

szén nanosztruktúrák

Vinay.elte.hu/Lorincz

fulleren C_{60} (buchminsterfullerene)

grafit grafitszén & a szén $d_{cc} = 0.14 \text{ nm}$

szén szén (30 g/mol) C nem toxic

átalakul a grafitszén el van osztva két szén két félé
 C atom van benne (ami alatt van szén és ami alatt nincs)

szén - az félé két félé elrendezés is van
(a fulleren szén nanosztruktúra van)
gyémánt:

- a tetraéderes két félé típus is el lehet legezni:

Longdaleit es a gyémánt
(típusa két félé van)
(szén nanosztruktúra)

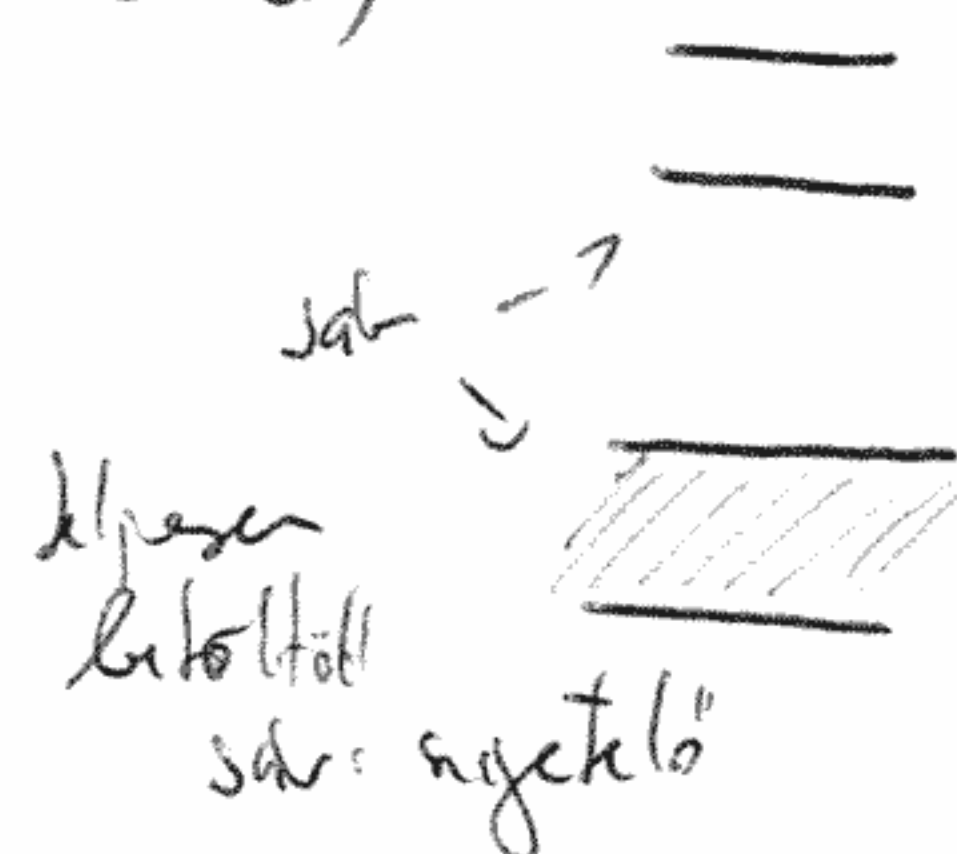
- átlátszó

- színtelen (a grafit színt vesz)

- kétféle szén mechanikai tulajdonságok

szén nanosztruktúra a grafit $\leftrightarrow$ gyémánt szén nanosztruktúra:

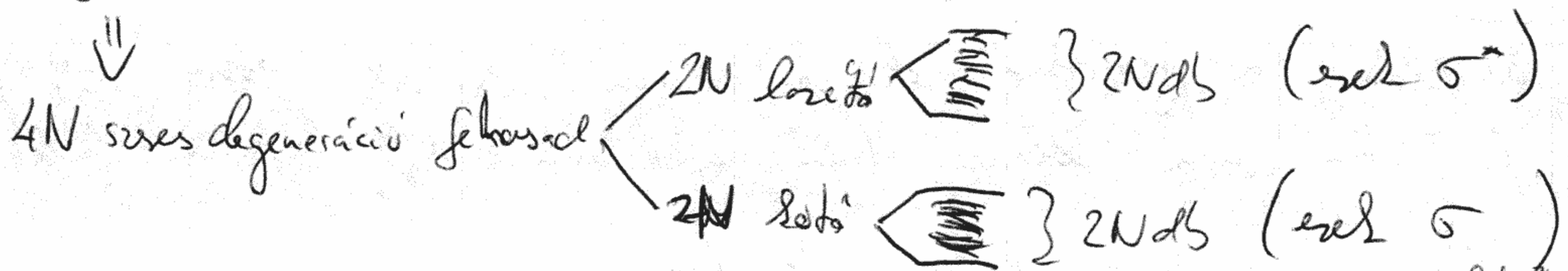
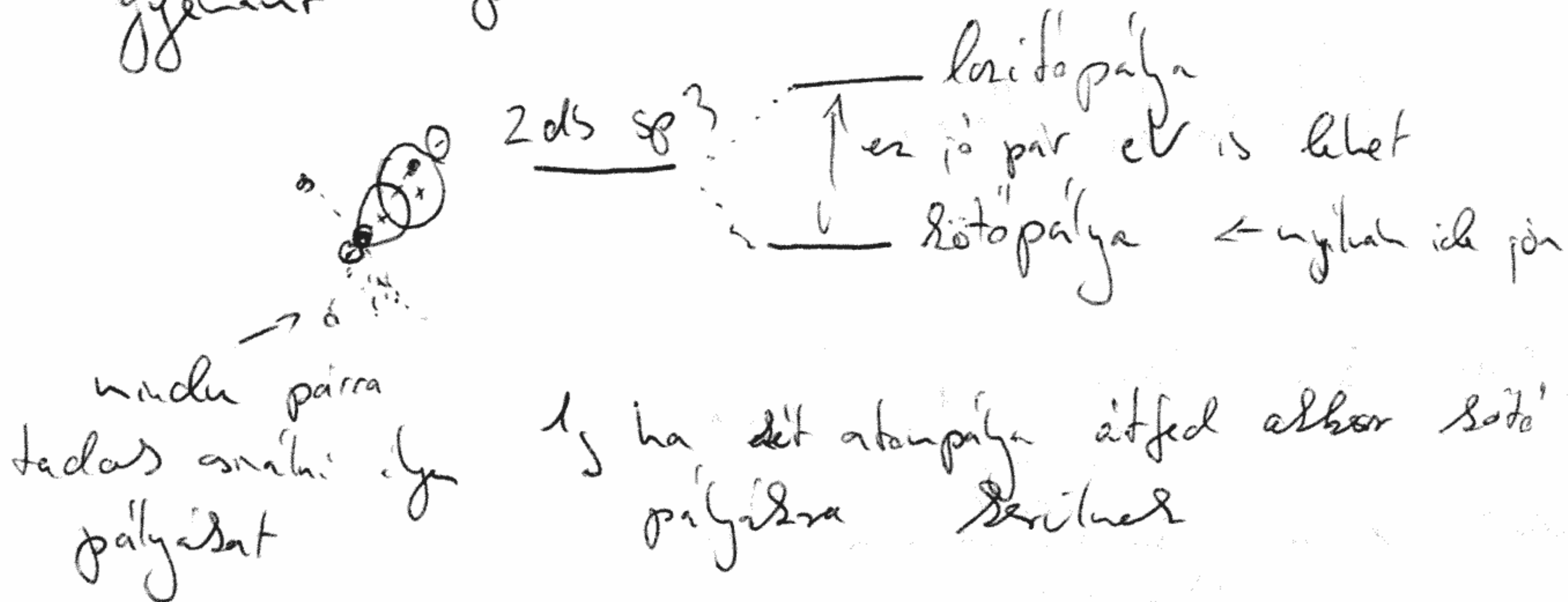
- a szén nanosztruktúra elektronvezeték van (szén nanosztruktúra)



szén nanosztruktúra: 1-3 eV

$\hookrightarrow$ gyantás székél
 $\hookrightarrow$ grafikus mérték } szorított

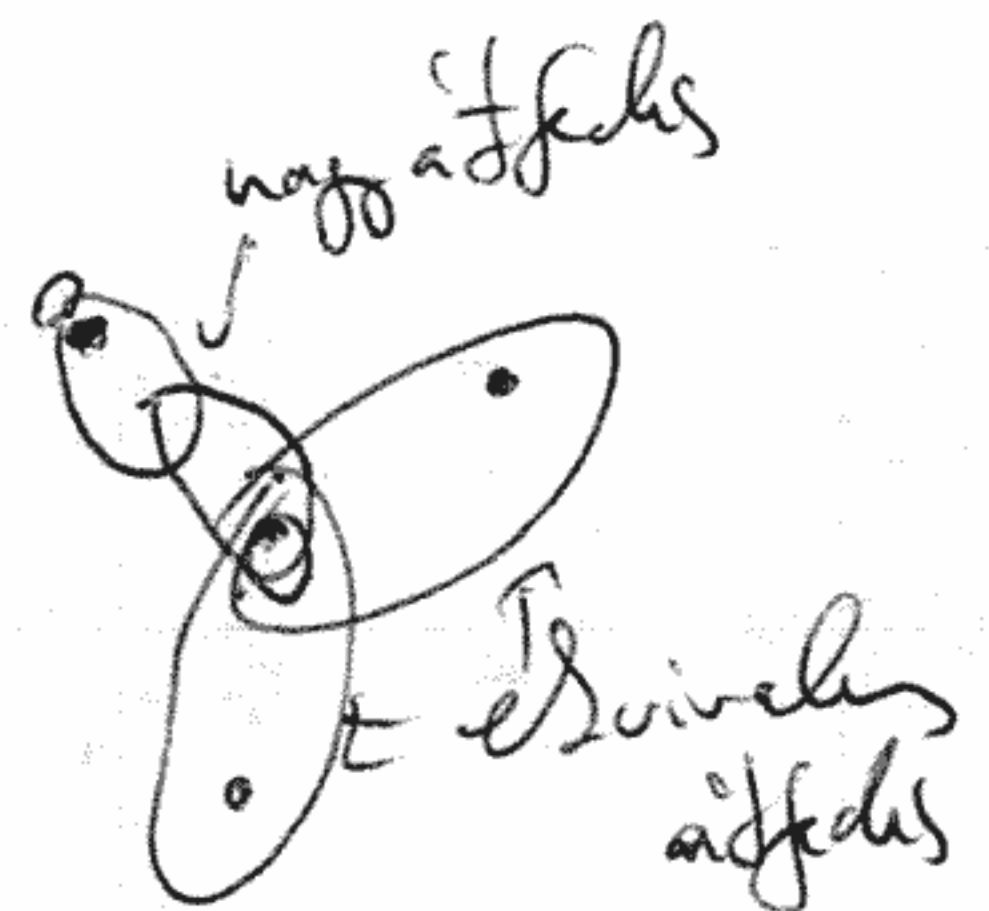
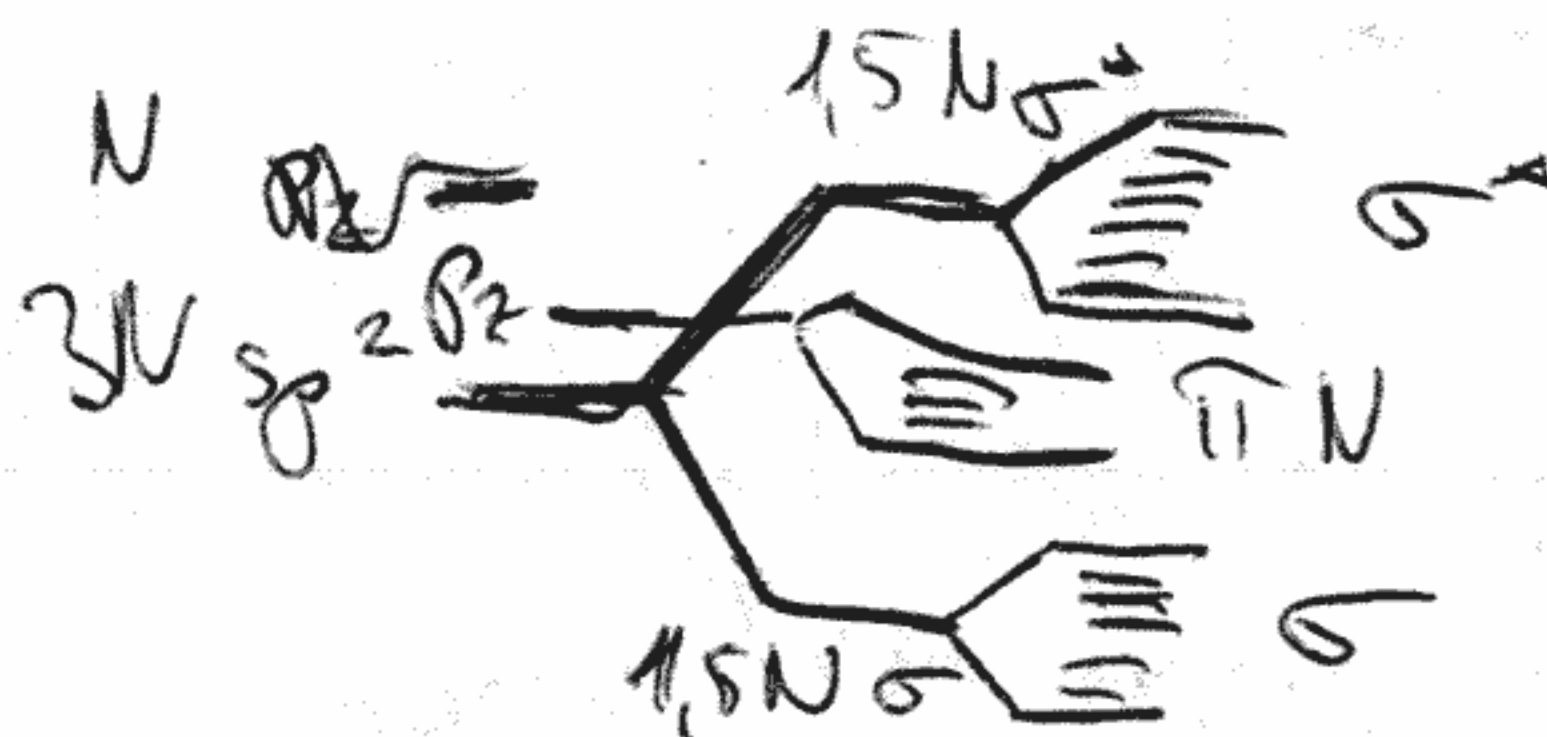
gyeant sp^3 hidridizáció



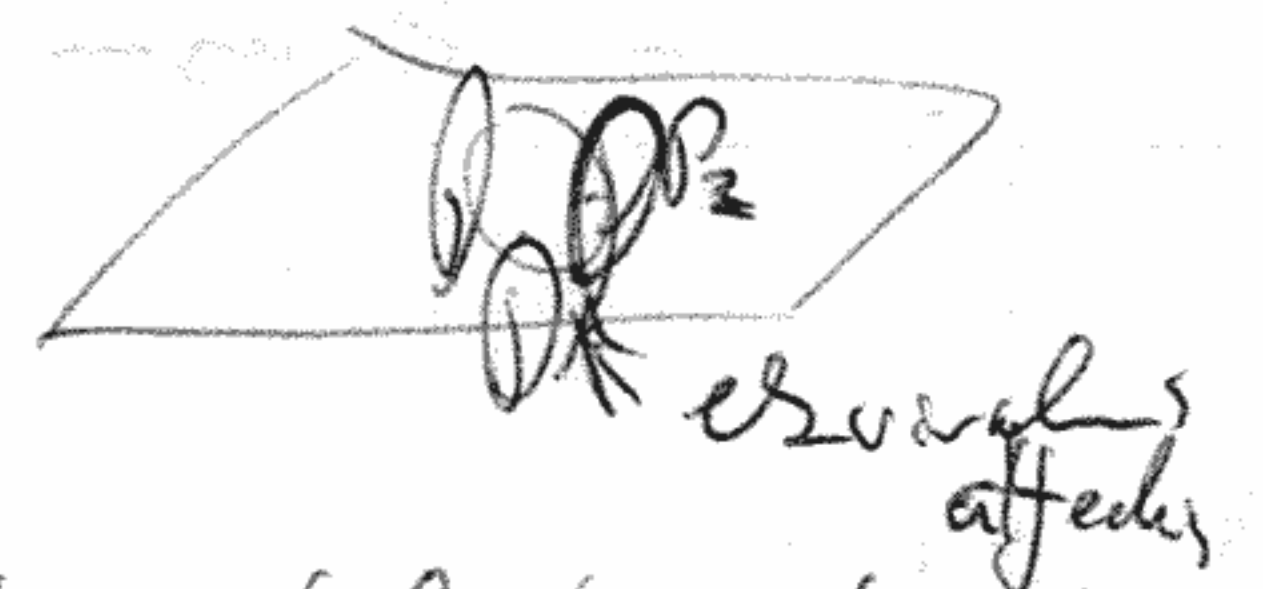
a két atomos molekulapályák is átfednek, de csak kettő

$\Downarrow$
 2) ha g külön függvény több nemcseleked $\rightarrow$
 ekvivalens kötés, de g sár alább 1.

grafit E $\uparrow$
 $3N\ sp^2$



$4N$ db elektronok
 $3N$ a σ



N a π - π $\rightarrow$ ita felel el
 a átfed $\rightarrow$ a Fermi szint
 a π párt sárja van.

a grafit a kedvesebb energótartály
 (nem alsóbb)

a grafitban az sp^2 - $2s$ átfedése nagyobb mint a gyantában az sp^3
 (sokabb van az elektronok) $\Rightarrow$ σ sár nagyobb van és van
 a π nem rontja az átfedést de nagyon kicsi a sárja (C atomok között ~16 meV)

E-TS mit valójában nemis de (a grafít entropiaja nagyobb)
erőtt len jóval stabilebb

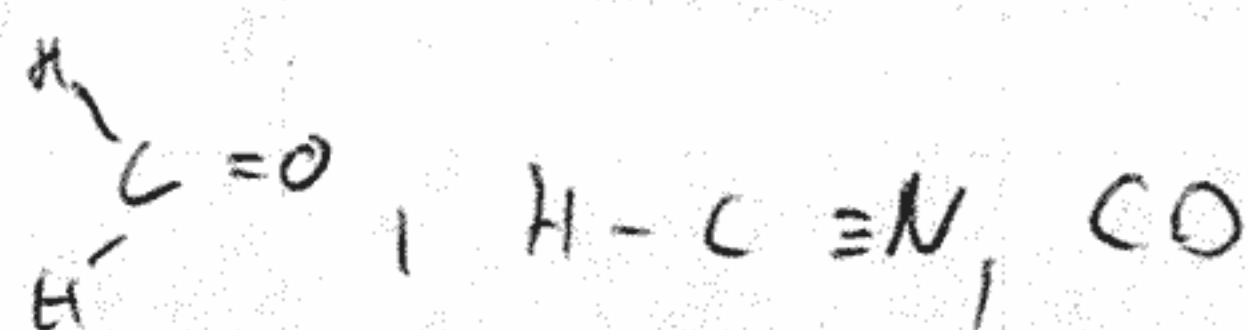
ha nyomást is vezüel

$E - TS + pV$ a grafít térfogatát nagyobb ellet a nyomás növekedése
ront ezen

Schmoo

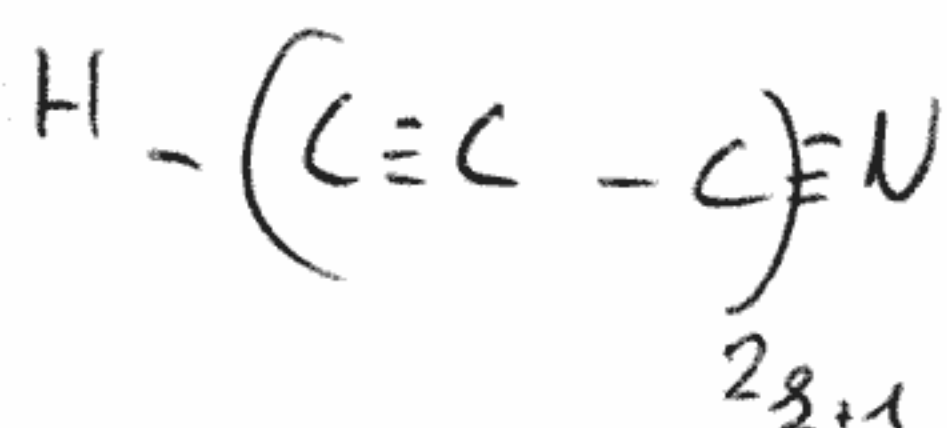
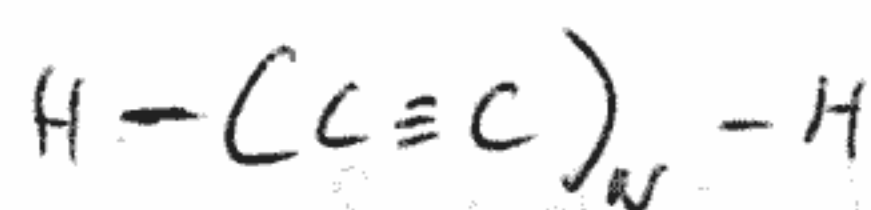
11.21

Bizony: számos molekulát mutatott ki



a szilárd testben
vagyis őrizni is lehet
spektroszkópiával

a szilárdi állapotot jelölték.



→ utána jötték a spektrométer és
megbeszéltek az állaguk iránt

Smalley kísérletével, hogy kézzel lőtt szét a dőlgő és
repítés-élel fényspektrométerbe vették észlel

↳ erőt volt a C-ot a krato-nak de Smalleynak nem tetszett

Smalley később volt győződés a Exxamall

egy dr. melletti szilárd
kerotonas egy van so két
dug any halmazlata a jéket

- impaktus irani kézzel forgó van korongot lőttek
elkés mit egy nyomai gázal fűtött
először ammóniával után Héliummal fűtött

a spektrumban csak páros behatásúak vannak

↓
elkerüljük a párosokból

↓
kihagyjuk a C_{60} -at

a C_{20} nagyon instabil

a fokok száma 12-en vannak, melyek C_{60}

Euler-jel poliedr képlet

V csúcs

M él

$$C + L = E + 2$$

n_5 = 5-ges L

n_6 = 6-ges E

n_5 db 5-ges n_6 db 6-ges

$$L = n_5 + n_6$$

$$C = \frac{5n_5 + 6n_6}{3}$$

3 (minden csúcs háromra van osztva) 3-as

$$E = \frac{5n_5 + 6n_6}{2}$$

$$\frac{5n_5 + 6n_6}{3} + n_5 + n_6 = \frac{5n_5 + 6n_6}{2}$$

$$16n_5 + 18n_6 = 15n_5 + 18n_6 + 12$$

$$\boxed{n_5 = 12}$$

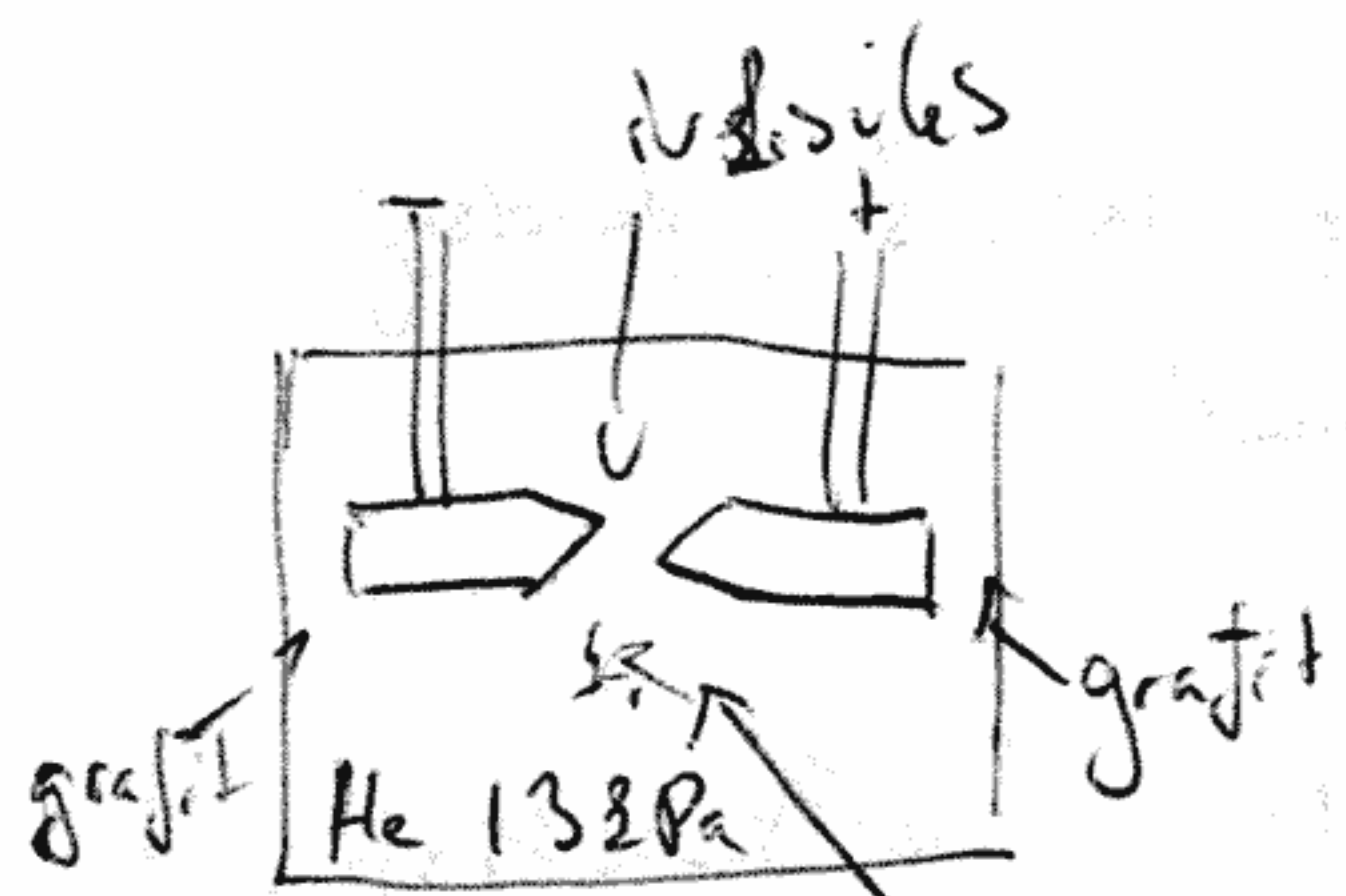
párosan $C = \frac{5 \cdot 12}{3} + \frac{6}{3} n_6 =$

$$= \text{páros szám} + 2n_6 =$$

páros szám

1990: in Nature

valási előállítás C_{60} kristályosít (Krätschmar, Lamb, Fostiropoulos, Huffman)



a C_{60} -at benzolban v. toluol-ban oldják

szórt $\rightarrow$ kristályosítás: malononitrilben megprecíz.

infravörös spektrum: egyes mérések szerint

a C_{60} 174 normál mérése van

L, nem mindegyik alább IR-ben is van degenerált kört

||
elből összesen végül 4 db külön IR-ben

NMR: ehhez kell ^{13}C mert a ^{12}C -nek nincs NMR-jel
(magnetonter Lerner-féle)

(nem a külső mágneses tér ereje az elterjedéshez vezet)

$$\omega = \gamma (1 - \sigma) B$$

↓
a mágneses eltolódás: ez az ismert fizikai hatás
(ppm) ami az a kémiai környezet jele



ha ^{13}C -van a C_{60} -ban, akkor a szimmetria miatt jöttek volna le az NMR-ben

a C_{20} -ban 5 félé nem elválasztási perció van $\Rightarrow$ 5 vonal a spektrumban

it nem istam el so halom dafod a NMR-el kapcsolatosan

lapcentrált szöveg

3 A - van az Kral's társaság
a német

↓
gyenge szöveg (molekulatartalom)

↓
a C₆₀ elnevezés fenn van
molekulatartalom C₆₀

2003 október 11-én a fenn van
szöveg szöveg

200 k-vel vált át szöveg szöveg
it nem kizárólag szöveg a fenn van
(szöveg szöveg szöveg szöveg)

valószínűleg szöveg van
ahol valójában szöveg van, mert nagy molekulatartalom
fenn, ahogyan van a szöveg is az ötfajta szöveg is
szöveg

Lotéshoszt : elektron diffrázió
NMR
röntgen } általában lehet mérni

C_{60} : elektronok állapota : $\Rightarrow$ elektronok optikai tulajdonságai

eg C_{60} 6 e-on

$1s^2$: 1. ív elektron energiája
0-2 relatív $2^2 \cdot 13,6 \text{ eV}$
(szint egy több)

($13,6 \text{ eV}$ a H alapállapota)

3 db sp^2 hibrid

1 db p_z pály

$\rightarrow$ az ilyen gömb-szimmetrikus csak len $\rightarrow$ gömb-függvények
(első relatívban)

h	5	11	
d	4	5	
f	3	7	
a	2	5	$\times 2$
p	1	3	a spin miatt
s	0	1	

$\Rightarrow$ 60 db kell még $l=5$ is

l degeneráció

de ennek valójában elora edzés ~~le~~ a szimmetriája
es ezt felhasználva
az állítólag (mivel L_z hogyan kell go ilyen felhasználást megkönnyíti)
az tanulást go e-re

highest occupied molecular orbital (HOMO) }
lowest unoccupied -11- (LUMO) } Frontiers - orbitals (itt lehet mérni)

ez konkrétan az, hogy elforgatva valahova a tengelyt ott tessék és vissza
 sgs^{-1} : konjugált ontályok: ezeket ugyanaz a spúrja (karakter)

az karakterekhez 120 db szimmetria művelet

ez ugyanaz mint a S_6 az ott lesz ugyanaz szimmetriák között

a degeneráció foka a ugyanannyi mint a karakter dimenziója

Írban erre jutott az a másik tanult:

I_h csoport

konjugált ontály

diagramok forgatás

jelölés

	E	12 C_5	12 C_5^2	20 C_3	15 C_2	i	12 S_6	12 S_6^5	20 S_6^2	15 σ
A_g	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1
$T_{1g} \equiv F_{1g}$	3									
$T_{2g} \equiv F_{2g}$	3									
G_g	4									
H_g	5									
A_u	1									
$T_{1u} \equiv F_{1u}$	3									
$T_{2u} \equiv F_{2u}$	3									
G_u	4									
H_u	5									

10 db ábrázolás van 10 konjugált ontály van
 ez illik az ábrázolás mátrix spúrja

maximális
 ábrázolás

A, B : az 1 dimenziós ábrázolás
 g, u : az inverzió

(C, D: szimmetria)

E: 2 dim

F: 3 dim

G: 4 dim

H: 5 dim

(spektrallépcsőben az van az: T-nél kisebb)

a 60 as P_2 pálya és 60 dimenziós ábrázolás

↙ az a gamma ábrázolás

↘ az a redukált ábrázolás ennek a karaktere azonos van a karakterrel az a spirála

E	$12 C_5$	$12 C_5^2$	$20 C_3$	$15 C_2$	i	$12 S_{10}$	$12 S_{10}^3$	$20 S_6$	15σ
Γ 60	80	0	0	0	0	0	0	0	4

ahol az pont nem marad meg és ott minden főtáblái el van távolítva a 0

most szét kell választani a többi ábrázolást (karakterrel) és az eredményt, hogy látszódjon az azonos ábrázolás

$$\Gamma = 1 A_g + 1 F_{1g} + 1 F_{2g} + 2 G_g + 3 H_g + 0 A_u + 2 F_{1u} + 2 F_{2u} + 2 G_u + 2 H_u$$

a megjelölt hulláfszámok és a karakter megnevezései az ábrázolásra, hogy legyen a P_2 -t alkalmasan rá a karakterrel azonos és a karakterrel azonos színekkel azonos

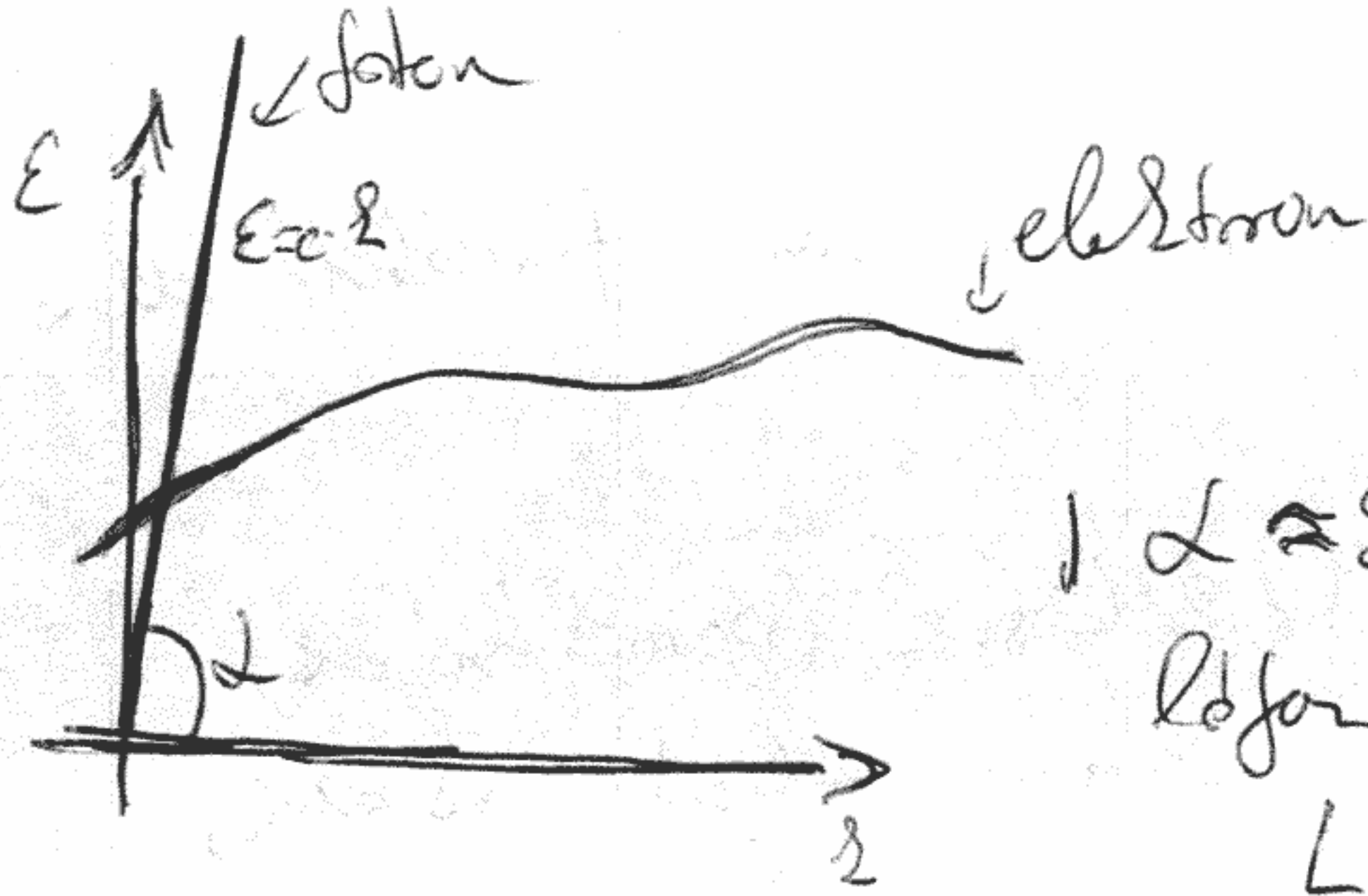
Fulleren elektronszerkezt:

Kristálysítra megezt változik az elektronszerkezt $\Rightarrow$ kialakul a sáv szerkezt
 az azist van mit $\rightarrow$ nagyon keskeny sávok
 nagyon zavaros hatással lehetnek (főleg az elektronok miatt)

Lapcentrális köbös rács

Látványos a HOMO és a LUMO
degenerációja a néma a sáv-
szerkeztben

D.O.S.: density of states



$\Downarrow$
van egy titott sáv, 1,5 eV direkt gap

$\angle \approx 90^\circ$ az elektronszerkeztben
kísérlet a fényt szel

$\hookrightarrow$ optikai gerjesztés a energia-impulzus
megmaradás miatt

$\Delta E = 0$ fotónra

Értékelés:

a π elektronszerkeztben, leggyakrabban, mert van sáv a p_z alatt és
felül

jelen szerkezt a sp^2 és a sp^3 szerkezt között
(grafén) (diamant)

Piramidális

$sp^2: 0 - sp^3: 19,4\%$

gy. értékek: C_{60} -ra 11,6

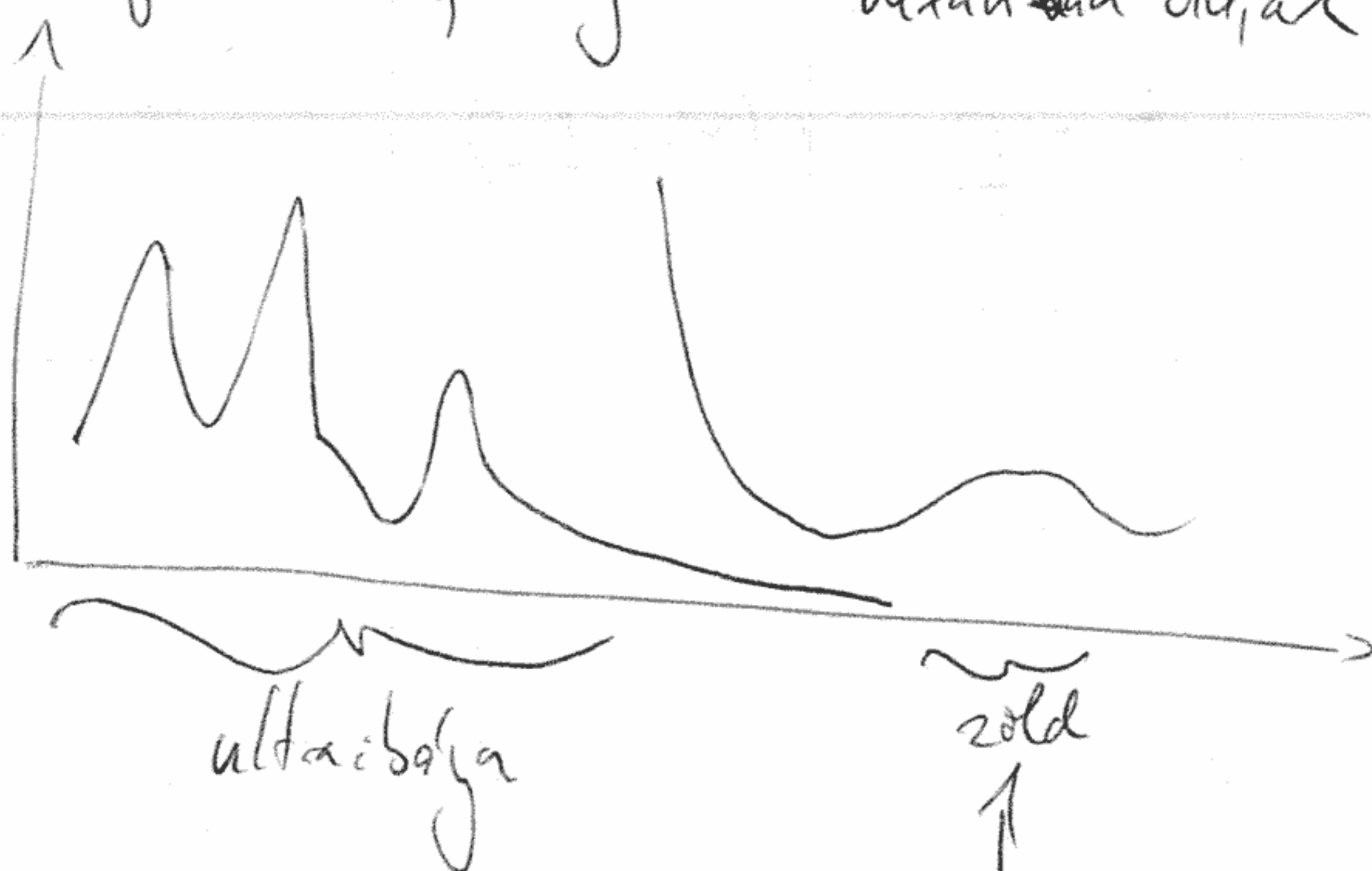
más néhanál is van.

Síksík a σ és a π nem tud keveredni, de most
 $\sigma-\pi$ hibridizáció van

Kvalitatív ábrák: az π elektronszerkezt, jobbra szemléltetve a görbék
között.

optikai tulajdonságok:

hexánban oldva



→ a (magasabb)
zöld a színe
valószínűleg szíves
vannak

Jóban átmenet: elől átmenet

amikor ~~elől~~ elől
vált morzsi

csak a → g

arbitrarily látszik optikailag

→ 1,5 eV HOMO-LUMO

átmenet $\pi \rightarrow \pi^*$ lenne

magyarul az optikailag a vegyi spektrum is látszik

exciton: a gerjesztett elektron és a lyuk kölcsönhatás

lét szinglet és triplet gerjesztésűek lehetnek
ilykor a kettő között van
↓
különböző energia

dielektronas formuluos

$$\epsilon_r \quad \mu_r \approx 1$$

$$c = \frac{1}{\sqrt{\epsilon_r}} \frac{1}{\sqrt{\epsilon_0 \mu_0}}$$

$$N = \frac{c_0}{c} = \sqrt{\epsilon_r}$$

$$\underline{E} = \underline{E}_0 e^{-i(\omega t - \underline{k} \cdot \underline{r})}$$

$\uparrow$
polarizacija

$$\epsilon_r = 1 + \chi$$

$\uparrow$
suspaugiamumas

$$P(u, z) = \chi(u, z) \epsilon_0 E_a(u, z)$$

$$\chi = \chi' + i\chi''$$

$$\epsilon_r = \epsilon' + i\epsilon''$$

$$N = n + ik$$

$\uparrow$
ekstinkcija

$$\epsilon' = n^2 - k^2$$

$$\epsilon'' = 2nk$$

$$k = \sqrt{\frac{|\epsilon| - \epsilon'}{2}}$$

$$n = \sqrt{\frac{|\epsilon| + \epsilon'}{2}}$$

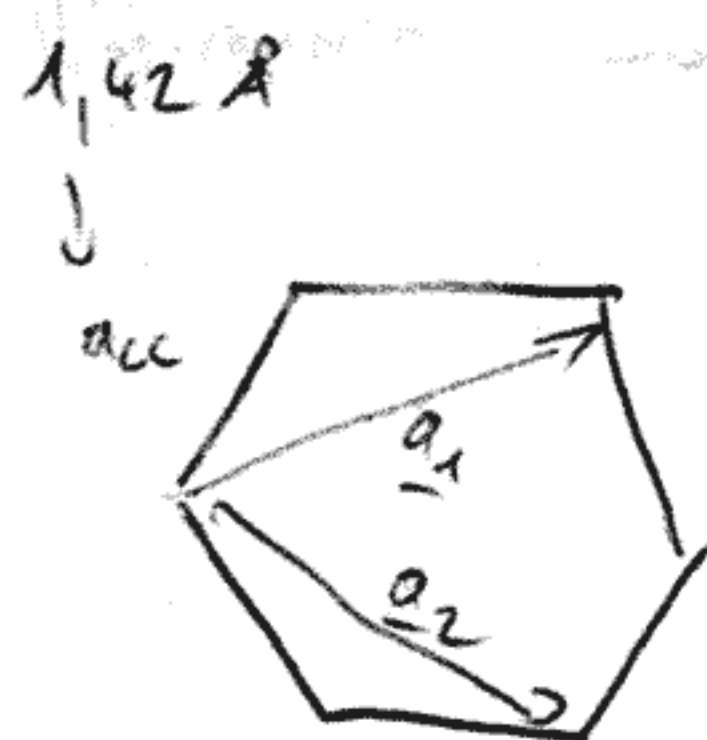
$$\chi'(u) = \frac{1}{\pi} P \int_{-\infty}^{\infty} \frac{\chi''(u')}{u' - u} du'$$

$$\chi''(u) = -\frac{1}{\pi} P \int_{-\infty}^{\infty} \frac{\chi'(u')}{u' - u} du'$$

} Kramers-Kronig

C_n : sziralitás (mit leszünk felírva) $\rightarrow$ az a hossz - szíkerület

T: transzmisszió: a cső irány



$$a = |a_1| = |a_2| = \sqrt{3} \cdot a_{cc}$$

$$\left(\frac{\sqrt{3}}{2}, \frac{1}{2} \right) a = a_1 \sqrt{1} a_2$$

$$a \cdot b = 2\pi$$

$$L = \sqrt{\frac{C^2}{h}} = a \sqrt{n^2 + m^2 + nm} \quad \text{Erlé}$$

Sziralitás meg: a C_n -nek a $(0,0)$ -nál braktörő

n, m legnagyobb közös osztója a cella területével szigorú

$d_k = a(2n+m)$ és $2n+m$ legnagyobb közös osztója a fénysűrűség
kapcsolata

elektromos tulajdonságok

a nodális zone folding method (szubsztancia nem rossz)

L grafkból származtatott és az oszlopjogításnak egyfelé
határfeltételekkel

a grafkból vonalakkal egyaránt és a grafkból színtől

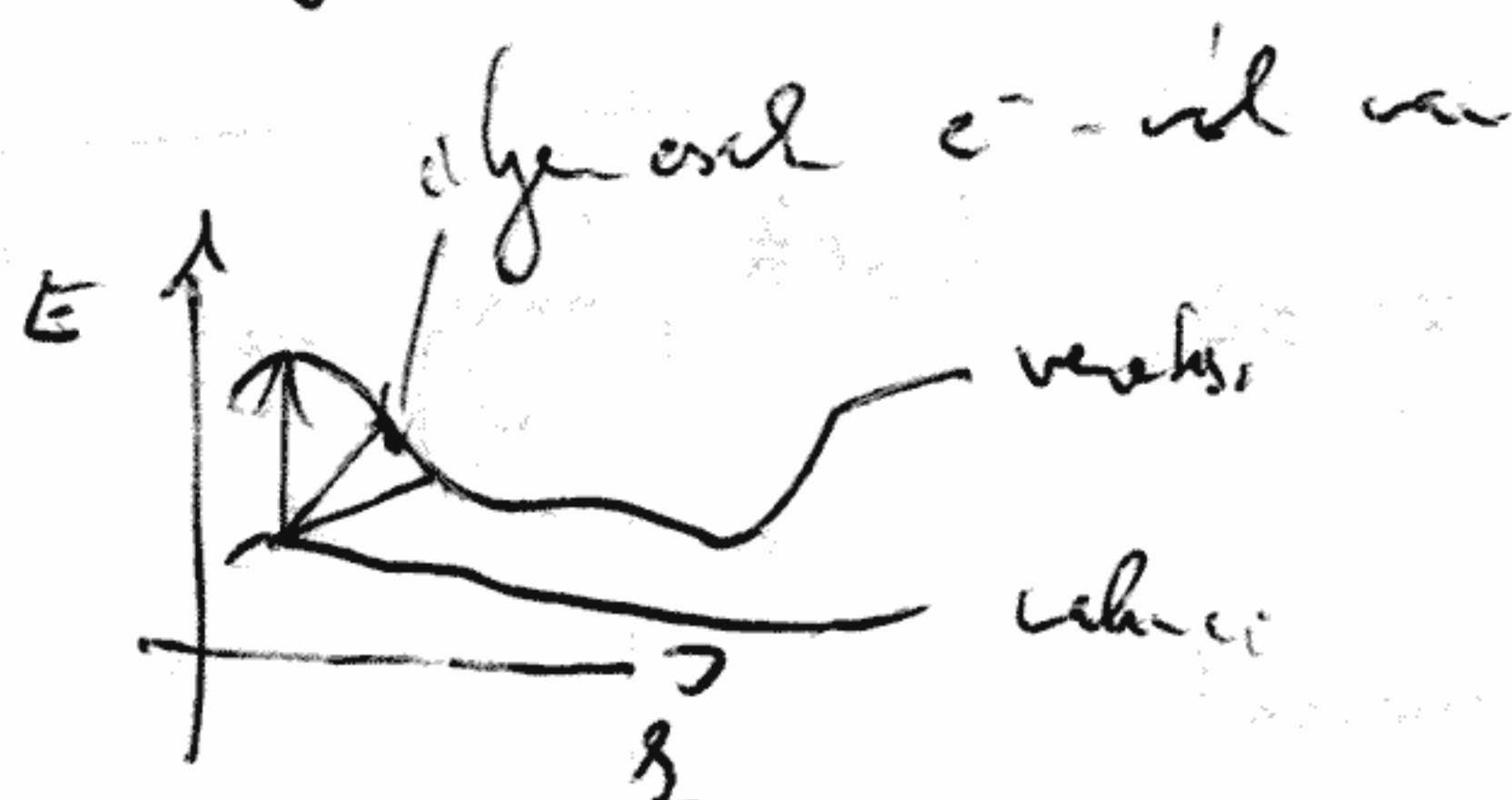
de színt fénysűrűség, ha pedig elég az k -vonallal

a M ponton mindig átlós és az adott helyen $\frac{2}{d}$ lesz az d
ezeknél kell lennie, ha fénysűrűség a színtől
 $\frac{1}{3}(n_1 - n_2)$ $\frac{1}{3}$ $n_1 - n_2$

electron energy loss spectroscopy

~ solo aq. sagi
~ ultra ca. 2000

a deflection plates: a "valentia" aigü" adest valentia 2: es 2oldi tualib
on elektronat a "iröfeibe"



C_{60} -mol aty van maphenyl ~~lyses~~ lyses met aty van linearesels

photoelectron spectroscopy (XPS: X-ray Photo e^-)

~ neben Pöfoll

as given - a kilobolt cluster energy that a
given kilowatt report

Szatelit vonalaz: 2. és 3. körben gyorsan az elektron felbont

a piroos ! = it tooked of home-land's atmosphere
not all

mit elektronen - und atomen
optischen litographischen oder u-uv geräten

Kerosene spectrum

174 discussed a reg. problem

5

4 sides later together

grewid nad a 180-nt Blutin.

constant or $\frac{1}{n}$ approx!

most *Thalass*

Γ (180 dms) általában kell negatív

(als Substanz gegeben)

Γ	E	$12C_5$	$12C_5^2$	$20C_3$	$15C_2$	1	$12S_{10}$	$12S_{10}^3$	$20S_4$	15σ
	180	0	0	0	0	0	0	0	0	4

$$N_{Ag} = \frac{180 + 15 \cdot 4}{120} = 2$$

205 Klassen

symmetrisch

symmetrisch

punktsymmetrisch, 5-fach symmetrisch, 15-fach symmetrisch

4-fach symmetrisch

symmetrisch

$$p(1,1) = 4$$

Hf: 180

180 ist die kleinste irreduzible Darstellung

$$\Gamma = 2A_g + 4T_{1g} + 4T_{2g} + 6E_g + 8H_g + A_u + 5T_{1u} + 5T_{2u} + 6E_u + 2H_u$$

Dipolmomentmatrix soll eine Funktion sein

a) Klassen symmetrisch

irreduzibel

Soroll

symmetrisch

IR: infra-rot ist das elektromagnetische Licht mit einer Frequenz

Raman: Streuung von Licht an einem Medium

aber von Molekülen, Raman ist ein elektromagnetischer Prozess

infravörös gerjesztés: dipól átmenet

a Raman és a polarizálhatóság és a hő (erős fénysugár)

breathing mód: radialis

punch mód: tangenciális (a szögeltől függően képződhet a gerjesztés)

a Raman-spektrométer a szimmetriát a különböző polarizációs állapotok között vizsgálja. (90°-ra állított polarizációs szűrővel a polarizálhatóság diagonális elvétel, a szűrő, a szűrő és a szűrő)

carbur: lézerek működése

Az új Raman spektrométer: mit a rendszer vizsgál?

↳ a lézerek elbárára a szimmetriát a hő és a szűrő vizsgálatán

↳ nem csak a lézerek szűrőjének a Raman-spektrométer (jelharmadik) a anharmonicitás miatt

- az a valószínűleg a szűrő és a szűrő vizsgálat

- az Ag módus látnak a szűrő szűrőjének a szűrő és a szűrő vizsgálatán a szűrő és a szűrő vizsgálatán a szűrő és a szűrő vizsgálatán

infravörös nem látnak a jelharmadik szűrő és a szűrő vizsgálatán a szűrő és a szűrő vizsgálatán

msc felvétel: jún 29-2, kb/ beérkező

Székely
V. 9

amikor nincs vizsga: június 7-14
(6 - 15)

ben v. május 31. addig de lehet másik vizsgával
eggyütt meg a legutolsó hetén

dopeolás:

a C_{60} -nak nagy az elektronaffinitása $\rightarrow$ ha vizsázt be donorozat
akkor töltethető a HOMO LUMO - ment (összesen 6 e-t lehet beleadni)
ha 6-ot adunk megadunk "negatív", de a szűk szűk vezető

$A_3 C_{60} \rightarrow$ leggyakrabban ez a vezető

folttatja ezt utána megint vissza a szűk vezetőre

dopeolás során az optikai tulajdonságok (abszorpció) "in-situ" mérés

$K_3 C_{60}$: nincsenek valós, jellegzetes csúcsok, amit jellemez

$K_0 C_{60} \rightarrow K_6 C_{60}$

$\rightarrow$ elfűrés és átmenet (a 2-es) azt LUMO szintre történő
átmenet

$\rightarrow$ szimmetria és csúcs $\rightarrow$ ez a LUMO-ról történő abszorpció

$\rightarrow$ a $K_3 C_{60}$ -ra szimmetria és csúcs de $K_6 C_{60}$ -ra elfűrés $\rightarrow$
ez a LUMO sávban belüli gerjesztés

low energy electron energy loss - változása

L_2 és energias elektronokkal bombázás

L_2 és L_{25} -nél szögfigetlen és

L_2 ezen és ugyanazt látod mint a L_{25} abszorpció
változásait: eltűnik a LUMO mint a gyökeres

megjelenik a LUMO mint a gyökeres

megjelenik és eltűnik a LUMO sávon belüli gyökeres

high energy EELS

L_2 csak belső elektronokat is és tudod látni

L_2 bizonyos csússzal megvárakozol de elcsúszhat (elképzeld)

széles eltolódás: egyfajta irányból adódó a belső y elektronok az
 $1s-x$ is

az el az azért van mert a minimális gyökeres L_{25} az $1s$ -t a
LUMO befelé fordítva

L_2 az elcsúszás miatt lehet a LUMO

annak tudni, hogy $1s$, hogy a C-2 belső elektronjai
nem túl erősítve az atom belső állapotaira (minden atom ilyen)
és a 280 eV körülbelül azonnal lehet tudni, hogy $1s$

ultraviolet-photoelectron - spectroscopy (UPS)

L_2 csak most nem a k -bőveit nézzük hanem a HOMO, HOMO-1 állapotok
közvet

a Fermi-szint energiájára

$$\epsilon_{pc} = h\nu - [e(\phi) + e\phi_{sp}]$$

az a betöltött
állapot energiája

széles: nem a vákuumban
(technikai az nem a vákuumban,
han a spektrométerrel)

civ2 - photoelectron spectroscopy

$L \rightarrow e^- \rightarrow \text{vac}$

$L \rightarrow$ az ices állapotok állapotcsúcsait nézi

a PES és a IPES-sel jött meg lehet ami a keltető és keltetők állapotokat
de az ábrák is másként jöttek, de a keltető ábrák nem lehet jelgyászok keltető
vagy máshol vannak a 0-pontok

Raman-spektrom

az irányított
pinch
mérés $\left\{ \begin{array}{l} L \rightarrow \text{a pinch mérése a helyet marad de eltérő} / \text{klit az a } C_{60} \text{ porok} \\ L \rightarrow \text{megjelölés de eltérő } C_{60} \text{ és } C_{70} \text{ } \rightarrow \text{a } k_3 C_{60} \text{ pinche} \\ L \rightarrow \text{szint } C_{60} \text{ és } C_{70} \text{ } \rightarrow \text{a } k_6 C_{60} \text{ pinche} \end{array} \right.$

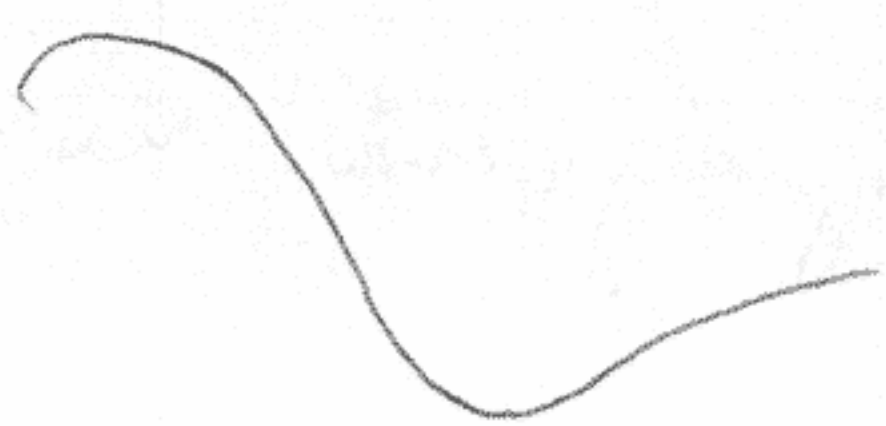
az annál a jelle, hogy a fűrészes névadás: $k_0 C_{60}$, $k_3 C_{60}$, $k_6 C_{60}$
és ezek az a fűrészes névadás, szilárdos anyagok
"fűrészes névadás"

Ramannal pár porc alatta pinch-mérés lehet alacsony negatív
vagy nagyobb doped

Infravörösben is a fűrészes névadás ~~de~~ lehet

Fano-vonal (absorpció)

van az diszkrét szint
és az kontinuum szint



az gbe egyes es van szabályos körkép

a kontinuum a vezetékek elektronok és a pinch rezgés keltető
nem mindig rezgéses tud szabályos, csak ha a
gbe szimmetrikus érték A_g

C₆₀ szupervezetése megint:

Siklóházi
V. 9.

42 A₃C₆₀ létező szupervezet

BCS szupervezetési: e⁻-fonon ~~e⁻~~ csatolás

$$k_B T_c = 1,14 \cdot k_B \cdot e^{\frac{1}{N(0)V}} \quad \begin{matrix} \uparrow \\ \text{állg. sz.} \end{matrix} \quad \begin{matrix} \nwarrow \\ \text{2. uni csatolás} \end{matrix}$$

itt nem lehet perturbációt alkalmazni, mert az $e^{-\frac{1}{x}}$ nem fejthető sorba

a C₆₀ szupervezetést az erősebb összehúzóerő okoz a T_c-ben

- itt jól látható fononok vannak
(párk. módok)

- nagy a Fermi szintelátjárás, azaz nagy a sűrűség a sáv
↳ a csatolás erősebb, mint a szórás
magyarul a szórás

Nanométeres léghővezetési
 egyenlet a következő alakú: $J_{\text{eff}} = \frac{1}{6} \cdot \frac{1}{L} \cdot \frac{1}{A} \cdot \frac{1}{\rho}$
 L: 6-ik hatványon nő a hővezetési együtthatóval

ionos polimerizáció:

$A_1 C_{60}$ (először főbb mint 100°C alatt)

olyan anyag a mint a NaCl

↓
 lassan hűtve
 polimer lesz

↓
 gyorsan hűtve
 durva lesz

fullosodás a hővezetési egyenletből látható, hogy:

de ez nem a hővezetési egyenlet, hanem a hővezetési egyenlet

hővezetési egyenlet: $\frac{\Delta V}{V} = \frac{1}{\beta} \cdot \rho$
 ↑
 hővezetési egyenlet

Young modulus: $\frac{\Delta L}{L} = \frac{1}{Y} \cdot \frac{F}{A}$
 ↑
 Young modulus

↑
 Young modulus

↑
 Young modulus: C_8H_8

C_{60} : Kugla a C_{60} -as körű kugla alakú szerkezet
 ↑
 szűrő

~~Füller~~ Székely 83

meggyűző a szupervezéssel kapcsolatosan:

- magas az optikai módus frekvenciája
- nagy az állapotűrűsége (a szerkezet miatt) } ezért nagy a hővezetése

Sztori:

valószínű, hogy p-dope-olással nagyobb állapotűrűséget lehet elérni és csökkenti a károsító hatást

↳ kiderült hogy csaltak valahát :)

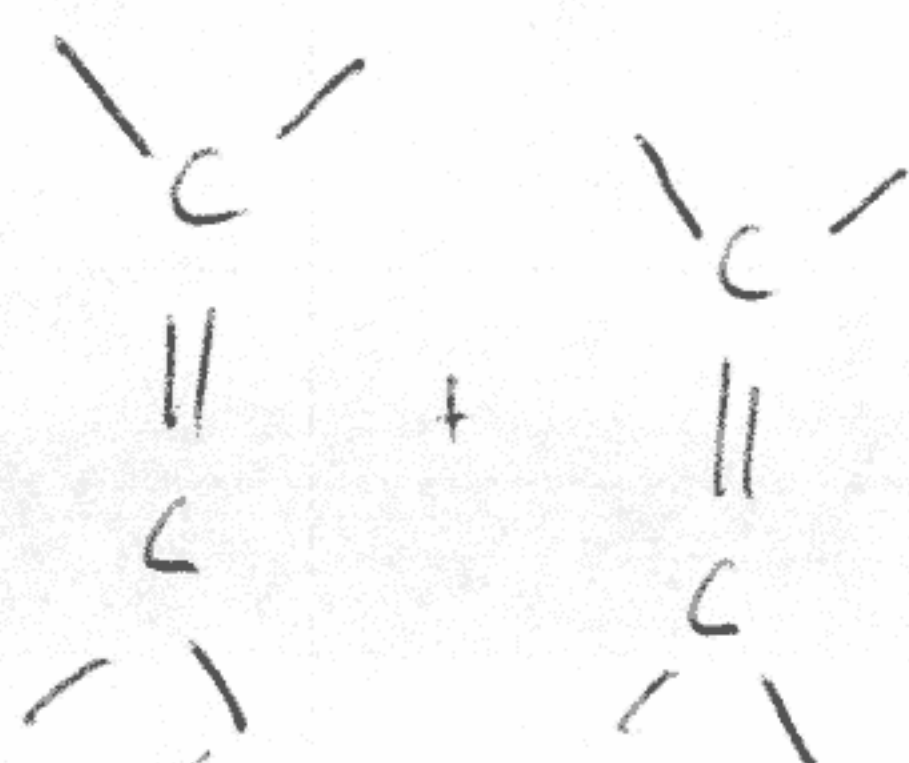
C_{60} polimerizáció

a C_{60} - C_{60} kötés ellen reagálhat össze

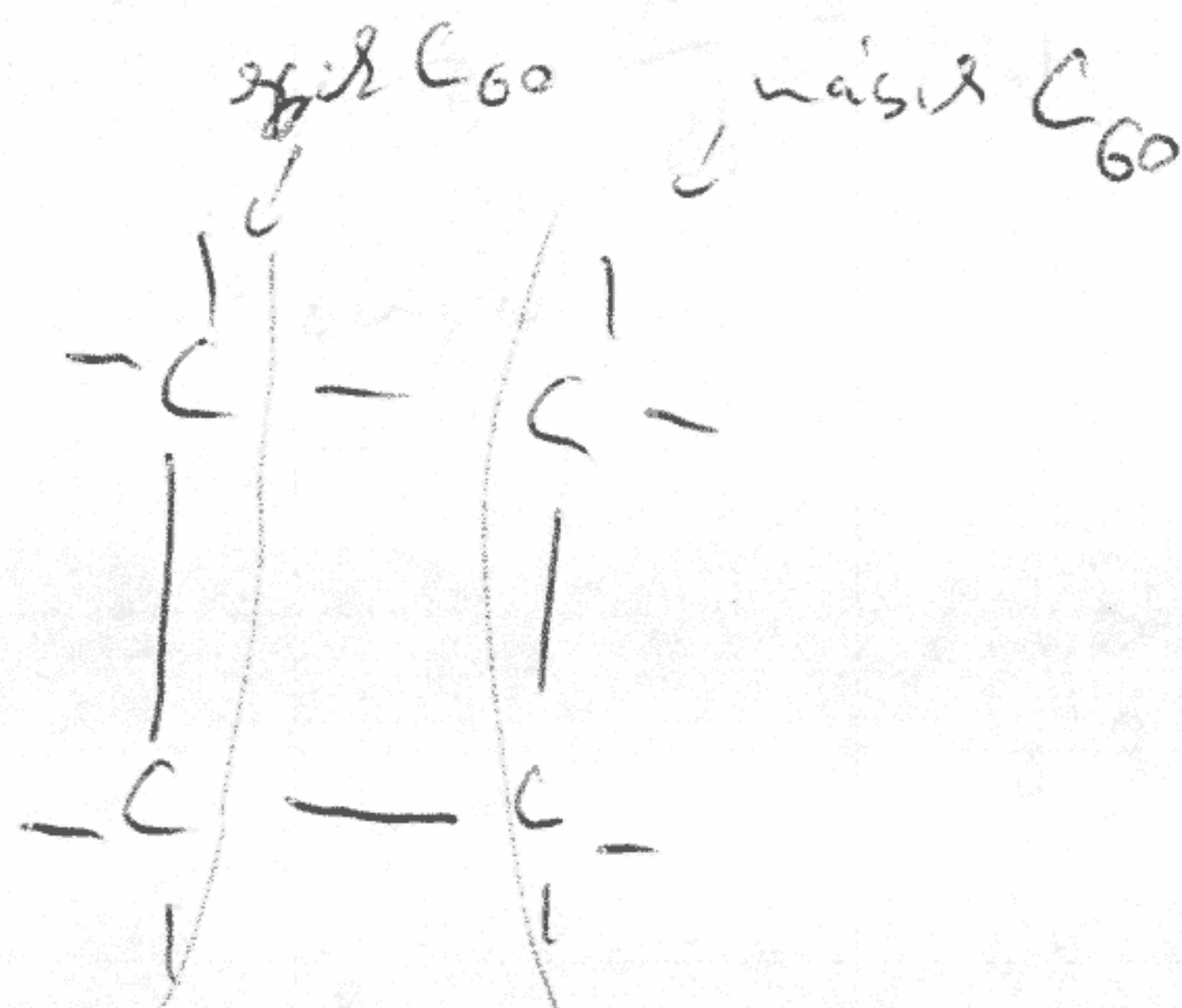
hozzáadásul létezik Székely 83

legismertebb

2+2 cikloaddíció



=>



Woodward-Hoffmann szabályát

$4n+2, 4n+2$

a $4n+2$ szabály, a molekulák közötti kötés kialakulása e^- -s részecskék között történik, akkor nem reagál

ezt nem idéjük :)

az stimmel (amint a táblázat) de a mol. pálya nem

trükkös kell alkalmazni mert a LUMO-n tud csak kötési (ott nincs csomópont)

- foto : fény gerjesztés
- ionos : e^- -t dobol rá

C_{60} - C_{60} táv kb 10 Å az fcc rácsban

a polimerizáció reverzibilis