DISS. B 1230

TORZULT TETRAÉDERES Co-(II)-KOMPLEXEK TANULMÁNYOZÁSA A SZÖGFÜGGŐ LIGANDUMTÉR MODELL ALAPJÁN

DOKTORI ÉRTEKEZÉS

RÉVÉSZ MÁRTA

Készült

a József Attila Tudományegyetem Általános és Fizikai

Kémiai Intézetében

Szeged, 1975.



Tartalomjegyzék

.

,

.

BEV	EZET]	ÉS	• • • • •	1
1.	a mói	DSZER ALAPJAI	••••	4
2.	A FÜ	GGVÉNYEK MEGHATÁROZÁSA	• • • • •	8
	2.1.	A trigonálisan torzult tetraéderes szim-		
		metria esete	• • • • •	10
	2.2.	A rombosan torzult tetraéderes szimmet-		
		ria esete	• • • • •	13
3.	AZ OJ	PERÁTOROK MEGHATÁROZÁSA	••••	17
	3.1.	A ligandumtér operátor felirása	• • • • •	17
		3.1.1. A trigonálisan torzult tetraéde-		
		res szimmetria esete	• • • • •	18
		3.1.2. A rombosan torzult tetraéderes		
		szimmetria esete	• • • • •	19
4.	INTEC	GRÁLÁS	••••	21
	4.1.	Az elektron-ligandumtér kölcsönhatások		
		számitása	• • • • •	21
		4.1.1. A trigonálisan torzult tetraéde-	• • • • •	23
		res szimmetria esete	• • • • •	23
		4.1.2. A rombosan torzult tetraéderes		
		szimmetria esete	••••	26
	4.2.	Az elektron-elektron kölcsönhatások szá-		
		mitása		28
	4.3.	A termfelhasadás kvalitativ képének meg-		
		határozása	••••	31
	4.4.	A konfigurációs kölcsönhatások számitása	• • • • •	36

5. AZ ENERGIÁK SZÁMITÁSA	38
5.1. A trigonálisan torzult tetraéderes s	zim-
metria esete	38
5.2. A rombosan torzult tetraéderes szimm	netria
esete	40
6. A PARAMÉTERÉRTÉKEK SZÁMITÁSA ÉS A LEVONHA	то́ к о-
VETKEZTETÉSEK	•••• 44
6.1. A rombosan torzult tetraéderes szimm	letria
esete	49
6.2. A trigonálisan torzult tetraéderes s	zim-
metria esete	•••• 50
6.3. A számitott paraméter-, és szög-érté	kek-
ből levonható következtetések	••••• 51
ÖSSZEFOGLALÁS	••••• 57

.

-

-

.

۰.

BEVEZETÉS

1.

A 3d^N-konfigurációju átmenetifém komplexek elektronszerkezetének leirására és az ezzel összefüggő fizikai-kémiai tulajdonságok értelmezésére jól használható a ligandumtér elmélet.

A komplex vegyület egy központi (fel nem töltött <u>d</u>héjjal rendelkező) ionból és körülötte a vegyületre jellemző szimmetriával elhelyezkedő ligandumokból áll. A ligandumok negativan töltött ionok, vagy dipólusok, amelyek elektromos teret (ligandumtér) hoznak létre. A ligandumtér elmélet ponttöltés közelitésében a ligandumok pontszerü töltésekként szerepelnek, az ezek által reprezentált térben a központi ion elektronenergia szintjei felhasadnak.

Az első csoportba tartozó átmenetifémek komplexeinek esetében elegendő a ligandumtérnek a központi ion külső (<u>d</u>) elektronjaira gyakorolt hatását, az <u>elektronligandumtér kölcsönhatást</u>, és a központi ion külső elektronjainak egymás közti kölcsönhatását, az <u>elektron-elektron kölcsönhatást</u> figyelembe venni. Két esetet (gyenge tér és erős tér) különböztetünk meg attól függően, hogy melyik kölcsönhatás az erősebb. Ennek megfelelően a <u>gyenge tér</u> közelités alkalmazható, ha a ligandumtér hatása a központi ion külső elektronjaira kisebb, mint ezen elektronok egymás közti kölcsönhatása. Ilyenkor első lépésként az elektron-elektron kölcsönhatást vesszük figyelembe, és csak ezután számolunk a ligandumtér hatásával. Az erős tér közelités akkor alkalmazható, ha a komplex térnek a központi ion külső elektronjaira gyakorolt hatása erősebb, mint a központi ion elektronjainak egymás közti kölcsönhatása. Ilyenkor a ligandumtér hatására előálló un. erős tér konfigurációknak az elektronkölcsönhatások következtében való felhasadásával nyerjük az erős terekre jellemző felhasadási képet. A komplex vegyületekben a központi ion és a ligandumok közti koordinativ kötések természete az ionos és a kovalens jelleg közé esik, ennek megfelelően az erőtér általában közepes erősségü. Mivel az erős tér közelités magába foglalja az ideálisan ionos esetet is, számitásainkat ennek alapján végeztük.

Az utóbbi időben egyre több négyesen koordinált, a szabályostól eltérő szerkezetű átmenetifém komplexre vonatkozó kisérleti adatot találunk az irodalomban. Az MX₄, MX₃L, MX₂L₂ összetételű komplexek szinképe általában nem magyarázható a szabályos tetraéderes szimmetria alapján. A korábbi irodalomban ezeket a vegyületeket a szabályos tetraéderes modell alapján tárgy₂lták, és a vegyület paraméterértékeit is eszerint számitották. Ujabban feltételezik, hogy a szinképben észlelt sávfelhasadások visszavezethetők a szimmetria csökkenésére, ami a kötésszög tetraéderestől való eltérésének következménye [11, 13]. A szögfüggő ligandumtér modell [20, 22, 23] figyelembe veszi az ilyen torzulások lehetőségét, igy a modell alkalmas a deformált tetraéderes komplexek szerkezetének

- 2 -

vizsgálatára. A modell lehetővé teszi mind a különböző karakterisztikus paraméterértékek számitását, mind pedig a molekula deformációjára jellemző kötésszögek közelitő meghatározását. Az eredetileg tetragonális rendszerre [20] kidolgozott modellt elméletileg kiterjesztettük trigonálisan és rombosan torzult szimmetriákra, majd szinképi adatok felhasználásával alkalmaztuk Co^{II}X₂L és Co^{II}X₂L₂ összetételű vegyületek tárgyalására.

Mivel az N>2 elektronkonfigurációk elektronkölcsönhatásainak számitására az irodalomban meglehetősen bonyolult módszereket találtunk [17, 18], ezért a megfelelő integrálokban szereplő függvény lineárkombinációk meghatározására (és ezen keresztül az integrálás megkönnyitésére) az eddigieknél egyszerübb, könnyebben áttekinthető eljárást dolgoztunk ki, és ezt alkalmaztuk N=3, 4, 5 elektronos estekre. A szögfüggő ligandumtér modell alapján elkészitettük a vizsgált szimmetriáju rendszerek ligandumtér operátorait, és ezek segitségével az állapotok energiamátrixait. Ezek az energiamátrixok kettőnél magasabb foku, több paraméteres egyenleteket szolgáltatnak. igy megoldásukhoz célszerű volt számitógépet igénybe venni. Az energiaegyenletek megoldásával kapott értékeknek a szinképi adatokkal való összehasonlitásával számos, különböző szimmetriáju, négyesen koordinált Co-komplex paraméterét és kötésszögét számitottuk ki. Ezen adatokból következtetéseket vontunk le a módszer használhatóságára, a komplexekben uralkodó kötésviszonyokra és bizonyos fizikai-kémiai sajátságokra.

- 3 -

1. A MÓDSZER ALAPJAI

Az előbbiek szerint feladatunk az emlitett kölcsönhatások számitása, tehát a többelektronos rendszer megfelelő

$$H \Upsilon = E \Psi \tag{1}$$

SCHRÖDINGER-egyenletének a megoldása. A modell alapfeltevéseinek leginkább megfelelő közelitő módszer, amellyel a megoldásokat megkereshetjük, a perturbációszámitás. A perturbációszámitás alapfeltevése szerint a perturbált rendszer <u>V</u> potenciális energiája csak kevéssé tér el a perturbálatlan rendszerétől [14], és a következő alakban irható fel:

$$V = V_0 + W \quad . \tag{2}$$

<u>W</u> nagyon kicsi, ezért feltételezhetjük, hogy az (l) hullámegyenlet megoldásai (Ψ és <u>E</u>) hasonlóan csak kismértékben térnek el a perturbálatlan rendszer (Ψ_0 és E_0) megoldásaitól, vagyis

$$\Psi = \Psi_0 + \varphi , \qquad (3)$$

és

$$\mathbf{E} = \mathbf{E}_{0} + \mathbf{t}, \qquad (4)$$

ahol φ a sajátfüggvény perturbáció, t pedig az energiaperturbáció. Az elsőrendü perturbációszámitás szerint az energiaperturbáció kiszámitható anélkül, hogy a sajátfüggvényperturbációt ismernénk:

$$\mathfrak{E} = \int \tau_0^* W \tau_0 \, \mathrm{d}\tau = \langle \Psi_0 | W | \Psi_0 \rangle , \qquad (5)$$

t meghatározásához tehát ismernünk kell a <u>W</u> operátort, és \checkmark_0 függvényt. t segitségével a perturbált rendszer <u>E</u> sajátértékeit (4) alapján kiszámithatjuk.

A legegyszerübb esetben, ha a komplex központjaiként szereplő atomion hidrogénszerü, vagyis egy pozitiv töltésü atomtörzsből, és egyetlen elektronból áll, a SCHRÖ-DINGER-egyenlet megoldható. Ekkor a probléma HAMILTON-operátora:

$$H_{h} = -\frac{h^{2}}{2m}\nabla^{2} - \frac{Ze^{2}}{r}$$
 (6)

A H_h kifejezésben $\frac{h^2}{2m}\nabla^2$ a kinetikus energiának megfelelő operátor, $\frac{Ze^2}{r}$ pedig a potenciális energia operátora. Nem hidrogénszerü atomion esetén a nemes gáz héjon kivüli valamennyi <u>i</u> elektronra el kell végezni a szumnázást, de figyelembe kell venni az elektronok egymás közti kölcsönhatásait is:

$$H_{a} = \sum_{i} \left[-\frac{\hbar^{2}}{2m} \nabla_{i}^{2} - \frac{Ze^{2}}{r_{i}} + \right] \sum_{j>i} \frac{e^{2}}{r_{ij}}$$
(7)

Ebben $\frac{e^2}{r_{ij}}$ az elektronkölcsönhatás operátora. Koordinált atomionoknál a fentieken kivül figyelembe kell venni a ligandumok és a központi ion elektronjai közötti kölcsönhatásokat is a

$$V(LF) = \sum_{k} \sum_{i} \frac{\epsilon e}{r_{ik}}$$
(8)

ligandumtér operátorral, amelyben az összegezést az e – lektronokra és a ligandumokra is ki kell terjeszteni. Ebben <u>e</u> az elektronok töltését, ε a ligandum töltését, r_{ik} az <u>i</u>-edik elektronnak a <u>k</u>-adik ligandumtól való távolságát jelöli.

Adott elektronkonfiguráció esetén a kinetikus-, és potenciális energia operátorral számitott integrálokból bármely, az elektronkonfigurációból származó termre azonos értékü energiát nyerünk. Ez az energia, mivel a szinképek sávjai termkülönbségekként jelennek meg, az átmenetek számitásakor kiesik, ezért eljárhatunk ugy, hogy ezt az energiát eleve elhanyagoljuk. Az (5) összefüggésben szereplő <u>W</u> operátor alakja már ismert, az integrálban szereplő (hidrogénszerü) függvények általános alakja a következő:

$$\Psi_{n,\ell} = R_{n,\ell}(\mathbf{r}) Y_{\ell}^{\mathrm{m}}(\boldsymbol{\vartheta},\boldsymbol{\varphi}) , \qquad (9)$$

melyben

$$Y_{\ell}^{m}(\bullet, \varphi) = (-1)^{(m+|m|)/2} \sqrt{\frac{2\ell+1}{4} \frac{(\ell-|m|)!}{(\ell+|m|)!}} P_{\ell}^{|m|}(\cos \bullet) e^{im\varphi} (10)$$

$$R_{n,\ell}(\mathbf{r}) \text{ a radialis, } Y_{\ell}^{m}(\bullet, \varphi) \text{ pedig a függvény szögtől füg-}$$

gő része. A (9) és (10) kifejezésekben <u>n</u> a fő-, $\underline{\ell}$ a mellék-, és <u>m</u> a mágneses kvantumszámot jelöli, P_{ℓ}^{m} (coso) a hozzárendelt LEGENDRE-polinom. 3<u>d</u> függvények esetében <u>n</u>=3, $\underline{\ell}$ = 2

$$R_{3,2}(\mathbf{r}) = \frac{4}{81\sqrt{30}} \left(\frac{Z}{a_0}\right)^{7/2} \mathbf{r}^2 \mathbf{e}^{-\frac{Z\mathbf{r}}{3a_0}} = \frac{4}{81\sqrt{30}} 3\mathbf{f}^{7/2} \mathbf{r}^2 \mathbf{e}^{-\mathbf{fr}}$$
(11)

ahol

$$f = \frac{Z}{3a_0}, \qquad (12)$$

Z a hidrogénszerü atom, ill. ion effektiv magtöltése, a_o a BOHR-rádiusz.

2. A FÜGGVÉNYEK MEGHATÁROZÁSA

Az átmenetifém komplexek rendszerint szimmetrikus képződmények, ezért a termfelhasadás kvalitativ képének megállapitása és az elektronszerkezetet leiró hullámfüggvények felirása a csoportelmélet segitségével történhet.

A molekula szimmetriájának megállapitása után megnézzük, hogyan transzformálódnak a központi ion <u>d</u> függvényei az adott szimmetriáju rendszer szimmetriaoperációi szerint. Az igy elkészitett transzformációs táblázatból megkapjuk a szimmetriára jellemző reducibilis ábrázolás nyomrendszerét. A reducibilis ábrázolást e nyomrendszer és a pontcsoport irreducibilis karakterrendszere segit-

ségével a csoport irreducibilis ábrázolásaira bontjuk, kiredukáljuk:

$$\Gamma = \sum_{i} a_{i} \Gamma_{i} , \qquad (13)$$

ahol Γ a reducibilis, Γ_i az <u>i</u>-edik irreducibilis ábrázolás, és

$$a_{i} = \frac{1}{h} \sum_{R} \chi(R) \chi_{i}(R)$$
 (14)

A (14) kifejezésben <u>h</u> a csoport rendje, χ (R) az <u>R</u> operációhoz tartozó reducibilis ábrázolás nyoma, $\chi_i(R)$ pedig az <u>i</u>-edik irreducibilis ábrázolás karaktere.

A felhasadás megállapitása után az uj bázisfüggvé-

- 8 -

nyeket a

$$\Psi_{s}^{j} = \sum_{R=1}^{n} \chi_{i}(R) R \gamma_{s} \qquad (15)$$

összefüggéssel kereshetjük fel, ahol Ψ_s^j a <u>j</u>-edik irreducibilis ábrázoláshoz tartozó uj bázisfüggvény. Degenerált állapotok esetében a

$$\Psi_{k}^{j} = \frac{d_{j}}{h} \sum_{R=1}^{n} D^{j}(R)_{kk} R \gamma_{B}$$
(16)

formula használata a célszerübb. Ebben Ψ_k^j a <u>j</u>-edik irreducibilis ábrázolás <u>k</u>-adik sorához tartozó uj bázisfüggvény, <u>d</u>_j a <u>i</u>-edik irreducibilis ábrázolás dimenziója, $D^j(R)_{kk}$ pedig a <u>j</u>-edik irreducibilis ábrázolás <u>R</u> szimmetriaoperációjához tartozó mátrix <u>k</u>-adik sorának <u>k</u>-adik eleme. Ψ_k^j partnereit a

n

$$\Psi_{\ell}^{j} = \frac{d_{j}}{h} \sum_{R=1}^{n} D^{j}(R)_{\ell k} \Psi_{k}^{j}(R)$$
(17)

összefüggéssel találhatjuk meg, melyben $D^{j}(R)_{\ell k}$ a j-edik irreducibilis ábrázolás <u>R</u> szimmetriaoperációjához tartozó mátrix <u>e</u>-edik sorának <u>k</u>-adik eleme. GILDE és BÁN a fenti alapon közvetlen módszert dolgozott ki [12] az integrálokban szereplő függvény-lineárkombinációk meghatározására, és ezzel a különböző erős tér konfigurációkból származó termek osztályozására. 2.1. A trigonálisan torzult tetraéderes szimmetria esete

Az MLX₃ összetételü négyesen koordinált komplexek trigonálisan torzult tetraéderes (C_{3v}) szimmetriájuaknak tekinthetők. A komplexet ugy képzeljük el, mint egy kocka szemközti csucsainak összekötésével létrejött tetraédert, amelynek középpontjában (ez egyuttal a koordinátarendszer origója is) a központi ion, három csucsában három azonos, a negyedikben pedig ezektől különböző ligandum foglal helyet.



1. ábra

Mivel háromértékü forgás van a rendszerben, e szerint célszerü a koordinátákat felvenni, vagyis ugy, hogy a trigir a <u>z</u> tengellyel essen egybe. Koordináta rendszer rünkben a három azonos (X) ligandum az xy sik alá kerül, közülük egy a zx sikba, a másik kettő az yx sikkal párhuzamos sikba (lásd 2. ábrán), a negyedik (L) ligandum pedig a +z tengelybe esik. A C_{3v} szimmetriáju rendszer szimmetriaoperációit a 2. ábrán látható módon vettük fel.



2. ábra

I.	t	áb	12	za	t
1.	U	au	Ter	Za	

c _{3v}	E	c ¹ ₃	c ² 3	σl	6 <mark>2</mark> V	σ ³ ν
x	x	$-\frac{1}{2}x+\frac{\sqrt{3}}{2}y$	$-\frac{1}{2}x-\frac{\sqrt{3}}{2}y$	x	$-\frac{1}{2}x - \frac{\overline{3}y}{2}$	$-\frac{1}{2}x+\frac{\sqrt{3}}{2}y$
У	У	$-\frac{\sqrt{3}}{2}x-\frac{1}{2}y$	$\frac{\sqrt{3}}{2}x - \frac{1}{2}y$	-у	$\frac{\sqrt{3}}{2}x + \frac{1}{2}y$	$\frac{\overline{3}_{\mathbf{x}}}{2} + \frac{1}{2}\mathbf{y}$
Z	Z	Z	Z	z	Z	Z
X	3	0	Ο	1	l	l

Az I. táblázatban megadott koordinátatranszformáció ismeretében a valós <u>d</u> függvények transzformálását a (18) öszszefüggések felhasználásával [1] el lehet végezni.

$$d_{x^2-y^2} = \frac{\sqrt{3}}{2} (x^2-y^2)$$
 (18.1)

$$d_{z^2} = \frac{1}{2} (2z^2 - x^2 - y^2)$$
 (18.2)

$$d_{xy} = \sqrt{3} xy$$
 (18.3)

$$d_{xz} = \sqrt{3} xz$$
 (18.4)

$$d_{yz} = \sqrt{3} yz$$
 (18.5)

Az l. ábrán levő x', y', z' rendszer <u>d</u>-függvényeit kell transzformálnunk a C_{3v} szimmetria operációi szerint, ezért az

$$x' = \frac{2}{3}x + \frac{1}{3}z$$
, (19.1)

$$y' = -\frac{1}{6}x + \frac{1}{2}y + \frac{1}{3}z$$
, (19.2)

$$z' = -\frac{1}{6}x - \frac{1}{2}y + \frac{1}{3}z$$
, (19.3)

összefüggések segitségével, felhasználva az I. táblázat eredményeit, elkészitjük a d x,2-y,2, d z,2, d x,y, x,z, d függvények transzformációs táblázatát (lásd II. táby'z' lázatot). A II. táblázatból a (13) összefüggés szerint a kiredukálás eredményeként a

$$\Gamma (C_{3v}) = 2e + a$$
 (20)

			I	. táblázat	
	E	C ¹ ₃	c ² 3	øv	σ ² ν
y,2	$d{x}^{2}, 2_{-y}^{2}, 2^{=} \frac{\sqrt{3}}{4}(x^{2}-y^{2}) + \frac{\sqrt{6}}{6}xz + \frac{1}{2}xy - \frac{\sqrt{2}}{2}yz$	-xy+ <u> 6</u> xz+ <u> 2</u> yz	$-\frac{13}{4}(x^2-y^2)-\frac{16}{3}xz+\frac{1}{2}xy$	$\frac{\sqrt{3}}{4}(x^2 - y^2) + \frac{\sqrt{6}}{6}xz - \frac{1}{2}xy + \frac{\sqrt{2}}{2}yz$	<u>IE</u> xz+xy- <u>2</u> yz
2	$d_{z,2} = -\frac{1}{4}(x^2 - y^2) + \frac{\sqrt{3}}{2}xy - \frac{\sqrt{2}}{2}xz - \frac{\sqrt{6}}{2}yz$	<u>1</u> (x ² −y ²)+ √2xz	$-\frac{1}{4}(x^{2}-y^{2})-\frac{1}{2}xy-\frac{1}{2}xz+$ $+\frac{16}{2}yz$	$-\frac{1}{4}(x^2-y^2) - \frac{13}{2}xy - \frac{12}{2}xz + \frac{16}{2}yz$	$\frac{1}{2}(x^2-y^2)+\sqrt{2}x^2$
у,	$d_{x'y'} = -\frac{\sqrt{3}}{3}(x^2 - y^2) + xy + \frac{\sqrt{6}}{6}xz + \frac{\sqrt{2}}{2}yz$	$\frac{5\overline{3}x^2}{12} - \frac{5\overline{3}y^2}{12} + \frac{1}{2}xy - \frac{16}{3}xz$	$-\frac{\sqrt{3}}{12}(x^2 - y^2) - \frac{3}{2}xy + \frac{\sqrt{6}}{6}xz - \frac{\sqrt{2}}{2}yz$	$-\frac{13}{3}(x^2-y^2)-xy+\frac{16}{6}xz-$ $-\frac{12}{2}yz$	$\frac{5\sqrt{3}}{12}(x^2 - y^2) - \frac{1}{2}x$
Z ?	$d_{x'z'} = -\frac{\sqrt{3}}{3}x^2 + \frac{\sqrt{3}}{3}z^2 - xy + \frac{\sqrt{6}}{6}xz - \frac{\sqrt{2}}{2}yz$	$-\frac{13}{3}x^{2}+\frac{13}{3}z^{2}+xy+$ $+\frac{16}{6}xz+\frac{12}{2}yz$	$\frac{13}{6}x^{2} - \frac{13}{2}y^{2} - \frac{16}{3}x^{2} + \frac{13}{3}z^{2}$	$-\frac{13}{3}x^{2}+\frac{13}{3}z^{2}+xy+\frac{16}{6}xz+$ $+\frac{12}{2}yz$	$- \frac{\overline{3}}{3}x^{2} + \frac{\overline{3}}{3}z^{2} - x$ $- \frac{\overline{2}}{2}yz$
Z '	$d_{y'z'} = \frac{\sqrt{3}}{6}x^2 - \frac{\sqrt{3}}{2}y^2 + \frac{\sqrt{3}}{3}z^2 - \frac{\sqrt{6}}{3}xz$	$-\frac{\sqrt{3}}{3}x^{2} + \frac{\sqrt{3}}{3}y^{2} - xy + \frac{\sqrt{6}}{6}xz - \frac{\sqrt{2}}{2}yz$	$-\frac{13}{3}x^{2}+\frac{13}{3}z^{2}+xy+\frac{16}{5}xz+$ $+\frac{12}{2}yz$	$\frac{13}{6}x^{2} - \frac{13}{2}y^{2} + \frac{13}{3}z^{2} - \frac{16}{3}xz$	$-\frac{13}{3}x^{2}+\frac{13}{3}z^{2}+x$ $+\frac{12}{2}yz$

•

.

-

.

~

•

.

felhasadást kapjuk. (16, 17) segitségével felkeressük az uj bázisfüggvényeket, amelyek a következők lesznek:

$$a = d_{z^2}$$
, (21.1)

$$e_1^1 = \sqrt{\frac{1}{3}} (\sqrt{2} d_{x^2 - y^2} + d_{xz})$$
 (21.2)

$$e_1^2 = \sqrt{\frac{1}{3}} (\sqrt{2} d_{xy} + d_{yz})$$
 (21.3)

$$e_2^1 = \left| \frac{1}{3} \left(\frac{d}{x^2 - y^2} - \frac{12}{2} \frac{d}{xz} \right) \right|$$
 (21.4)

$$e_2^2 = \left| \frac{1}{3} \left(d_{xy} - \frac{1}{2} d_{yz} \right) \right|$$
 (21.5)

A két <u>e</u> függvény megkülönböztetésére e_l-t és e₂-t használunk, ezen belül a kétszeres degeneráció miatt van szükség a felső index bevezetésére.

2.2. A rombosan torzult tetraéderes szimmetria esete

 C_{2v} szimmetriáju az ML_2X_2 összetételü komplex, ha 2-2 ligandumja azonos, és ezek egy tetraéder csucsaiban foglalnak helyet. A koordinátarendszert ugy vesszük fel, hogy a két azonos X ligandum az xy sik felett, a két L ligandum pedig az xy sik alatt helyezkedjen el. A koordináták a tetraéder köré rajzolt képzeletbeli kocka középpontját a kocka lapközéppontjaival kötik össze (lásd





A C_{2v} szimmetriáju rendszer szimmetriaoperációit a 4. ábrán látható módon vettük fel.



4. ábra

A koordináta-transzformációt elvégezve az eredményeket a III. táblázat tartalmazza.

°₂v	E	с ₂	6 ¹ v	6 ²
x	x	-x	-y	, y
у	у	-у	 x	x
Z	Z	Z.	Z	Z
Х	3	-1	1	1

Az ötszörösen elfajult <u>d</u>-pályák transzformációs táblázata:

C _{2v}	E	°2	° v v	ଟ <mark>2</mark> v
^d x ² -y ²	$d_{x^2-y^2}$	^d x ² -y ²	-d x ² -y ²	-d x ² -y ²
d xy	^d xy	d _{xy}	d _{xy}	d _{xy}
^d xz	$\mathtt{d}_{\mathtt{xz}}$	-d _{xz}	-d _{yz}	dyz
d _{yz}	d_{yz}	-dyz	-d _{xz}	d _{xz}
đ _z 2	d z ²	d z ²	d z ²	d z ²
X	5	1	1	1

IV. táblázat

A IV. táblázat (14) szerinti kiredukálásának eredményeként a

$$\Gamma(C_{2v}) = 2a_1 + a_2 + b_1 + b_2$$
 (22)

felhasadást kapjuk. (15) segitségével felkeressük az uj bázisfüggvényeket:

$$a_1^1 = d_{z^2}$$
 (23.1)

$$a_1^2 = d_{xy}$$
 (23.2)

$$a_2 = d_{x^2-y^2}$$
 (23.3)

$$b_1 = \frac{1}{\sqrt{2}} (d_{xz} - d_{yz})$$
 (23.4)

$$b_2 = \sqrt{\frac{1}{2}} (d_{xz} + d_{yz})$$
 (23.5)

.

3. AZ OPERÁTOROK MEGHATÁROZÁSA

A számitások elvégzéséhez a függvényeken kivül az adott szimmetriáju rendszerben érvényes operátorok ismeretére is szükség van. A ligandumtér elmélet a komplex alkotórészeit pontszerű töltéseknek, a köztük ható erőket pedig tisztán elektrosztatikus jellegüeknek tekinti, ezért a V(LF) és V(el) operátor alakja hasonló [(7), (8)], a bennük szereplő töltések reciprok távolsága a következőképpen fejezhető ki a gömbi polárkoordináta rendszerben:

$$\frac{1}{r_{pq}} = \sum_{\ell=0}^{\infty} \sum_{m=-\ell}^{+\ell} \frac{4\pi}{2\ell+1} (-1)^m \overline{Y}_{\ell}^m (\vartheta_p, \varphi_p) Y_{\ell}^m (\vartheta_q, \varphi_q) \frac{r_{<}^{\ell}}{r_{>}^{\ell+1}}, (24)$$

ahol <u>p</u> és <u>q</u> az egymással kölcsönhatásban levő töltések koordinátáit különbözteti meg, <u>r</u>, illetve <u>r</u>, <u>r</u> és r_q közül a kisebbet, illetve a nagyobbat jelöli, $\overline{Y}_{\ell}(\mathfrak{s}_{p},\mathfrak{s}_{p})$ és $Y_{\ell}^{m}(\mathfrak{s}_{q},\mathfrak{s}_{q})$ normált gömbfüggvények (10).

3.1. A ligandumtér operátor felirása

A V(LF) a ligandumtér operátor általános alakja:

$$V(LF) = e \epsilon \left\{ \sum_{k=1}^{n} \sum_{\ell} \sum_{m=-\ell}^{+\ell} (-1)^{m} \frac{(\ell - |m|)!}{(\ell + |m|)!} P_{\ell}^{m} (\cos \theta_{k}) \right\}$$
$$\cdot P_{\ell}^{m} (\cos \theta) e^{-im\varphi_{k}} e^{im\varphi_{k}} r_{\ell}(r) \left\}. \qquad (25)$$

A (25) kifejezésben az egyszerüség kedvéért m_e helyett <u>m</u>t irtunk, $\frac{r \cdot \ell}{r \cdot l + 1}$ helyett pedig az $r_{\ell}(r)$ röviditést használtuk. <u>n</u> a ligandumok számát jelenti, a <u>k</u> index a ligandumok megkülönböztetésére szolgál. v_k a +z tengellyel bezárt szöget, y_k pedig a <u>k</u>-adik ligandumnak az xy sikra eső vetületét jelöli.

3.1.1. A trigonalisan torzult tetraéderes szimmetria esete

Az l. ábra alapján felirhatjuk a ligandumok-koordinátáit {r} = {R, Θ_k , φ_k }:

 $\{r_{1}\} = \{R_{L}, 0, 0\},$ $\{r_{2}\} = \{R_{X}, \alpha, 0\},$ $\{r_{3}\} = \{R_{X}, \alpha, \frac{2\pi}{3}\},$ $\{r_{4}\} = \{R_{X}, \alpha, \frac{4\pi}{3}\}.$

A V(LF) operátor alakja a felirt ligandumkoordináták segitségével (25) szerint:

$$V(C_{3v}) = e \epsilon \left\{ \left[\frac{3}{2} (3\cos^{2}\alpha - 1) r_{2}^{X}(r) + r_{2}^{L}(r) \right] P_{2}^{0}(\cos \vartheta) + \left[\frac{3}{8} (35\cos^{4}\alpha - 30\cos^{2}\alpha + 3) r_{4}^{X}(r) + r_{4}^{L}(r) \right] P_{4}^{0}(\cos \vartheta) - \frac{1}{16} \left[(1-\cos^{2}\alpha)^{3} \cos \alpha r_{4}^{X}(r) P_{4}^{3}(\cos \vartheta)(e^{-3i\varphi} + e^{3i\varphi}) \right].$$
(26)

α szög 0 és π között bármilyen értéket felvehet a szimmetria megváltoźása nélkül. Egyszerübbé válik a (15) operátor alakja, ha a kötéstávolságok azonosak, vagyis $R_X=R_L$, ekkor

$$V(C_{3v}) = e \epsilon \left\{ \left[\frac{3}{2} (3\cos^{2}\alpha - 1) + 1 \right] P_{2}^{0}(\cos\vartheta)r_{2}(r) + \left[\frac{3}{8} (35\cos^{4}\alpha - 30\cos^{2}\alpha + 3) + 1 \right] P_{4}^{0}(\cos\vartheta)r_{4}(r) - \frac{1}{16} \left[(1-\cos^{2}\alpha)^{3} \cos\alpha P_{4}^{3}(\cos\vartheta)(e^{-3i\vartheta} + e^{3i\vartheta}) r_{4}(r) \right] \right\}. (27)$$

Tetraéderes kötésszög esetén cos $\alpha = -\frac{1}{3}$, és a rendszer szabályos tetraéderessé válik:

$$V(T_{d}) = e \left\{ \frac{28}{27} P_{4}^{0}(\cos \vartheta) + \frac{\sqrt{2}}{81} P_{4}^{3}(\cos \vartheta)(e^{-3i\vartheta} + e^{3i\vartheta}) \right\} r_{4}(r).$$
(28)

Megvizsgáltuk, miként változik az operátor alakja, ha a koordinátarendszert másként vesszük fel. Megállapitottuk, hogy az operátorban a <u>z</u> tengely szerinti 60° -os forgatás a $P_4^3(\cos v)$ tag előjelének megváltozását okozza, mig 30° -os elforgatás esetén az $(e^{-3i\varphi}+e^{3i\varphi})$ helyett $(e^{-3i\varphi}-e^{3i\varphi})$ kifejezés fog szerepelni.

3.1.2. A rombosan torzult tetraéderes szimmetria esete

A 3. ábra alapján felirhatjuk az ML₂X₂ összetételü komplexek ligandumjainak koordinátáit:

• •

 $\{r_1\} = \{R_X, \alpha_1, \frac{\pi}{4}\},$ $\{r_2\} = \{R_L, \alpha_2, \frac{2\pi}{4}\},$ $\{r_3\} = \{R_X, \alpha_1, \frac{5\pi}{4}\},$ $\{r_4\} = \{R_L, \alpha_2, \frac{7\pi}{4}\}.$

α₁ az X ligandumok által bezárt félszöget, α₂ pedig az L ligandumnak a +z tengellyel bezárt szögét jelöli. A koordinátákat a (25) ligandumtér operátor általános alakjába helyettesitve

$$\begin{aligned} \mathbb{V}(\mathbb{C}_{2\mathbf{v}}) &= e \, \varepsilon \, \left\{ \left[(3\cos^2\alpha_1 - 1)\mathbf{r}_2^{X}(\mathbf{r}) + (3\cos^2\alpha_2 - 1)\mathbf{r}_2^{L}(\mathbf{r}) \right] \, \mathbb{P}_2^0(\cos\vartheta) + \\ &+ \frac{i}{4} \, \left[(1 - \cos^2\alpha_1)\mathbf{r}_2^{X}(\mathbf{r}) - (1 - \cos^2\alpha_2)\mathbf{r}_2^{L}(\mathbf{r}) \right] \, \mathbb{P}_2^2(\cos\vartheta)(e^{-2i\varphi} - e^{2i\varphi}) + \\ &+ \frac{1}{4} \, \left[(35\cos^4\alpha_1 - 30\cos^2\alpha_1 + 3)\mathbf{r}_4^{X}(\mathbf{r}) + (35\cos^4\alpha_2 - 30\cos^2\alpha_2 + 3)\mathbf{r}_4^{L}(\mathbf{r}) \right] \cdot \\ &\quad \cdot \mathbb{P}_4^0(\cos\vartheta) \, + \end{aligned}$$

+
$$\frac{i}{24} [(1-\cos^2\alpha_1)(7\cos^2\alpha_1-1)r_4^X(r) - (1-\cos^2\alpha_2)(7\cos^2\alpha_2-1)r_4^L(r)]$$

 $\cdot P_4^2(\cos\vartheta)(e^{-2i\varphi}-e^{2i\varphi}) -$

$$-\frac{1}{192} \left[(1 - \cos^2 \alpha_1)^2 r_4^X(r) + (1 - \cos^2 \alpha_2)^2 r_4^L(r) \right] P_4^4(\cos \vartheta) (e^{-4i\varphi} + e^{4i\varphi}) \right].$$
(29)

Minden oly_an esetben C_{2v} a rendszer szimmetriája, amikor ^a 1 \neq ^a₂. Ha a kötéstávolságok azonosak, és a₁ = π - a₂ \neq \neq 54⁰44['], akkor D_{2d} [20], ha a₁ = π - a₂ = 54⁰44['], akkor pedig T_d a rendszer szimmetriája.

4. INTEGRÁLÁS

4.1. Az elektron-ligandumtér kölcsönhatások számitása

A V(1F) operátor a (8) egyenletből láthatóan egy elektronnak a ligandumtérrel való kölcsönhatását irja le, ezért a ligandumtér operátorral számitott integrálok egyelektron energiákra bonthatók. Általános alakban a ligandumtér integrál a következő:

$$E(LF) = \langle \psi_{a} | V(LF) | \psi_{b} \rangle . \tag{30}$$

Az integrálban szereplő + függvények (10) <u>d</u>-tipusu egyelektron függvények, vagy ilyenek lineárkombinációi, melyek kifejezhetők az $Y_2^m(\mathfrak{G},\mathfrak{g})$ gömbfüggvényekkel. Ortogonalitási relációk [9] következtében csak azok az integrálok különböznek zérustól, amelyekben az operátorban szereplő $Y_\ell^m(\mathfrak{G},\mathfrak{g})$ függvények $\ell = 0, 2, 4$ indexxel szerepelnek. Ebből következően az energia egyelektron integrálok lineárkombinációjával fejezhető ki:

$$E(LF) = \Sigma d, D, (s), \qquad (31)$$

ahol d_e az integráláskor kapott koefficienseket, $D_e(s)$ egyelektron integrálokat, ill. egyelektron integrálok valamilyen lineárkombinációját jelöli, (s) pedig a szimmetriára utaló szám.

Az integrálás elvégzése előtt az N-elektron integrálokat egyelektron integrálok összegére bontjuk. Ha

$$\Psi_{a} = |a_{1}, a_{2}, \dots, a_{N}|$$
 (32.1)

$$\Upsilon_{b} = |b_{1}, b_{2}, \dots, b_{N}|, \qquad (32.2)$$

akkor

$$< a_1, a_2, \ldots, a_N \mid V(LF) \mid b_1, b_2, \ldots, b_N > =$$
 $= \langle a_1 \mid V(LF) \mid b_1 > + \langle a_2 \mid V(LF) \mid b_2 > + \ldots + \langle a_N \mid V(LF) \mid b_N > =$

$$= \sum_{n=1}^{N} \langle a_n | V(LF) | b_n \rangle .$$
 (33)

A D_e(s) egyelektron integrál V(LF) (25) alakját figyelembevéve hármasintegrált jelöl:

$$D_{\ell}(s) = e \epsilon \left\{ \sum_{k} \sum_{m} (-1)^{m} \frac{(\ell - |m|)!}{(\ell + |m|)!} P^{m}(\cos \vartheta_{k}) e^{-im\varphi_{k}} \right\}$$

$$\cdot r \int_{\vartheta} \int_{\varphi} \left\{ Y_{2}^{m}(\vartheta, \varphi) P_{\ell}^{m}(\cos \vartheta) e^{im\varphi_{\ell}} Y_{2}^{m}(\vartheta, \varphi) R_{3,2}^{2}(r) r_{\ell}(r) \right\}$$

$$\cdot r^{2} \sin \vartheta dr d\vartheta d\varphi . \qquad (34)$$

A kifejezésekben szereplő $Y_2^{m_i}(v, q)$ és $Y_2^{m_j}(v, q)$ (10) szerinti alakja már ismert, az $m_i = m_j$ eset is megengedett. Az integrálás elvégzése a következőképpen történik: a) g szerinti integráláskor a g-től függő részek vagy 0-t, vagy 2π -t eredményeznek:

$$g=0^{2\pi}e^{-im_{i}g}e^{im_{j}g}e^{im_{j}g}d_{g}\begin{cases} = 2\pi, ha -m_{i}+m+m_{j}=0\\ \\ \\ = 0, ha -m_{i}+m+m_{j}\neq 0 \end{cases}$$

b) A & szerinti integrálásra érvényes, hogy

$$\int_{n+1}^{\pi} \cos^{n} \vartheta \sin \vartheta \, d\vartheta = \frac{2\pi}{n+1}$$

c) Az r-től függő részt paraméterként kezeljük, az integrálás elvégzése helyett a (ll) összefüggés felhasználásával bevezetjük az

$$R_{\ell} = \frac{8}{45} e \epsilon f G_{\ell}$$
(35)

helyettesitést, ahol

$$G_{\ell} = \int_{\mathbf{r}=0}^{\infty} \int_{-\infty}^{\infty} \frac{r_{\ell}}{r_{2}} (\mathbf{r}) \mathbf{r}_{\ell}(\mathbf{r}) \mathbf{r}^{2} d\mathbf{r} = \int_{0}^{\infty} (\mathbf{f}\mathbf{r})^{6} \frac{\mathbf{r}_{\ell}}{\mathbf{r}_{2}^{\ell+1}} e^{-2\mathbf{f}\mathbf{r}} d\mathbf{r}.$$
(36)

4.1.1. A trigonálisan torzult tetraéderes szimmetria esete

A függvények és az operátor ismeretében elvégezhetjük az elektron-ligandumtér kölcsönhatások számitását.A gömbi polárkoordináta rendszer <u>d</u>-függvényeivel felirt integrálok:

$$\langle d_0 | V(C_{3v}) | d_0 \rangle = 2D_2^0(3) + 6D_4^0(3)$$
, (37.1)

$$\langle d_{\pm 1} | V(C_{3v}) | d_{\pm 1} \rangle = D_2^0(3) - 4D_4^0(3)$$
, (37.2)

$$\langle d_{\pm 1} | V(C_{3v}) | d_{\pm 2} \rangle = -2D_2^0(3) + D_4^0(3)$$
, (37.3)

 $\langle a_{\pm 1} | v(c_{3v}) | a_{\pm 2} \rangle = \pm D_4^3(3)$, (37.4)

illetve a DESCARTES-koordinátákkal felirt <u>d</u>-függvények integráljai

$$\langle d_{z^2} | V(C_{3v}) | d_{z^2} \rangle = 2D_2^0(3) + 6D_4^0(3)$$
, (38.1)

$$\left\{ \begin{array}{c} \left\{ d_{x^{2}-y^{2}} \right\}^{\left(\left(C_{3^{v}} \right) \right) \left| d_{x^{2}-y^{2}} \right\rangle =} \\ \left\{ d_{xy} \right\}^{\left(\left(C_{3^{v}} \right) \right) \left| d_{xy} \right\rangle =} \right\}^{-2D_{2}^{0}(3) + D_{4}^{0}(3)}, \quad (38.2)$$

$$\begin{cases} \langle d_{yz} | V(C_{3v}) | d_{yz} \rangle = \\ \langle d_{xz} | V(C_{3v}) | d_{xz} \rangle = \end{cases} D_2^0(3) - 4D_4^0(3) , \qquad (38.3)$$

$$\begin{cases} d_{x^2-y^2} |V(C_{3v})| d_{xz} > = \\ < d_{xy} |V(C_{3v})| d_{yz} > = \end{cases} - D_4^3(3) .$$
(38.4)

Az összefüggésekből könnyen meghatározhatjuk a C_{3v} szimmetriáju tér függvényeinek egyelektron integráljait:

$$\langle a_1 | V(C_{3v}) | a_1 \rangle = 2D_2^0(3) + 6D_4^0(3)$$
, (39.1)

$$\left\{ e_{1}^{1} | \mathbb{V}(C_{3\mathbf{v}}) | e_{1}^{1} \right\} = \left\{ -D_{2}^{0}(3) - \frac{2}{3}D_{4}^{0}(3) - \frac{2\sqrt{2}}{3}D_{4}^{3}(3), \quad (39.2) \\ \left\{ e_{1}^{2} | \mathbb{V}(C_{3\mathbf{v}}) | e_{1}^{2} \right\} = \left\} - \frac{7}{3}D_{4}^{0}(3) + \frac{2\sqrt{2}}{3}D_{4}^{3}(3), \quad (39.3) \\ \left\{ e_{2}^{2} | \mathbb{V}(C_{3\mathbf{v}}) | e_{2}^{2} \right\} = \left\} - \frac{7}{3}D_{4}^{0}(3) + \frac{2\sqrt{2}}{3}D_{4}^{3}(3), \quad (39.3) \\ \left\{ e_{1}^{1} | \mathbb{V}(C_{3\mathbf{v}}) | e_{2}^{1} \right\} = \left\} - 2D_{2}^{0}(3) + \frac{5\sqrt{2}}{3}D_{4}^{0}(3) + \frac{1}{3}D_{4}^{3}(3) \\ \left\{ e_{1}^{2} | \mathbb{V}(C_{3\mathbf{v}}) | e_{2}^{2} \right\} = \right\} - 2D_{2}^{0}(3) + \frac{5\sqrt{2}}{3}D_{4}^{0}(3) + \frac{1}{3}D_{4}^{3}(3) \\ \left\{ e_{1}^{2} | \mathbb{V}(C_{3\mathbf{v}}) | e_{2}^{2} \right\} = \left\} - 2D_{2}^{0}(3) + \frac{5\sqrt{2}}{3}D_{4}^{0}(3) + \frac{1}{3}D_{4}^{3}(3) \\ \left\{ e_{1}^{2} | \mathbb{V}(C_{3\mathbf{v}}) | e_{2}^{2} \right\} = \right\} - 2D_{2}^{0}(3) + \frac{5\sqrt{2}}{3}D_{4}^{0}(3) + \frac{1}{3}D_{4}^{3}(3) \\ \left\{ e_{1}^{2} | \mathbb{V}(C_{3\mathbf{v}}) | e_{2}^{2} \right\} = \left\} - 2D_{2}^{0}(3) + \frac{5\sqrt{2}}{3}D_{4}^{0}(3) + \frac{1}{3}D_{4}^{3}(3) \\ \left\{ e_{1}^{2} | \mathbb{V}(C_{3\mathbf{v}}) | e_{2}^{2} \right\} = \left\{ e_{1}^{2} | e_{2}^{2} | e_{2$$

A (39.4) kölcsönhatásokat a további számitásainkban elhanyagoltuk, mivel ezek a kifejezések csak a nemdiagonális elemekben jelentkeznek. A kifejezésekben a (34) összhangban

$$D_2^{0}(3) = \frac{6}{7} \left[\frac{3}{2} (3\cos^2 \alpha - 1) + 1 \right]_{S} Dq , \qquad (40.1)$$

$$D_{4}^{0}(3) = \frac{2}{7} \left[\frac{3}{8} (35\cos^{4}\alpha - 30\cos^{2}\alpha + 3) + 1 \right] Dq , \qquad (40.2)$$

$$D_4^3(3) = \frac{15}{2} \sqrt{(1 - \cos^2 \alpha)^3} \cos \alpha Dq , \qquad (40.3)$$

és

$$s = \frac{R_2(r)}{R_4(r)}$$

$$Dq = \frac{1}{6} R_4(r)$$
.

Általánosan

$$D_{2}^{0}(3) = \frac{1}{7} \sum_{k} P_{2}^{0}(\cos\alpha_{k})_{r} \int R_{3,2}^{2}(r)r_{2}(r) r^{2}dr , \quad (41.1)$$

$$D_{4}^{0}(3) = \frac{1}{21} \sum_{k} P_{4}^{0}(\cos\alpha_{k})_{r} \int R_{3,2}^{2}(r)r_{4}(r) r^{2}dr , \quad (41.2)$$

$$D_{4}^{3}(r) = 20 \sum_{k} P_{4}^{3}(\cos_{k})(e^{3i\varphi_{k}} + e^{-3i\varphi_{k}})_{r} \int R_{3,2}^{2}(r)r_{4}(r) r^{2}dr , \quad (41.3)$$

és

$$\int_{r}^{\infty} R_{3,2}^{2}(r)r_{2}(r) r^{2}dr = R_{2}(r) ,$$

$$\int_{r}^{\infty} R_{3,2}^{2}(r)r_{4}(r) r^{2}dr = R_{4}(r) .$$

Az egyelektron integrálokat a kötésszög függvényében vizsgálva azt látjuk, hogy a tetraéderes szögnél a szabályos tetraéderesnek megfelelő viszonyokat kapjuk, a két energiaszint közti különbség 10 Dq lesz.

4.1.2. A rombosan torzult tetraéderes szimmetria esete

A (29) operátorral felirt <u>d</u>-függvények integráljai:

$$\langle d_0 V(C_{2V}) d_0 \rangle = 2D_2^0(2) + 6D_4^0(2)$$
, (42.1)

$$(d_{\pm 1}|\psi(c_{2\psi})|d_{\pm 1}) = D_2^0(2) - 4D_4^0(2)$$
, (42.2)

$$\langle d_{\pm 2} | V(C_{2v}) | d_{\pm 2} \rangle = -2D_2^0(2) + D_4^0(2)$$
, (42.3)

$$\langle a_{\pm 2} | V(C_{2v}) | a_{\pm 2} \rangle = D_4^4(2) , \qquad (42.4)$$

$$\langle d_{\pm 1} | V(C_{2\nu}) | d_{\mp 1} \rangle = \mp 3i D_2^2(2) \mp 4i D_4^2(2), (42.5)$$

 $\langle d_{\pm 2} | V(C_{2\nu}) | d_0 \rangle = \mp i \sqrt{6} [D_2^2(2) - D_4^2(2)],$
(42.6)

illetve

$$\langle d_{x^2-y^2} | V(C_{2v}) | d_{x^2-y^2} \rangle = -2D_2^0(2) + D_4^0(2) + D_4^4(2)$$
, (43.1)

$$\langle \mathbf{d}_{\mathbf{z}^2} | \mathbf{V}(\mathbf{C}_{2\mathbf{v}}) | \mathbf{d}_{\mathbf{z}^2} \rangle = 2 \mathbf{D}_2^0(2) + 6 \mathbf{D}_4^0(2) , \qquad (43.2)$$

$$\langle d_{xy} | V(C_{2y}) | d_{xy} \rangle = -2D_2^0(2) + D_4^0(2) - D_4^4(2)$$
, (43.3)

$$\langle d_{xz} | V(C_{2v}) | d_{xz} \rangle = D_2^0(2) - 4D_4^0(2)$$
, (43.4)

$$\langle d_{yz} | V(C_{2v}) | d_{yz} \rangle = D_2^0(2) - 4 D_4^0(2) , \qquad (43.5)$$

$$\langle d_{xz} | V(C_{2v}) | d_{yz} \rangle = 3D_2^2(2) + 4D_4^2(2)$$
 (43.6)

A rombosan torzult tetraéderes térben érvényes függvényekkel (23) felirt egyelektron integrálok:

$$\langle a_1^1 | V(C_{2\nu}) | a_1^1 \rangle = 2D_2^0(2) + 6D_4^0(2) , \qquad (44.1)$$

$$\langle a_1^2 | V(C_{2v}) | a_1^2 \rangle = -2D_2^0(2) + D_4^0(2) - D_4^4(2) , \qquad (44.2)$$

$$\langle a_2 | V(C_{2\nu}) | a_2 \rangle = -2D_2^0(2) + D_4^0(2) + D_4^4(2) ,$$
 (44.3)

Az integrálokban szereplő ligandumtér paraméterek:

$$D_{2}^{0}(2) = \frac{6}{7} g \left[(3\cos^{2}\alpha_{1}-1) + (3\cos^{2}\alpha_{2}-1) \right] D_{q} , \qquad (45.1)$$

$$D_{4}^{0}(2) = \frac{1}{14} \left[(35\cos^{4}\alpha_{1}-30\cos^{2}\alpha_{1}+3) + (35\cos^{4}\alpha_{2}-30\cos^{2}\alpha_{2}+3) \right] D_{q}$$

$$D_{2}^{2}(2) = \frac{6}{7} g \left[(1-\cos^{2}\alpha_{1}) - (1-\cos^{2}\alpha_{2}) \right] D_{q} , \qquad (45.3)$$

$$D_{4}^{2}(2) = \frac{5}{14} \left[(1-\cos^{2}\alpha_{1})(7\cos^{2}\alpha_{1}-1) - (1-\cos^{2}\alpha_{2})(7\cos^{2}\alpha_{2}-1) \right] D_{q}$$

$$D_{4}^{4}(2) = -\frac{5}{2} \left[(1 - \cos^{2} \alpha_{1})^{2} + (1 - \cos^{2} \alpha_{2})^{2} \right] Dq. \qquad (45.5)$$

Ha $\alpha_1 = \alpha_2$, a D_{2d} szimmetriáju rendszer ligandumtér integráljait kapjuk meg, ekkor $D_2^2 = 0$ és $D_4^2 = 0$ [20]. 4.2. Az elektron-elektron kölcsönhatások számitása

Az elektronok közti kölcsönhatások számitásához használt V(el) operátor (9) kételektron operátor. Az ezzel számitott energiák az F_0 , F_2 és F_4 [8], ill. A, B, C [16, 17] elektronkorrelációs paraméterek valamilyen lineárkombinációjaként állithatók elő:

f_e-ek ill. a, b, c az integráláskor kapott koefficiensek,
F_e-ek a SLSTER-CONDON-SHORTLEY-féle radiális integrálok,
· A, B, C pedig az un. RACAH paraméterek. A két paraméterrendszer egymással egyszerűen kifejezhető [9].

Az elektron-elektron kölcsönhatások számitásának menete a következő:

a) Megnézzük, hogy a

$$E(el) = \langle \gamma_a | V(el) | \gamma_b \rangle$$
 (47)

integrálban szereplő γ_a -ban és γ_b -ben vannak-e identikus pályák. Az ilyeneket addig permutáljuk, mig ezek γ_a -ban és γ_b -ben azonos helyre kerülnek. Páratlan permutáció esetén az eredményt (-1)-gyel szorozni kell.

 b) A permutálás után kapott N-elektron integrálokat kételektron integrálokra bontjuk [1]. Mivel V(el) kételektron operátor, mindazok a mátrixelemek zérust adnak, amelyekben a

$$*_{a} = |a_{1}, a_{2}, \dots, a_{N}|$$

és

$$+_{b} = |b_{1}, b_{2}, \dots, b_{N}|$$

hullámfüggvények több, mint két pályában különböznek
egymástól. Három lehetséges olyan esetet kell tehát
figyelembe venni, amikor az integrál értéke nem zérus:
1. A + és + determinánsfüggvények a permutáció után két egyelektronos állapotban különböznek:

$$\gamma_{a} = |a_{1}, a_{2}, \dots, a_{i}, \dots, a_{k}, \dots, a_{N}|$$

és

$$\Psi_{b} = |a_{1}, a_{2}, \dots, b_{j}, \dots, b_{k}, \dots, a_{N}|$$

Ekkor

$$\langle \dot{\tau}_{a} | V(el) | \dot{\tau}_{b} \rangle = \frac{+}{[} [\int a_{j}^{*}(1) a_{k}^{*}(2) V(el) b_{j}(1) b_{j}(1) b_{k}(2) d\tau_{1} d\tau_{2} - \int a_{j}^{*}(1) a_{k}^{*}(2) V(el) b_{k}(1) b_{j}(2) d\tau_{1} d\tau_{2}] .$$

 A ⁺_a és ⁺_b determinánsfüggvények csak egyetlen egyelektronos állapotban különböznek, ekkor

5.
$$\gamma_{a}^{*} \text{ es } \gamma_{b}^{*} \text{ determinansfuggvenyek azonosak, ekkor}$$

 $\langle \gamma_{a} | V(el) | \gamma_{b} \rangle =$
 $= \frac{1}{k} \sum_{k>t=1}^{n} [\int a_{k}^{*}(1) a_{t}^{*}(2) V(el) a_{k}(1) a_{t}(2) d\tau_{1} d\tau_{2} -$
 $- \int a_{k}^{*}(1) a_{t}^{*}(2) V(el) a_{t}(1) a_{k}(2) d\tau_{1} d\tau_{2}].$

c) A kételektronos integrálokra bevezetjük a következő jelölést [9]:

$$\iint a(1) b(2) V(e1) c(1) d(2) d\tau_1 d\tau_2 = = \langle ab | V(e1) | cd \rangle = V(a,b;c,d)$$

V(a,b;c,d)-t előállitjuk a következő alakban:

$$V(a,b;c,d) = \delta(m_{s_{a}},m_{s_{c}}) \delta(m_{s_{b}},m_{s_{d}}) (m_{\ell_{a}}+m_{\ell_{b}},m_{\ell_{c}}+m_{\ell_{d}}) \cdot \sum_{k \neq 0}^{\infty} c_{k}(\ell_{a},m_{a};\ell_{c},m_{c}) c_{k}(\ell_{d},m_{d};\ell_{b},m_{b}) \cdot R_{k}(n_{a},\ell_{a},m_{b},\ell_{b};n_{c},\ell_{c},n_{d},\ell_{d})$$
(48)

- d) Az integrálást három lépésben végezzük el:
 - 1. A spinkoordináták szerinti integrálás egyet eredményez, ha a megfelelő elektronpárok spinfüggvényei 4ban és 4-ben azonosak, minden más esetben az integrál értéke zérus:

$$\delta(\mathbf{m}_{s_a},\mathbf{m}_{s_c}) \begin{cases} = 1, \text{ ha } \mathbf{m}_{s_a} = \mathbf{m}_{s_c} \\ = 0, \text{ ha } \mathbf{m}_{s_a} \neq \mathbf{m}_{s_c} \end{cases}$$

2. A (48) összefügésben szereplő

- 31 -

$$c_k(\ell_a, m_a; \ell_c m_c) =$$

$$= \sqrt{\frac{4\pi}{2\ell+1}} \int_{0}^{\pi} \int_{0}^{2\pi} \frac{m_{a}}{Y_{\ell}} \int_{0}^{m_{a}-m_{c}} (\mathfrak{s}, \mathfrak{g}) Y_{\ell}^{m_{c}} (\mathfrak{s}, \mathfrak{g}) \operatorname{sinv} d\mathfrak{s} d\mathfrak{g}$$

integrálok értékeit táblázatokból vesszük (lásd [1] -[9]). A RACAH módszer [9] szerint eljárva az integráláskor az energiákat A, B, C paraméterek kifejezéseiben kapjuk meg. A maximális multiplicitásu termekben a C paraméter nem szerepel. Mivel energiakülönbségekkel van dolgunk, ezért az egyik tetszésszerinti term értékéhez viszonyithatjuk a többi szint energiáját. Esetünkben mivel d⁷ elektronkonfigurációkból származó állapotokat vizsgálunk, célszerü a ${}^{4}A_{7} = 0$ esetből kiindulni, amit 3A = 15B helyettesitéssel kapunk, vagyis az alapterm energiájához, mint zérus állapothoz viszonyitjuk a többi energiát. Igy végülis az elektron kölcsönhatások egyetlen (B) paraméter függvényében adódnak a figyelembe vett (kvartett-kvartett) átmenetek esetében.

4.3. A termfelhasadás kvalitativ képének meghatározása

Az <u>N</u>-elektronos konfigurációk elektron-elektron kölcsönhatásainak számitásához ismernünk kell az adott konfigurációk terében érvényes függvény-lineárkombinációkat. A GILDE és BÁN [12] által kidolgozott közvetlen eljárás az adott konfigurációnak és elektronszámnak megfelelő függvényeket használja a számitásokhoz. Az eljárás szerint a d^N-konfiguráció felhasadásából származó, az adott szimmetriában érvényes erős tér konfigurációkat kell felirni, majd az erős tér konfiguráció függvényeinek transzformálására van szükség a szimmetriaoperációk szerint, és (15), (16), (17) összefüggések segitségével az uj bázisfüggvények felkeresésére. Ez a legkövetkezetesebb módszer, de sok és hosszadalmas számolást igényel, ezért általában kerülő utakhoz folyamodnak ez ilyen számolást végzők.

A számitások egyszerüsitésére szolgál a RACAH által atomszinképek esetében kidolgozott [16], majd TANABE és SUGANO [18], OTSUKA [15] és mások [13] által komplexekre alkalmazott "fractional parentage"-k, ill. a CLEBSCH-GOR-DAN koefficiensek használatán alapuló módszer. E szerint az <u>N</u>-elektronos konfigurációk mátrix elemeinek kiszámitása az <u>N</u>-l elektronos konfigurációkra való visszavezetéssel történik. A számitásoknak ez az induktiv módszere is nehézkes [8], bár a fontosabb szimmetriáknál a CLEBSCH-GORDAN koefficiensek TANABE és SUGANO munkái alapján ismertek.

Kidolgoztunk a [3, 5, 7, 12] irodalomban megadott eredmények felhasználásával egy viszonylag egyszerű és könnyen áttekinthető módszert, amelynek segitségével a többelektronos problémákat könnyen felbonthatjuk, ill. visszavezethetjük egy- és kételektronos konfigurációkra. A felbontás a következőképpen történik: Az <u>N</u>-elektronos erős tér konfigurációt jelölő függvényt kettes csoportok-

- 32 -

ra osztjuk ugy, hogy az elfajult pály degeneráltságából származó egyelektron függvények szorzataiként adódó kételektronos függvényeket sohasem bontjuk fel. Elkészitjük a kételektronos erős tér konfigurációhoz tartozó függvénylineárkombinációkat, figyelembe véve, hogy ha az egyelektron függvények között nincs degenerált pálya, akkor

$$ab({}^{1}\Gamma) = \frac{1}{\sqrt{2}} (a^{+}b^{-} + b^{+}a^{-})$$
 (49)

$$ab({}^{3}\Gamma) = \frac{1}{\sqrt{2}} (a^{+}b^{-} - b^{+}a^{-}); a^{+}b^{+}; a^{-}b^{-}$$
 (50)

összefüggések érvényesek.

Ha az illető szimmetriáju rendszerben degenerált pálya is van, ugy kétszeres degeneráció esetén a kételektronos, háromszoros degeneráció esetén a háromelektronos erős tér konfiguráció függvényeinek transzformációs táblázatát kell elkészitenünk. Ezután a (16) és (17) formulák segitségével megkeressük az uj bázisfüggvényeket. Megnézzük, hogy az illető szimmetriában 2-2 term direktszorzataként milyen uj termek adódnak, és ezek figyelembevételével a két- és egyelektron függvények szorzataként előállitjuk az N=3, 4, 5-elektronos függvényeit. A módszer részletesebb leirását a [27] irodalomban találjuk. Példaként vizsgáljunk C_{2v} szimmetria esetén egy négyelektronos konfigurációt - 34 -

V. táblázat

C _{2v}	Е	с ₂	ธ _{ุ่ง}	б <mark>ү</mark>	•
Al	l	l	l	1	
A2	1	1	-1	-1	
' B _l	1	-1	1	-1	
^B 2	1	-1	-1	1	

Az V. táblázat alapján a termek következő direktszorzatai adódnak:

A ₁ :	A ₁ ⊗ A ₁ ;	^A ₂ ⊗ ^A ₂ ;	^B 1 ⊗ ^B 1;	^B ₂ ⊗ ^B ₂ ,
A2:	^A 1 ⊗ ^A 2;	^B 1 ⊗:B ² ,		
^B 1 [:]	A ₁ ⊗ B ₁ ;	A ₂ ⊗ B ₂ ,		
^B 2 [:]	A ₁ ⊗ B ₂ ;	$A_2 \otimes B_1$.		

A példaként vizsgált $a_1^1 a_2^2 a_2 b_1$ konfiguráció felhasadása [12] :

$$\Gamma(a_1^1)(a_1^2)(a_2)(b_1) = 2^{1}B_2 + 3^{3}B_2 + 5^{5}B_2$$

A kételektronos konfigurációkra való visszavezetés eredménye:

$$(a_{1}^{1})(a_{1}^{2})(a_{2})(b_{1}) B_{2} = (a_{1}^{1})(a_{1}^{2}) A_{1} (a_{2})(b_{1}) B_{2} ,$$

$$(a_{1}^{1})(a_{1}^{2})(a_{2})(b_{1}) B_{2} = (a_{1}^{1})(b_{1}) B_{1} (a_{1}^{2})(a_{2}) A_{2} ,$$

$$(a_{1}^{1})(a_{1}^{2})(a_{2})(b_{1}) B_{2} = (a_{1}^{1})(a_{2}) A_{2} (a_{1}^{2})(b_{1}) B_{1} .$$

A három felbontás közül bármelyikből kiindulhatunk a számitásokhoz, hiszen valamennyiből ugyanaz az $(a_1^l)(a_2^2)(a_2)(b_1)$ term állitható elő. Mi a számitásokat az első felbontás szerint végeztük. Először a megfelelő kételektronos konfigurációkat vizsgáljuk. Az $(a_1^l)(a_1^2)$ felhasadása [12] :

$$\Gamma(a_1^1)(a_1^2) = {}^1A_1 + {}^3A_1$$
.

Az uj bázisfüggvények

$$\Gamma(a_2)(b_1) = {}^{1}B_2 + {}^{3}B_2$$

A (49) és (50) összefüggések segitségével felirjuk a kételektronos függvények lineárkombinációit. Mivel a vizsgált $(a_1^1)(a_1^2)(a_2)(b_1)$ pályán négy elektron van, ezek elhelyezkedése, ill. spinbeállása vigyelembevételével az $(a_1^1)(a_1^2)$ A₁ és $(a_2)(b_1)$ B₂ kételektronos függvények kombinálásával a következő függvény-lineárkombinációk adódnak:

$$(a_{1}^{1})(a_{1}^{2})(a_{2})(b_{1})^{-1}B_{2} = (a_{1}^{1})(a_{1}^{2})^{-1}A_{1} (a_{2})(b_{1})^{-1}B_{2} = = \frac{1}{\sqrt{2}} [(a_{1}^{1})^{+}(a_{1}^{2})^{-} + (a_{1}^{2})^{+}(a_{1}^{1})^{-}] \frac{1}{\sqrt{2}} [(a_{2})^{+}(b_{1})^{-} + (b_{1})^{+}(a_{2})^{-}] , (a_{1}^{1})(a_{1}^{2})(a_{2})(b_{1})^{-1}B_{2} = (a_{1}^{1})(a_{1}^{2})^{-3}A_{1} (a_{2})(b_{1})^{-3}B_{2} = = \frac{1}{\sqrt{2}} [(a_{1}^{1})^{+}(a_{1}^{2})^{-} - (a_{1}^{2})^{+}(a_{1}^{1})^{-}] \frac{1}{\sqrt{2}} [(a_{2})^{+}(b_{1})^{-} - (b_{1})^{+}(a_{2})^{-}] , (a_{1}^{1})(a_{1}^{2})(a_{2})(b_{1})^{-3}B_{2} = (a_{1}^{1})(a_{1}^{2})^{-3}A_{1} (a_{2})(b_{1})^{-3}B_{2} = (a_{1}^{1})(a_{1}^{2})(a_{2})(b_{1})^{-3}B_{2} = (a_{1}^{1})(a_{1}^{2})^{-3}A_{1} (a_{2})(b_{1})^{-3}B_{2} =$$

$$(a_1^2)(a_2)(b_1)^{2}B_2 = (a_1^1)(a_1^2)^{2}A_1(a_2)(b_1)^{2}B_2$$
$$= (a_1^1)^{+}(a_1^2)^{+}(a_2)^{-}(b_1)^{-}$$

$$(a_{1}^{1})(a_{1}^{2})(a_{2})(b_{1})^{3}B_{2} = (a_{1}^{1})(a_{1}^{2})^{3}A_{1}(a_{2})(b_{1})^{1}B_{2} = = \frac{1}{12} [(a_{1}^{1})^{+}(a_{1}^{2})^{-} - (a_{1}^{2})^{+}(a_{1}^{1})^{-}] \frac{1}{\sqrt{2}} [(a_{2})^{+}(b_{1})^{-} + (b_{1})^{+}(a_{2})^{-}] , (a_{1}^{1})(a_{1}^{2})(a_{2})(b_{1})^{3}B_{2} = (a_{1}^{1})(a_{1}^{2})^{1}A_{1}(a_{2})(b_{1})^{3}B_{2} = = \frac{1}{12} [(a_{1}^{1})^{+}(a_{1}^{2})^{-} + (a_{1}^{2})^{+}(a_{1}^{1})^{-}] \frac{1}{\sqrt{2}} [(a_{2})^{+}(b_{1})^{-} - (b_{1})^{+}(a_{2})^{-}] , (a_{1}^{1})(a_{1}^{2})(a_{2})(b_{1})^{5}B_{2} = (a_{1}^{1})(a_{1}^{2})(a_{2})(b_{1}) = = (a_{1}^{1})^{+}(a_{1}^{2})^{+}(a_{2})^{+}(b_{1})^{+} .$$

Az ily módon felirt függvény-lineárkombinációk már könnyen kezelhetők.

4.4. A konfigurációs kölcsönhatások számitása

Az energiaperturbáció számitása a

$$\begin{pmatrix} {}^{H}_{11} - E & {}^{H}_{12} & \cdots & {}^{H}_{1n} \\ {}^{H}_{21} & {}^{H}_{22} - E & \cdots & {}^{H}_{2n} \\ \vdots & \vdots & & \vdots \\ {}^{H}_{n1} & {}^{H}_{n2} & \cdots & {}^{H}_{nn} - E \end{pmatrix} = 0$$
(51)

mátrix meghatározásával történik. A mátrix fődiagonális elemei

$$H_{ii} = \langle \star_i | \vee | \star_i \rangle$$

alakuak, amelyekben a (7) és (8) összefüggés szerint <u>W</u> a ligandumtér- és az elektronkölcsönhatási operátorok összege. ^Ha csupán ezeket a mátrixelemeket vesszük figyelembe, akkor a gyenge-, ill. az erős tér közelitéssel végzett számitások különböző eredményekhez vezetnek [9]. A nem-diagonális elemek

$$H_{ij} = \langle \uparrow_i | op. | \uparrow_j \rangle$$

kiszámitásával, vagyis az azonos spin-, és pályamultiplicitásu termek közötti un. konfigurációs kölcsönhatást is figyelembe véve, mindkét közelitéssel azonos eredményhez jutunk. Mivel az energiamátrixok rendje kettőnél nagyobb, az energiákat célszerű volt számitógép segitségével meghatározni.

5. AZ ENERGIÁK SZÁMITÁSA

5.1.A trigonálisan torzult tetraéderes szimmetria esete

Az energiamátrixokat \underline{d}^7 és \underline{d}^8 elektronkonfigurációnál mindkét szimmetria esetén kiszámitottuk [23]. A Co(II)vegyületekre végzett számitásainkhoz elegendő a \underline{d}^7 elekt ronkonfiguráció kvartett állapotait figyelembe venni. A trigonálisan torzult rendszer 3A = 15B helyettesitésével kapott energiamátrixai:

⁴ A ₁	(e ₁)(e ₂)(a)		
(e ₁)(e ₂)(a)	D ₂ °+3D ₄ °		(52.1)
⁴ A ₂	(e]) ² (a)	(e ₂) ² (a)	(e ₁)(e ₂)(a)
(e _l) ² (a)	$\frac{14}{3} D_4^0 - \frac{4\sqrt{2}}{3} D_4^3$	0	0
(e ₂) ² (a)	3B	$+2D_{2}^{0}+\frac{4}{3}D_{4}^{0}+\frac{4\sqrt{2}}{3}D_{4}^{3}$	- 6B
(e ₁)(e ₂)(a)		<u>َ</u> 1	2B+D ⁰ +3D <mark>0</mark> (52.2)
4 _E	(e ₁) ² (e ₂)	<u>(</u> e ₂) ² (e ₁)	(e ₁)(e ₂)(a)
(e ₁) ² (e ₂)	$6B-2D_2^0 - \frac{11}{3}D_4^0 - $	$\frac{2}{3}D_4^3$ $3\sqrt{2B}$	6B
(e ₂) ² (e ₁)		$3B-D_2^0 - \frac{16}{3}D_4^0 + \frac{2}{3}$	<u>2</u> _{D4} 3 3√2B
(e ₁)(e ₂)(a)			6B+D ⁰ 2+3D ₄
	9		(52.3)



. 5. ábra

,

A $D_{\ell}^{m}(s)$ ligandumtér paraméterek mellől az egyszerüség miatt a szimmetriára utaló (3) számot elhagytuk. A paraméterek számának csökkentése érdekében a <u>B</u> és $D_{\ell}^{m}(3)$ paramétereket Dq-val osztottuk [21, 22], igy az energiákat Dq egységekben kaptuk. Egy uj paramétert definiálunk, amelynek értéke <u>B</u>-vel arányos:

$$\Delta = \frac{B}{Dq} \quad . \tag{53}$$

Számitógép segitségével meghatároztuk az energiák értékeit cosa függvényében. cosa 0 és -l között változott, mivel a $\frac{\pi}{2} < \alpha < \pi$ szögtartományt vizsgáltuk. A szabályos tetraéderes viszonyokat arc cos $(-\frac{1}{3})$ -nál kapjuk meg; az 5. ábrán jól látható a megfelelő energiaszintek egybeesése a tetraéderes szögnél.

5.2. A rombosan torzult tetraéderes szimmetria esete

A d⁷ elektronkonfiguráció energiamátrixai a 3A = 15B helyettesités bevezetése után a következők:

⁴ A ₁	(a ₂)(b ₁)(b ₂)	
(a ₂)(b ₁)(b ₂)	$-7D_4^0 + D_4^4$	(54.1)

4 _{A2}	(a ¹)(a ²)(a ₂)	(a ²)(b ₁)(b ₂)	(a ¹)(b ₁)(b ₂)
(a ¹)(a ²)(a ₂)	3B-2D2+8D4	0	- 6B
$(a_1^2)(b_1)(b_2)$		$-7D_4^{o}-D_4^{4}$	0
(a ¹)(b ₁)(b ₂)			12B+4D ^o 2-2D ₄
1			

(54.2)

		· ·	
"B1	(a ¹)(a ²)(b ₁)	(a ^{<})(a ₂)(b ₂)	$(a_1^1)(a_2)(b_2)$
(a ¹)(a ²)(b ₁)	$3B + D_2^0 + 3D_2^2 + 3D_4^0 + $ + $4D_4^2 - D_4^4$	-3 3B	3B
(a ²)(a ₂)(b ₂)		9B-3D ^o -3D ² -2D ^o ₄ - -4D ² ₄	-3 3 B
(a ¹)(a ₂)(b ₂)			$3B+D_2^0-3D_2^2+3D_4^0-$ $-4D_4^2+D_4^4$
			(54.3)

.

.

4 _{B2}	$(a_1^1)(a_1^2)(b_2)$	(a ₁ ²)(a ₂)(b ₁)	(a ¹)(a ₂)(b ₁)
(a ¹)(a ²)(b ₂)	$3B+D_2^0-3D_2^2+3D_4^0-$ -4D_4^2-D_4^4	-3 3B	-3B
(a ₁ ²)(a ₂)(b ₁)		$9B-3D_2^0+3D_2^2-2D_4^0+$ +4 D_4^2	3 3B
(a ¹)(a ₂)(b ₁)			$3B+D_2^0+3D_2^2+3D_4^0$ + $4D_4^2+D_4^4$
			(54.4)

Az energiákat a 6. ábrán Δ és g konstans értékénél $\cos^2 \alpha_2$ függvényében ábrázoltuk ugy, hogy $\cos^2 \alpha_1$ értékét $\frac{1}{3}$ -nak választottuk. A szabályos tetraédres állapotnak megfelelő viszonyokat nyilvánvalóan $\cos^2 \alpha_2 = \frac{1}{3}$ -nál kapjuk meg.



6. ábra

6. A PARAMÉTERÉRTÉKEK SZÁMITÁSA ÉS A LEVONHATÓ KÖVETKEZTETÉSEK

44

Az energiamátrixok alapján elkészitettük az energiadiagramokat: az 5. és 6. ábrán a kvartett állapotok energiaváltozását ábrázoltuk a kötésszög függvényében, $\Delta = 2,5$ g = 1,0 értékénél. Más Δ értékkel számitott e-(53) és nergiák összehasonlitásából kitünt, hogy Δ növelésével csak a ${}^{4}T_{1}^{2}$ term felhasadásából származó energiaszintek módosulnak, önmagukkal párhuzamosan tolódnak el [21].



C 3v

C_{2v}

A C_{2v} szimmetriánál komplikálja a helyzetet, hogy itt két szöget kell figyelembe venni, és ezért találhatók olyan szögpárok, amelyeknél az energiák eloszlása, és relativ viszonyai azonosak. A 7. ábrán a d⁷ elektronkonfiguráció felhasadásának: sematikus termdiagramja látható trigonálisan (C_{3v}), tetragonálisan (D_{2d}) és rombosan (C_{2v}) torzult tetraéderes szimmetriáju erős térben. Láthatjuk, miként hasadnak fel az energiák a szimmetria csökkenésével, ill. ennek megfelelően hogyan nő a szinképben a sávok száma.

6.1. A rombosan torzult tetraéderes szimmetria esete

A CoL_2X_2 összetételü komplexekben a ${}^4T_1^1$ és ${}^4T_1^2$ term egyaránt három sávra hasadhat fel, és a szinkép szerkezete a két kötésszögtől, tehát mind az X-Co-X, mind az L-Co-L szögtől nagymértékben függ. A fentieknek megfelelően a számitások elvégzéséhez jó, ha legalább az egyik kötésszöget ismerjük. Ez származhat elsősorban röntgendiffrakciós vizsgálatból, de más meghatározásokból is. Közelitő kötésszög értékeket számithatunk a megfelelő CoX₄ összetételü komplexből D_{2d} szimmetriánál [27], ha feltételezzük, hogy az X-Co-X szög az L ligandumok hatására sem változik lényegesen. Az egyik szöget igy felvéve számithatjuk a másik (L-Co-L) kötésszöget és a többi paraméter értékét. Ilyenkor tehát annyi energiadiagramot kell számitanunk, ahány X-Co-X kötés van, ezt a szöget állandóan tartva a másik szög értékét változtatjuk 0 és 1 között. A számitásokhoz elegendő, hogy a szabályos tetraédereshez közeli szögtartományban ($0,2 < \cos^2 \alpha_2 < 0,5$) vizsgáljuk az energiákat, mivel a kötésszögek röntgenogréfiai adatok alapján [27] ebbe a szögtartományba esnek.

A szinképben a $v_2({}^{4}A_2 - {}^{4}T_1^1)$ és $v_3({}^{4}A_2 - {}^{4}T_1^2)$ sáv kétszeresen, vagy háromszorosan hasad fel. A v_3 sáv helyén általában három, egymástól elég jól elkülönült sáv található, ezek közül a legnagyobb energiáju sáv intenzitása a legkisebb. A 7. ábra sematikus termdiagramjából is látszik, hogy C_{2v} szimmetriánál a ${}^{4}B_1$ és ${}^{4}B_2$ termek közt nagyon kicsi az energiakülönbség, bár ez a távolság a szöggel kismértékben változik. A szinképben ez a sávfel-



- 46 - -

hasadás v_3 -nál rendszerint csak a kisebb energiáju sáv kiszélesedésében jelentkezik. A 8. ábrán látható, hogy $\cos^2 a_2 > \frac{1}{3}$ -nál a v_2 sávkomponensei közel vannak egymáshoz, mig a szinképi adatok tanusága szerint itt rendszerint három jól mérhető sáv jelenik meg. Ez indokolta, hogy számitásainknál a $0 < \cos^2 \alpha_2 < \frac{1}{3}$ intervallumot vegyük figyelembe. Az ábra vizsgálatából az is kiderül, hogy a v_2 sáv legkisebb energiáju komponense alacsonyabb energiáju lehet, mint a v_1 sáv legnagyobb energiáju komponense, ezért nem állapitható meg egyértelmüen, hogy a szinképben talált hullámszámérték melyik sáv komponensének felel meg. Ezért helyesebb ilyen esetekben a v_2 sávnak csupán a felső két sávkomponensét figyelembe venni. Az energiadiagrambol vett termkülönbségeket a mért hullámszámértéktől aláhuzással különböztettem meg.



9. ábra

A komplex szinképéből felhasználjuk $\nu_3(I)$, $\nu_3(II)$,

 $\Delta \nu_3 = \nu_3(I) - \nu_3(II); \nu_2(I) \text{ cm}^{-1}$ egységekben megadott hullámszámadatait. Az elméleti energiakifejezéseknek a tapasztalati adatokhoz való illesztése a következőképpen történik:

l. Wegkeressük azt a $\cos^2 \alpha_2$ szöget, amelyhez tartozó $\underline{\nu}_2(I)$ és $\Delta \underline{\nu}_3$ aránya megegyezik a szinképi $\nu_2(I):\Delta \nu_3$ aránnyal, és kiszámitjuk

$$\alpha_2 = \arccos^2 \alpha_2$$

értékét.

2. Az energiákat Dq egységekben kifejezve a

$$\underline{\nu}_{2}(\mathbf{I}) Dq = \nu_{2}(\mathbf{I})$$
,

ill.

$$\Delta \underline{\nu}_3 Dq = \Delta \nu_3$$

összefüggésből könnyen kiszámitható.

3. Kiszámitjuk, hogy az energiadiagramunkon mekkorának kellene lennie $\nu_3(II) = x_2$ -nek ahhoz, hogy az illető komplex termjeinek energiaviszonyai hiven tükröződjenek:

$$v_3(II) = (x_2 + \Delta v_3) Dq$$

$$v_3(I) = x_2 Dq$$

$$x_2 = \Delta \underline{\nu}_3 \frac{\nu_3^{(I)}}{\Delta \nu_3}$$

4. Tudjuk, hogy $\nu_3 \quad \Delta$ -val változtatható, mégpedig Δ egységnyi megnövelése ν_3 -t 14,86 Dq egységgel tolja el a nagyobb energiák felé, önmagával párhuzamosan Ennek ismeretében mostmár meg tudjuk határozni Δ aktuális értékét, miután az energiadiagramból Δ_1 esetén x₁ lemérhető, a komplexre jellemző x₂-t pedig korábban már kiszámitottuk:

$$\Delta_2 = \Delta_1 + \frac{\mathbf{x}_2 - \mathbf{x}_1}{\mathbf{14,86}}$$

- 5. Az (54) összefüggés alapján Δ_2 és Dq felhasználásával <u>B</u> kiszámitható.
- 6. Co(II) komplexeknél a nefelauxetikus hatást jelölő hányados (β) [9]:

$$\beta = \frac{B_{komp.}}{1115}$$

ahol B_{komp.} a komplex, 1115 pedig a szabad ion RACAH paraméterértéke.

7. Az α szög aktuális értékéből meghatározhatjuk a szabályos geometriától való eltéré^s(torzulás) mértékét ($\Delta \sigma$) is:

$$\Delta \mathfrak{G} = \alpha - 54^{\circ}44'$$

A C_{2v} szimmetriáju komplexek számított paraméter- és szögértékeit a VI.-VIII. táblázatok tartalmazzák.

VI. táblázat

:

	Kisé	rleti	Számitott								
Komplex	ν ₂	ν ₃	ν _l cm ^{-l}	Dq	В	β	(X-M-X)	Δυ _l	α ₂ (L-M-L) ogfok	Δ.σ. ₂	roda- lom
Co(Ph ₃ As0) ₂ Cl ₂	5 240 5 780 6 760	14 810 15 500 16 100	2 150 3 050 5 230	396	722 (753)	0,65	58 , 5	3,75	65,9	11,1	[28]
Co(PhzAsO)2Br2	5 000 5 750 6 490	14-330 15-360	3 100 3 500 4 790	391	660 (727)	0,59	57,8	3,1	61,0	6,3	[28]
Co(Ph ₃ AsO ₂)I ₂	5 710	13 590 14 930 15 800	2 590 3 350 4 960	381	629 (717)	0,57	56,9	2,2	64,0	9,2	[28]
Co(P(CH ₂) ₂ P)Cl ₂	8 700	14 850 15 400	4 620 5 940 5 600	515	608	0,54	58 , 5	3,8	54,7	Ο	[29]
Co(P(CH ₂) ₂)Br ₂	7 700	14 800 15 900	3 900 4 330 5 740	481	615	0,55	57,8	3,1	59,9	5,2	[29]
Co(P(CH ₂) ₂ P)1 ₂	6 150	13 800 15 050	2 940 3 600 5 120	411	621	0,56	56,9	2,2	62,9	8,1	[29]
Co(P(CH ₂) ₃ P)Cl ₂	6 900 8 000 12 000	13 800 · · 15 600 16 940	3 120 4 790 7 670	630	462	0,41	58,5	3,8	67,2	12,4	[^] [29]
Co(P(CH ₂) ₃ P)Br ₂	6 900 8 000 11 400	13 500 14 900 16 100	3 050 4 700 7 650	584	508	0,46	57 , 8	3,1	67,2	12,5	[29]
Co(P(CH ₂) ₃ P)1 ₂	6 400 9 100	13 900 14 900 15 600	2 16 ⁰ 3 270 5 290	396	662	0,59	56,9	2,2	66,7	11,9	[2 9]

•

VII. táblázat

	Kis	érleti					Számito	tt.			Iro-
Komplex	ν ₂	ע ₃	ע cm ⁻¹	·Dq	В	- β	∝ ₁ (X-M-X)	Δυ ₁ szi	∝ 2 (L-M-L) ögfok	<u>۵ %</u> 2	da- lom
Co(C7H6N2)2C12	6 170 6 990 9 260	15 820 16 260 17 240	4 070 4 250 5 260	461	713	0,64	58 , 5	3,8	56,8	2,1	[30]
Co(C7 ^{H6^N2)2^Br2}	6 060 6 830 8 950	15 380 15 870 16 860	≗ 3 800 4140 5490	458	708	0,63	57,8	3,1	63,0	8,3	[30]
Co(C7H6N2)2I2	5 850. 6 670 `8 580	14 810 15 240	3 070 3 290 4 200	361	690	0,62	56,9	2,2	59,6	4,9	[30]
Co(TMNO) ₂ Cl ₂	7 140 8 400	15 870 16 950 18 180	3 130 4 170 7 150	529 (394)	696 (747)	0,62	58,5	3,8	65,7	11,0	[31]
Co(TMNO) ₂ Br ₂	7 140 9 090	17 600 18 690	3 580 4 100 5 530	458 (387)	828 (725)	0,74	56 , 9	2,2	61,2	6,5	[31]
Co(TMNO)2 ^I 2	7 140	17 570	3 670 4 040 `5 410	449	832	0,75	57,8	3,1	60,3	5,6	[31]
Co(DMTA) ₂ Cl ₂	6 450	15 830 16 940	3 390 3 570 5 040	412 (368)	742 (730)	0,67	59 , 8	5,1	58,4	3,8	[32]
Co(DMTA) ₂ Br ₂	5 25 ⁰	14 750. 15 670	2 770 2 880 4 140	387 (347)	728 (700)	0,65	60,0	5,2	58 , 4	3,8	[32]
Co(DMTA)2 ¹ 2	5 63 ⁰	13 070 13 810 15 770	1 950 3 540 5 640	344 (341)	513 (613)	0,46	69,2	14,5	58,4	3,8	[32]

A vegyületnevek röviditése

Ph ₃ As0	= trifenilarzin-oxid
B(CH ²)b	= l,l-bisz(difenilfoszfino)metán
P(CH ₂) ₂ P	= 1,2-bisz(difenilfoszfino)etán
P(CH ₂) ₃ P	= 1,2-bisz(difenilfoszfino)propán
°7 ^H 6 ^N 2	= benzimidazol
TMNO	= trimetilamin-N-oxid
DMTA	= N,N-dimetiltioacetamid
LE	= 1,2-bisz(2'-imidazolinil)etán
\mathbf{LP}	= 1,2-bisz(2'-imidazolinil)benzol
Etzen	= N,N,N [°] -trimetiléndiamin

VIII. táblázat

	Kisérl	leti	Számitott					Iro-			
Komplex	v ₂	v ₃	cm ^{-l1}	Dq	В	β	(X-M-X)	Δ <mark>υ</mark> szög	∝2 (L-M-L) fok	۵.» ₂	da- lom
Co(LE) ₂ C1 ₂	7 000 8 700 9 800	15 500 16 250 17 500	4 160 4 830 7 600	587	622	0,56	58 , 5	3,8	62,2	7,5	[33]
Co(LE) ₂ Br ₂	6 350 7 280 7 880	15 400 15 900 17 550	3 100 4 340 7 010	528	661	0,59	57,8	3,1	65 , 7	11,0	[33]
Co(LE) ₂ I ₂	8 200 9 100 10 000 _	17 200 17 700 19 050	3 740 4 810 7 060	508	748	0,67	56,9	2,2	63 , 8	9,1	[37]
Co (LP) ₂ Cl ₂	7 240 9 750	15 150 16 100 17 300	3 300 4 170 7 010	525	693	0,62	58,5	3,8	54 , 6	-0,1	[34]
Co(LP) ₂ Br ₂	7 050 7 650 9 740	15 240 16 650 17 400	4 480 4 740 6 220	518	661	0,59	57,8	3,1	66 , 0	11,3	[34]
Co(LP) ₂ I ₂	6 850 9 400	14 400 14 900 17 300 *	2 040 3 850 5 990	487	612	0,55	56,9	2,2	69,1	14,4	[34]
Co(Et _z en)Cl ₂	6 050 7 300	15 100 17 250 18 200	2 030 3 830 5 990	386	825	0,74	58,5	3,8	69,9	15,2	[35]
Co(Et ₃ ne)Br ₂	7 000 9 850	16 650 17 700	1 880 3 720 5 700	484	768	0,68	57,8	3,1	69 , 9	15,2	[35]
Co(Et ₃ en)I ₂	6 650 9 380	15 950 16 670 17 800	2 830 4000 6 290	498	736	0,66	56,9	2,2	65,5	10,8	[35]

.

A CoX₃L ill. CoL₃X összetételü komplexeknél a következő átmeneteket vesszük figyelembe:

$$v_{3}(I) = {}^{4}E^{3} - {}^{4}A_{2}^{1}$$

$$v_{3}(II) = {}^{4}A_{2}^{3} - {}^{4}A_{2}^{1}$$

$$v_{2}(I) = {}^{4}E^{2} - {}^{4}A_{2}^{1}$$

$$v_{2}(II) = {}^{4}A_{2}^{2} - {}^{4}A_{2}^{1}$$

$$v_{2}(II) = {}^{4}A_{2}^{2} - {}^{4}A_{2}^{1}$$

A számitásokat a C_{2v} -nél leirtak szerint végezzük, de célszerü az energiákat cosa függvényében ábrázolni. Az 5. ábrán jól látható, hogy a diagram -0,5< cosa < -0,2 szögtartományban szimmetrikusnak tekinthető, itt tehát a tetraéderesnél kisebb, és nagyobb szögeknél egyaránt előfordulhatnak ugyanazok az energiaviszonyok. Röntgenográfiai adatok [27] szerint valószinübb a tetraéderesnél nagyobb, vagyis a pozitiv szögeltérés. Az 1. ábrán látható volt, hogy a az X ligandumok és a +z tengely által bezárt szöget jelöli, tehát ez közvetlenül nem hasonlitható össze a C_{2v} szimmetriáju rendszer azonos ligandumjai által bezárt kötésszöggel. Ezért az L-Co-X szög segitségével kiszámitjuk az L-Co-L szöget is:

L-Co-X \nota $\alpha = 180^{\circ}$ -arc cos α L-Co-L \nota \dot{a} = arc sin [sin $60^{\circ} \cos(\alpha - 90^{\circ})$]

A C_{3v} szimmetriáju Co-komplexek számitott paraméter- és kötésszög értékeit a IX. táblázat tartalmazza.

IX. táblázat

-

.

	Kisérleti					Szé	mitott				Iro-
Komplex	2 ۲	ν ₃	cm ¹	Dq	B	β	a1 (X-M-L)	∆ϑ ₁ szögfok	α ₂ (L-M-E)	۵\$ ₂	da- lom
[CoBr ₃ (C7H6N2)]	6 670	14 180 14 810 16 080	2 680 3 570	389	711	0,69	49,7	· - 5,1	58 , 7	4,0	[35]
[CoI ₃ (C7H6N2)]-	6 650 [.] 8 330	13 510 14 450 15 200	3 730 4 610	478	483	0,43	50,8	-4,0	58,1	3,4	[35]
[CoC1 ₃ (P(CH ₂) ₂ P)]	8 200	14 300 15 100 16 800	4 650 5 750	598	615	0,55	50 , 7	-3,9	58,1	3,4	[36]
$[CoBr_3(P^+(CH_2)_2P)]$	7 800	13 900 14 600 15 700	4 420 5 190	523	600	0,54	51,6	-3,1	57,5	2,7	[3 6]
[CoI ₃ (P ⁺ (CH ₂) ₂ P)]	7 600	12 900 13 700	4 290 4 860	483	494	0,44	52,4	-2,3	56,9	2,1	[36]
[CoCl ₃ (P ⁺ (CH ₂)P)]	8 000	14 500 16 050	3 320 4 330	467	688	0,62	49,9	-4,8	58 , 6	3,9	[36]
$[CoBr_3(P^+(CH_2)P)]$	7 700	14 [°] 250 15 700	3 230 4 180	449	678	0,61	50 , 0	-4,7	58 , 5	3,8	Ľ 36]
$[CoI_3(P^+(CH_2)P)]$	7 400	13 300 14 300	3 460 4 130	420	597	0,53	51,4	-3,4	57,6	2,9	[36]

.

.

<u>6.3. A számitott paraméter-, és szögértékekből levonható</u> <u>következtetések</u>

A C_{2v} szimmetriáju vegyületeknél X= Cl⁻, Br⁻, I⁻ ligandumok esetén végeztünk paraméter-, és kötésszög érték számitást (VI.-VIII. táblázat). D_{2d} szimmetriát feltételezve $[CoX_4]^{2-}$ komplex ionból számitottuk ki az X-Co-X szöget, melynek felhasználásával az L-Co-L szöget, és a B, Dq, értékeket is meghatároztuk.

X. táblázat

[CoX ₄] ²⁻	а Х - Со-Х	Δυ
$[Cocl_4]^{2-}$	58,5°	3,8 ⁰
$[CoBr_4]^{2-}$	57,8°	3,1 ⁰
$[Col_4]^{2-}$	56,9°	2,2 ⁰

Láthatjuk, hogy az X ligandum térigényének növekedésével csökken a kötésszög [38]. Azonos L, és különböző X ligandumu CoX₂L₂ tipusu vegyületeknél megállapitható, hogy Dq értéke rendszerint Cl⁻> Br⁻> I⁻ sorban csökken. X = Cl⁻ esetén az Et₃en < Ph₃AsO < DMTA < C₇H₆N₂ < P(CH₂)₂P < LP < TMNO < LE < P(CH₂)₃P (55)

X = Br esetén a $Ph_3AsO < DMTA < C_7H_6N_2 = TMNO < P(CH_2)_2P < Et_3en < LP < LE < P(CH_2)_3P$ (56) $X = I^{-}$ esetén a

DMTA < C₇H₆N₂ < Ph₃AsO < P(CH₂)₃P < TMNO < LP < Et₃en < LE (57) spektrokémiai sorok irhatók fel, az azonos X és különböző L ligandumu komplexek Dq értékei alapján.

Általában megállapitható, hogy a CI > Br > I sorban csökkennek a Dq értékek, amiből a térerő csökkenésére, és a kötéstávolság növekedésére lehet következtetni [37]. Az \propto kötésszögnél nem állapitható meg ilyen egyértelmű változás, ami arra utal, hogy az ionos vagy kovalens jellegen kivül más tényezőknek is jelentős szerepe lehet (sztérikus hatás, stb.).

Ha az azonos X, és különböző L ligandumu komplexekre felirt (55), (56), (57) spektrokémiai sorokat összehasonlitjuk, láthatjuk, hogy az egyes sorokban a sorrend különböző. Mind a három halogén atomnál egyaránt érvényes a

$$\begin{split} & \operatorname{Ph}_{3}\operatorname{AsO} < \operatorname{DMTA} < \operatorname{C}_{7}\operatorname{H}_{6}\operatorname{N}_{2} < \begin{vmatrix} \operatorname{P}(\operatorname{CH}_{2})_{2}\operatorname{P} \\ \operatorname{TMNO} \end{vmatrix} \middle| \overset{\sim}{\leftarrow} \operatorname{LP} \overset{\sim}{\leftarrow} \operatorname{Et}_{3}\operatorname{en} < \operatorname{LE} < \operatorname{P}(\operatorname{CH}_{2})_{3}\operatorname{P} \\ & \text{sor, de páronként más-más azonos sorrend is felirható. Az \\ & \text{eltéréseknek egyrészt az előbbiekben emlitettek, másrészt \\ & \text{valószinüleg az az oka, hogy mi önkényesen valamennyi } \\ & \text{komplexben az X-Co-X szöget a } \left[\operatorname{CoX}_{4}\right]^{2^{-}} - \operatorname{ból számitottal a-zonositottuk, és feltételeztük, hogy ez a szög az L li-gandumok hatására sem változik. Várhatóan a valóságot jobban megközelitő eredményeket akkor kaphatunk, ha C_{2v} szimmetria alapján két párhuzamos számitást végzünk. Egyik \\ & \text{esetben a CoX}_{4} - \operatorname{ből számitctt szöget vesszük állandónak, } \\ & \text{és az L-Co-L kötésszöget számitjuk, a másik esetben pedig } \end{split}$$

a CoL₄-ből számitott L-Co-L szöget vesszük állandónak, és ennek segitségével számitjuk ki a paramétereket és az X-Co-X szöget. A kétféleképpen számitott kötésszögek középértéke lesz az a szög, amely leginkább megközeliti a valóságot, és ennél a szögnél számitott paraméterértékek lesznek a legreálisabb értékek. Ez az eljárásunk lényegében a "közepes környezet szabályá"-nak [9] értelemszerü alkalmazását jelenti. Az ilyen számitásákat azonban már csak számitógépi uton lehet elvégezni. Ott tehát, ahol a sorba nem illő ligandumok vannak, valószinüleg nagyobb az L ligandumok hatása az X ligandumokra, és az eltéréssel erre a hatásra is következtetni tudunk.

A TMNO és Ph_3AsO ligandumot tartalmazó komplexek Dq értékeinek összehasonlitásából (lásd a XI. táblázatot) kitünik, hogy aromás ligandum esetén (a fenil csoport és az O között konjugáció tételezhető fel) Dq kisebb értékü lesz, aminek oka az lehet, hogy a ligandumok π -lazitó hatást is kifejthetnek a részben kötött <u>d</u>-alhéjra [9].

x	c1 ⁻		Br		I	1-		
L	Dq	В	Dq	В	Dq	В		
Ph ₃ AsO	396	722	391	660	381	629		
TMNO	529	696	458	828	449	832		

XI. táblázat

Megállapithatjuk azt is, hogy aromás ligandum esetén a B paraméterek a Cl->Br->I- sorban csökkennek, mig a másik vegyületcsoportban ezzel ellentétes irányban változnak. A $\mathbb{P}(CH_2)_n^P$ ligandumot tartalmazó komplexek vizsgálatánál elméletileg azt várnánk, hogy mivel kétfogu ligandumról van szó, ez a körülmény merevebbé teszi a kötést, a P-Co-P szög az X ligandum változtatásával nem változik jelntős mértékben. Valóban ez is adódik n=3 esetén, amikor a kötésszög ~67° körüli érték, viszont n=2 esetében, vagyis a $P(CH_2)_2^P$ ligandumnál ez a szög jelentős mértékben változik, ami ellentmond a várakozásnak.

∕ L	P	(СH ₂) ₂ Р	,	ľ	(P(CH ₂) ₃ P			
x	æ	Dq	B		æ	Dq	B	
C1-	54 ,7°	515	608	Τ	67,2 ⁰	630	462	-
Br	59,9 ⁰	481	615		67 , 2 ⁰	584	508	
1	62,9 ⁰	411	621		66,7 ⁰	396	622	

XII. táblázat

A két vegyületcsoportnál a Dq és B alapján felirható sor egymással ellentétes.

Az 1,2-bisz(2'-imidazolinyl)etán és az 1,2-bisz(imidazolinyl)benzol vegyületeknél ugyancsak megállapitható, hogy az aromásabb karakterü LP ligandumnál több a kötésben részt nem vevő elektron, igy az LP ligandum lazitó hatása következtében Dq értéke csökken az LE ligandumhoz viszonyitva.

- 54 -

- 55 -

XIII. táblázat

L		LP			LE	
X	α	Dq	В	α	Dq	В
C1 ⁻	54,6°	525	693	62,2 ⁰	587	622
Br	66,0 ⁰	518	661	65,7°	528	661
1_	69 , 1°	487	612	63,8 ⁰	508	748

Dq értéke mindkét vegyületcsoportnál a Cl⁻> Br⁻> I⁻ sorban csökken. <u>B</u> értéke az LP ligandumnál Dq-val arányosan csökken, mig a CoX₂(LE) komplexeknél nő.

Ni(II)-komplexekre vonatkozó analóg számitások [27] igazolták, hogy a szögfüggő ligandumtér modell alapján számitott kötésszögek jó egyezést mutatnak a röntgenográfiai uton mért szögekkel, és az ott számitott paraméterértékek menete is azonos az irodalomban talált, més módon számitott értékekkel. Tekintettel arra, hogy az értekezésben vizsgált komplexek analóg összetételüek az ott vizsgált Ni-komplexekkel, feltehető, hogy a paraméterértékek menete itt is megfelelő.

A trigonálisan torzult tetraéderes szimmetriáju komplexekben a számitott kötésszögeket (IX.táblázat) összehasonlitva láthatjuk, hogy az L-Co-Lszög minden esetben a $C1^{-}$ Br $^{-}$ 1⁻ sorban változik. Jól magyarázható ez a kötésszögváltozas a tetraéderes alak képzésére irányuló tendencia 1⁻> Br $^{-}$ Cl $^{-}$ sorban való csökkenésével [39]. Ha összehasonlitjuk a páronként azonos L és X ligandumot tartalmazó C_{2v} és C_{3v} szimmetriáju komplexek Dq értékeit, akkor megállapithatjuk, hogy a C_{2v} szimmetriáju komplexek Dq értékei kisebbek, mint a megfelelő C_{3v} szimmetriájuaké, amiből arra következtethetünk, hogy a több azonos ligandumot tartalmazó komplexben a kötéserősség nagyobb.

A VI-X. táblázatban a zárójelbe tett paraméterértékek az irodalmi adatokat jelentik.

ÖSSZEFOGLALÁS

ML₂X₂ és MLX₂ tipusu torzult tetraédres Co(II)-komplexek elektronszerkezetét és az ezzel összefüggő fizikaikémiai sajátságokat tanulmányoztuk a szögfüggő ligandumtér modell alapján.

Doktori értekezésemben egyrészt a szögfüggő ligandumtér modellnak trigonálisan és rombosan torzult tetraéderes geometriák elméleti vizsgálatára való kiterjesztését, másrészt a modell használhatóságának konkrét esetekre való alkalmazásokkal történő igazolását tüztem ki célul.

A szögfüggő ligandumtér modell az energiákat a szokásos ligandumtér-, és elektron-kölcsönhatási paraméterek kifejezéseiben irja le, de uj paraméterként bevezeti a rendszer geometriájára jellemző poláris szöget is. A modell elméleti alkalmazásával nyert energiakifejezéseknek az elektronszinkép kisérleti adataihoz számitógépi program utján való illesztésével nyertük a paraméterértékek aktuális értékét a vizsgált komplexek esetében. A paraméterek értékeiből az egyes vegyületekben uralkodó kötéssajátságokra és térszerkezeti viszonyokra következtettünk.

Irodalomjegyzék

[1] Ballhausen, C.J.: Introduction to Ligand Field Theory (New York, 1962). [2] Bethe, H.: Ann. Physik (5) 3, 233, (1929). [3] Bán M.: Acta Univ. Szegediensis 8, 45, <u>8</u>, 185, (1972). [4] Bán M.: Bevezetés az elektronszinképek elméletébe (Bp. 1966). [5] Bán M., Dömötör Gy., Gilde F.: Acta Phys. Hung. <u>25</u>, 57, (1968). [6] Bán M.: MTA VII. Oszt. Közl. 11/3, 4 (1959). [7] Bán M.: Magyar Kémiai Folyóirat <u>66</u>, 325 (1960). [8] Condon, E.U., Shortley, G.H.: The Theory of Atomic Spectra (Cambridge, 1935). [9] Császár J., Bán M.: Optikai szinkép, ligandumtér elmélet, komplexszerkezet (Bp. 1972). [10] Eyring, H., Walter, J., Kimball, G.E.: Quanrum Chemistry (London, 1944). [11] Flamini, A., Sestili, L., Furlani, C.: Inorg. Chim. Acta <u>5</u> (1971). [12] Gilde F., Bán M.: Magyar Fizikai Folyóirat 8, 95,115 (1960). [13] Kammer, H.: Acta Chim. Hung. <u>66</u>, 189, 203 (1970). [14] Ladik J.: Kvantumkémia (Bp. 1969). [15] Otsuka, J.: Phys. Soc. Japan <u>21</u>, 596 (1966). [16] Racah, G.: Phys. Rev. <u>62</u>, 438 (1942), <u>63</u>, 367 (1943).

- [17] Slater, J.C.: Quantum Theory of Atomic Structure (New York, 1960).
- [18] Tanabe, Y., Sugano, S.: J.Phys. Soc. Japan <u>9</u>, 753, 766 (1954).
- [19] Kapuy E.: Molekulák elektronszerkezetének kvantumkémiai vizsgálata (MKE Bp. 1969).
- [20] Bán M.: Acta Phys et Chem. Szeged <u>18</u>, 45 (1972), <u>18</u>, 185 (1972),
 - <u>19</u>, 57 (1973),
 - <u>19</u>, 245 (1973).
- [21] Bán, M.I., J.Császár, M.Hegyháti: J. Mol. Structure <u>19</u>, 454 (1973).
- [22]. Bán M., Révész M.: Előadás a IX. Komplexkémiai Kollokviumon Esztergom, 1974.
- [23] Bán, M.I. M.Révész: Acta Phys et Chem. Szeged <u>20</u>, 383 <u>20</u>, 393 (1974).
- [24] Cotton, A., M.Goodgame: J. Am Chem. Soc. <u>82</u>, 1777(1961)
 [25] We₈ver, J.A., P.Hambright, E.Kang, A.N.Thope: Inorg.
 Chem. <u>9</u>, 268 (1970).
- [26] Nakamoto K., P.J.McCarthy: Spectroscopy and structure of metal chelate compounds (New York. 1968)
- [27] Bán M.: Doktori értekezés (Szeged, 1975).
- [28] Goodgame, D.M.L., M.Goodgame, F.A.Cotton: Inorg Chem. <u>1</u>, 239 (1962).
- [29] Horrocks, W.D., G.R.Van Hecke, D.D.Hall: Inorg. Chem. <u>6</u>, 694 (1967).
- [30] Goodgame, M., F.A.Cotton: J. Am. Chem. Soc. <u>84</u>, 1543 (1962).

- [31] Herlocker, D.W., R.S.Drago: Inorg. Chem. <u>7</u>. 1479 (1968).
- [32] M_adan, S.K., D.Mueller: J. Inorg. Nucl. Chem. <u>28</u>, 177 (1966).
- [33] Lever, A.B.P., B.S.Ramaswamy, S.H.Simonsen, L.K. Thompson: Can. J. Chem. <u>48</u>, 3076 (1970).
- [34] Mani, F., S.Bertini: Inorg. Chim. Acta 3, 450 (1969).
- [35] Goodgame, M., F.A.Cotton: J. Am. Chem. Soc. <u>84</u>, 1543 (1962).
- [36] Ercolani, C., J.V.Quagliano, L.M.Vallarino: Inorg. Chim. Acta 3, 421(1969).
- [37] Császár J.: Magyar Kém. Folyóirat <u>76</u>, 428 (1970).
- [38] Császár J.: Kémiai Közl. <u>39</u>, 43 (1973).
- [39] Császár J.: Magyar Kém. Folyóirat <u>78</u>, 60 (1972).
- [40] Lakatos B.: MTA Kém. Tud. Oszt. Közl. 15/2, 157

15/3, 307

16/1, 53 (1961).

Köszönetet mondok DR. MÁRTA FERENC akadémikusnak, tanszékvezető egyetemi tanárnak, hogy az értekezés elkészitését lehetővé tette.

Köszönetemet fejezem ki DR. BÁN MIKLÓS docensnek, a kémiai tudományok kandidátusának a téma vezetéséért és az értekezés e¹készitésénél nyujtott sokirányu értékes segitségéért, tanácsáért.