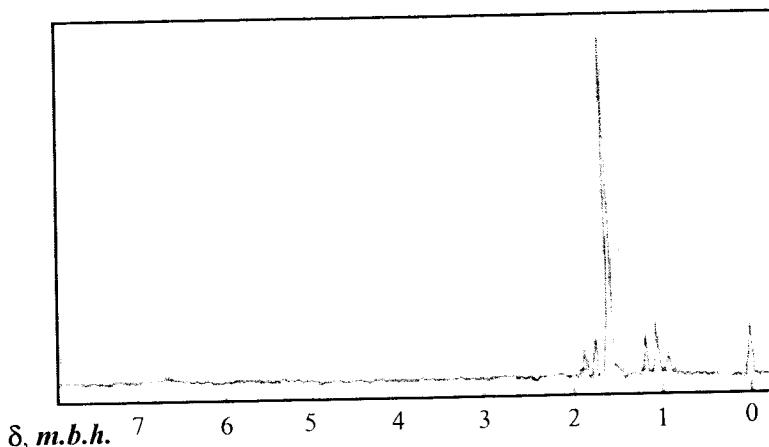
Şəkil 7

8. Aşağıdakı birləşmənin PMR spektrində (şəkil 8) siqnalları identifikasiya edin.



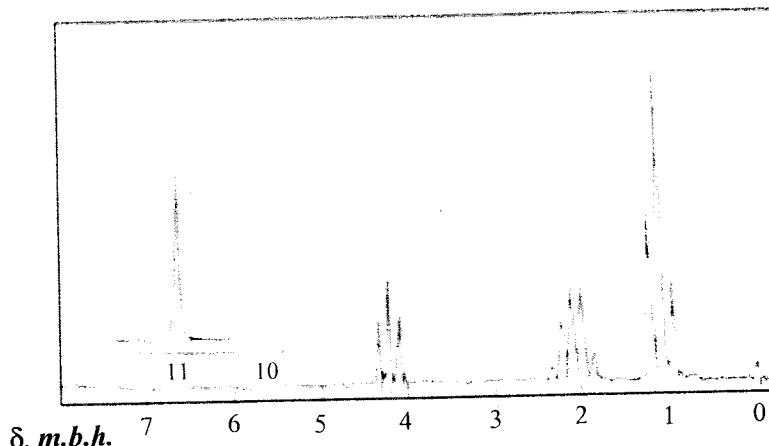
Şəkil 8

9. Şəkil 10-da göstərilmiş NMR spektr xlorpentanın izomerlərindən hansına uyğun gəlir?



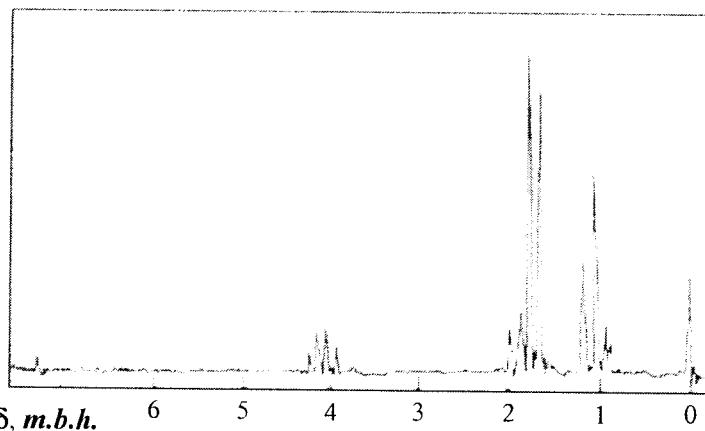
Şəkil 9

10. Şəkil 10-da $C_3H_6BrCOOH$ turşusunun izomerlərindən birinin spektri göstərilmişdir. Bu hansı izomerdir?



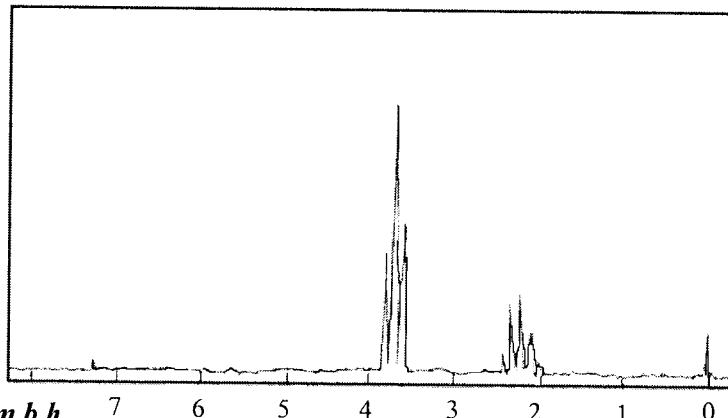
Şəkil 10

11. Şəkil 11-də təsvir olunmuş PMR spektri butilbromidin hansı izomerinə uyğun gəlir?



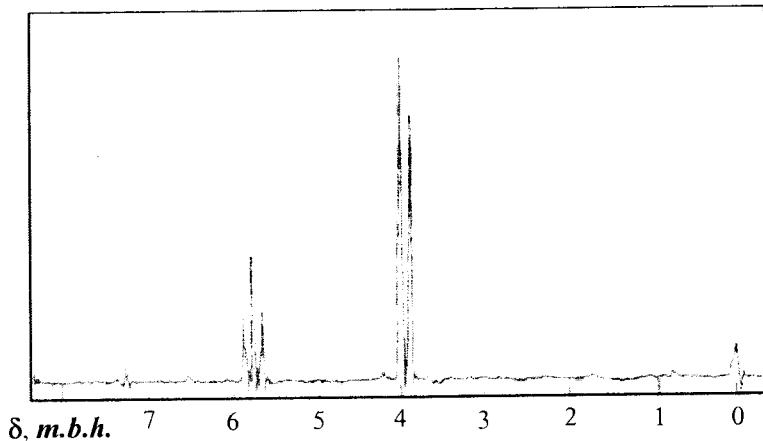
Şəkil 11

12. Şəkil 12-də PMR spektri dixlorpropanın hansı izomerinə uyğun gəlir?



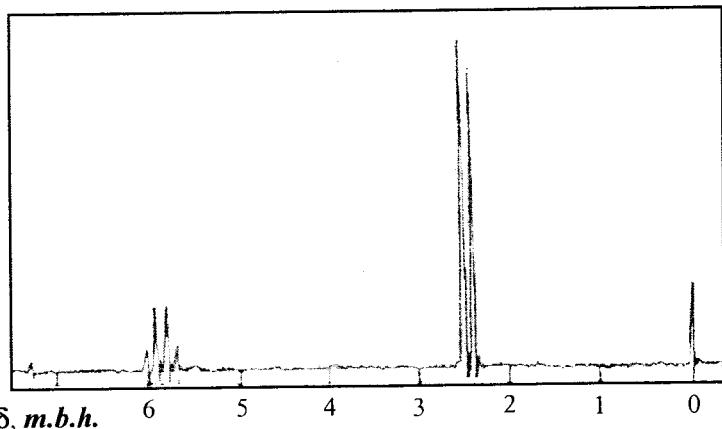
Şəkil 12

13. PMR spektrinə əsasən (şəkil 13) $C_2H_3Cl_3$ birləşməsinin quruluşunu təyin edin.



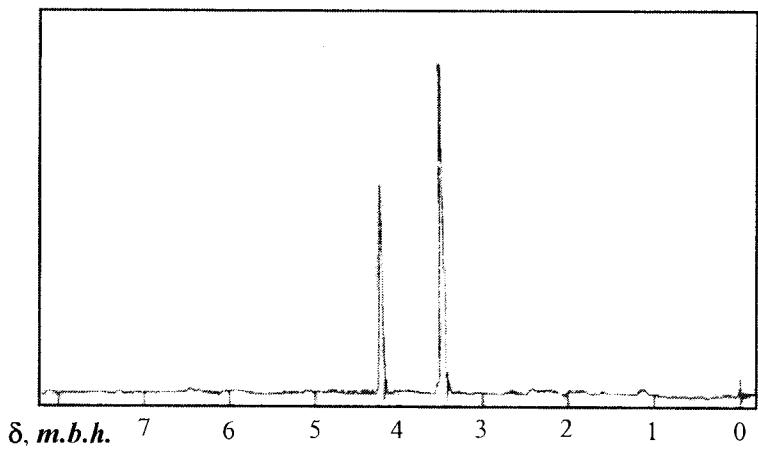
Şəkil 13

14. Spektri şəkil 14-də göstərilmiş $C_2H_4Br_2$ birləşməsinin quruluşunu təyin edin.



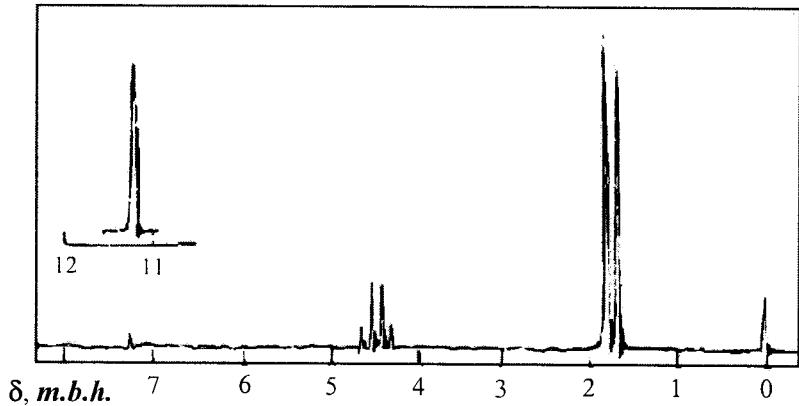
Şəkil 14

15. Şəkil 15-də göstərilmiş PMR spektrinə əsasən C_3H_5ON birləşməsinin quruluşunu təyin edin.



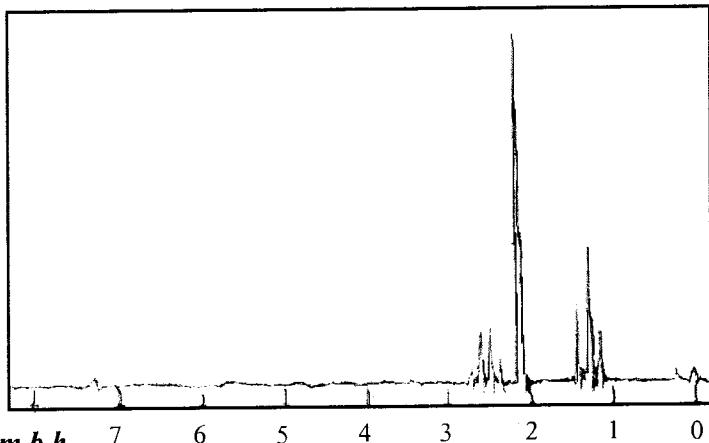
Şəkil 15

16. Şəkil 16-da göstərilmiş PMR spektrinə əsasən $C_3H_5ClO_2$ birləşməsinin quruluşunu təyin edin.



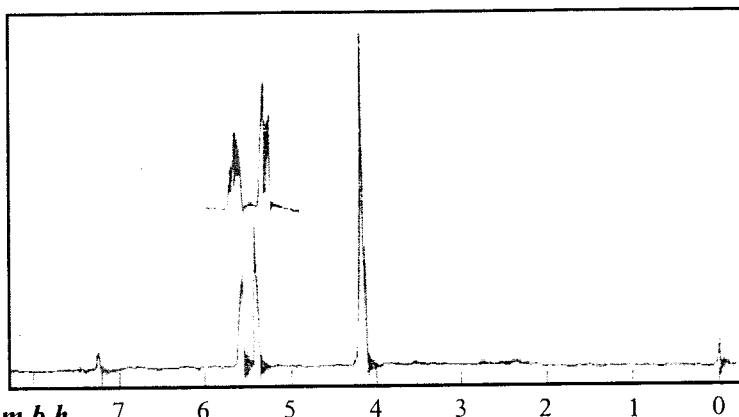
Şəkil 16

17. PMR spektri şəkil 17-də göstərilmiş C_3H_6S birləşməsinin quruluşu necədir?



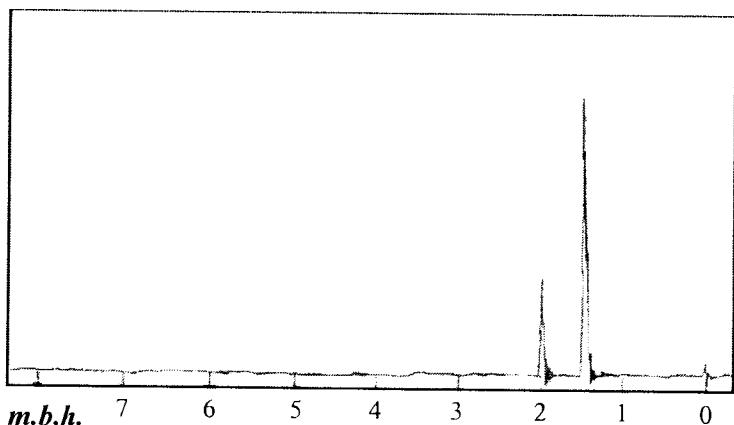
Şəkil 17

18. Spektri şəkil 18-də göstərilmiş $C_3H_4Cl_2$ birləşməsinin quruluş formulunu yazın.



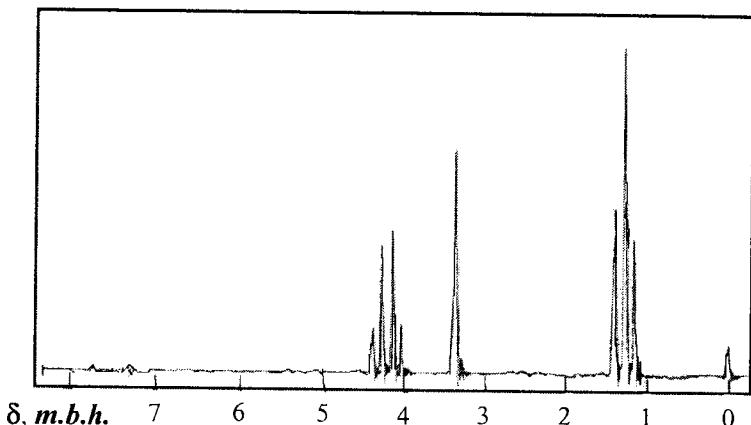
Şəkil 18

19. $C_6H_{12}O_2$ birləşməsinin spektri şəkil 19-da göstərilmişdir. Bu birləşmənin quruluşunu təyin edin.



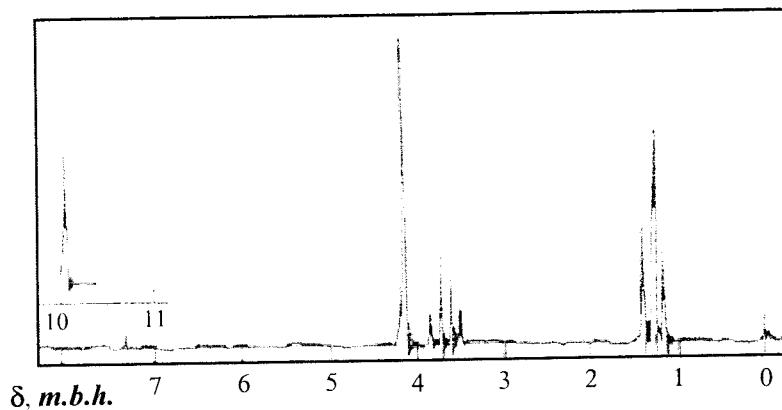
Şəkil 19

20. Spektri şəkil 20-də göstərilmiş $C_7H_{12}O_4$ birləşməsi hansı quruluşa malikdir?



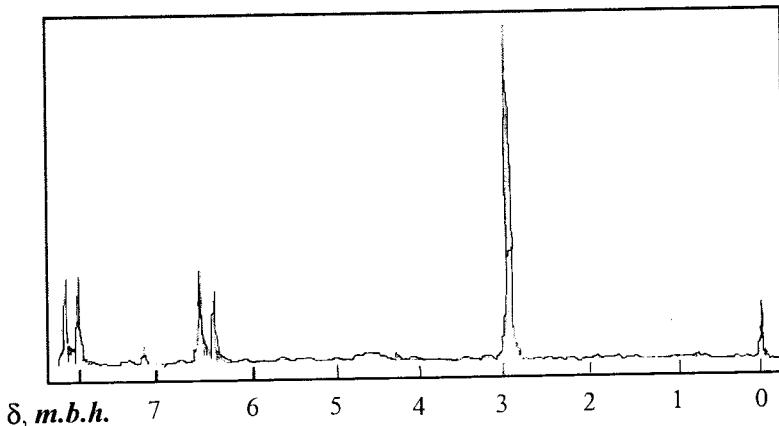
Şəkil 20

21. Spektri şəkil 21-də göstərilmiş $C_4H_8O_3$ birləşməsinin quruluşunu təyin edin.



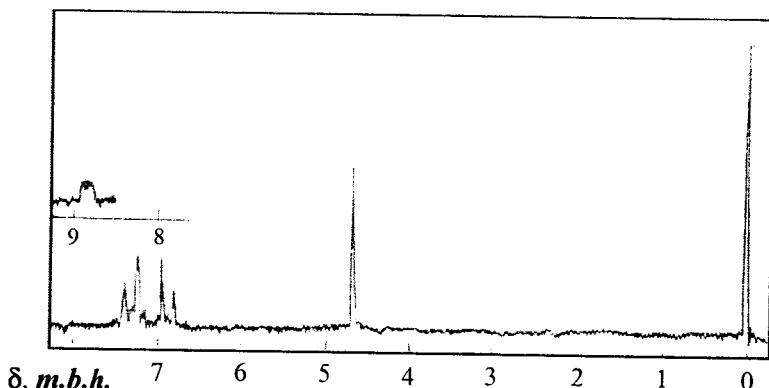
Şəkil 21

22. Şəkil 22-də göstərilmiş PMR spektrinə əsasən $C_7H_8N_2O_2$ birləşməsinin quruluşunu təyin edin.



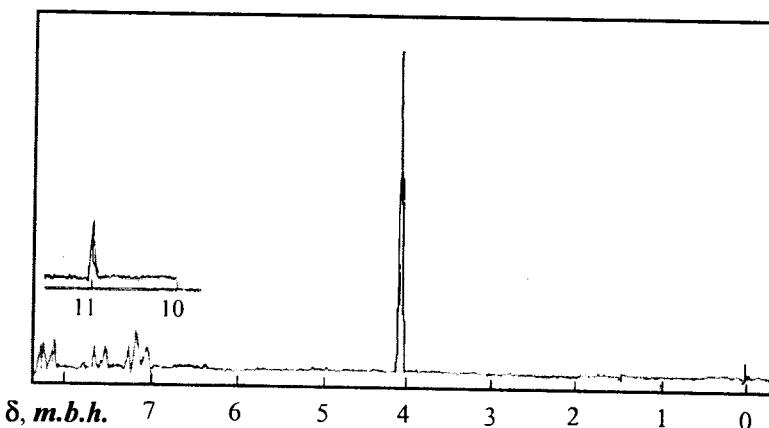
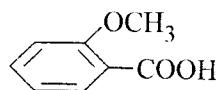
Şəkil 22

23. Şəkil 23-də $C_8H_7ClO_3$ birləşməsini PMR spektri göstərilmişdir. Onun quruluşunu təyin edin.



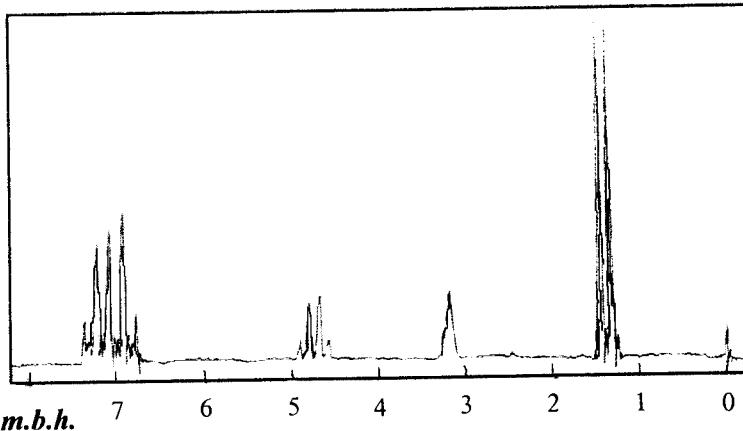
Şəkil 23

24. Şəkil 24-də göstərilmiş PMR spektrini aşağıdakı birləşmənin quruluşu ilə müqayisə edin:



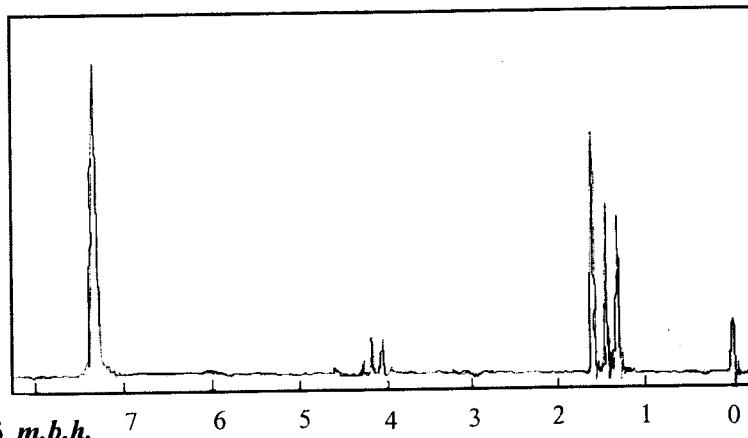
Şəkil 24

25. Spektrinə əsasən (şəkil 25) C_8H_9FO birləşməsinin quruluşu haqqında fikir söyləyin.



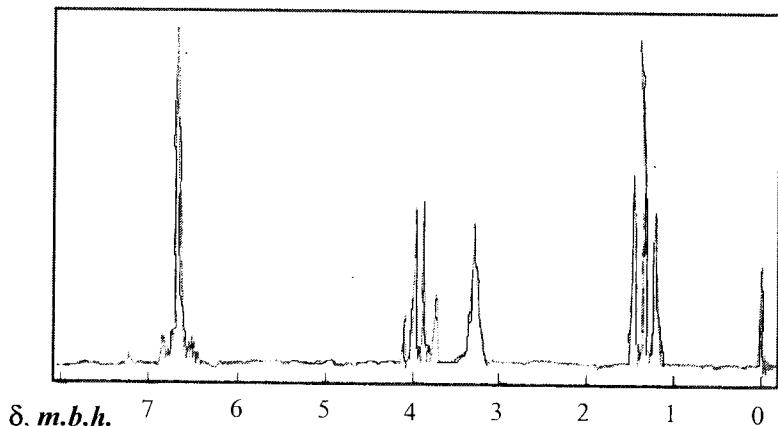
Şəkil 25

26. Şəkil 26-da PMR spektrinə əsasən $C_8H_{11}N$ birləşməsinin quruluşunu təyin edin.



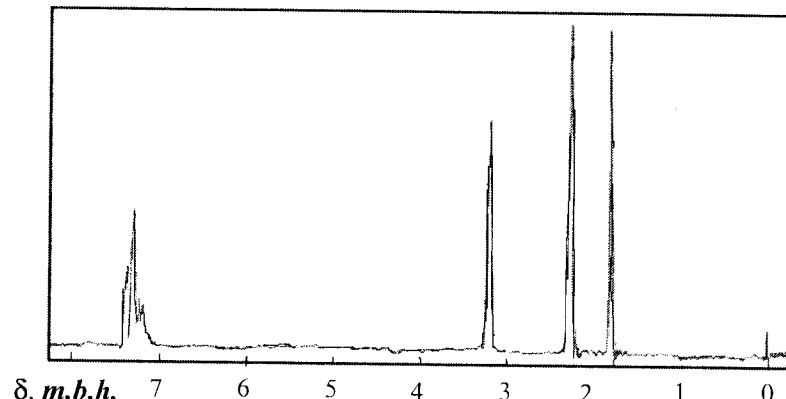
Şəkil 26

27. PMR spektri şəkil 27-də göstərilmiş $C_8H_{11}NO$ birləşməsinin quruluş formulunu yazın.



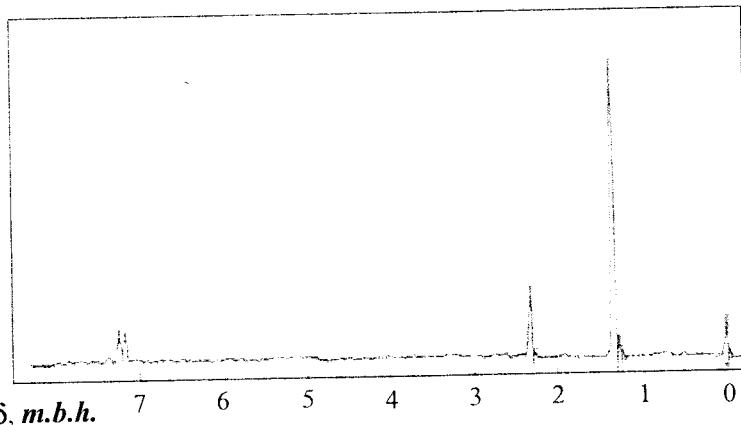
Şəkil 27

28. PMR spektrinə əsasən (şəkil 28) $C_{10}H_{13}ON$ birləşməsinin quruluşu haqqında fikir söyləyin.



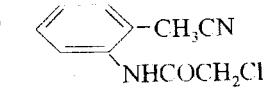
Şəkil 28

29. Şəkil 29-da göstərilmiş PMR spektrinə əsasən $C_{11}H_{16}$ birləşməsinin quruluşunu təyin edin.

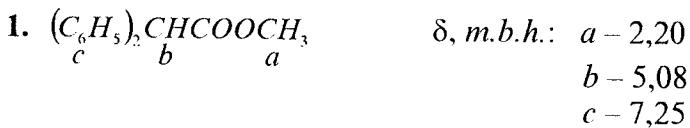


Şəkil 29

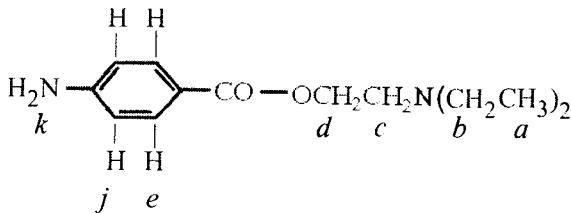
31. Aşağıdakı göstərilən birləşmələrin PMR spektrləri nə
cür olmalıdır:

- | | |
|--|--|
| a) $(CH_3CH_2O)_3CH;$ | e) $C_6H_5CH_2SCH_2COOH;$ |
| b) $CH_3COOC_2H_5;$ | j) $C_6H_5N\begin{array}{c} CH_2CH_2COCH_3 \\ \\ CH_3 \end{array}$ |
| c) $(CH_3)_2CHCH_2Br;$ | |
| d)  | k) $\text{Br}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{OCH}_2\text{CH}_3$ |
| | m) $CH_3CH_2CHBrCOOCH_2CH_3.$ |

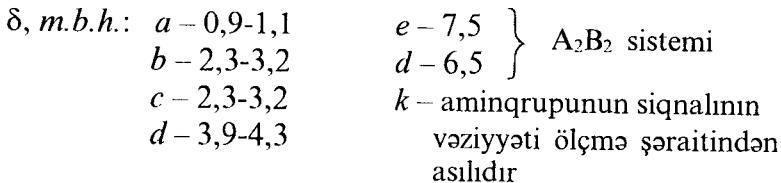
CAVABLAR



2. Birləşmədə qeyri ekvivalent protonların yeddi qrupu var:



Bu protonların cədvəldən tapılmış kimyəvi sürüşmələri aşağıdakı kimidir:



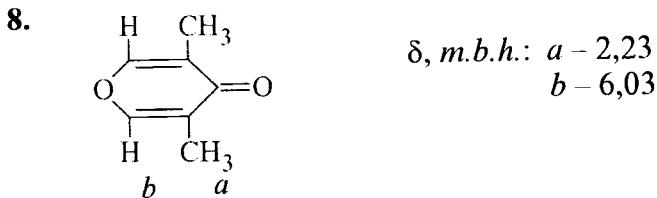
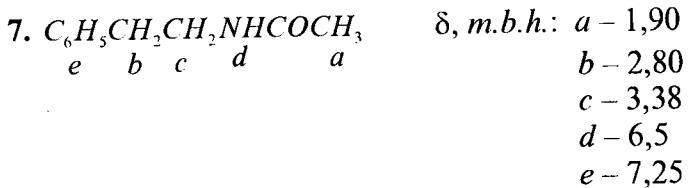
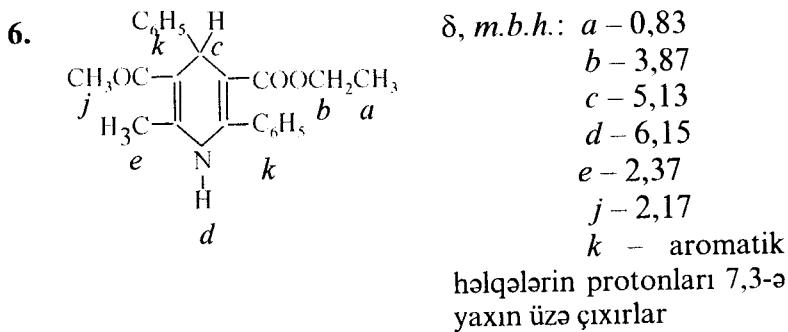
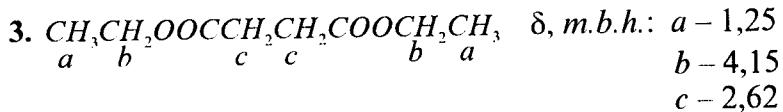
Real spektrdə siqnallar aşağıdakı qaydada yerləşmişdir:

$\delta, m.b.h.:$ $a = 1,05$ CH₂-qrupu ilə qarşılıqlı təsir hesabına triplet

$b = 2,62$ metil qrupunda parçalanma hesabına kvadruplet olmalıdır, protonların tripleti «b» onunla toplnır ($\delta = 2,82$ m.b.h.), nəticədə mənzərə dəyişir.

$d = 4,33$ amin qrupunun protonlarını siqnalı ($\delta = 4,13$ m.b.h.) ilə toplanma nəticəsində təhrif olunan triplet.

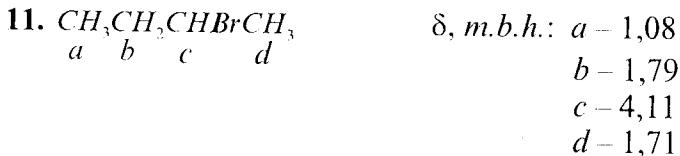
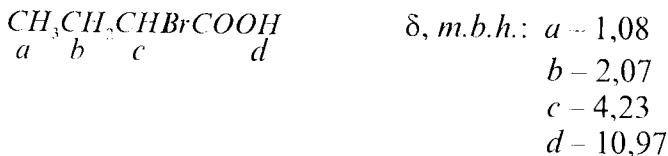
$e = 7,83$
 $j = 6,63$ } para əvəz olunmuş benzol həlqəsinin-aromatik protonlar qrupu



9. $CHCl$, CH_2Cl qruplarında protonların kimyəvi sü-
rüşməsi 3,0 m.b.h olduğundan göstərilmiş spektrdən alınır ki, birləşmədə belə qruplar yoxdur. Deməli xlor üçlü karbon atomuna birləşib və yəni birləşmənin strukturu aşağıdakı kimidir:

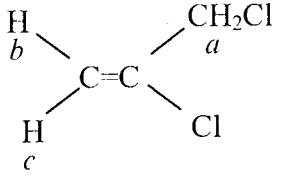
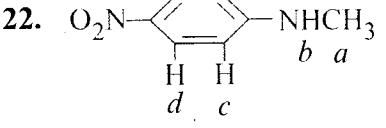


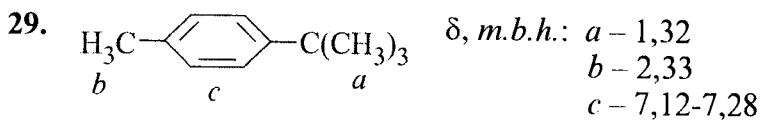
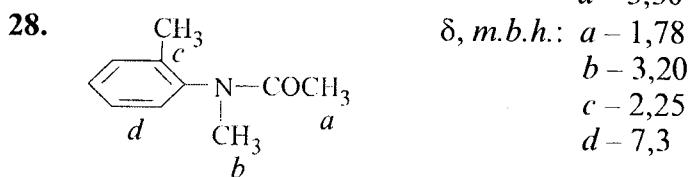
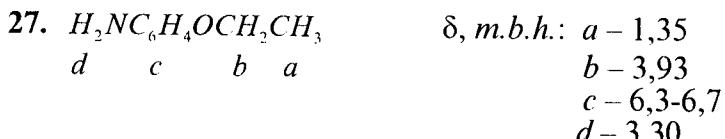
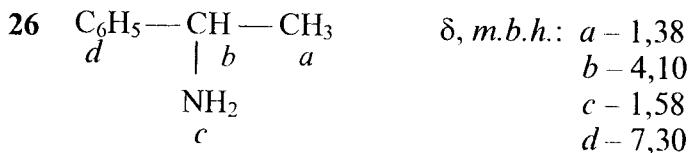
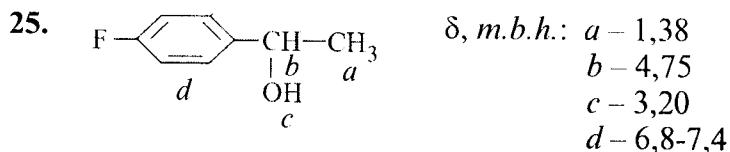
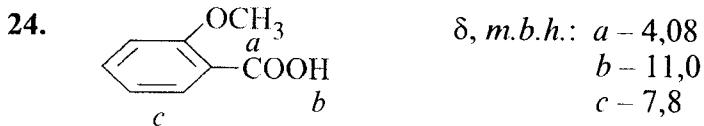
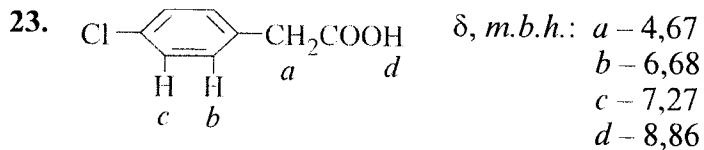
10. $\delta = 1,08$ m.b.h. olan tripletin vəziyyəti yalnız metil qrupuna uyğun gələ bilər; bu siqnalın tripletə ayrılması qonşu metilen qrupunun mövcud olması ilə şərtlənir. Deməli turşu CH_3CH_2 fraqmentinə malikdir və α -bromyağ turşusudur:

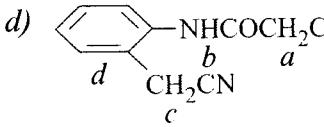


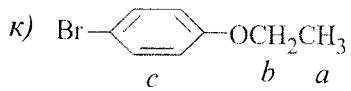
Protonların dubleti « d » protonların multipleti « b »-nin üzərinə düşür.



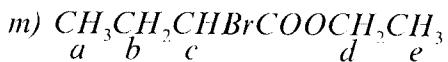
15. CH_3OCH_2CN $\delta, m.b.h.: a - 3,47$
 $a \quad b \quad \quad \quad \quad b - 4,20$
16. $CH_3CHClCOOH$ $\delta, m.b.h.: a - 1,73$
 $a \quad b \quad c \quad \quad \quad b - 4,47$
 $\quad \quad \quad \quad \quad c - 11,22$
17. $CH_3CH_2SCH_3$ $\delta, m.b.h.: a - 1,27$
 $a \quad b \quad c \quad \quad \quad b - 2,53$
 $\quad \quad \quad \quad \quad c - 2,10$
18.  $\delta, m.b.h.: a - 4,15$
 $\quad \quad \quad b - 5,42$
 $\quad \quad \quad c - 5,59$
19. $(CH_3)_3COCOCH_3$ $\delta, m.b.h.: a - 1,45$
 $a \quad b \quad \quad \quad b - 1,97$
20. $CH_3CH_2OOCCH_2COOCH_2CH_3$ $\delta, m.b.h.: a - 1,28$
 $a \quad b \quad c \quad b \quad a \quad \quad \quad b - 4,20$
 $\quad \quad \quad \quad \quad \quad \quad \quad c - 3,38$
21. $CH_3CH_2OCH_2COOH$ $\delta, m.b.h.: a - 1,27$
 $a \quad b \quad c \quad d \quad \quad \quad b - 3,66$
 $\quad \quad \quad \quad \quad \quad \quad \quad c - 4,13$
 $\quad \quad \quad \quad \quad \quad \quad \quad d - 10,95$
22.  $\delta, m.b.h.: a - 2,95$
 $\quad \quad \quad b - 4,63$
 $\quad \quad \quad c - 6,55$
 $\quad \quad \quad d - 8,10$



- 30.** a) $\begin{array}{c} (CH_3CH_2O)_3CH \\ a \quad b \quad c \end{array}$ $\delta, m.b.h.: a - 1,1-1,3$ (triplet)
 $b - 2,3-3,6$ (kvartet)
 $c - 5,3$ (singlet)
- b) $\begin{array}{c} CH_3COOCH_2CH_3 \\ c \quad b \quad a \end{array}$ $\delta, m.b.h.: a - 1,1-1,3$ (triplet)
 $b - 3,9-4,3$ (kvartet)
 $c - 1,9-2,2$ (singlet)
- c) $\begin{array}{c} (CH_3)_2CHCH_2Br \\ a \quad b \quad c \end{array}$ $\delta, m.b.h.: a - 1,1-1,3$ (doublet)
 $b - 1,7-1,8$ (multiplet)
 $c - 3,2-3,6$ (doublet)
- d)  $\delta, m.b.h.: a - 4,3$ (singlet)
 $b - \text{signalin və-ziyətini əvvəlcədən demək olmaz}$
 $c - 3,7$ (singlet)
 $d - \text{təxminən } 7$
- e)
 $\delta, m.b.h.: a - 3,4$ (singlet)
 $b - 3,7$ (singlet)
 $c - 7$
 $d - 10-11$
- j) $\begin{array}{ccccc} C_6H_5N & - & CH_2CH_2C & - & CH_3 \\ d & | & c & b & a \\ & & & || & \\ & CH_3 & & O & \\ & e & & & \end{array}$ $\delta, m.b.h.: a - 1,9-2,2$ (singlet)
 $b - 2,0-2,4$ (triplet)
 $c - 3,3-3,4$ (triplet)
 $d - 2,8-3,1$ (singlet)
 $e - \text{təxminən } 7$



δ , *m.b.h.*: $a = 1,1\text{-}1,3$ (triplet)
 $b = 3,9\text{-}4,3$ (kvartet)
 $c = \text{təxminən } 7$



δ , *m.b.h.*: $a = 0,8\text{-}1,4$ (triplet)
 $b = 1,7\text{-}2,0$ (multiplet)
 $c = 4,1$ (triplet)
 $d = 3,9\text{-}4,3$ (kvartet)
 $e = 1,1\text{-}1,3$ (triplet)

ƏLAVƏLƏR

Cədvəl 1

Atom nüvələrinin bəzi xarakteristikaları

Z – protonların sayı, A – kütlə ədədi, J – spin kvant ədədi, μ_z – nüvə maqnit momentinin nüvə maqnetonu (μ) ilə ifadə olunmuş z-komponenti, γ – hiromaqnit nisbət ($\gamma = \mu_z / h J$) kimi hesablanır)

Z	A	Sim-vol	Adı	Spin <i>J</i>	Nüvə nis. maq.mom. μ_z / μ_N	Hiromaqnit nisbəti $\gamma (10^7 \text{ rad/s} \cdot T)$
1	2	3	4	5	6	7
0	1	n	Neytron	1/2	-1,91304	-18,32471
1	1	H	Hidrogen	1/2	2,79285	26,75222
	2	D	Deyterium	1	0,85744	4,10663
	3	T	Tritium	1/2	2,97896	28,53499
2	3	He	Helium	1/2	-2,12750	-20,37894
3	6	Li	Lithium	1	0,82205	3,93712
	7	Li	Lithium	3/2	3,25646	10,39770
4	9	Be	Berillium	3/2	-1,17749	-3,75966
5	10	B	Bor	3	1,80064	2,87468
	11	B	Bor	3/2	2,68865	8,58471
6	13	C	Karbon	1/2	0,70241	6,72829
7	14	N	Azot	1	0,40376	1,93378
	15	N	Azot	1/2	-0,28319	-2,71262
8	17	O	Oksigen	5/2	-1,89379	-3,62806
9	19	F	Flüor	1/2	2,62687	25,16233
10	21	Ne	Neon	3/2	-0,66180	-2,11308
11	23	Na	Natrium	3/2	2,21766	7,08085
12	25	Mg	Maqnezum	5/2	-0,85545	-1,63884
13	26	Al	Alüminium	5	2,80400	2,68590
	27	Al	Alüminium	5/2	3,64151	6,97628
14	29	Si	Silienum	1/2	-0,55529	-5,31903
15	31	P	Fosfor	1/2	1,13160	10,83941
16	33	S	Kükürd	3/2	0,64382	2,05569

1	2	3	4	5	6	7
17	35	Cl	Xlor	3/2	0,82187	2,62420
	37	Cl	Xlor	3/2	0,68412	2,18437
18	39	Ar	Arqon	7/2	-1,59000	-2,17300
19	39	K	Kalium	3/2	0,39151	1,25006
	40	K	Kalium	4	-1,29810	-1,55429
	41	K	Kalium	3/2	0,21489	0,68614
20	40	Ca	Kalsium	7/2	-1,59478	-2,18231
	43	Ca	Kalsium	7/2	-1,31764	-1,80307
21	45	Sc	Skandium	7/2	4,75649	6,50880
22	47	Ti	Titan	5/2	-0,78848	-1,51054
	49	Ti	Titan	7/2	-1,10417	-1,51095
23	50	V	Vanadium	6	3,34569	2,67065
	51	V	Vanadium	7/2	5,14870	7,04551
24	53	Cr	Xrom	3/2	-0,47454	-1,51518
25	53	Mn	Manqan	7/2	5,02400	6,87490
	55	Mn	Manqan	5/2	3,46872	6,64526
26	57	Fe	Dəmir	1/2	0,09062	0,86806
	59	Fe	Dəmir	3/2	-0,33580	-1,07220
27	59	Co	Kobalt	7/2	4,62700	6,33160
	60	Co	Kobalt	5	3,79900	3,63900
28	61	Ni	Nikel	3/2	-0,75002	-2,39477
29	63	Cu	Mis	3/2	2,22735	7,11179
	65	Cu	Mis	3/2	2,38160	7,60432
30	67	Zn	Sink	5/2	0,87548	1,67721
31	69	Ga	Qallium	3/2	2,01659	6,43886
	71	Ga	Qallium	3/2	2,56227	8,18117
32	73	Ge	Germanium	9/2	-0,87947	-0,93603
33	75	As	Adsen	3/2	1,43947	4,59615
34	77	Se	Selen	1/2	0,53507	5,12534
	79	Se	Selen	7/2	-1,01800	1,39300
35	79	Br	Brom	3/2	2,10640	6,72562
	81	Br	Brom	3/2	2,27056	7,24978
36	83	Kr	Kripton	9/2	-0,97067	-1,03310
37	85	Rb	Rubidium	5/2	1,35335	2,59271
	87	Rb	Rubidium	3/2	2,75182	8,78640
38	87	Sr	Stronium	9/2	-1,09360	-1,16394
39	89	Y	İttrium	1/2	-0,13742	-1,31628
40	91	Zr	Sirkonium	5/2	-1,30362	-2,49743
41	93	Nb	Niobium	9/2	6,1705	6,56736

1	2		5	6		7
42	95	Mo	Molibden	5/2	-0,91420	-1,75139
	97	Mo	Molibden	5/2	-0,93350	-1,78837
	99	Mo	Molibden	1/2	0,37500	3,59200
43	99	Tc	Texnesium	9/2	5,6847	6,05031
44	99	Ru	Rutenium	5/2	-0,64100	-1,22800
	101	Ru	Rutenium	5/2	0,71600	-1,37170
45	103	Rh	Rodium	1/2	-0,08840	-0,84677
46	105	Pd	Polladium	5/2	-0,64200	-1,23000
47	107	Ag	Gümüş	1/2	-0,11368	-1,08892
	109	Ag	Gümüş	1/2	-0,13069	-1,25186
48	111	Cd	Kadmium	1/2	-0,59489	-5,69832
	113	Cd	Kadmium	1/2	-0,62230	-5,96092
49	113	İn	İndium	9/2	5,52890	5,88449
	115	İn	İndium	9/2	5,54080	5,89716
50	115	Sn	Qalay	1/2	-0,91883	-8,80132
	117	Sn	Qalay	1/2	-1,00104	-9,58880
	119	Sn	Qalay	1/2	-1,04728	-10,0317
51	121	Sb	Stibium	5/2	3,36340	6,44349
	123	Sb	Stibium	7/2	2,54980	3,48916
	125	Sb	Stibium	7/2	2,63000	3,59900
52	123	Te	Tellur	1/2	-0,73695	-7,05910
	125	Te	Tellur	1/2	-0,88851	-8,51084
53	127	I	Yod	5/2	2,81327	5,38957
	129	I	Yod	7/2	2,62100	3,58660
54	129	Xe	Ksenon	1/2	-0,77798	-7,45210
	131	Xe	Ksenon	3/2	0,69182	2,20908
55	133	Cs	Sezium	7/2	2,58203	-0,34300
56	135	Ba	Barium	3/2	0,83863	2,677690
	137	Ba	Barium	3/2	0,93734	2,99288
57	137	La	Lantan	7/2	2,69500	3,68790
	138	La	Lantan	5	3,71365	3,55724
	139	La	Lantan	7/2	2,78305	3,80833
58	139	Ce	Serium	3/2	1,06000	3,38500
	141	Ce	Serium	7/2	1,09000	1,49200
59	141	Pr	Prazeodium	5/2	4,27540	8,19070
60	143	Nd	Neodium	7/2	-1,06500	-1,45740
	145	Nd	Neodium	7/2	-0,65600	-0,89770
61	145	Rm	Prometium	5/2	3,80000	7,28000
62	147	Sm	Samarium	7/2	-0,81480	-1,11500
	149	Sm	Samarium	7/2	-0,67170	-0,91920

1	2	3	4	5	6	7
63	151	Eu	Yevropium	5/2	3,47170	6,65100
	153	Eu	Yevropium	5/2	1,53240	2,93570
64	155	Gd	Qadolinium	3/2	-0,25720	-0,82120
	157	Gd	Qadolimum	3/2	-0,33730	-1,07700
65	159	Tb	Terbium	3/2	2,01400	6,43060
66	161	Dy	Disprozium	5/2	-0,48000	-0,91960
	163	Dy	Disprozium	5/2	0,67300	1,28930
67	163	Ho	Holmium	7/2	4,23000	5,78840
	165	Ho	Holmium	7/2	4,13200	5,65420
	166	Ho	Holmium	7	3,60000	2,46310
68	167	Er	Erbium	7/2	-0,56390	-0,77160
	169	Er	Erbium	1/2	0,48500	4,64570
69	169	Tm	Tulium	1/2	-0,23100	-2,21270
	171	Tm	Tulium	1/2	-0,22800	-2,18400
70	171	Yb	İtterbium	1/2	0,49367	4,72878
	173	Yb	İtterbium	5/2	-0,67989	-1,30251
71	175	Lu	Lutesium	7/2	2,23300	3,05520
	176	Lu	Lutesium	7	3,16900	2,16820
72	177	Hf	Hafnium	7/2	0,79350	1,08580
	179	Hf	Hafnium	9/2	-0,64100	-0,68220
73	180	Ta	Tantal	9	4,82500	2,56770
	181	Ta	Tantal	7/2	2,37050	3,24380
74	183	W	Volfram	1/2	0,11779	1,12824
75	185	Re	Renium	5/2	3,18710	6,10570
	187	Re	Renium	5/2	3,21970	6,16820
76	187	Os	Osmium	1/2	0,06465	0,61929
	189	Os	Osmium	3/2	0,65993	2,10713
77	191	Ir	İridium	3/2	0,15070	0,48120
	193	Ir	İridium	3/2	0,16370	0,52270
78	195	Pt	Platin	1/2	0,60952	5,83850
79	197	Au	Qızıl	3/2	0,14575	0,46536
80	199	Hg	Civə	1/2	0,50589	4,84579
	200	Hg	Civə	3/2	-0,56023	-1,78877
81	203	Tl	Tallium	1/2	1,62226	15,53934
	205	Tl	Tallium	1/2	1,63821	15,69217
82	205	Pb	Qurğuşun	5/2	0,71170	1,36350
	207	Pb	Qurğuşun	1/2	0,58219	5,57670
83	209	Bi	Bismut	9/2	4,11030	4,37470
84	209	Po	Polonium	1/2	0,77000	7,37600

1	2	3	4	5	6	7
86	211	Rn	Radon	1/2	0,60100	5,75700
87	212	Fr	Fransium	5	4,62000	4,42500
88	225	Ra	Radium	1/2	-0,73400	-7,03100
89	227	Ac	Aktinium	3/2	1,10000	3,51200
90	229	Th	Torium	5/2	0,46000	0,88100
91	231	Pa	Protaktium	3/2	2,01000	6,41800
92	233	U	Uran	5/2	0,59000	1,13000
	235	U	Uran	7/2	-0,38000	-0,52000
	238	U	Uran	0	-	-
93	237	Np	Neptunium	5/2	3,14000	6,01600
94	239	Pu	Plutonium	1/2	0,20300	1,94500
	241	Pu	Plutonium	5/2	-0,68000	-1,30300
95	241	Am	Amerkium	5/2	1,58000	3,02700
	243	Am	Amerkium	5/2	1,50000	2,87400
96	243	Cm	Kurium	5/2	0,41000	0,78500
	245	Cm	Kurium	7/2	0,50000	0,68400
	247	Cm	Kurium	9/2	0,37000	0,39400
97	249	Bk	Berkelium	7/2	2,00000	2,73700
99	253	Es	Eynştenium	7/2	4,10000	5,61000

* Cədvəl 1 aşağıdakı mənbələrdən istifadə edərək V.E.Hull tərəfindən hazırlanmışdır:

1. Harris PK, et al. NMR Nomenclature. Nuclear spin properties and conventions for chemical shifts (IUPAC 2001) // Pure Appl. Chem., 2001, №73, p.1795-1818.
2. Mills I, at al. Quantities, Units and Symbols in Physical Chemistry (IUPAC recommendations 1993, corrections 1995) // Blackwell Scientific (1993, 1995).
3. Pyykkö P. Spectroscopic nuclear quadrupole moments // Mol. Phys., 2001, №99, p. 1617-1629.

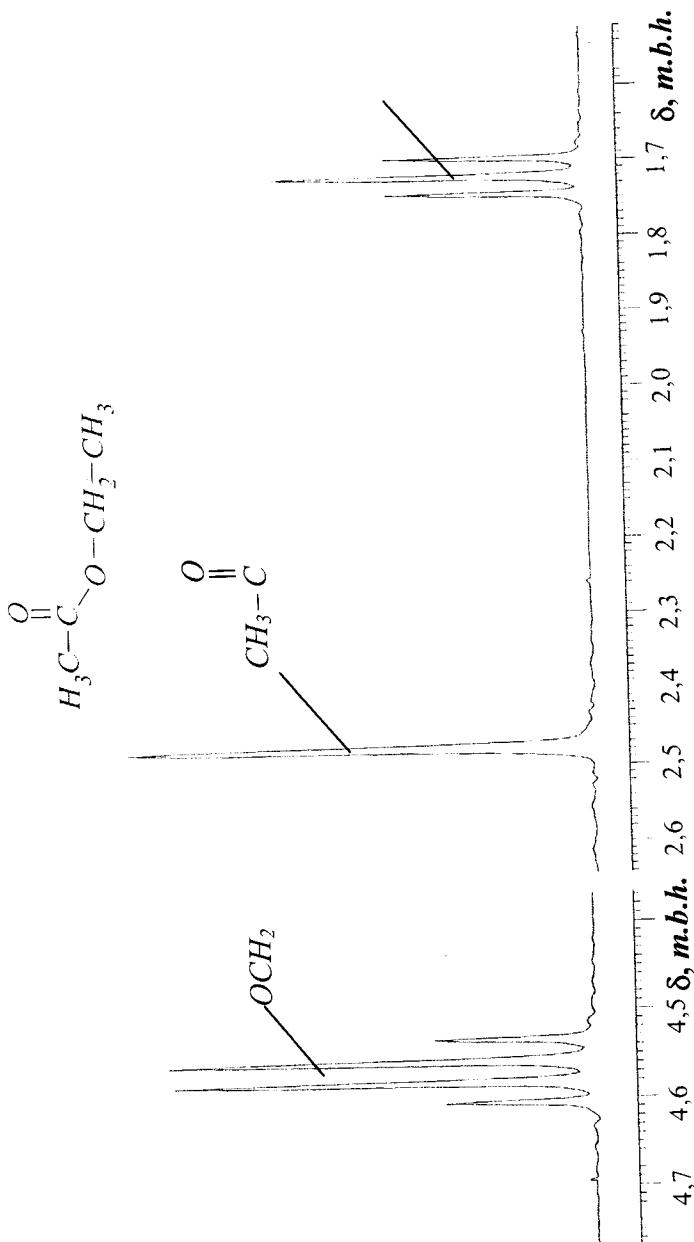
Cədvəl 2**Protonların ekranlaşma sabitləri**

Kimyəvi birləşmə	$\sigma \cdot 10^6$	Kimyəvi birləşmə	$\sigma \cdot 10^6$	Kimyəvi birləşmə	$\sigma \cdot 10^6$
AsH ₃	30,0	HBr	34,4	H ₂ S	30,6
B ₂ H ₆	34,6	HCl	31,1	H ₂ Se	33,8
CH ₄	30,3	HF	23,1	NH ₃	31,3
H ₂	26,6	HJ	42,3	SiH ₄	28,8
	(hesab.)	H ₂ O	27,0		

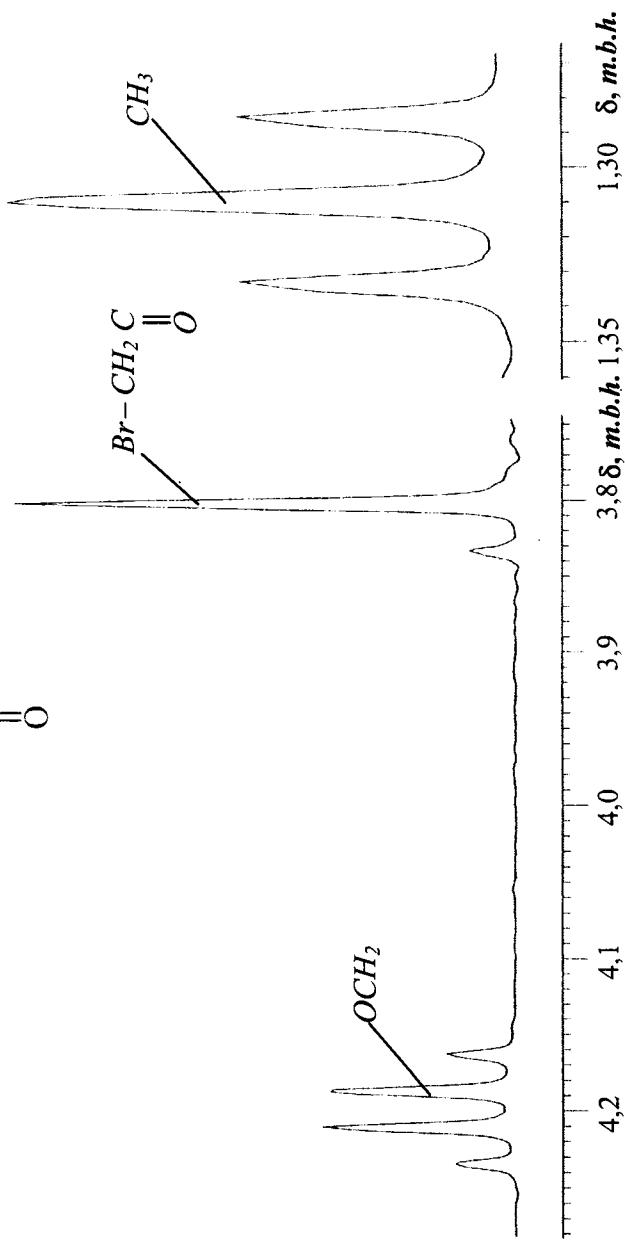
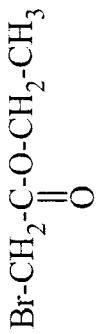
Cədvəl 3**Təmiz mayelərdə protonların spin-qəfəs
relaksasiya müddətləri**

Maddə	T₁, san	Maddə	T₁, san
Su	3,6	Benzol	19,0
Etanol	3,5	Xlorbenzol	15,0
Metanol	8,0	Nitrobenzol	6,5
Aseton	15,0	Anilin	2,4
Etil efiri	14,5	Toluol	12,5
Sikloheksan	6,5	Qliserin	0,025
Sirkə turşusu	3,8	Qarışqa turşusu	8,0

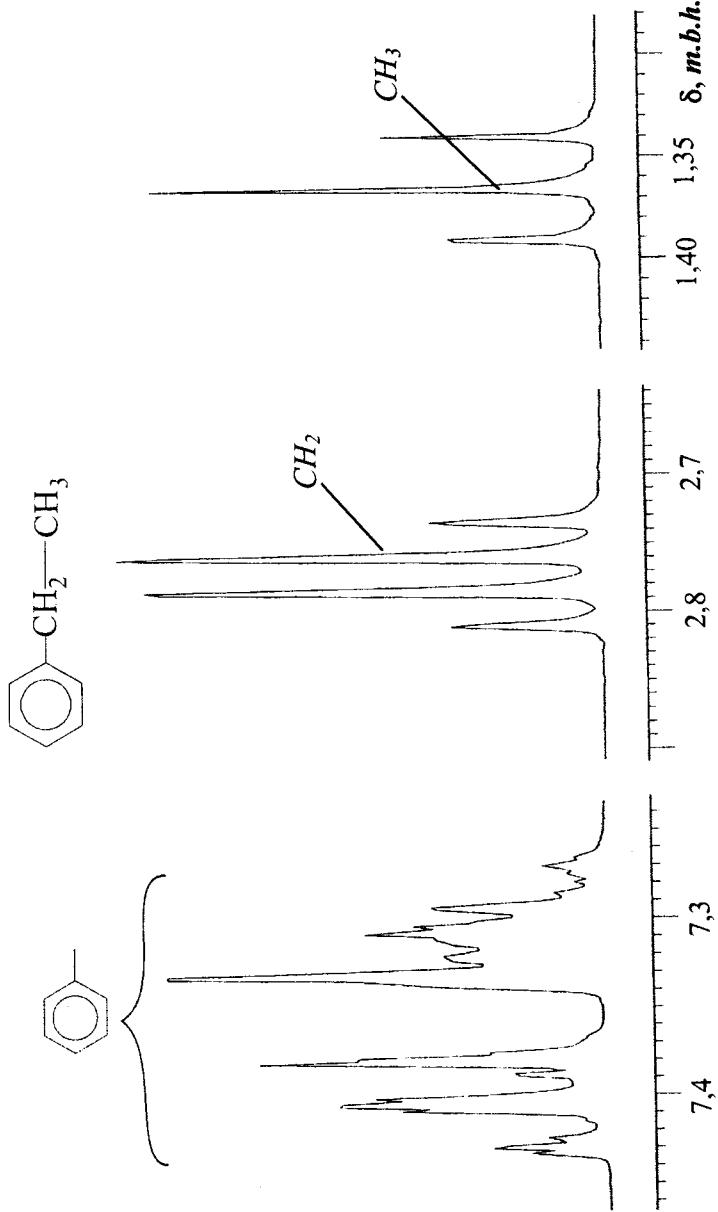
Oxucular üçün NMR spektrlərinin təhlilini asanlaşdırmaq məqsədilə aşağıda bir sıra kimyəvi maddələrin spektrleri verilmiş və hər bir spektrə uyğun gələn funksional qruplar göstərilmişdir. Spektrlər rezonans tezlikləri 60, 100, 300 MHs olan müxtəlif tipli spektrometrlərdə (Bruker, Varian) çəkilmişdir.



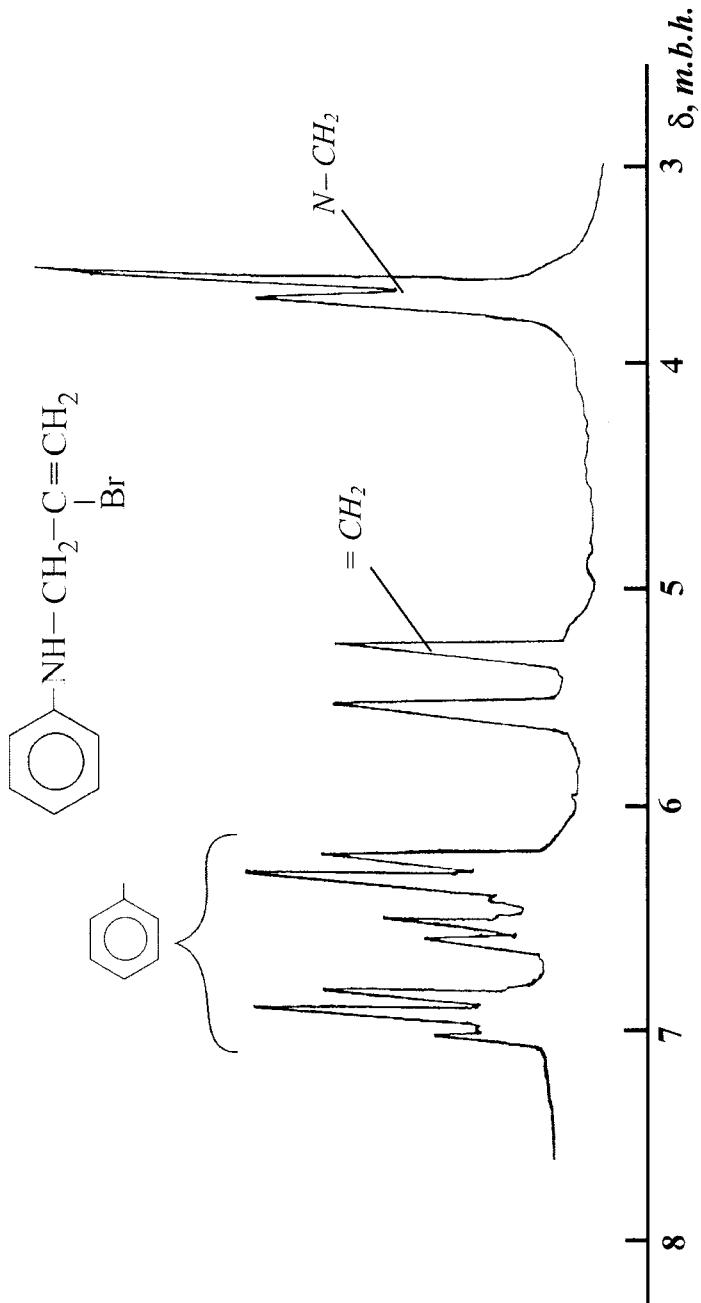
Şekil 1. Etilasetatinin NMR spektri



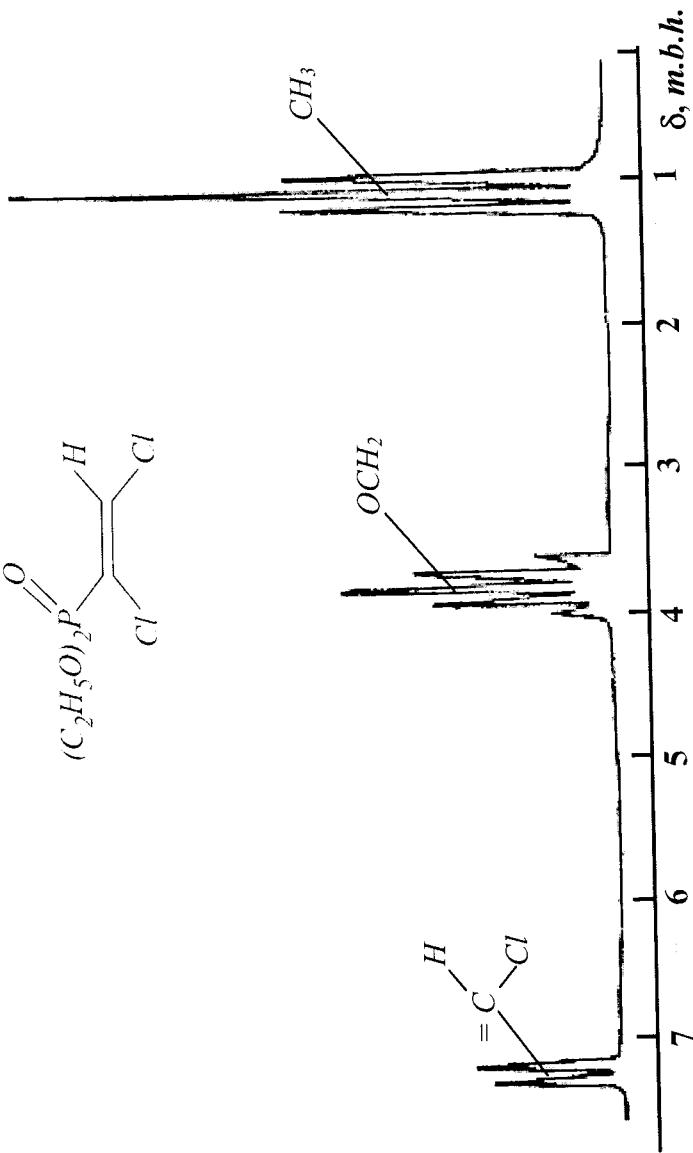
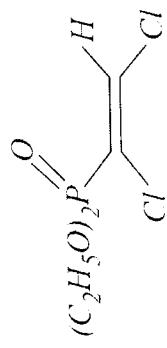
Şəkil 2. Monobrom sirkə turşusunun etil efirinin NMR spektri



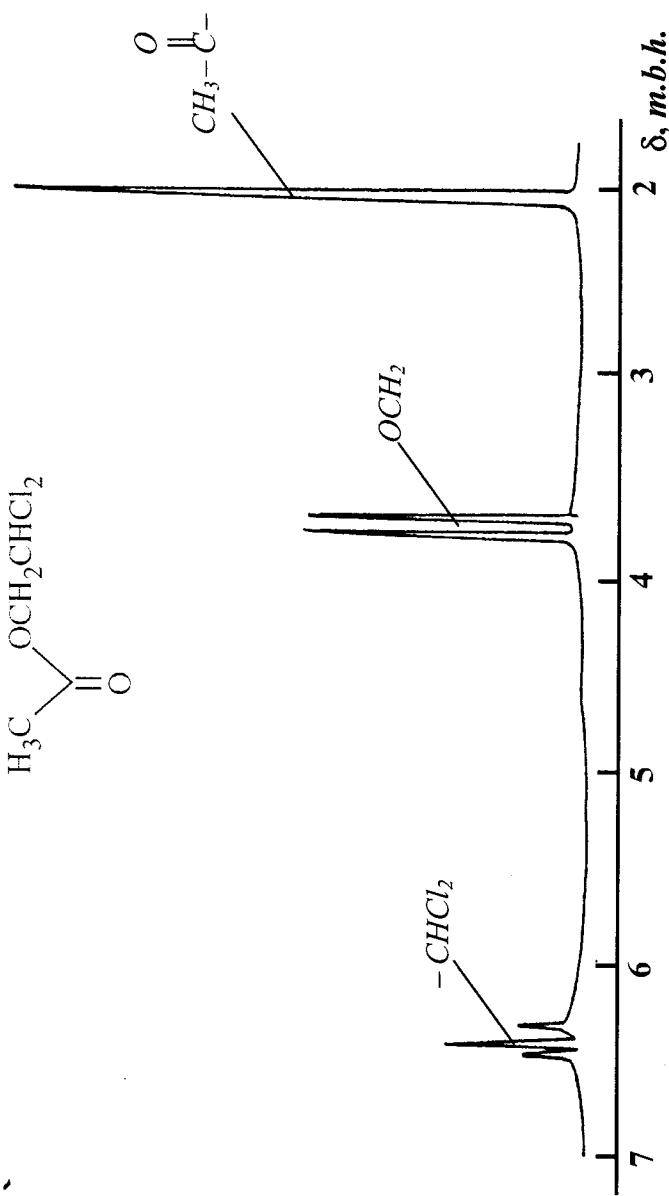
Şekil 3. Etilbenzolunun NMR spektri



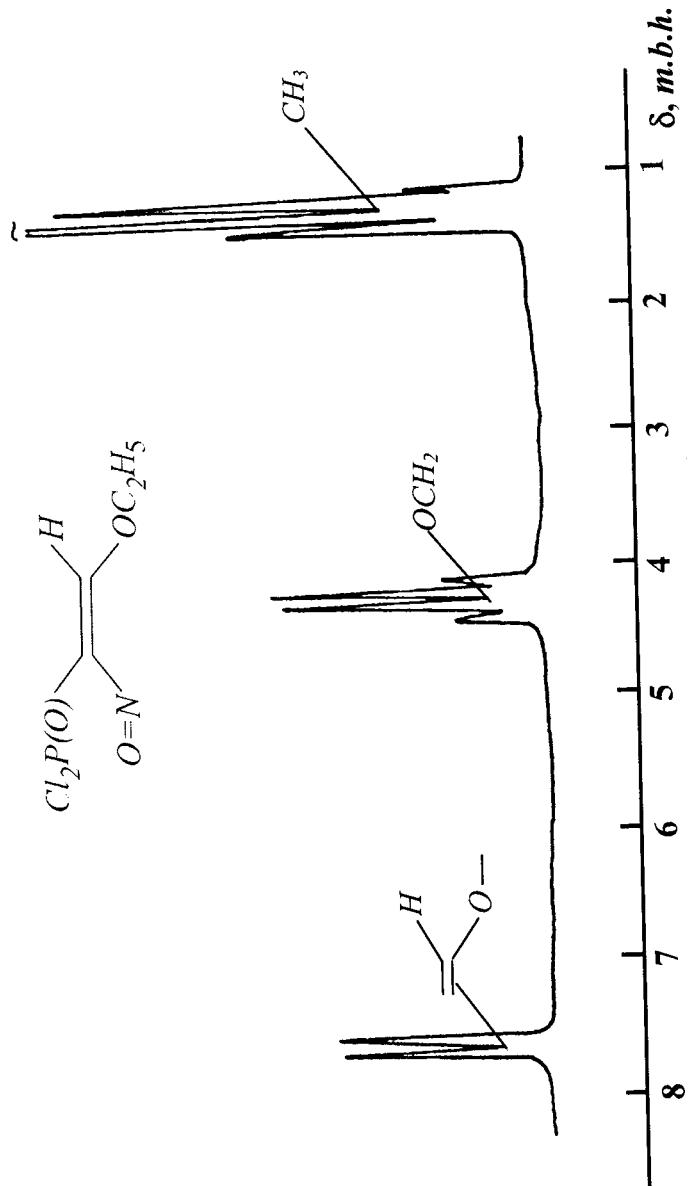
Şekil 4. n-(2-brom allyl)-amilinin NMR spektri



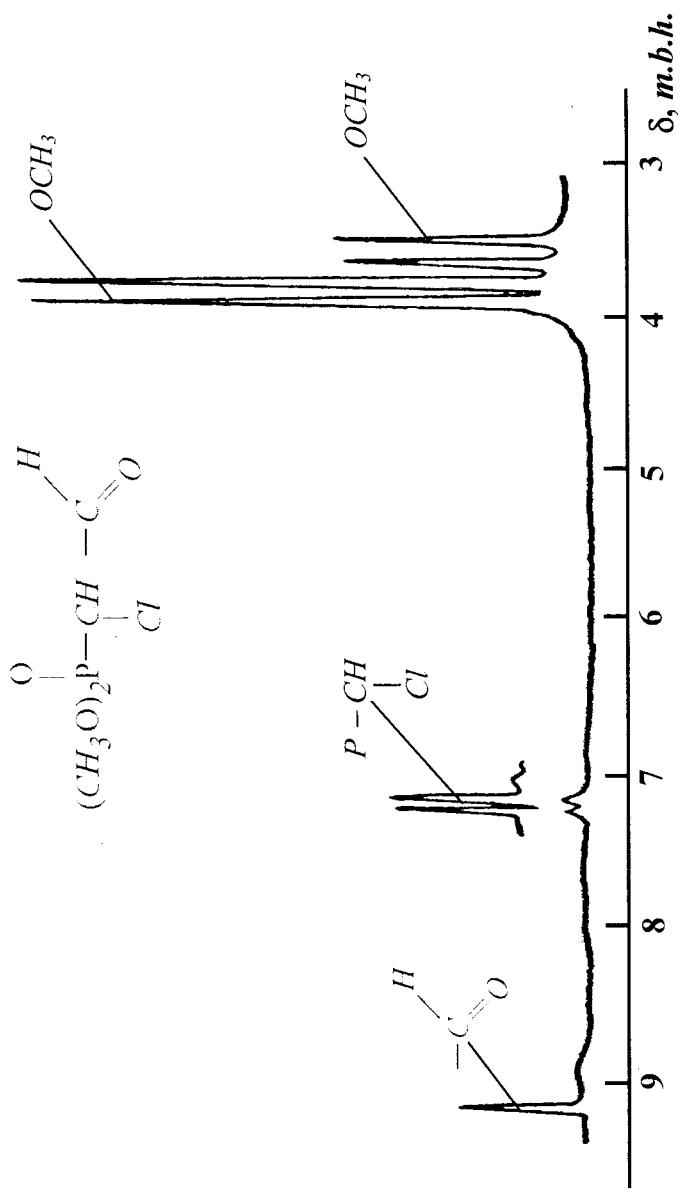
Şəkil 5. α, β -dixlorvinilfosfon turşusunun dietil efririnin PMR spektri



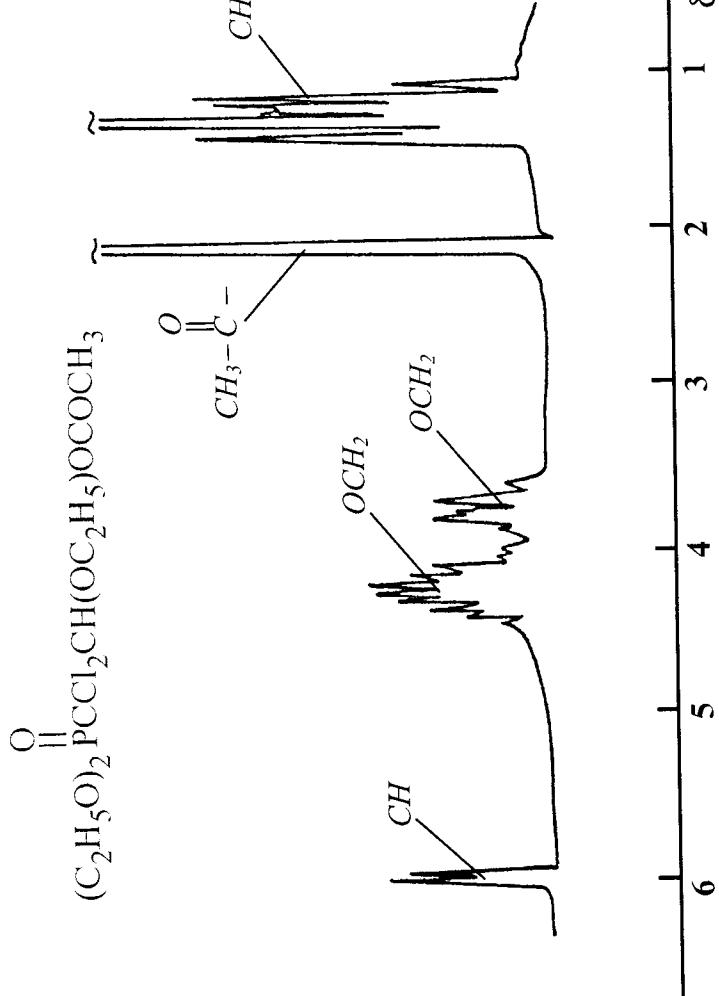
Şəkil 6. Sirkə turşusunun β , β -dixloretil effirinin PMR spektri



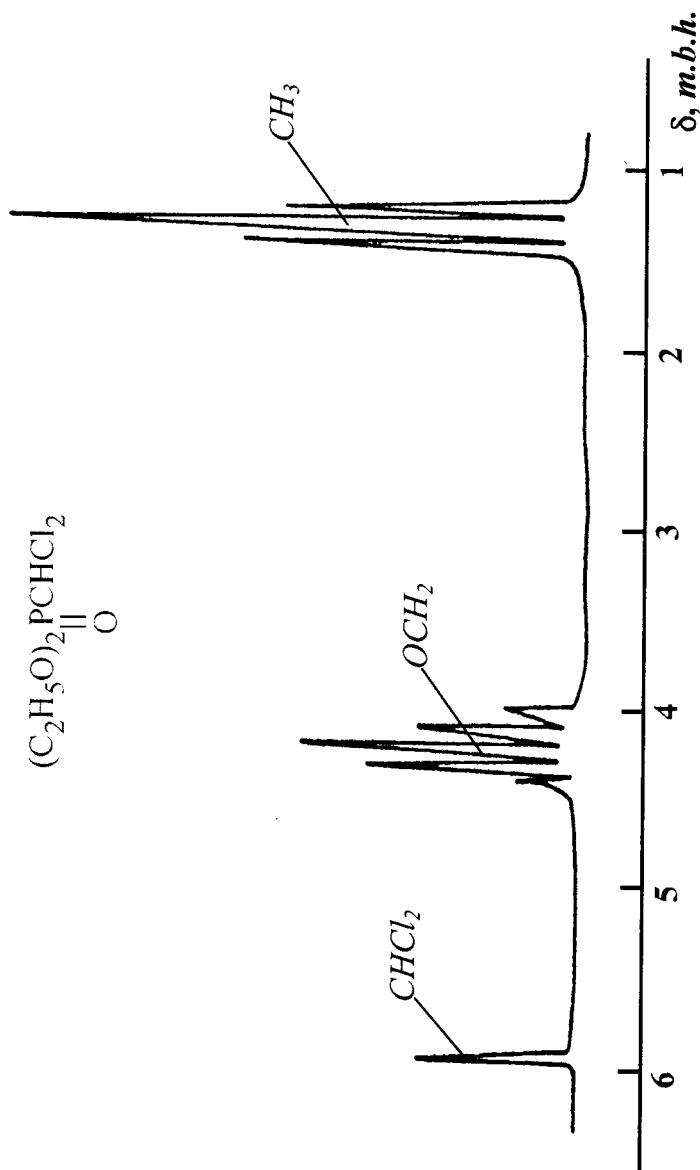
Şəkil 7. α -nitrozo- β -etoksvinilfosfon turşusunun dixloranqidridinin NMR spektri



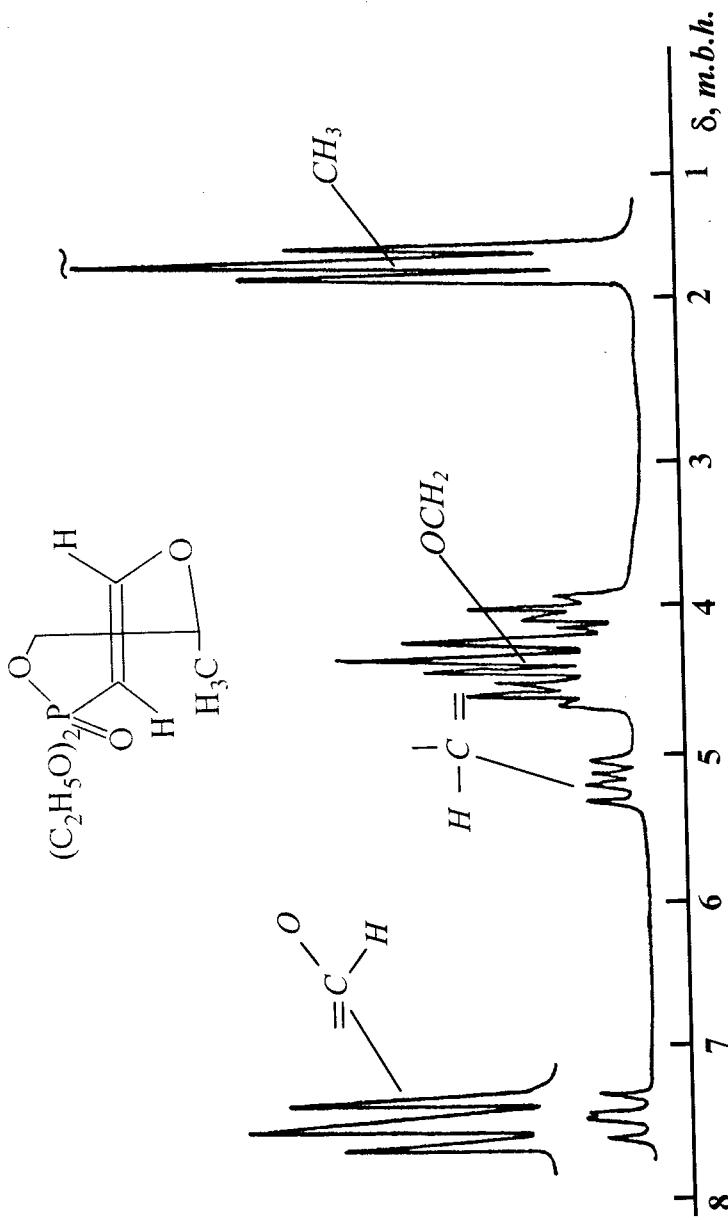
Şəkil 8. Fosfonmonoxlor sirkə aldehydrin dimetil efirinin PMR spektri



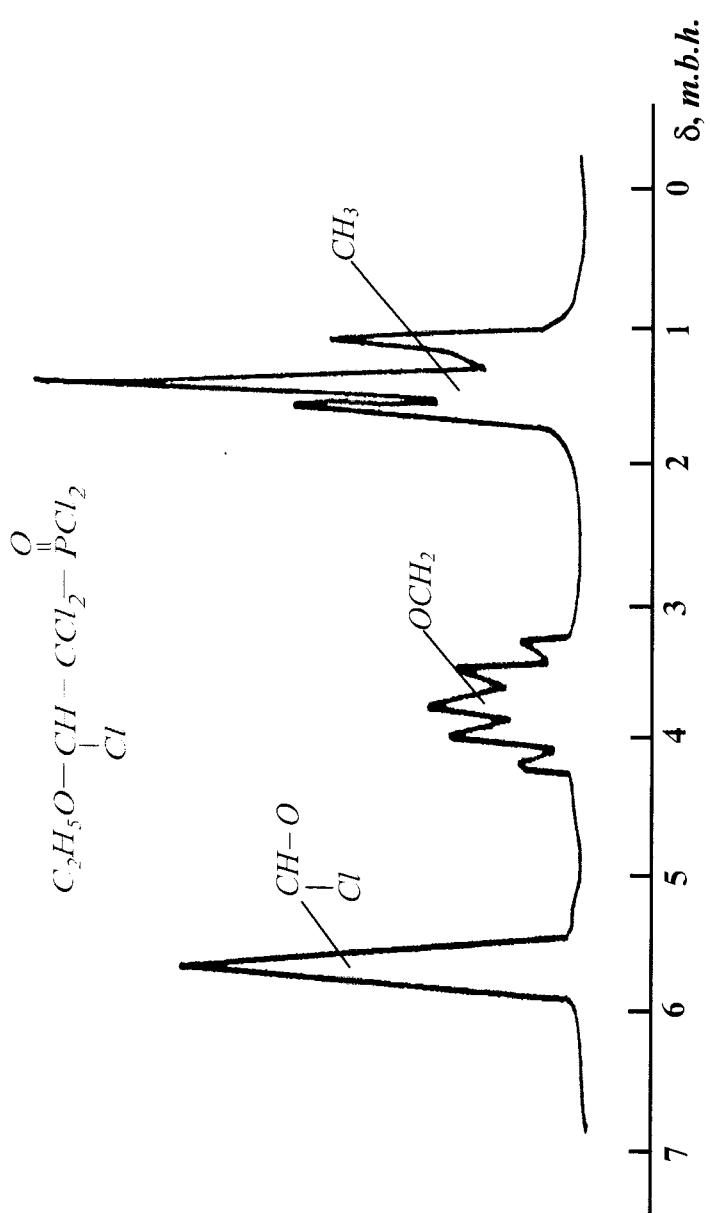
Şekil 9. α , α -dixlor- β -etoksi- β -asetilosofon turşusunun
 dietilefirinin PMR spektri



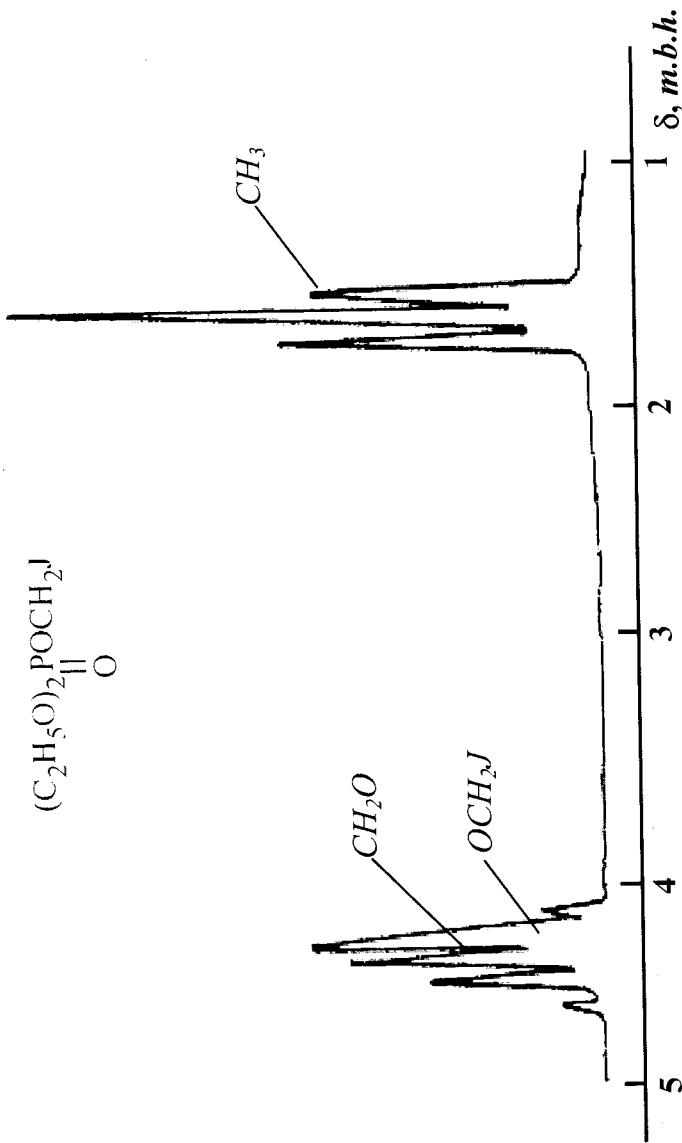
Şəkil 10. Dixlormetilfosfonturşusunun dietil efirinin PMR spektri



Şekil 11. Oksafosfopenilin PMR spektri

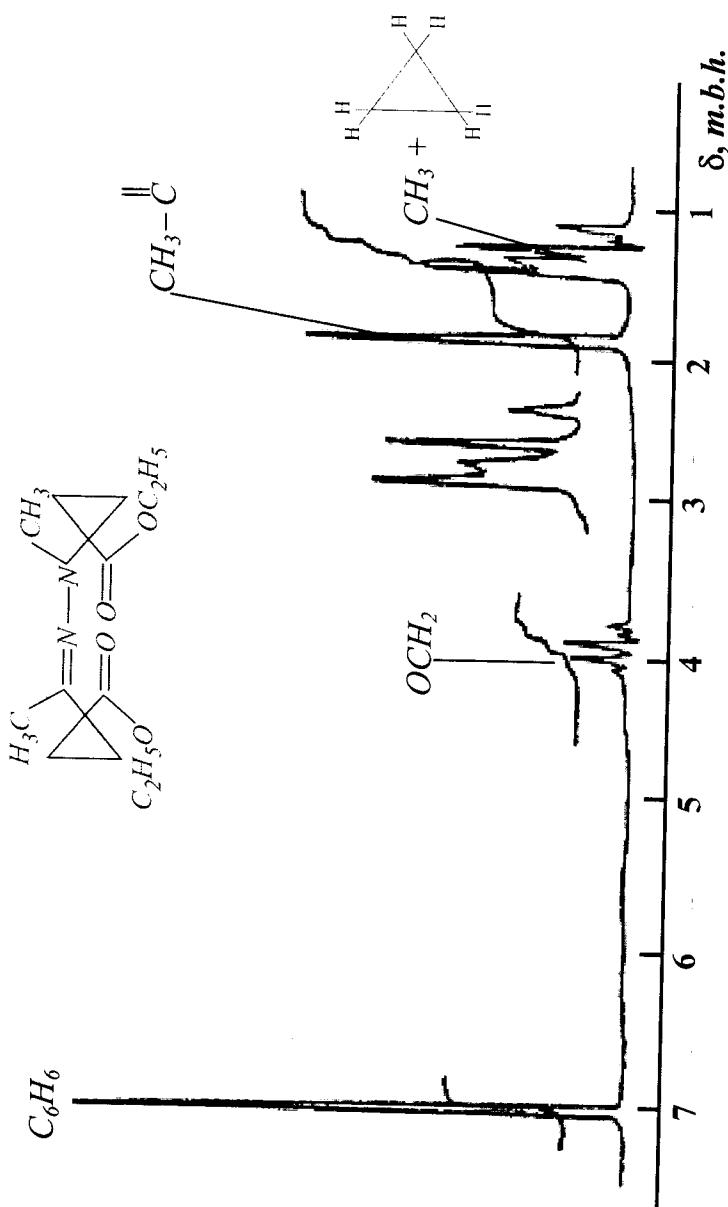


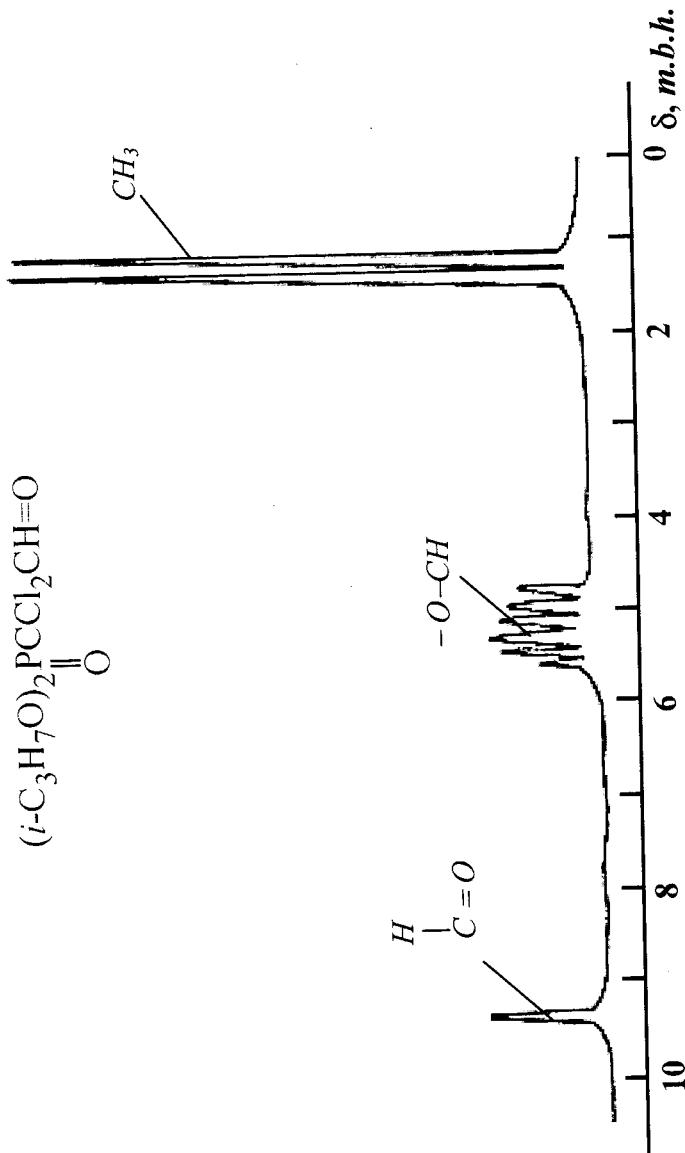
Şəkil 12. Dixloranhidridinin PMR spektri



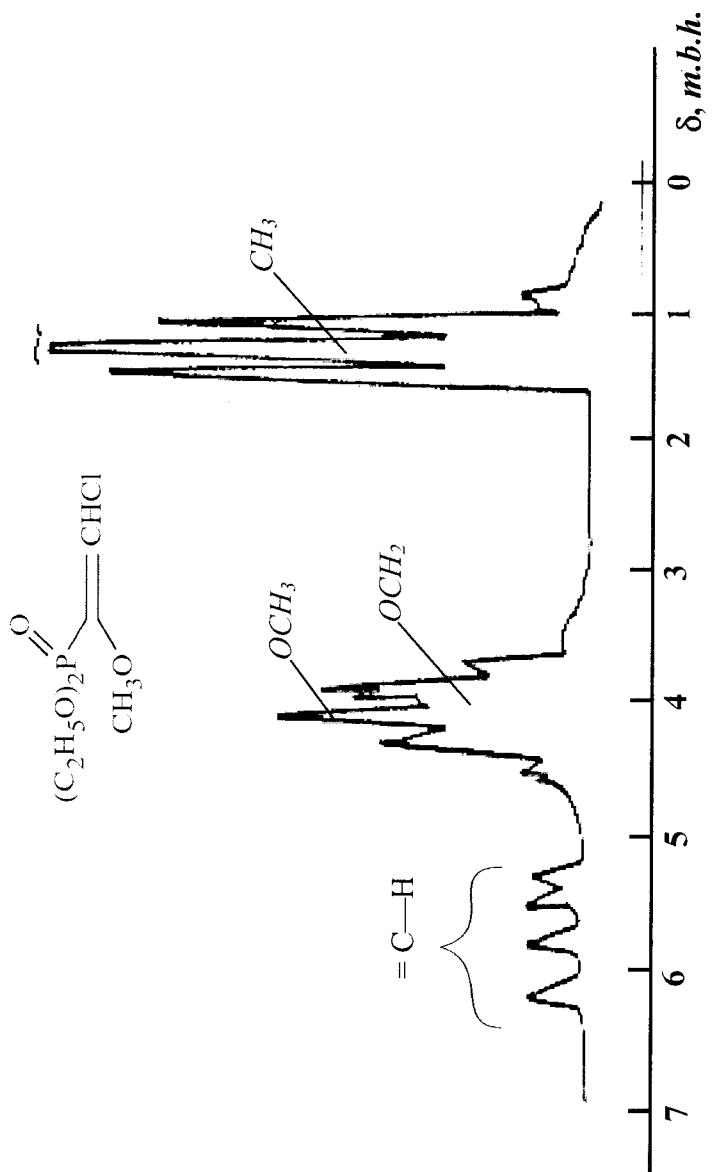
Şəkil 13. Dietoksi yodmetil fosfatının PMR spektri

Şekil 14. Azinin PMR spektri

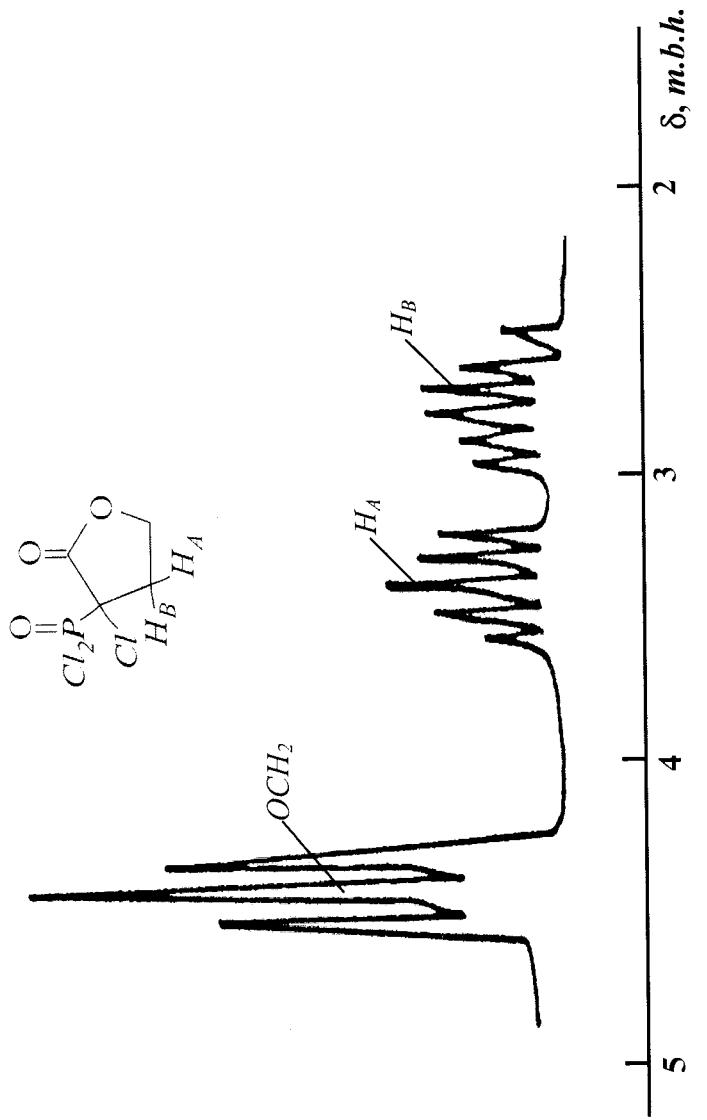




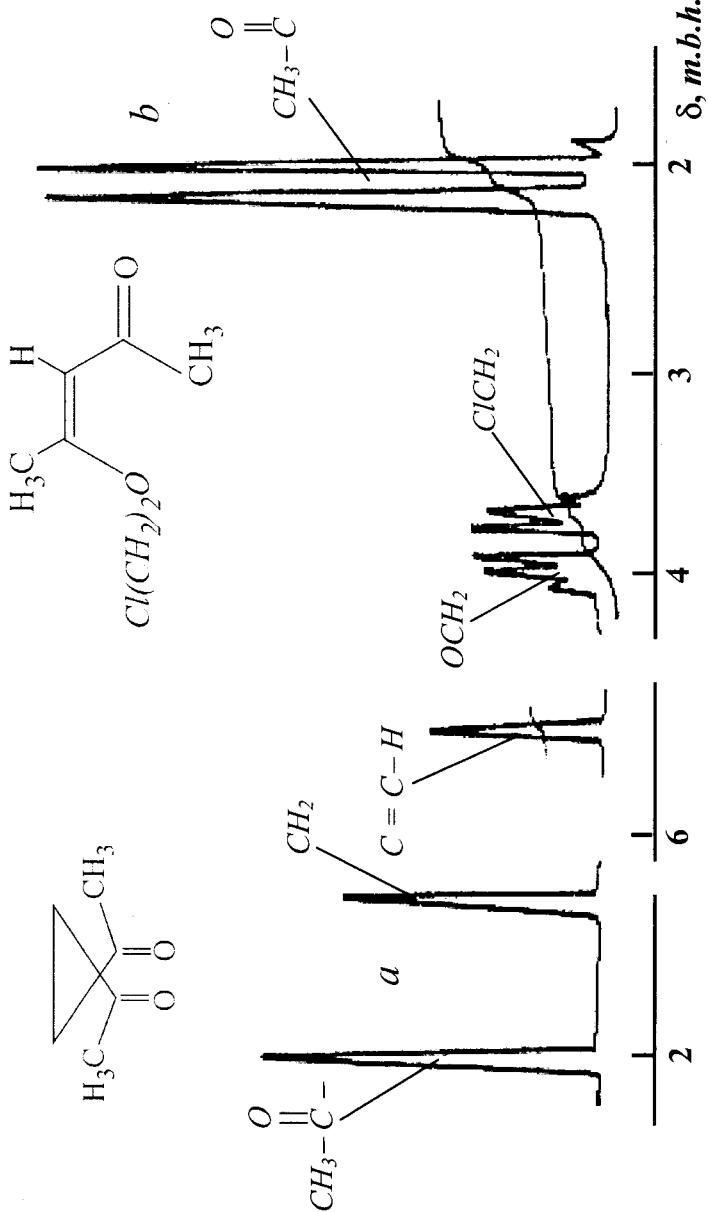
Şəkil 15. Fosfondixlor sirkə aldehydinin izopropil efirinin PMR spektri



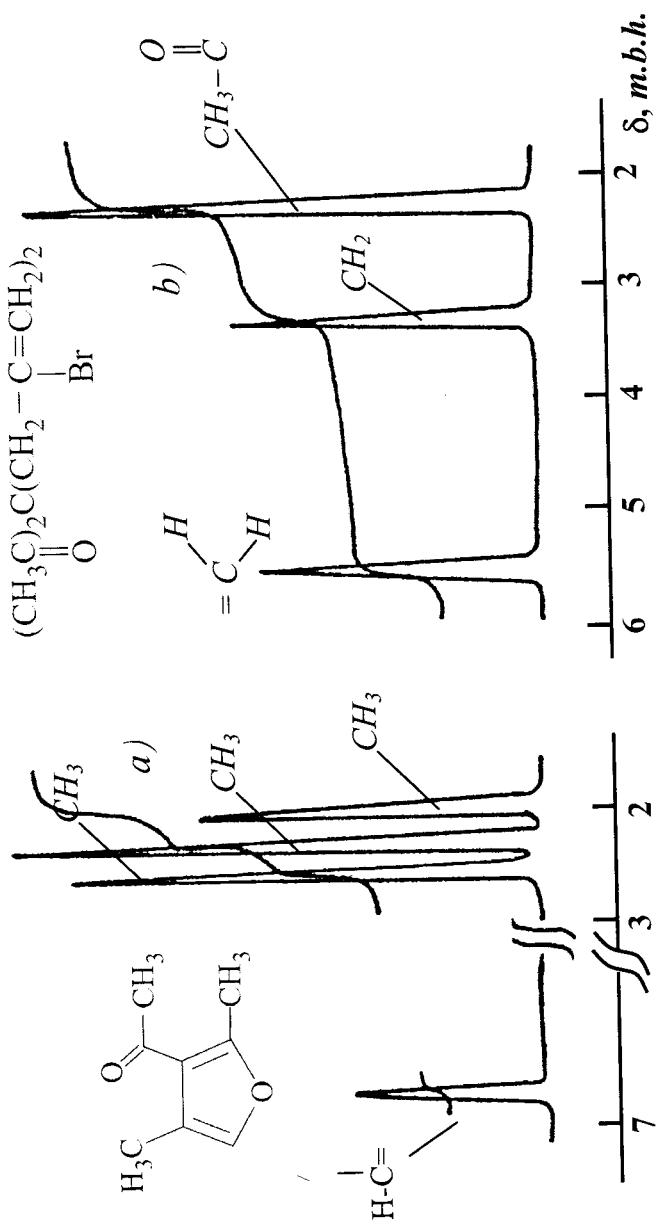
Şəkil 16. 1-metoksi, 1-dietoksifosforil-2-chloro etanın PMR spektri



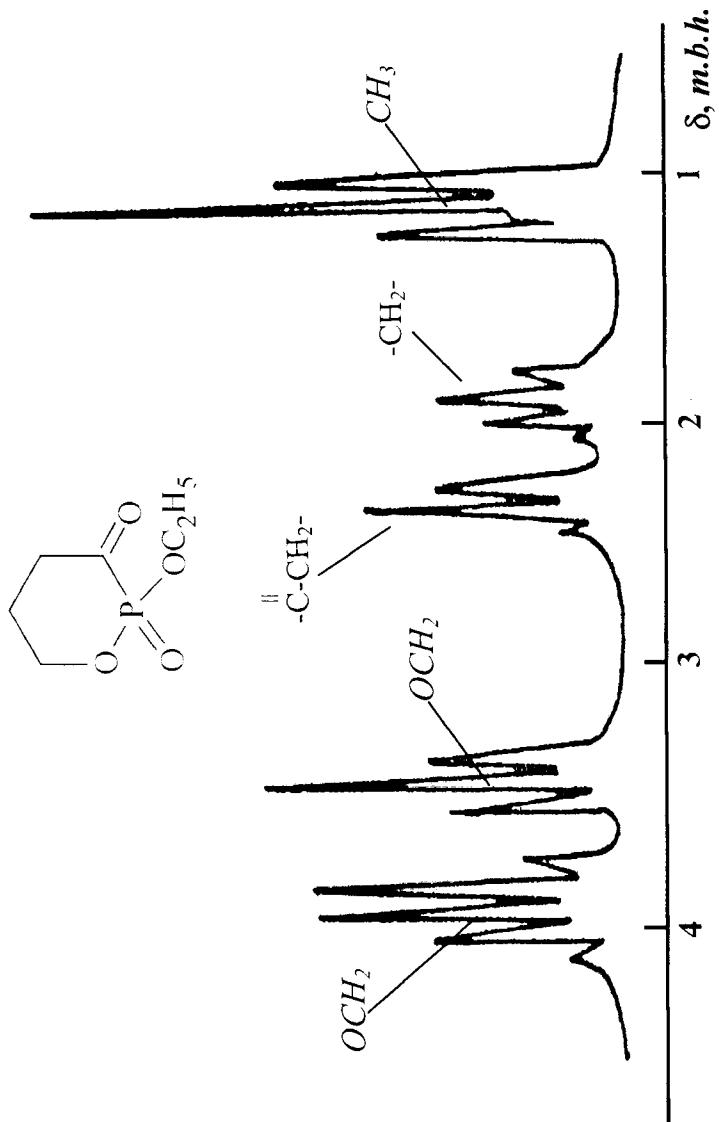
Şəkil 17. Dixloranhidridiniq PMR spektri



Şəkil 18. 1,1-diethylciklopropan (a) və
4-(β -xlorotoksi)-penten-3-on-2 (b) PMR spektrləri



Şekil 19. Diasetildi (2-brom-propen-2-il) metan ve 2,4-dimetil-3-asetil furanın PMR spektrleri



Şəkil 20. Oksafosforinanın PMR spektri

ӘДӘВІYYАТ

1. Попл Дж., Шнайдер В., Бернштейн Г. Спектры МР высокого разрешения. М., ИЛ 1962.
2. Леше А. Ядерная индукция. М., ИЛ, 1963.
3. Эймсли Дж., Фаней Дж., Сатклиф Л. Спектроскопия МР высокого разрешения Т.1, М., Мир, 1968.
4. Байлбл Р. Интерпретация спектров ядерного магнитного резонанса. М., Атомиздат, 1969.
5. Эндрю. Ядерный магнитный резонанс. М., ИЛ, 1957.
6. Робертс Дж. Ядерный магнитный резонанс. М., ИЛ, 1961.
7. Слоним И., Любимов А. Н. Ядерный магнитный резонанс в полимерах. М, «Химия», 1966.
8. Френк А., Бови, МР высокого разрешения макромолекул. М., «Химия», 1977.
9. Сергеев Н. М. Спектроскопия МР. Изд. МГУ, 1981.
10. Məsimov E.Ə. Nüvə maqnit rezonansi. Bakı Universiteti nəşriyyatı, 1983.
11. Казицына Л.А., Куплетская Н.В. Применение УФ-, ИК-, ЯМР- спектроскопии в органической химии. Учеб. пособие для вузов. М., «Высшая школа», 1971, 264 с.

MUNDƏRİCAT

ÖN SÖZ	3
I. FƏSİL. NÜVƏ MAQNİT REZONANSI	5
Nuvə maqnit rezonansının elmi əsasları	5
§1. Nuvə maqnit rezonans udulması	5
§2. Nüvələrin maqnit sahəsində enerji səviyyələri....	7
§3. Maqnit rezonans udulması	9
§4. Spin-qəfəs qarşılıqlı təsiri	13
§5. Spin-spin qarşılıqlı təsiri	21
§6. Rezonans xəttinin eni	23
§7. Molekulyar dəstələrdə maqnit rezonansı	24
§8. Elektromaqnit sahəsinin rezonans tezliyinə təsiri	30
§9. Blox nəzəriyyəsi	31
§10. İmpuls nüvə maqnit rezonansı	40
§11. Spin əks-səda	45
§12. Kimyəvi sürüşmə	49
§13. Hidrogen rabitəsi və kimyəvi sürüşmə	55
§14. NMR spektrlərinin incə quruluşu. Dolayı spin- spin qarşılıqlı təsiri	63
§15. Spin-qəfəs relaksasiyası. BPP nəzəriyyəsi	71
§16. Maqnit nüvələrin dipol qarşılıqlı təsiri	76
§17. Elektron ekranlaşmasının anizotropluğu	85
§18. Overhager effekti	86
§19. Mayelərdə kvadrupol relaksasiyası	88
§20. Bərk maddələrdə NMR	91
II FƏSİL. MÜBADİLƏ PROSESLƏRİ	103
§21. Mübadılə prosesləri və NMR	103
§22. Nuvə induksiyası. Rezonans xəttini yavaş keçmə	117
§23. Rezonans xəttini keçmə sürətindən asılı olan proseslər	121

III FƏSİL. NMR UDULMASININ MÜŞAHİDƏ OLUNMASI	126
§24. Nuvə maqnit rezonansının təcrübədə müşahidə olunması	126
§25. İki sarğaclı sistem. İnduksiya metodu	128
§26. İmpuls metodları	130
§27. Yüksək ayırdetmə NMR spektroskopiya metodu	131
§28. NMR spektrlerinin parametrlərinin təyini	133
§29. Etalon siqnallar	135
§30. Relaksasiya müddətlərinin təyini	139
§31. İmpuls metodları	143
IV. FƏSİL. KİMYƏVİ SÜRÜŞMƏ	145
§32. Kimyəvi sürüşmələrin nəzəriyyəsi	145
§33. Molekulda nüvələrin ekranlaşmasının ümumi nəzəriyyəsi	147
§34. Molekulyar hidrogen üçün ekranlaşma sabiti	151
§35. Ekranlaşma sabitinin additivliyi	153
§36. Protonların kimyəvi sürüşmələri	154
§37. Qonşu atomun maqnit anizotropluğunun protonun ekranlaşmasına təsiri	156
§38. Atomlararası dairəvi cərəyanların təsiri	159
V FƏSİL. SPİN-SPİN QARŞILIQLI TƏSİRİNİN NƏZƏRİYYƏSİ	162
§39. Nüvələrin spin-spin qarşılıqlı təsirinin nəzəriyyəsi	162
§40. Nüvələrin spinlərinin elektronların spinləri vasitəsilə qarşılıqlı təsiri	164
§41. Nüvələrin spinlərinin elektronların orbital hərəkətləri vasitəsilə qarşılıqlı təsiri	166
§42. Hidrogen molekulunda spin-spin qarşılıqlı təsiri	168

VI FƏSİL. NÜVƏ MAQNİT REZONANSI SPEKTRLƏRİNİN TƏHLİLİ	170
§43. Nüvə spininin kvant-mexaniki halları və onların arasındaki keçidlər	170
§44. Simmetriyanın rolü	181
§45. Spektrlerin hesablanması qaydalarının ardıcılılığı	184
§46. I tərtibli sadə spektrler	186
§47. ABn tipli nüvələr qrupunun spektri	191
§48. Üç nüvədən ibarət AB2 sisteminin NMR spektri	197
§49. Simmetrik olmayan ABC üç spin sisteminin spektri	203
§50. ABX növ üç nüvəli sistemin spektri	206
§51. İki cüt iki ekvivalent nüvələr sisteminin spektrleri	212
§52. Həyəcanlanma nəzəriyyəsi metodunun spektlerin təhlilinə tətbiqi	227
VII FƏSİL. NÜVƏ MAQNİT REZONANSININ TƏTBİQ SAHƏLƏRİ	231
§53. Nuvə maqnit momentinin və hiromaqnit nisbətlərinin təyini	231
§54. Paramaqnit ionların effektiv momentlərinin təyini	233
§55. NMR və kimyəvi reaksiyaların kinetikası	233
§56. Nüvələrin izotoplarının təyini	238
§57. NMR və kimyəvi rabitə xətti ətrafında firlanma	239
§58. Güclü elektrolitlərin məhlulları	241
§59. Güclü elektrolitlərin termodinamik dissosiasiya sabitinin təyini	245
§60. Komplekslərin əmələ gəlməsi	247

§61. Hidrogen rabitəsi	249
§62. NMR spektrlərinin təhlili, ümumi hal	255
§63. Polimer-kiçikmolekullu birləşmə (PKB) sistemlərinin NMR vasitəsilə tətqiqi	258
§64. NMR parametrləri ilə molekulyar hərəkətin xarakteristikaları arasında əlaqə	260
§65. Çoxfazalı sistemlərdə nüvə relaksasiyasının xüsusiyyətləri	262
§66. Polimer məhlullarının tətqiqi	264
§67. Həllədicinin keyfiyyəti və NMR	266
§68. Həllədicinin halı və NMR	267
§69. Solvatlaşma prosesi və NMR	269
§70. Məhlullarda makromolekulların hərəkətlərinin xüsusiyyətləri	270
§71. Plastifikasiya olunmuş polimerlər	271
§72. Polimer məhlullarının gel halı və NMR	272
§73. Gellərdə suyun halı	275
§74. Polimerlərin NMR spektrinin tədqiqi	278
§75. Polimerlərin kristallaşma dərəcəsi	281
§76. Molekulyar hərəkətlərin polimerlərin NMR xəttinin eninə, formasına və ikinci momentinə təsiri ..	283
§77. Nüvə relaksasiya müddətləri və polimerlərdə molekulyar hərəkətlər	289
MƏSƏLƏLƏR	295
CAVABLAR	310
ƏLAVƏLƏR	317
ƏDƏBİYYAT	343

Nəşriyyatın baş redaktoru: M.Əlizadə
Mətbəə üzrə direktor
müavini: Ə.Qasımov
Redaksiya müdürü: M.Qədimova
Kompüter programçısı:
Texniki redaktoru və A.İmanova
kompüter dizaynı: R.N.İsmailova
R.H.Mahmudov

Yığılmağa verilmişdir: 06.02.2006
Çapa imzalanmışdır: 05.05.2006
Kağız formatı 60x84 1/16.
Həcmi 58 ç.v.
Sifariş 36, Tirajı 500.

Bakı Universiteti nəşriyyatı,
Bakı - 370073, Z.Xəlilov küçəsi, 23.
BDU Nəşriyyatının mətbəəsi