

szepj@eik.bme.hu
nagy zh - 8. hét
laborjark.

Anyagok

csop. - k2 all. szint

- gázok
 - folyadékok
 - szilárd anyagok
- } ez ezek részletei



csop:

- fémek
 - kéremia
 - polimerok
 - kompozitok
- } 3 alapműve

fémek

- leggyakrabban haszn.
- pótolhatatlanok

ötvezető fém: szilárdítás

szennyezett: nem sz. ; *

tiszta fém: 9 m. redm. 4-9-es al. 99,999%

ötvezető lemeze:



- járul a mech. tul.
 - rosszabbul vezet
- umit umicit

v. vezelőképeség: e⁻ az elszaradása

hővez: rezgés végfolyg, a mellék, a & elszaradása a vés.

kéremia

- 4ov. kötés, val. köts.
- ϕ szab e⁻ → rossz vezelő
- atom eltol: 4ov. kötés boml. → rezgés rosszul vez → rossz hővez. → jó szig.

biokompatibilis: nem lóti ki a szervezet

piezoelektronikus: mech. rezgés → e. tér. c. fém → defundódit.

polimeres:

monomerek összekapcsolódása

kompozitok:

teljesített anyagok

2. külső anyag \rightarrow tel. ^{szár.}

1) Fasbeton: beton + drót próbatérsával

Szálerezőanyag: felülről anyagba szálak

karbon szálak

matrix anyag: amibe beletapasztalják

Atomok elrendeződése.

- szabályos r.: foly.

- amorf.

felülről is lehet orin: gyors lehűtés

r.: üreg

kriszt. - transzlucens - 1. kék egy at.

2. monok. \rightarrow vedlővel meg lehet hozni.

3. többit is

ideális rend: minden atom ott van, ahol lennie kell

egy kristály: hosszú távú rend.

anyag többnyire részben rend.

obrádát all. + rendtlen kristály

IC

polikristályosak:

2. kék: szemek, kristallit

a hosszú távú rend 1 szemekén belül elv., határon megtörik

(együttük kék az van fordítva)

atomos orientáció megvan.

folyadék.

hosszú

hosszú leterjedés határra rendeződés

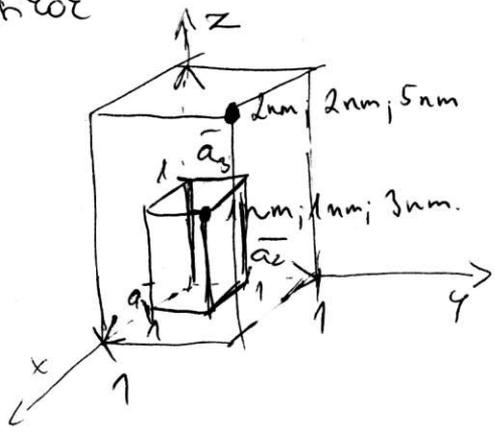
2D-s pontok.
 periodikus rend.
 bázisvektorok
 tr. vektor: kivettől origótól egy adott pontba mutat
 tr. egyenlet:

- kockos rács.
 Φ_0
- tetragonális rács.
 egyenlő alapú egyenes hasáb.
- ortorombos rács.
 téglalap
- romboéderes rács.
- hexagonális rács
 szab. bázis alapú egy. hasáb
 \rightarrow pm. cella: rombusz alapú egy. hasáb.
- monoklin
 \rightarrow egyháscső
- triklin

primitív cella
 \rightarrow legkisebb rész. elem.

Miller-index

pszeudó
 irányok meghatározása
 háló



$$|\bar{a}_1| = |\bar{a}_2| = 2 \text{ nm}$$

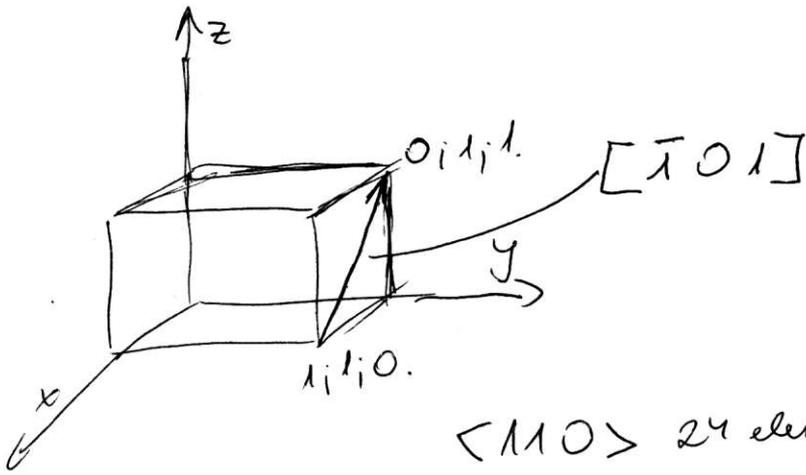
$$|\bar{a}_3| = 5 \text{ nm}$$

$$|\bar{a}_1'| = |\bar{a}_2'| = 1 \text{ nm}$$

$$|\bar{a}_3'| = 3 \text{ nm}$$

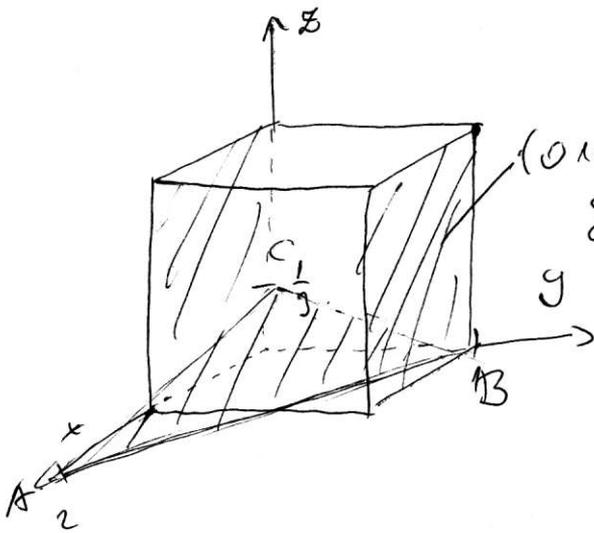
listros: 1,1,1

mérőszámok: dim. nélküli egységek



$\langle 110 \rangle$ 24 elemet foglal magába

Síírot leírása:



$$\frac{x}{A} + \frac{y}{B} + \frac{z}{C} = 1.$$

pontok rajta vannak a sííron

(010)
 $\{100\}$

$$\frac{1}{A} \quad | \quad \frac{1}{B} \quad | \quad \frac{1}{C}$$

$$h' = \frac{1}{A} = \frac{1}{2}$$

$$k' = \frac{1}{B} = 1 \quad | \cdot 2.$$

$$l' = \frac{1}{C} = 3.$$

$(1 \ 2 \ 6)$

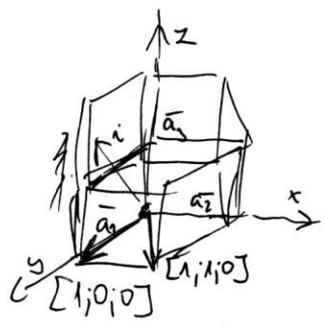
$$A = \infty$$

$$B = 1.$$

$$C = \infty$$

(010) síírsíny

hexagonális rendszer: 3 db rombusz alapú egy. hasáb



miel a 63 1 dője => érvényes.

⇓

ki, q, i, l rendszer

ki van kiszámolva, hogy a ezt más számításra folyón

koordinációs szám:

a legközelebbi atomoktól hány db van

(a) -> 6.

(b) -> 8

FKK -> 6 + 2 * 3 = 12.

atomot szám: ...

FKK $8 \frac{1}{8} + 6 \frac{1}{2} = 4$.

TKK $8 \frac{1}{8} + 1 = 2$.

PK: a = d.

TKK: $\pm 2d = \sqrt{3} a$ } atomok elrend. egyr.

FKK = $2d = \sqrt{2} a$

Tekintőleki tényező:

atomok közötti / cella térf.

$$\tau_{TKK} = \frac{2 \frac{d^3 \pi}{6}}{a^3} \approx 0,68.$$

$$d = a \frac{\sqrt{3}}{2}$$

Legnagyobb rácslevegő:

- hely a atom belül
- annak a legnagyobb az atomoké, melyet be lehet oda helyezni

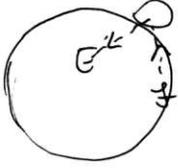
Von. mérték az is rácslevegő tényező, legkisebb ill. mit is rüdey
fém anyagot ábrázolásával egyr.

ρ _{Dent}	ρ _{Dent}
max	max

Allotrop átalakulás
 a fémnél megval. a kristályszerkezetek \rightarrow térfogata

örnpesztis: duból készült org. szíjok egy biz. hőm. - en elporlóttak

13°C gyémánt - tetragonális



hottora lesz a térf. váltás?

$$\Delta V = \frac{V_{FKK} - V_{TKK}}{V_{TKK}}$$

huru váltás:

- atomok száma: N konst.
- atomtávolság: d

V'_{FKK} 1 db FKK cella térf. $a_{FKK}^3 = \left(\frac{2}{\sqrt{2}} d\right)^3$

$FKK \rightarrow 2d = a\sqrt{2} \quad a = \frac{2}{\sqrt{2}} d$

$$V_{FKK} = \frac{N}{4} \left(\frac{2}{\sqrt{2}} d\right)^3$$

$$V'_{TKK} = a_{TKK}^3 = \left(\frac{2}{\sqrt{3}} d\right)^3$$

$2d = a\sqrt{3} \quad \uparrow$
 $a = \frac{2}{\sqrt{3}} d$

$$V_{TKK} = \frac{N}{2} \left(\frac{2}{\sqrt{3}} d\right)^3$$

Váratlan: hisz

Szubstitúciós
 intersticiós } atom } többlet: az atom helyett másik atom van.
 rüke:
 rácsközlekedésben van + atom
 részecskék között

Váratlan:
 - atomok egyensúlyi távolsága megváltozik.
 - a rácsból a váratlan felé görbülnek

Szubstitúciós atom:
 - többlet kerülnek a környező atomok

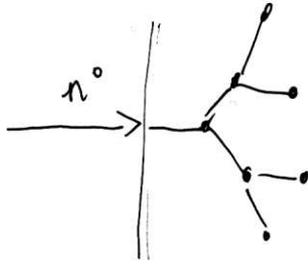
Frenkel-mech

$$u = N e^{-\frac{Q}{kT}}$$

Q : aktivációs energia

k : Boltzmann-állandó

T : hőm.



pozitív

+ mech. határok

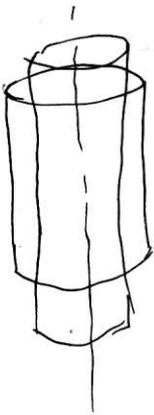
valószínűtlen rákötések: diszlokációk

alakultak...kor a kristályvizet elmozdították

ϵ - rugalmasság modulusz

$$\delta = \frac{F}{A_{\perp}} \text{ húzóerő}$$

$$\tau = \frac{F}{A_{\parallel}}$$



ABCABCABC... → FKK

A0A0AB... → HK

Zenerrel-mech.

Ár. energia magas: extrém kőnismenyés kódt
elmozdítás

Vonalaseni 1 dimenziós rőskibak: diszlokáció

rug. alakítás: ha elmozdít, visszavág az eredeti áll.

képlety alakítás: nem kő vissza eredeti áll.

for. hálór, ahol a rug. al. elmozdítás = folyáskor

$\sigma = E \cdot \epsilon$ - Hooke-tör.

húzó rug.
modulus

G - csúszási rug. mod.

csúszást nyújtás: V áll.

2 kristályrész elmozdítása \Rightarrow alakítás

ha a felső atomot felig eltolom, nem kell több szót befektetni, ha a sor atom
felül jusszon \rightarrow az az helyi or egyenlősség pozitív

x kicsi $\Rightarrow \sin x \approx x$
 $\tan b \approx b$

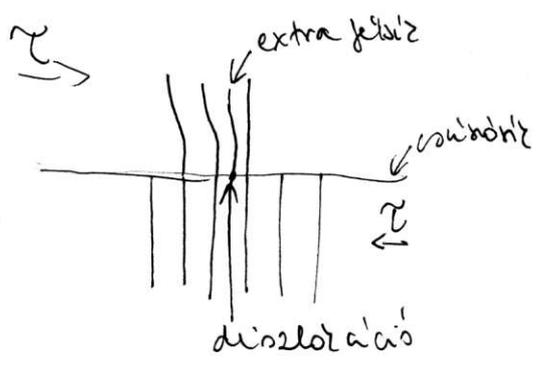
2 felület eltolása: nyújtás



$\gamma = G \cdot \phi = G \cdot \tan \frac{\phi}{b} \approx G \frac{\phi}{b}$

gyakorlati elmozdítás:

az atomok nem egyszerre mozdulnak el.



TEM
 \hookrightarrow transmissziós elektronmikroszkóp: 3kn kőgít

eldindoltság: \geq nettó töltés: vegyes.
csavardás. II

diszlokáció megallopítása: Burgers-örv.

↳ ha nem záródik:

vegyszeres a katódot közi verber:

Burgers-verber

↳ kúnya, meghaladása ~ diszlokációt

↳ disz. által okozott elemi elmozd.

megpötyög, ivócsigoly mutató

meg

(meme ualad, meddore elkerest tud ostrom)

def: $\frac{b}{l}$
Eldindoltság: $b \perp l$

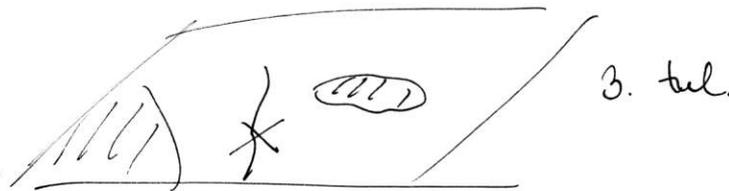
olyan elemi örv, mely a diszlokáció vonalára \perp

hiz. ritka lehet, bizonyos nem lehet csúszási

csavardindoltság def.
bill

valóságban a higgatlanok: összetett diszlokáció

↳ alorvalószínűségi diszlokáció csatlakozás



5. tel. legegyszerűbben + hibában jellemző

ha a károsítás 100%
(b) = d. - atomtávolság

diszlokáció:

törés: szil. pontokba

megalmas energia többlet

replikatív: b^2

diszlok. mozg. \rightarrow képlettel al. velt. alapján

alorvaló, nem csak diszlokációval történhet:

ritka, makkos, makkos al. velt.

di. nl. : atomok hosszirányú mozgása

di. nl. mennyisége / sűrűsége

meghat. → felület: hány at. di. nl. töltés

→ térfogat: d. vonalak összhossza

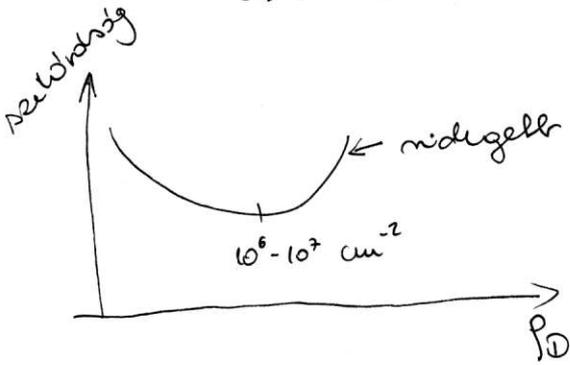
mérete: TEM

↓ probl. : 3 dim. → 2 dim. - s kép

egy bizonyos sűrűség alatt nem trüvelő

röntgendiffrakció

↳ elemzés



- kevésbé mér. a teljesítmény al. w'k.

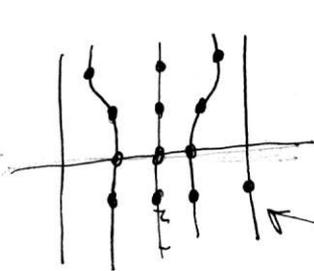
↓
előtér

μ : Si

nagy ρ_D → abszolút mértékű egyenlőt
akadályozza

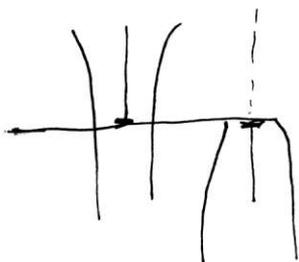
felm. abszolúta: di. nl. szám ↑

μ : rezdőt : egy idő után elpattan

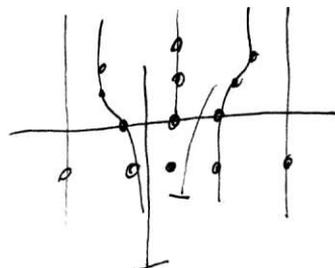


magas hőm.

szűrés - mészés - lézés összehor.



- megszünt a dislokáció

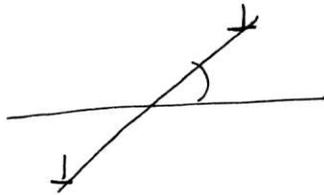


definíció: e növekedés

új definíció: az az az el. nem azonosítban jellemző

1
mozg. teljesül

2 definíció elhárítás: várhatóan jó a kitér



ha $\alpha = 0$. \rightarrow szabályos feltétel

\downarrow
részletileg \rightarrow saját magából növekedés tovább
húzó 2 fele összehúzó



-trócha egyenlőség

a foly. részoldat előrel

1. nagyobb sebesség magától a húzóval

Felületi részletek

matemat. felület: kristályhata

nem kék; az id. részre van. felület

megvétel. az atomok közötti egyensúlyi távolság

magasabb energiatartalom

Orientáció: milyen irányban hely. el a medr. tén. részre és az

elérni a koordináta rendszer

Anyagok mechanikai tulajdonságai

3 csoport:

- statikus
- dinamikus tulajdonságok
- fátörési

kérdés: milyen az anyag igénybevétele?
tul-igbe velek összehangban legyen.

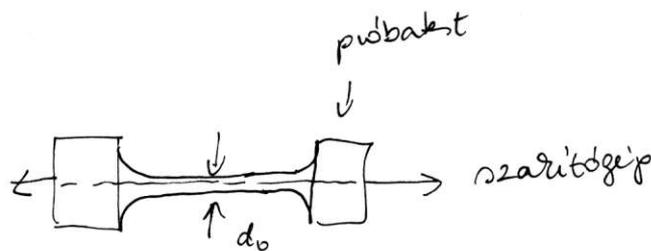
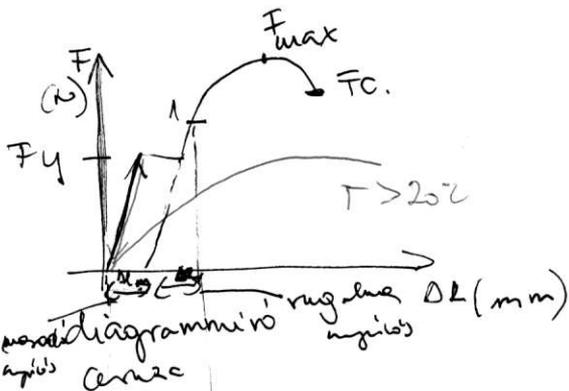


ill: mind 3-mal meg kell lenni.

statikus:

- szilárdsági R_m - R_m - szarítási szilárdság $\left\{ \begin{matrix} [MPa] \\ \frac{N}{mm^2} \end{matrix} \right.$
- képlékenység: R_p - folyóshatár
- szívóssági: A_5 : $\left\{ \begin{matrix} - A_5 \text{ es nyúlás} \\ - A_{10} \text{ es nyúlás} \end{matrix} \right.$
- A_{10} : $\left\{ \begin{matrix} - A_{10} \text{ es nyúlás} \\ - kontraktio \end{matrix} \right.$
- Z : $\left\{ \begin{matrix} - kontraktio \end{matrix} \right.$

$W_c = \left[\frac{1}{cm^3} \right]$ - fejleges törlési munda



$R_p = \frac{F_y}{A_0}$
 $R_m = \frac{F_{max}}{A_0}$

húzóerő növekedése
 $A_0 = \frac{d_0^2 \pi}{4}$

all: a kékeltés megzárása után a műszer visszanyerje eredeti állapotát

$$\delta t \rightarrow f(r)$$

↑
függ a hőm. -tól.

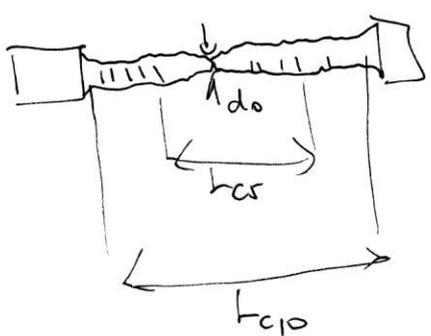
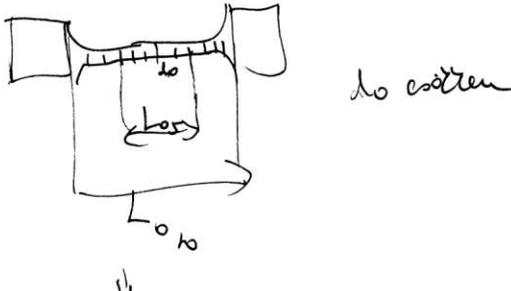
↳ kékítés v. tartós jelzés

$$\sigma_{ü} \in \sigma_{meg} = \frac{2y}{n}$$

↑
üzemi
ig. érték

↑
megeng.
határ. (n db = 2.)
feniék.

biztonsági tényező



$$A_5 = \frac{L_{c5} - L_{o5}}{L_{o5}} \cdot 100$$

$$A_{10} = \frac{L_{c10} - L_{o10}}{L_{o10}} \cdot 100$$

leg 20-25% nyílás kell, le legyen.

$$\epsilon = \frac{A_0 - A_c}{A_0} \cdot 100$$

er. hely mutat
köz. rész. menet

~60% annál nagyobb kontrahció legyen.

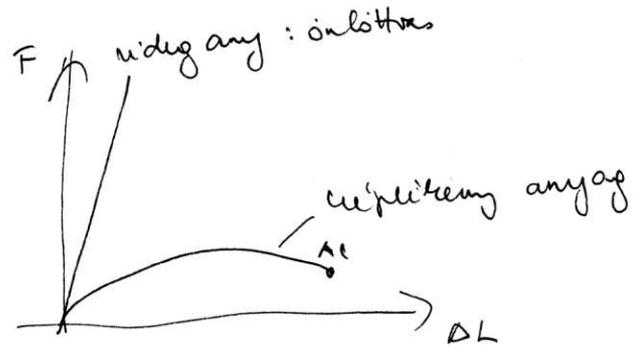
W_c - jelzés tartási munda

anyag egészéget V-dús) elkerülésre munda munda szűsítés

$$\approx 160-170 \frac{1}{cm}$$

$$W_c \approx 0,08 W_c E_c \Rightarrow \frac{L_c - L_0}{L_0} = \frac{d_0^2 - d_c^2}{d_c^2}$$

Szaktudódiagramm



replékeny állapotok = diszlokációk elmozdulása

A_2 anyagoknál (és a hűtőknél) a replékenységi ϵ a nidegségi nem teljesíthető, hanem állapotok, melyek közül is belső állapotokhoz köthet

	külső K	belső B
1	hőm. T	Kv kristályos.
2	ig. V. elmozd.	semmenagyság
3	$\sum_{1,2,3}$	semmenagyság

→ minél alacsonyabb a T, annál nidegebb a fémek.

→ minél dinamikusabb a igénybevétel, minél kövösebb, annál nidegebben viselkednek a fémek

25 m/s → seb. → szuperreplékeny állapotba kerülnek st.



liquidizáció

hidrosztatikus fesz. áll.

az abszolút állat lesz cselekvő a nagyobb állapotok, ha az anyagot mind 3 irány felől terheli

semmenagyság

16 szemke / mm² → 1.

32

64

128

256

512

→ 2 ↑
→ 3 ↑
→ 4 ↑
→ 5 ↑

első szemke anyag

↓ finom szemke anyag ← erre kell törekedni

Egyes anyagok ilyen körben a kristályosodhatnak → nem kristallizáció
 ↓
 először a szubsztanciák.

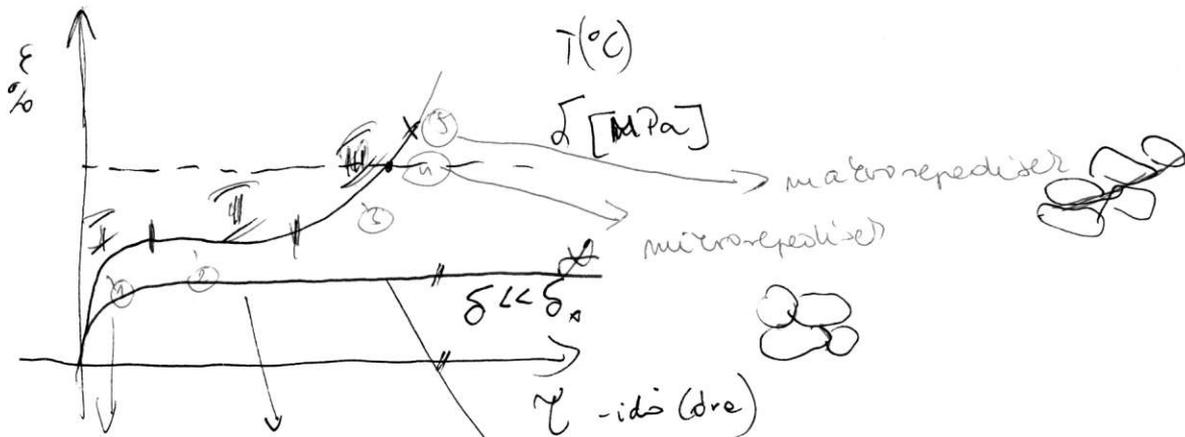
alk: megakad.

hidrogén abszorpció → magas hőm. - en ismétlődik

szennyező:
 K₂O, fosf., O₂, N₂, bór - közül az atomatomek 0,02%.

becs. all. kluz.
 minél több, % → annál rövidebben viselkedik az anyagot

Külső / tartós fagyás.



dinamikus
 elrendezés
 csiszolás



üreges a
 szemcseska-
 talakon

↓
 megszűnik a
 folytonosság

↓
 dízel.
 aipróbat
 kipróbál
 ↓
 belassul
 a mozgás

↓
 m. it. tang.
 ↓

üregburok a szemcsék között

tűréshatár: 1%.

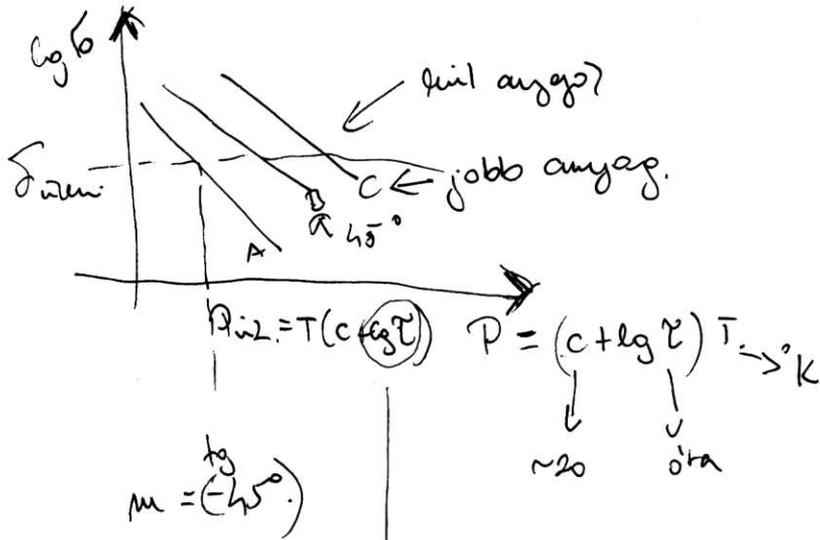
amely nem repedt meg: regenerálási kch.

↓
 meg lehet korrekálni az
 anyagot elektrolízissal

EC 5: engineering grade size
 mikrobi repedés mérték
 Schijve
 NO, 1mm.

Az írt. fel. helyén, az a fel. amelyet adott hőm -en kihalva az anyagot
nem okozza az anyag nyelvéit (vélhető időig)

Larson-Jiller paraméter

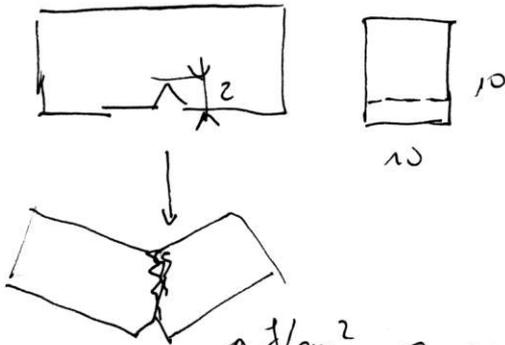


ha nem elég ez idő \rightarrow másik anyag választása

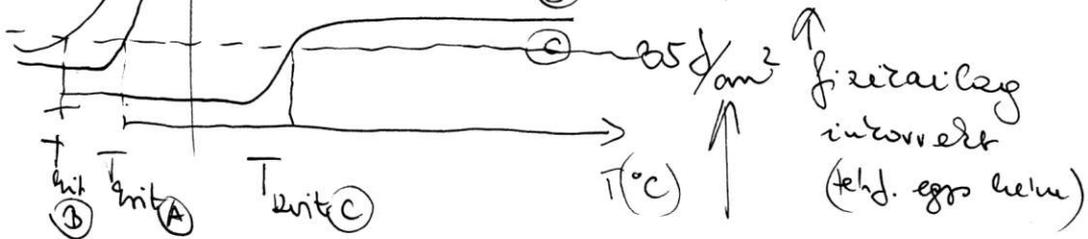
dinamikus igényberékléssel szemben: ellendűlés

Olyan anyag valószínű, amely jól ellendül
Cháppy (Sápe) felé irányuló vízsz.

↓
Olyan hőmérséklet meghatározása, amely alatt az anyagot még nem törnek



J/cm^2 ← az anyag felületegységére törhető energia vagy szívóerő



kritikus érték

átmeneti hőmérséklet

minél alacsonyabb, annál biztonságosabban használható az anyagot.

itt pl a legjobb: (B) esetben

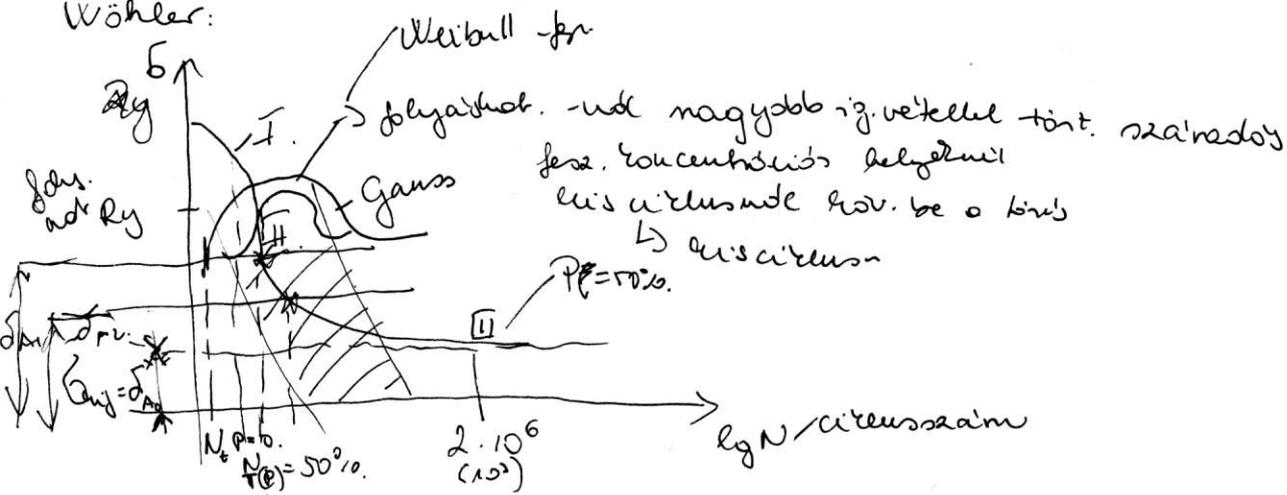
átmeneti hőm. érték az idő függvényében változik (anyagot öregedése miatt)

pl.: $-20^{\circ}C \rightarrow 30^{\circ}C$ -ra toledik el a kr. hőm. üzem közben

Kijáratás:

mozgó részecskék anyagjai vannak kettőre

Wöhler:

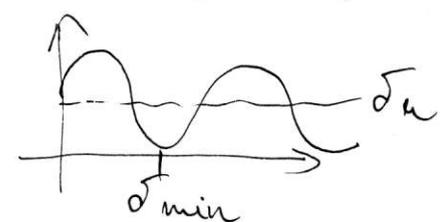
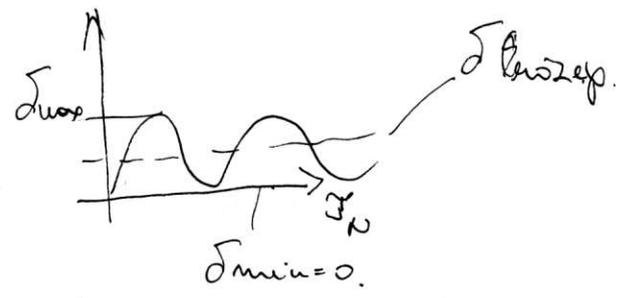
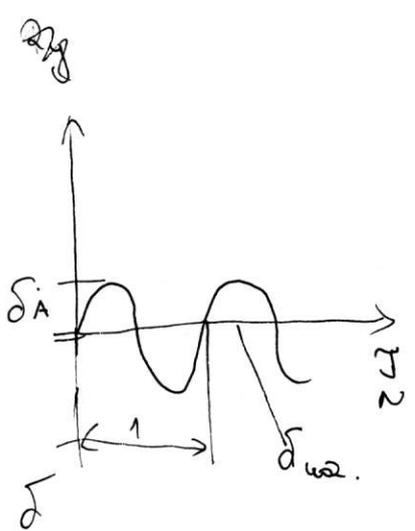


javasolt rugóanyagok és fűtészakos rugó

mikrosztruktúra: nagy túll. van azok

mindig a felületről indul ki
transzkrisztallin jellegű
a repedés

a repedés belülről indul ki
interkrisztallin repedés
szemcsékhatáron ment
(mint a f2-korroszió)



húzófesz:

ha az idő függ. -ben az anyagban lévő fesz. előjelet vser

húzó:

ha az idő függ. -ben az anyagban lévő feszültség nem vser előjelet

húzóerős fáradás:

ismétlődő képlékeny alakváltozás okozta kifáradás / szakadásos törés

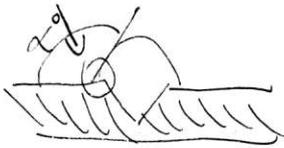


húzó. határ:

az a mech. [feszültség], amellyel terhelve egy anyagot $2 \cdot 10^8$ -igénybevételig nem tör. be az elérés. \rightarrow végleges igénybevétel

I. - fesz. koncentráció felület tör. be a törés

elcsúszás \rightarrow kezdő törés



α minél kisebb, annál nagyobb a törés veszélye

$$\alpha_k = 1. \quad \alpha_k = \frac{\delta_{max}}{J_{min}}$$

a felh. határ alatti feszültségek:

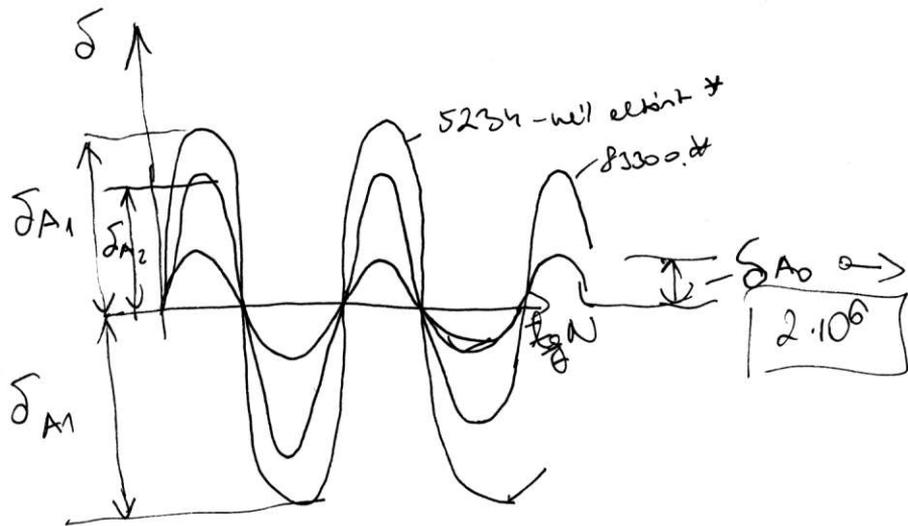
rugalmas aldr. kénterületben létrejövő feszültségek

III: kifáradási szakasz

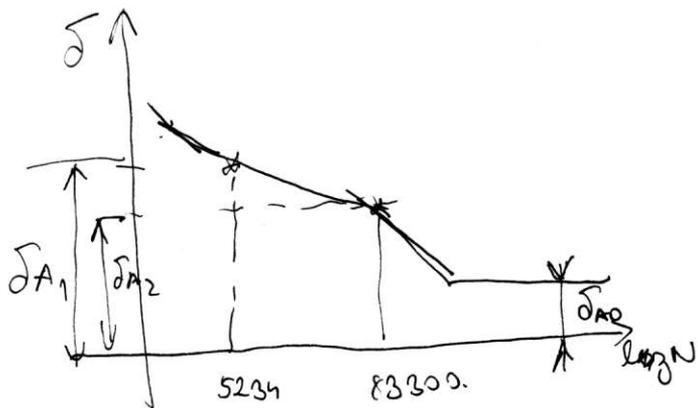
II: időtartam szilárdsági szakasz

V? : Mekkora anyag szív. ahhoz, hogy felvegyük az adott anyag köbös görbét?

Hfe. szimmetrikus tergo rignyberetel:



fárrasztó pútbakst
4-5cm hosszú



leggyakrabban fordított iz. vékony kékett szentusok: repülőgépek

$P = 10^{-6}\%$ - teljes biztonság

több vizsgolat a biztonság növelése érdekében

Gauss felh. viszeség ^{növeség.} függvény

$N_T P = 10\%$.

tízszáz százalék.

$$N_{meg} = \frac{N_t}{20.}$$

↑
megvizsgálat

eltérő biztonságig kinyeső

Weibull fpr. - balról / jobbról korlátos. $\Rightarrow N_T P = 0.$

nem lesz gazdaságos.

de ahol emberek életéről van szó, nem lehet spórolni.

van egy műszer, ami fázisok 12. vektorai van rákeltve

1 akkusz repülővel: 1 felvétel + 1 lezárás



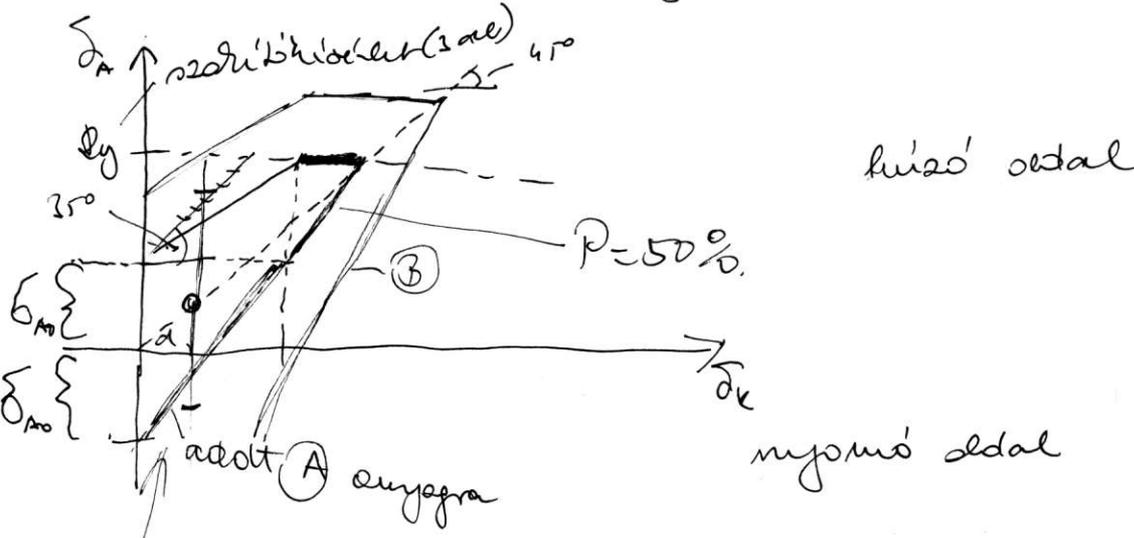
többet számolgat

biztonsági terület:

szabvány + Zsary Alpold prof. könyve

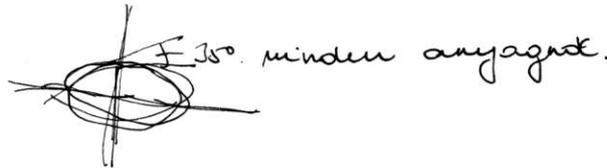
ha egy anyag igénybevételei partiai beleszám a vizsgált anyag biztonsági területébe, akkor nem várható az, hogy kifáradjon

ha viszont az igénybevételei közül az adott anyag biztonsági területéből kiesnek, akkor biztos, hogy kifárad az anyag üzem közben, de nem tudjuk megmondani, hogy mikor



üz. igénybevétel
kiesik a biz.
12. vektorból.

Smith - biztonsági ter. rész.
diagramm.



VD1 - német mérnökök.

bizt. ter: meg. alóvételhez? ismétlődésére ad utat



dy-fly. ud. :

vallo:

velidny kretidny; anyzobte

ka kicid -> 2 anyz.

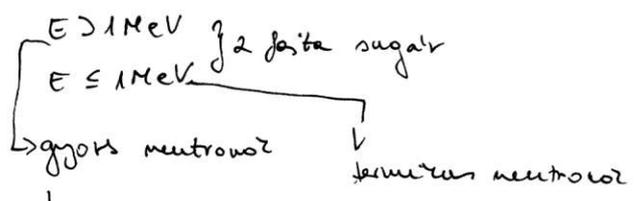
ka nem lebet kicideleni -> szilmi igelnybevete sztrankete -> \int_{A_1} vortentese



- 4 fejelet:
1. neutronug. anyagok szerkezetére gyakorolt hatása
 2. neutronok (α) | újradiszintegráció
 3. hőkezelés
 4. kiválasztás / keményítés

1.) nukleáris erőmű
Dö, Paks.

primár kör: a n^0 primerben éri az anyagot



↓ nagy energiával
elbővít egy
atomot a vízszere-
szetből

$4 \cdot 10^{-6}$

4 250.000. atomot
elbővít ki

↓
pouzseu / vízszere

találk. egy szénmagval: b^0



↓
helyén az üres vízszere helyén

$$10^{13} \text{ n/cm}^2, \text{sec.} \sim 10^{14} \text{ n/cm}^2$$

↓
F
(fluxus)
φ

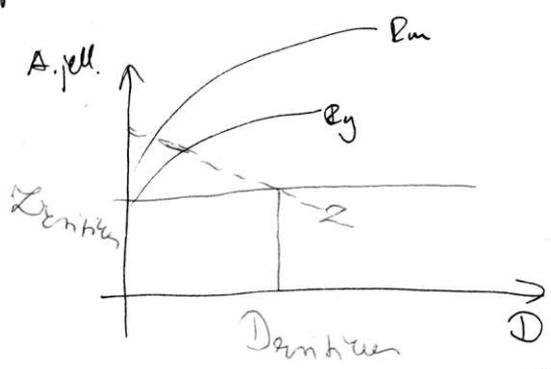
↓
D
(dózis)

$$[D] \rightarrow D \left[\frac{M}{cm^2} \right] = \underbrace{\phi}_{\frac{n}{cm^2, sec.}} \cdot \underbrace{\Sigma}_{sec.}$$

tevék. adat.: fluxus adott

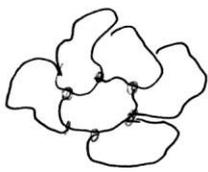
primár kör: ausztrák acél. 18/8-as acél
 Endem mital $\frac{1}{10}$ % szobon 73,8% -os.

primár körön belül: 1 adott művelet mennyi a fluxus → adott idő múlva mennyi len



széleskörű szétterjedés
↓
nidegely n^0

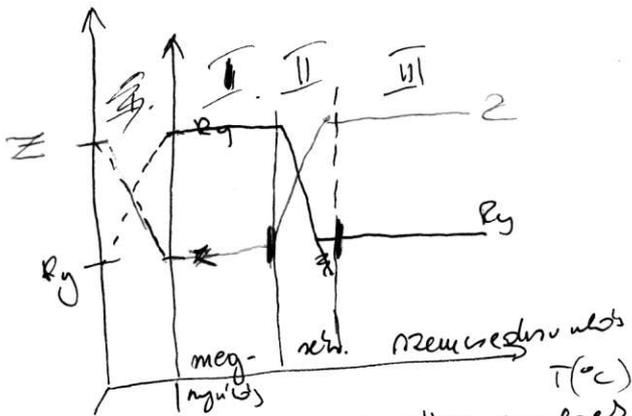
↳ $D \left[\frac{M}{cm^2} \right] = \phi \cdot \Sigma$ széleskörű



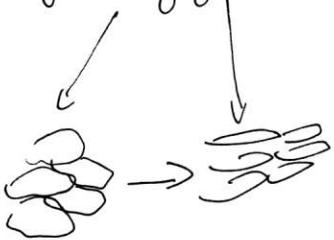
1x ismételt képz.
 ↓
 edzés
 ↓
 mikrovez. képz.
 ↓
 makrovez.
 ↓
 felrakás

aktívcsomók
 300-330°C. (Pals)

2.) rekrisztallizáció
 u.l. ipar: replikony alaktól



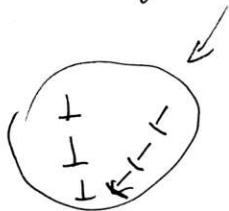
~ ugyan anyagokban jöved ki, anyagok leiding alaktól ismételt képzés



$$10^8 / \text{cm}^2 \rightarrow 10^{12} - 10^{13} / \text{cm}^2$$

megnyitások: helyi feszültségek átmenetével:

hiálókul egy szubsztancia máb: polimerizáció



T↑ ~~polimer~~ → polimerizáció lecsökkentés
 rekrisztallizáció

anyagok: legyűlési energiáknál túlszár



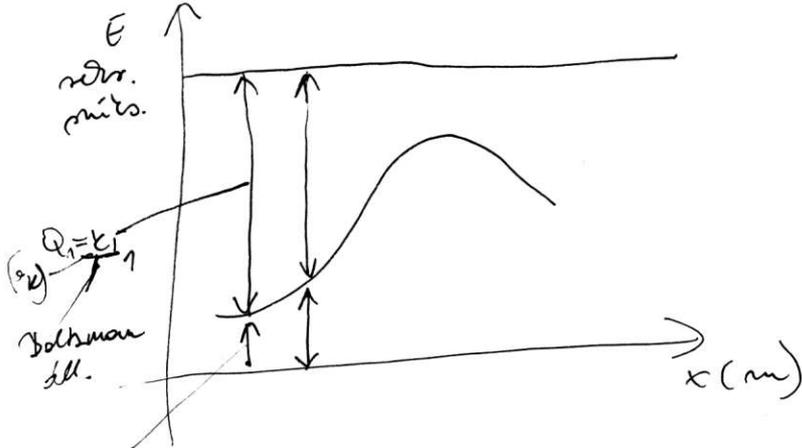
Lozianzskij
 1220 fém
 rekrisztallizáció

Menyit a rez. normalizálás hőmérséklet?

→ rez. hőkezelés

hőkezelés: minél, annál rez. hőkezelésnél kisebb hőmérsékleten jön ki a magasság

meleg al.: — 1T



E
alacsony energia

↓ minél kisebb energiával alacsonyabb, annál nagyobb hőm-án kezdődik meg a rez. normalizáció

$$Q_2 = 2 \cdot T_2$$

$$T_1 > T_2$$

szemcsék méretét el kell tolni jobbra.

rez. hőm ↑ : - szubszt: Al, Si, ~~Ca~~ Cu
szubszt
0,1%

2) hőkezelés

- levezetés megerősítés

acélok hőkezelése

→ edzés acél ⇒ edzés.

kb 1000°C-nál történő hirtelen lehűtés (vízben)

markosítás → szövetesítés

kemény növelés

→ normalizálás

1000°C-nál leengőm hűt le

lassabban

ferrit - perlit szubszt.

↳ lagyítás

az acélotart egy légy növelés. -re lehetőséget
100°C-ot a keményben hagyjuk kihűlni
his keményítési

↳ meccelés = edzés + meccelés
2 lépéses művelet

↳ meccelés

gyorsított hőkezelés. melegítés → levegőben hagyjuk kihűlni
723° alatti

hőkezelés 2 nagy csoportja:

1.) 90-95%

a növ. sz. helyjén gyorsabban átadódik,
de a kémiai összetétel nem változ.

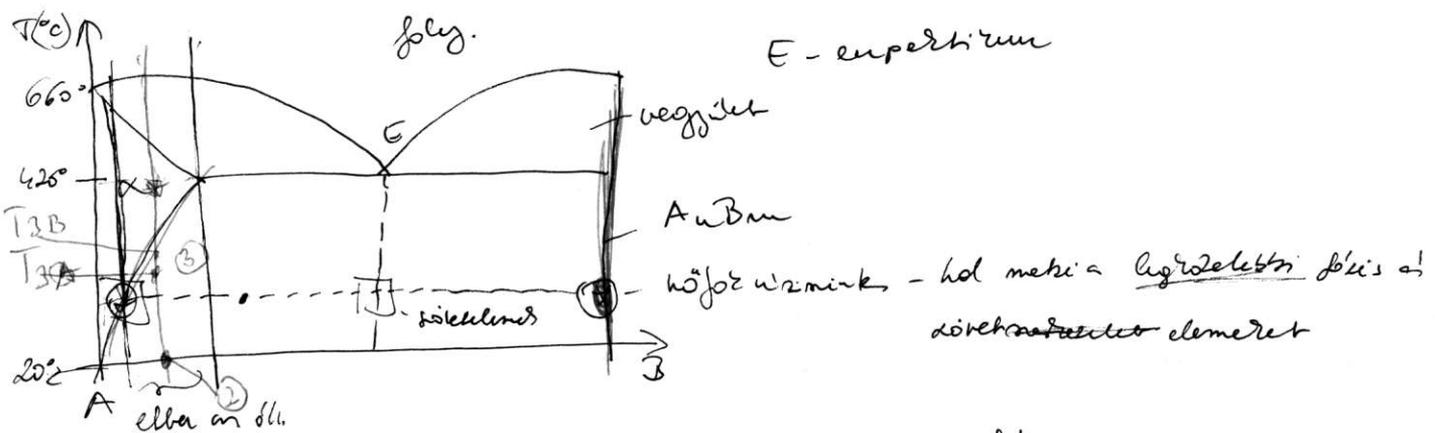
2.) felületi hőkezelés

all:

↓
összetétel megváltoztatás, a felületi rétegben bizonyos kénvegyületekkel szemben.
(kémiai)

pl: Ni-bevitel: nitridálás.

4.) hivalkodó meccelés / keményítés



minden fázis részben, de nem minden növekedés fázis.

↓
önálló szemcsék
váltakoznak.
↓
egy adott fázis minden pontban
a hővezetési hőmérséklet megfigyelve

hőkezelés: A, E, vegyület

↳ szilárd oldat → nitrid.

Min j?'

- nitridálás. a nitrid. a
képlettel meg lehet elrontani
vagy

1. lép: homogénizálás

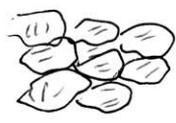
2. lép: gyors hűtés

3. lép: anyag melegítése

ha lassan hűtenél le: vegyületképzés lenne



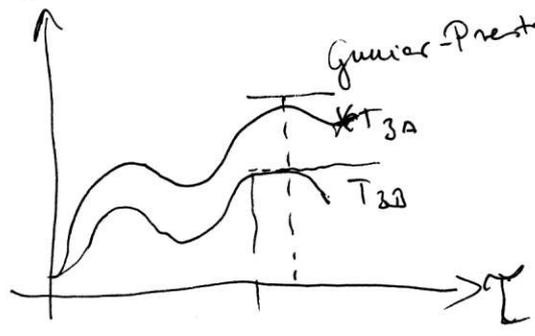
gyors hűtés: kétféle szerkezet alakul



minél magasabb hőm \rightarrow durvább vegyület képződés koaguláció



szélesség



Gunnar-Preston zselés megjelenése miatt

szélesség: sokkal alacsonyabb

hőjértől függően van az elvárt szerkezet és a hirtelenség elhárítása
a leggyorsabb hűtésnél a legnagyobb a hirtelenség és a szerkezet
lehet elhárítani

2010. 10. 12.

orientáció

Al: FKK elemi cella

az adott kristálykoordináta-rendszerhez viszonyítva az eddigi koordináta-rendszerhez

- Euler-szög

kis szögű szemszög: 75° alatt↓
nagy az energianagy szögű szemszög: 110° felett↓
kicsi az energia

Fázishatarol

olyan felület az anyagban, ahol a fizikai és kémiai tulajdonságok homogének

szemikoherez.

→ bizonyos időközönként ismét

mikroherez:

→ el van törve

↓
nő a felületi energia↑
kisebbségi állapot

szemszög:

törővonal → van egy pontja, ahol a törővonalat vissza fordít

⇒ deformáció

ABCABC → FKK

ABADAB → HCP

gázbuborékok reaktív felületen

Ötösek:

ötv. : id. anyag növelésén

rengés : id. anyag, nem tisztul

adali'olói : id. anyag, de kék és sárga

TK - temperatura koefficiens.

lió. t. emelő

Si: adali'olójú

gouponsed = alóló

örv. hszta anyagot kell használni: μ : Si, chip-től a led-ből kivevő
a jelet: rez
Cu

ötv. előállításban leggyakoribb módja: ötv. állapotban.

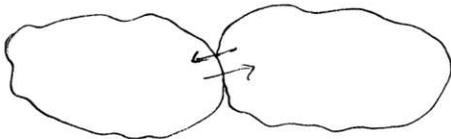
a U hőm. s. k. (ör. u) a vas k. k.

1 ötv. (ör. u) alacsonyabb (alt.) az ötv. pontjára, mint magának az anyagának

Más technológia:

porokhoz

porokhoz közt: diffúzió folyamata



szükrezt / szükrezt

izotermikus nyomással présel: u_2 alatt
↑
nyomás

szükrezt:

szükrezt közötti üreg részben eléri → az egész szükrezt k. s. k. len: 20g.

porokhoz:

olyan szükrezt oldatok, amelyek
gyakorta

kapacitás növelése:

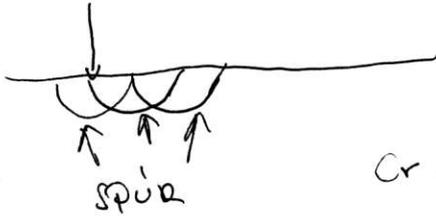
atomok "beültetése"

szük helyett → karbon

C

Al nehezebben olvasható meg, mint az acél.

Ma: visszavenni a felnyt



Cr nehezebb, mint a Fe



eute & kiter - olv. ból

eutektoid = szilárd fázisú anyagokból apró szemek jönnel létre

vas + szil. oldat \rightarrow acél

alóanyag, amibe beisszát az átvédte; matrix \times at%gy

Superötvözet = rendszerül rendszerrel való szilárd oldat

a-ötv = ötv. valóoldandója

metalloid: felület kiterő kis atomvölgő anyagok

felület: nagyobb rendszerű világos

nem tisztán a szemek (min mennyiségben vegyülnek)

mincs olv. pont: szilárd oldat: hőderől leszeliind

eute & kiter szil. \rightarrow van a legp. laosonyabb olv. pontja

szil. fagy:

- a kihűlési sebességtől

4-es előadás

zh: mai óra végéig

↓

20 kérdés

50%-tól van meg

ötöszelet

-sz.o.

-vegyület

-eu.

állapotdiagram: hőm. koncentraciós diagramm

↓

8 típus (5)

ahol az alt. adott áll. egymást oldják

~~szolidus~~ → szolvusz

szolidusz vonal: ami alatt az ötv. szilárd állapotban van

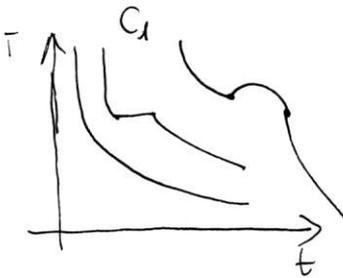
↓

alatta: 2 komponens

állapotdiagram meghatározása

1.) 2 comp.

→ kül. összetételű ötvözetek → lehűlési görbe



a főtérponttól kezdve alapján meghatározható az állapotdiagram

miután kelfogata minimálisra változik, a nyomásos anyagot se.

ha fontos a nyom., kelf: bejű a p-v teng

TS - az a része a belső energiának, amit nem tudunk felhasználni a munkára

rendszer belső energiája: hőközléssel v. munka végzésével változtatható meg

entropia: $ds = \frac{dq}{T}$

↳ a rendezetlenség mértéke az anyagon belül
(2 komponens)

valószínűségi megfogalmazása: S_k

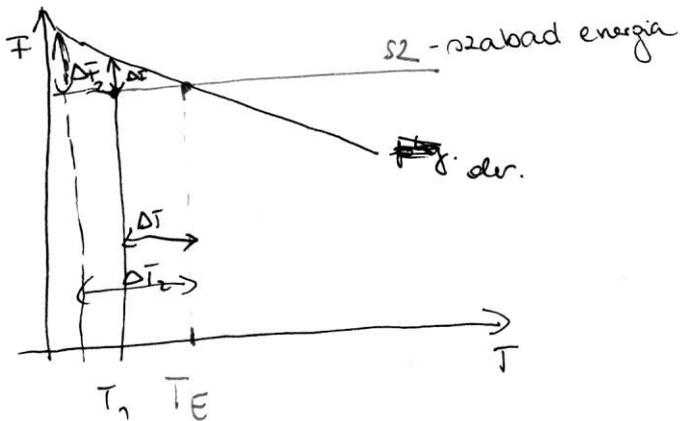
k -Boltzmann-állandó
 w - termodinamikai valószínűség

ha $x > 10$ $\ln x! \approx x \cdot \ln x - x$

2. sor: $n \ln \left(\frac{n}{m} \right) - m$

görbe maximuma: 50%-nál van
gyorsan indul meg az entropia növekedése

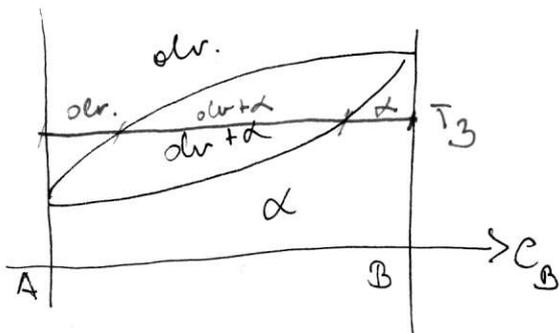
Özkomponensű rendszer



ezen a hőmérsékleten a 2 fázis egyensúlyt tart

ΔF -ben ΔT -vel meg lehet változtatni a rendszer hőmérsékletét
↓
tűnikés

a tűnikés mértéke fontos kérdés az átalakulást során



Kristallizációs

olvadéka állapotban

szilárd állapotban: nem kristallizációs

(slide-on: $G = \bar{F}$)

diffúzió = atomok mozgása

↓
más helyeket vesznek föl

(martensitikus átalakulás)

fatizis átalakulás 2 lépése

1. csíratepződés: nukleáció

↓
kr. csíra: ha növekedni képes

2. csíra növekedése

homogén csíratepződés:

olv. tetra. pontok az. valószínűségükön létre

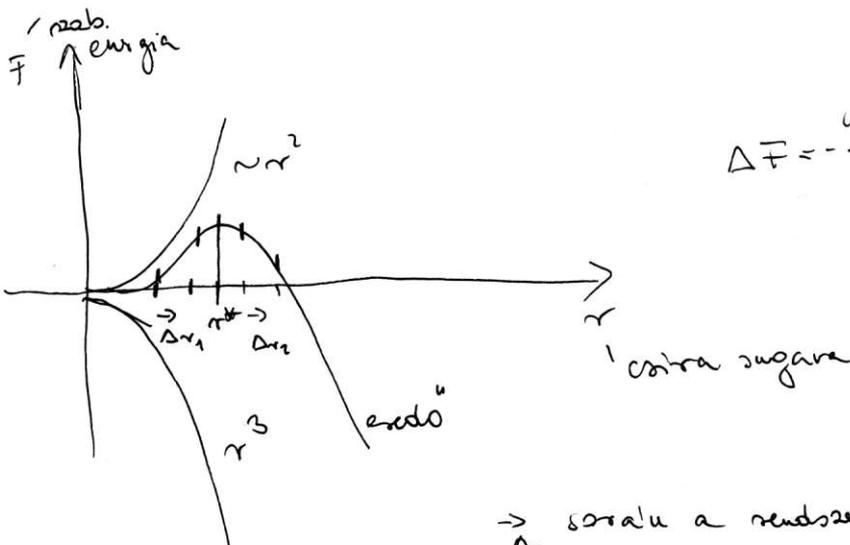
heterogén:

nem homogén

pl: nem szilárd oldatból

edény fala: nagyobb a túlélés

csíra: gömb 2 sugarával



$$\Delta F = -\frac{4r^2\pi}{3} \cdot \Delta F_v + 4r^2\pi \cdot \gamma$$

↑
kat. felületi energia

→ során a rendszer összenergiája megnövekszik

→ az stabilis energiacsökkenés

$$\frac{d\bar{F}}{dr} = 0 \leftarrow \text{lokális maximum}$$

$$r^* = \frac{2\gamma}{\Delta F_v} \text{ innentől stabil}$$

$$r^* = \frac{2\gamma \bar{T}_E}{L \Delta \bar{T}} \leftarrow \text{egyensúlyi hőmérséklet: 0 2 görbe metszéspontja}$$

látványos
míra

relatív sebesség
szabadulás

hőmeny.

α, β

$T = \bar{T}_E$

$$F_\alpha = U_\alpha - T_E S_\alpha = F_\beta = U_\beta - T_E S_\beta$$

$$S_\alpha - S_\beta = \frac{U_\alpha - U_\beta}{T_E} = \frac{L}{T_E} \quad L = U_\alpha - U_\beta$$

$$\bar{T} \neq \bar{T}_E$$

$$\Delta \bar{F}_v = \bar{F}_\alpha - \bar{F}_\beta = U_\alpha - U_\beta - \bar{T} (S_\alpha - S_\beta)$$

$$\Delta \bar{F}_v = L - \bar{T} (S_\alpha - S_\beta) = L - \bar{T} L / T_E = \dots$$

$$\Delta \bar{F}_v = \frac{L \Delta \bar{T}}{\bar{T}_E}$$

stab.

energia

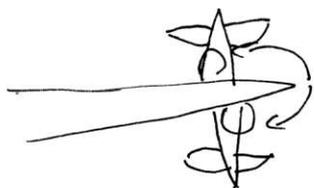
megvált.

szab. egyen-

gésért

$$r^* = \frac{2\gamma}{\Delta \bar{F}_v} = \frac{2\gamma \bar{T}_E}{L \cdot \Delta \bar{T}}$$

krisztaellit ~ szemcsé



rendszertelen deuterikus
szemcsenővedés

1-1 deuterit alkotja véletlenszerű

Szfero-gömb

litos - Co

öntöttvas:

meggy szintertermi acél

egy kristály:

1 orientációval rendelkezik

1 óriási kristallit

nem lehet benne szemcséhatár

cél: 1 enira hőre kristályosodik ki az egész oldvadit

csobrossai-jeli

szegregáció: az atomok

homogén legyen az anyag: nedat forgatást megf. sebességgel hűzzük feljeli

indító kristály.

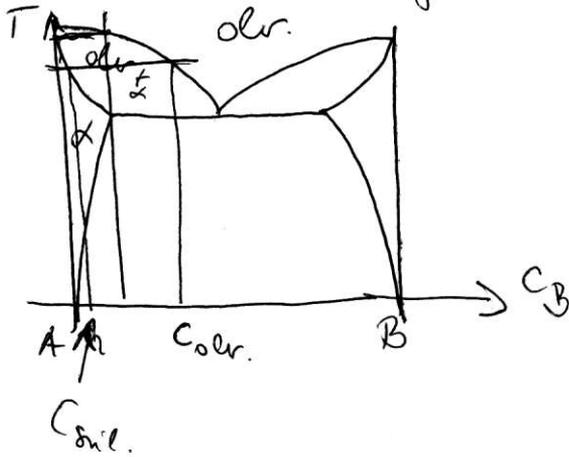
Zh:
felületvonalak

szomszédos tisztítás.

fémek anyagát meg tisztítják. (ötözőtől, szennyelőtől)

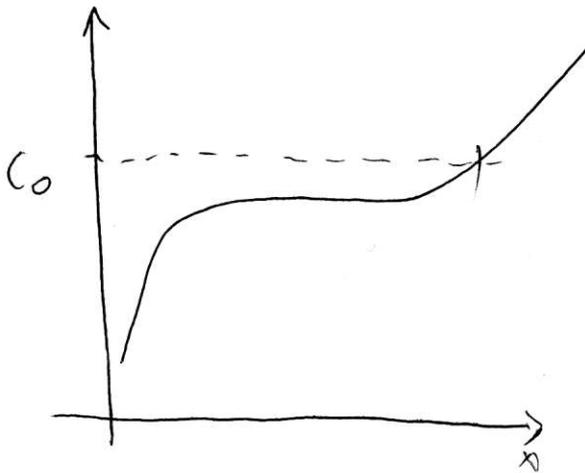
1 szarost megolvasztják

végigmegy az anyagban és megdermed



$$\frac{C_{sz}}{C_{olv}} = k$$

tiszt. $\Rightarrow k < 1$.



Diffúzió

- def.

anyagvándorlás sebessége más a két halmazállapotban

Szilárd: - ötvöztetések

- alacsony üzemeltetéses kivétel

gáz- gyors

↓
foly. - lassabb.

3-onlog: ami az elektronokat mozgassa kiva
fesz.kül. - elektr. potenciál grad.

Szilárd állapotban

↳ 2 félé: saját at. - lassú, kevés atomot érint, merre a motív-
idegen at. a/ds energia

↓
kül. atomok vándorolnak
koncentráció kiegyenlítődik

1. ábra: fázishatár

a két konc. közötti különbség van

↓
elindulnak egymás felé, hogy megszüntessék a koncentrációt
eredeti ualór: 50-50%

$n_2 - n_1 = \text{szögseb}$

$n_2 - n_1 \Rightarrow$

M_0 - molite'u huzal. \rightarrow kisebb n_2 elvontat. \rightarrow kényszer: hóm
tetottat \rightarrow mintha kettévágná $\rightarrow M_0$ hirtelen kettévágná $\rightarrow V \downarrow$

C_u -ban nagyobb a Cu konc.

Zn ki felé
Cu befelé

+
válasz.

egypolgus idő alatt átáramlott tömeg $F = \frac{1}{A}$

gradiens: különböző helyre vett deriváltja

↓
kiselt értékről a nagyobb érték felé mutat

FICK

- csak időben állandósított diffúzió leírására alkalmas,
csak a bevezetett részt kell tudni:

$$\frac{dC}{dt} = D \cdot \frac{d^2C}{dx^2} \quad \text{másodrendű parabolikus diff. egy.}$$

mo: $C(x,t)$ függvény

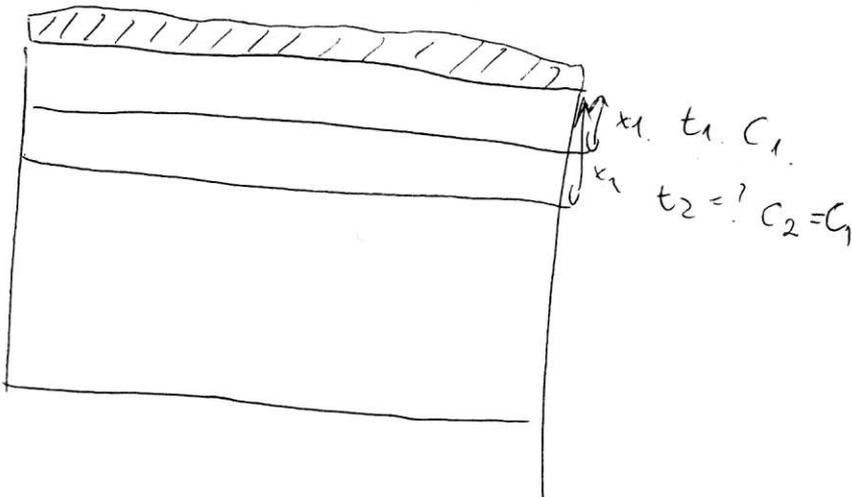
peremfeltételek:

1. végt. feltétel (am nem mérhető forrás)

C_0 - kezdeti konc.

ϕ - forr.

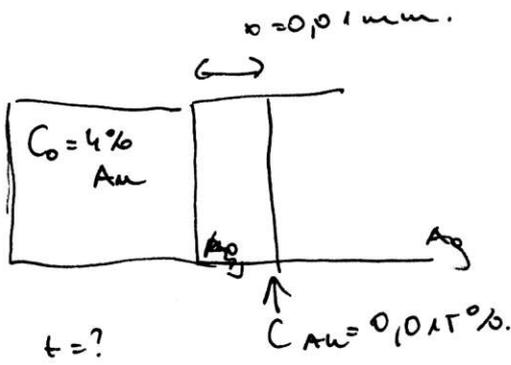
D - diffúziós koeff.



Q - árhordó energiája

a hőmérséklet az idő for. -ben exp. függ.

diffúziós állandó \rightarrow diffúziós koeff.



$T = 700^\circ\text{C.}$

Kevesebb idő alatt diffundál az anyag mélyre, kevesebb

$D_{0,Au} = 5,3 \cdot 10^{-8} \text{ m}^2/\text{s.}$

$Q = 0,125 \text{ H\AA}/\text{g atom}$

$C(x,t) = \frac{C_0}{2} \left[1 - \Phi\left(\frac{x}{2\sqrt{Dt}}\right) \right]$

\uparrow
(Gauss-féle eloszlás)

$C(0,01 \text{ mm}, t) = \frac{0,04}{2} \left[1 - \Phi\left(\frac{0,01}{2\sqrt{Dt}}\right) \right]$

$D = D_0 e^{-\frac{Q}{RT}} = 5,21 \cdot 10^{-8}$

$\Phi\left(\frac{0,01}{2\sqrt{Dt}}\right) = 1 - \frac{2 \cdot 0,00015}{0,04} \approx 0,9925$

$\frac{0,01}{2\sqrt{Dt}} \approx 3$

$t \approx 23,69 \text{ s.}$

Szerkezetvizsgálat
~ fluorimetriai vizsgálat
↓
vizsg. anyagot mellet kémi.

eddig: vizg.:
nagy anyag

itt vizg.: szintén

- atomi emissziós vizsgálatok

pl: sely

↳ i:

↳ dli:

↳ d:

2 felteig

- indirekt: nem lötud. → rekt → követk. az elhelyezkedésre

- direkt:

- mikroskob. megobs.

monom. mikrosk.

↳ elektronmikroszkóp: lehet az az anyagot

↳ röntgenmikroszkóp: kémiai szerk.

- matrosk. vizg.: metallográfia → metallográfia

röntgenug:

- has. a lötölés feléhez, vast kiselk

- röntgenével hozzuk létre

- vizsgálat tárgy a röntgen: lötölés művelés

- is: átlomív

- 4 old. kis átlós

- többi része figyelme (ot: edzés)

- anódban fel.

- vízben van benne

- 2 elektród: a lötölő a röntgen 2700K-n melegítik fel

- kemítés → koldd anyagot → eltr. lötölés → gyorsan anód felé (+) → becsapódás →

lötölés koldd röntgenug. hullék

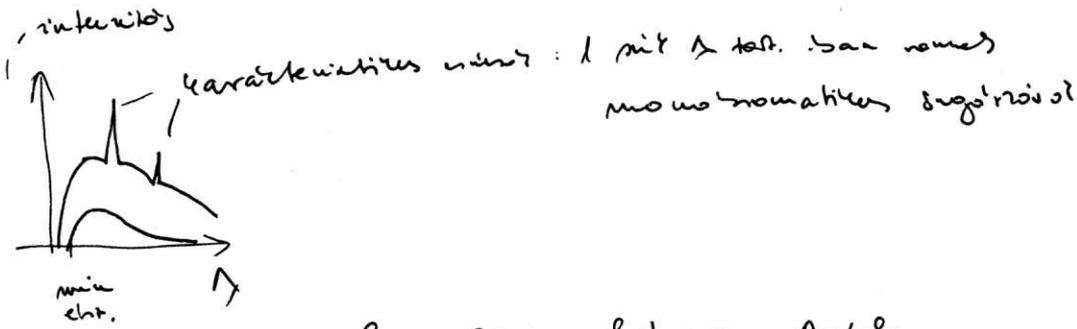
- átlós anyagban koldd elektród fogja orszai a sug. koldd

- nem konstans a frekvencia, hullámhossz

vöntgengug: fiteletiri v. felekt vöntgengug.

$$v = \frac{c}{\lambda}$$

↓
fel. felg
keve meidufi'e
λ komponens



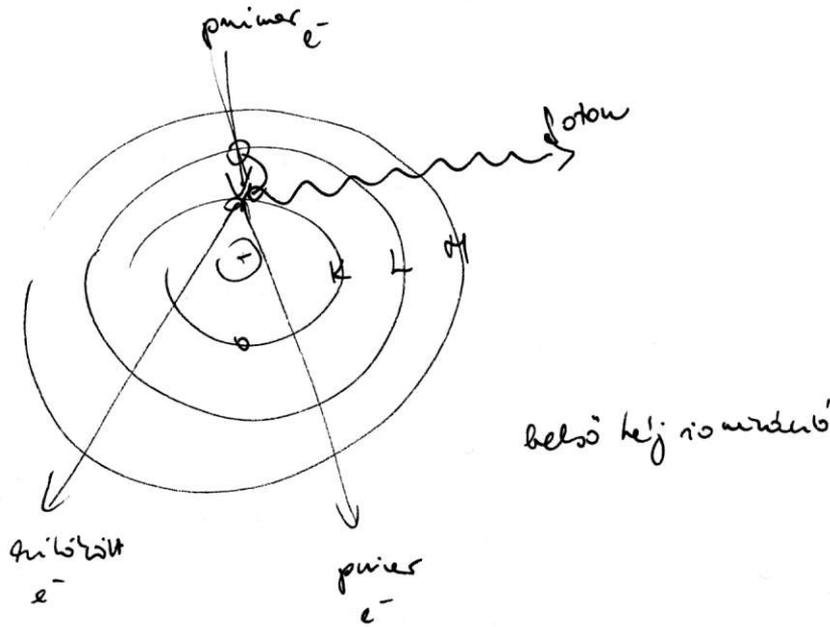
$$E = h \cdot v = h \cdot \frac{c}{\lambda}$$

fotonok. ford. ar. a λ-hoz.

max. elh.: amivel le van oldott → λ foly. kö → λ min. E minél nagyobb

λ annál kisebb

hi. gombó' fén elh. → csök. → felv. sug. kibocsátás
válaszponddal

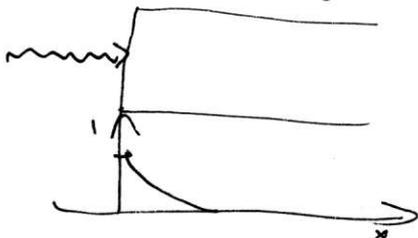


magnó' héj' on ki' s' e⁻ → elhajl. a héj' it → energia mész. fel → vöntgengug foton
kibocsát

$$E_{\text{foton}} = \Delta E$$

↓
2 e héj' mag.
közti kité.

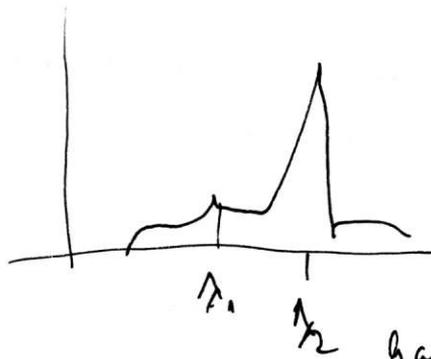
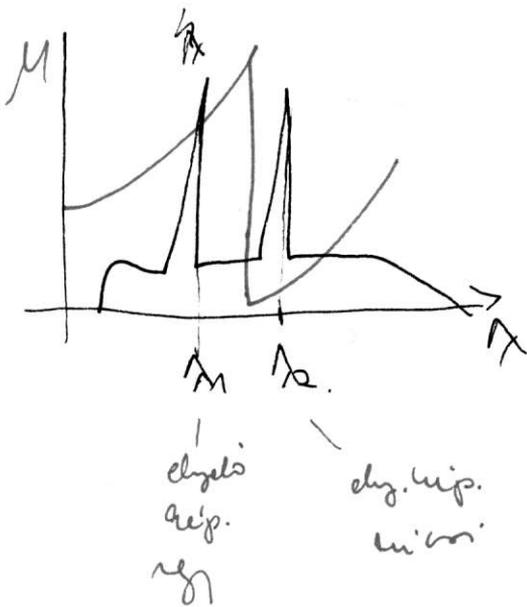
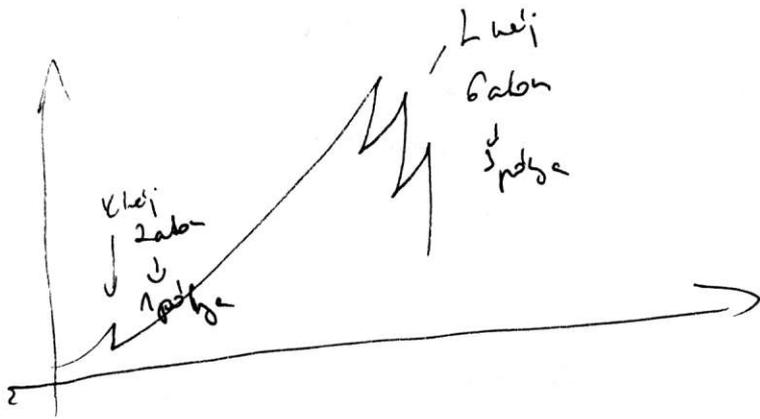
A kité elyeli a vöntgengugró' d. → exp. jelg'



$$I(x) = I_0 e^{-\mu x}$$

mi-elyeli'ri egyitk.
abszorpció' k' yezé

M nem pontos.



hasu: monotonitási egyenlítő (sor. vörtesug. szűrés)

vörtesug. elhár.

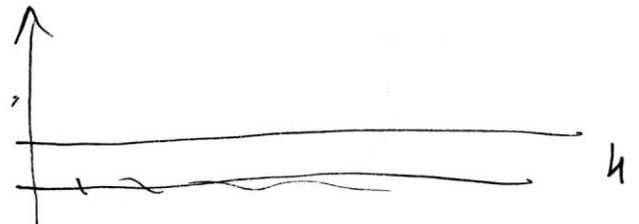
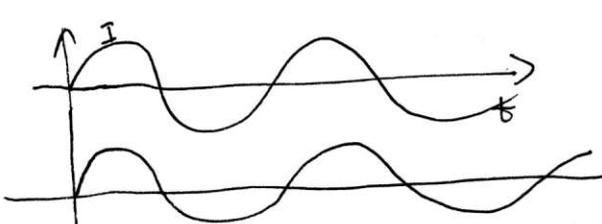
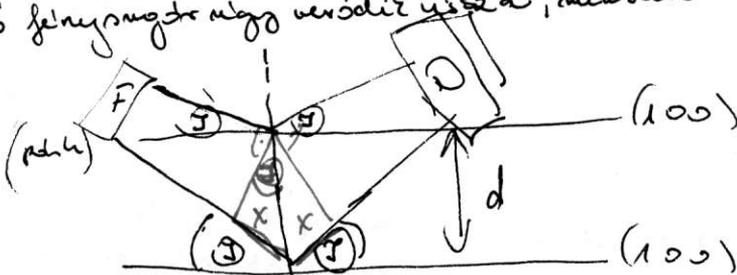
interferencia: 2 hullám talál. : kioldás v. erősítés egymást

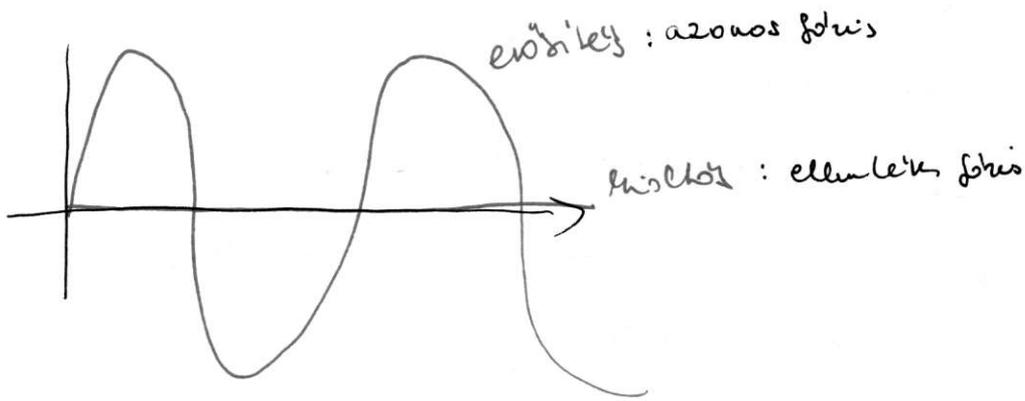
azért jár lehetőségre mert λ a hullámhosszát változtatja egybeérő mérték

beérő hullám megrövidíti az λ -t \rightarrow hullámot erősíti

beérő hullám az interferenciától függ

beérő hullám megrövidíti az λ -t, mintha visszavonulna vissza





$$\sin \theta = \frac{x}{d}$$

$$x = d \sin \theta$$

$$\boxed{m\lambda = 2d \sin \theta} \quad m \in \mathbb{Z}$$

Bragg-egyenlet

röntgendiffr. kóru:

- egy kristályt orientálva megkutatunk : Laue-módszer

orientáció

alokond. - mi képet a kristály koordináta-rendszerében hogyan áll.

Debye-Scherrer módszer: pormentés fázisanalízise cél.

diffrakciós képet jónak lehet

1 képpalatról álló

mehésvonal a filmre \rightarrow kékítő \rightarrow képpal. nyomvonalak - körök \rightarrow mérés \rightarrow θ

fázisanalízis, mint kristály fázisát lehet mérni.

probl: film elhelyezése rögzítés \rightarrow vonalok csatlakoztatása

röntgendiffrakció:

θ mérés cél. úgy, ha a vnt. fázis a detektorra is egyenlő fázis jövevény
 mint a vnt. fázis reflexió intenzitás mérése

kapott eredmény: diffrakciogram.

Transzmissziós elektronmikroszkóp

$$d = \frac{\lambda}{2u \sin \alpha}$$

- elektronok viselkedését leírja. ki

Mikroszkóptípusok általában:

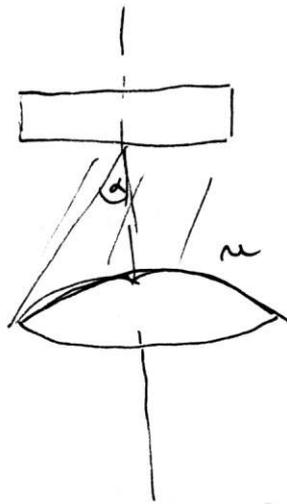
fő paraméter:

- felbontóképesség: az a legkisebb táv., melyre 2 vp-ját a rendszer különböző pontként kezel

$$d = \frac{\lambda}{2u \sin \alpha} \leftarrow \text{felvétel}$$

↑
törés

↑
objektív lencse nyílásszára



mit lehet ezzel csinálni?

$$\lambda = 0.060 - 0.020 \text{ nm}$$

1 order

csőcsatlakozás:

- nem fényes, hanem röntgenes.

n - hullóhossza függő mennyiség

λ minél kisebb $n \rightarrow 1$.



röntgenes: geometriai és nem lencses magnifikáció
↳ min

n -t alát. nem tudjuk növelni
(levegő)

d -t növelni szintén nem lehet

↳ d : lencselencse \rightarrow torzítás: nem használható

Σ : min \rightarrow kb. a mikroszkóp felbontóképességét jel.

alt. $d = 0,1 \mu\text{m}$ (részecske)

megoldás: más közeg elcsúszása

-> elcsúszás hullámhatárainak (2-ös közeg)

↓
vibráció: interferencia

λ csúszás: 1...3 pm.

elcsúszás - ahol előállított az ϵ' -ot

↑
más rezgés is beáramlik

felépítése:

feltevések: rajta átfolyó árammal -> hőm -> spontán ϵ' kibocsátás

2. átvétel - adata rögzítés: gyorritás fén

$\epsilon \rightarrow a$

↑
általában az adata nyílását

henger: tereli az adatakat

ϵ nyílás -> fókuszálás -> kibocsátás az ϵ' réteges réteg.

vásmagos tekercset használ

magneses tér -> kibocsátás: legy. érték

Lorenz-tör.

q tölt. rész v seb. E el. tér \vec{B} mágnes. tér, akkor \vec{F} erő hat rá.

elcsúszásjelölés:

$$\vec{F} = q \cdot \vec{v} \times \vec{B}$$

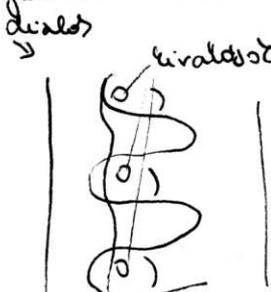
szemcsék:

diffrakciós rács: ahol találkoznak a fókuszok

a megjelenő kép kicsi -> nagyítórendszer

diszkrét egység. átvétel: más négy szemcsék

rejtőzáró hiba: egyen. párhuzamos ferde vonalak



diál. hirt. utat használásával a diszkrétis fókusz az újat

diff. abra

legnagyobb felt: direkt nagyobb

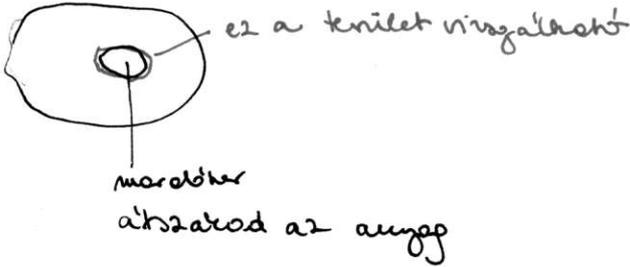
töltés: megbit

abra'k kiértékelése

hórány

- bizonyult mintaelőzetkíséretre van más

max 100nm



Palotai alagitműködés

- 1982-ben fejl. ki

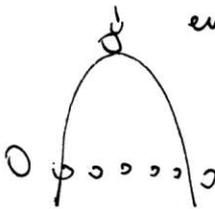
- e. mitros. családja

↳ e. effektiv. → helyes.

- működési elv mos

reinerde helyeként, + velt: energiát közele → + többje kor. stabil állapot

leürödm a közle kió energiaküszöböt



0-nál nagyobb valószínűsége van annak, hogy az energia nélkül is megközelít az atomot, mint ha alagiton menne.

tü: a magja a helye, és 1 atomban végződik?

próbat. - tü kék fén.

e- vándorlás

alagit ábrán: magy. attól függ, hogy a minta felületétől milyen

messze van. → megkapjuk az atomok helyzetét

probléma:

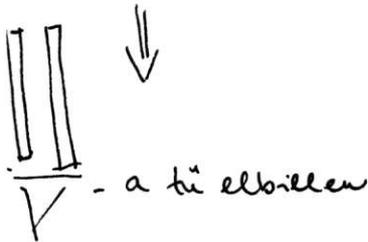
ti mozgatható: atomos méretben

Piezoelektromos effektus

olyan kr. anyagok jel. mérése

mech. jel: anyag 2 vége felé fesz. indukálódik
(+ és - egyenlő felborul)

az eff. 2 ir. \rightarrow e. jel a kr. végekre: megmozd. a mérés



probl: feszültség a próbatest a ti közt

↓
atomos - mikroszkóp

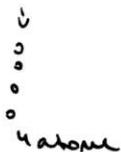
egy moxlon körül (vagy atomok körül) körül a terjedés

ti: mintafelület elmozd. \rightarrow e miatt a ti elmozdul attól függően, a
mérés a minta felület

dundulás elmozd. : lézer detektorok

ha nagyobb jel: lehetőség van arra, le eltávolított atomokat

legfrissebb felirás: IBM



egy részlete megmutatja

atomok okk: 0.1 \rightarrow adatok lehet belőle vinni \rightarrow nagy adatsűrűség
elkezd el vele

probl: nem stabil a mérés

patkós elektronmikroszkóp:

feljebb más elvvel jön létre a kép

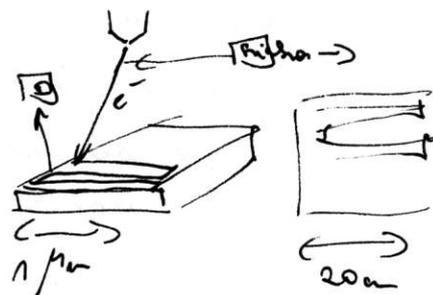
elektronoptika - vékony elektroncső \rightarrow próbatest felszínére

lehet patkós (hatásosság - mérés)

a kijelző patkós a a minta példára

mikroszkóp van egy mórál

\Rightarrow minta egyenlő irányú helye mérés \rightarrow ? : felismerés.

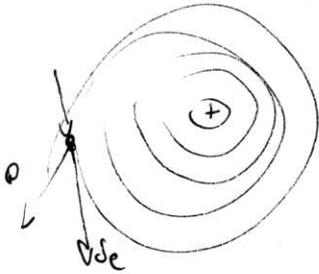


hull. valószínűségi sűrűség ψ^2 \rightarrow ez az intenzitást detektálva tekinthetjük \rightarrow ez a valószínűség
 hogy a részecske jelen van a helyen.

megnyitás: a képernyő és a minta mértékkel arányos

elektron-anyag kölcsönhatás

szelvényes elektron } képernyőre esz lehetősé
 visszavert elektron



primer
 részecske egy elektron: szelvényes elektron

visszavert:
 visszavert elektron



Charakteristika vonáskészítés:

keletkezési információ megismerésére használjuk.
 megáll. h. milyen atomról van szó.

Auger-elektron:

keletkezési inf.
 elektr. töltés.
 mint a dráma az az a hely \rightarrow képernyőre esz meg.

e-anyag kölcs. hatása

ütközés: az információ milyen mélységből származik
 ameddig eljut a primer elektron: kölcsönhatási koeff. \rightarrow
 \rightarrow pozitív \rightarrow valószínűségi sűrűség

menet kijárat a mintából
 μ : szelvényes elektr. - h. az anyag

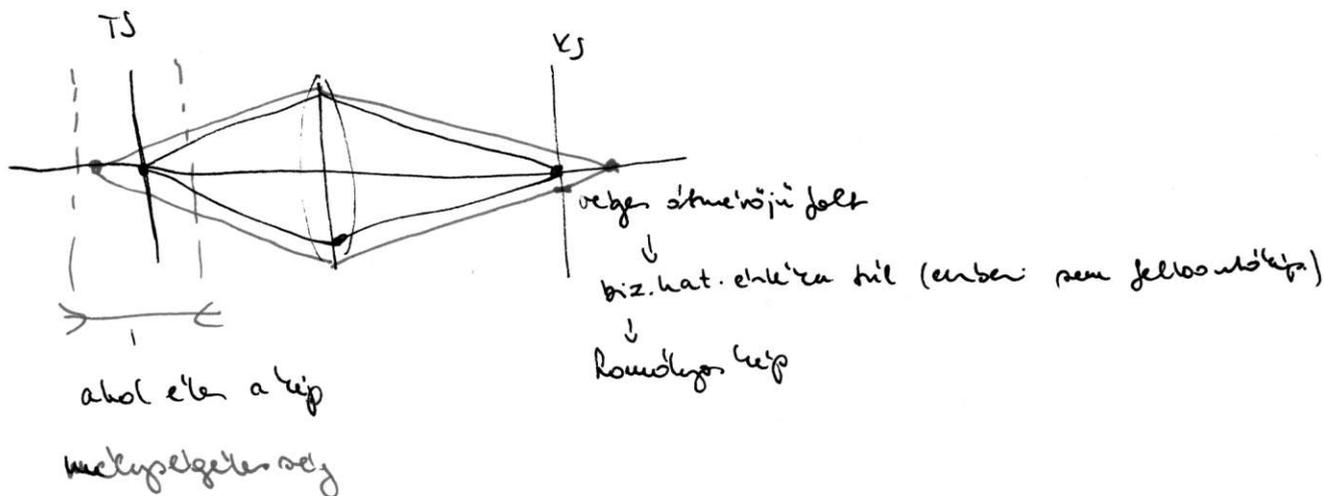
inf. koeff.: az a koeff. ahonnan az elektr. ki tud lépni, detektálni tudjuk

hagyás: szelvényes elektron - elvétel a minta felületére
 \downarrow
 megjelölés, megfigyelés

visszavert: részecske elektr.

attól függ. h. mélyebb az atom, amiről visszavertünk
 nagyobb valószínűsége: mindig ütközött

ker. röntgenug: gyors elektronok vízre tud járni
 e'k pont: analógus ujj. Hgypont a röntgenben felméri



~1...0.1 μm

pa'adós elektronmikroszkóp = SEM

pa'adós mikr.-nál RENDKÍVÜLT JO!

lemez

pl: töltött réteget vizsgálatra

↳ a vizsgálati vákuumban zajlás

ha nem lenne: pl levegő → elhúzó a szubstrátum felbontás

C, O₂, N₂

↓
 lerakódik a minta felületre

szelvértékadás

→ gázok ionizációja

neg. töltés, poz. tölt. atomok képz.

↓
 megkezdődik a károsítás → röntgenelbontás a károsítás

hi is károsítja: fókuszálás

→ a nagysebességű elektronok

károsítás, felületkárosítás

elhasználható nem vesztő minták felületre képz. neg. tölt. → neg. potenciál

alótt hi → primer elektronok elhárítás. nem jut be a mintába → # képzés.

ve'cleresítés: berendezés minél inkább vákuum: arany

szelvértékadás gázokkal

hidrogén töltés: az anyag nem tud teljesíteny alá írtással ellentelen

oxidációs töltés: aldur. → leplelőjezen aldur. → biz. pászoban megújít a folyt.

öf. $\dot{\sigma}$ értéket leírten.

$$\sigma = \frac{F}{A}$$

↑
kon. foly. nő → ellátia folyósholat. → meg fog folyt. csipke.

↑
v. a kettő együtt

Tritium hibz:

nideg töltés. 170 m hosszú repedés végigszelést az anyag

lépés bi nideg töltés: fahados
periodikus rezgésekkel

szilárd:

foly. folyósholat alatt van az anyag

microinjezt jöved kité → kritikus méret → szétdekoron az anyag

pl: sűrített gőz, gőz szállító csővel

helyben oldja meg.

maradós → mikrofóliát költözött. utat → minélis → 2x2 cm a

minibe → szelése mikrocsat. reite van → lebor

replika vizsg. (kivétel követ)

reusolat: fellet dudarát - mikroinjezt helye

BSE - vizsgálódt eldt. SE - szilárd eldt.

du - klom jorron: utópselt reus: klom
siket: du fúvót

domborzati képet is kaphatunk: ahogyan is látszik

BSE - magon jó felb.

SE - rendszerelmélet

előfóliát minibe:

his magnitási kép → keltetés

3-es: Dem, Ciprovsky, Blatti

első szigetelés: túl voltos mérés → nem szabad

villaimó

porrobbanás: poros felhalmozódás → kétra

várossz, elvétel, ipari veresítés → fest. mint. → mérési kell a szigetelésről

törp:	U < 50V	} konok len. cht. ↓ 0/3 → fázisf.
kis:	50 < U < 1 kV	
közp:	1 kV < U < 100 kV	
nagy:	100 kV < U	

ma: min. min. minimumot kell jelenti

pl: működőt türelemmel
birtokosból

vill. mérés: nem tudja megmondani, h mi len a körteszemély.

törpefen: biztonságtechnikai

kisfen:

rákít megdől az óram: telep, kábel ellenőrzés: nagyon sokmi időtől függ.

↳ nem lehet az: körtét

men lehet vill. áramot mérni: kezelt, kékben

vill. mérés: jobb kábel dof. bal ki: vészes.

mérési seb. 1, upó.

észjellel dof.

fejlesztés alatt: munka végén: FAtl.

változ fen: 10kV

→ vált. feszítésű vált. rendszer

vill. : 25 kV.

fen. ellenőrzés:

- fest. nagysága: $U_n \pm 10\%$ a mérési 5%-ában.

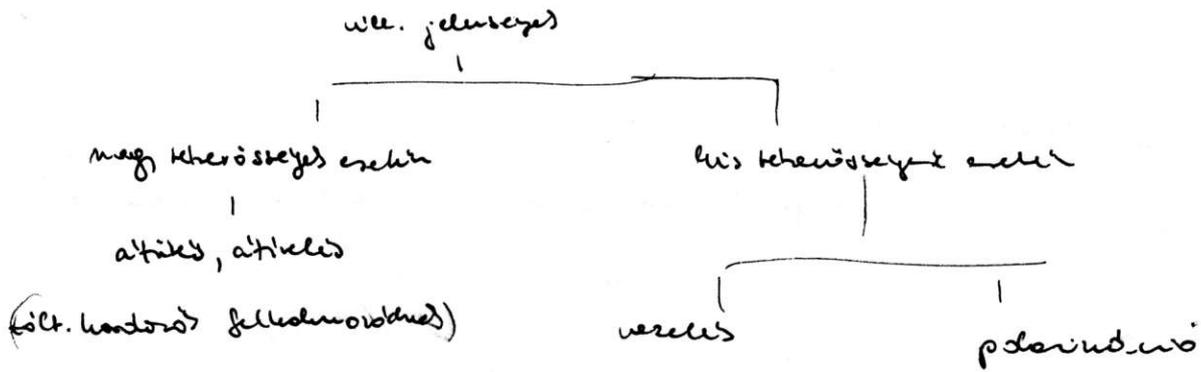
Kisfen. $U_{kf} = 230V$ $U_{kv} = 0.4kV$.

- frekvencia: $50Hz \pm 1\%$ az év 99,5%-ában.

- jeladás: az ideális működés kiegészítő torzulást a
árammérésor megengedhető szintjével

UCTE: NY-európai ...

ill. jelenség meg. anyagok a → vezeték tart (meh.) elvétel



$U > G$

$E_{max} = f(U, geometria)$ az a helyre nézve: max

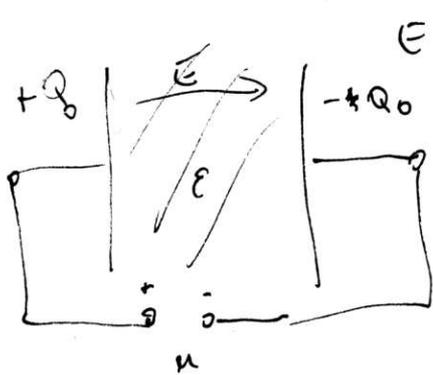
$E_{megengedett}$ (anyag ismereténél)
 ↓
 elvételre: kényszerítés

E_{it}

$E_{max} \leq E_{megengedett} = E_{it} | b. \quad b = 1,09.$

pdarinduló:

szimmetria-jelenség
 fikt. kondenzátor



E - vektor.

$Q = Q_0 + \Delta Q = Q_1 + Q_2$ - töltés tart.

↑
 töltés tart a
 anyag, a ellen-
 irányú a tart
 kéri anyag

↑
 szabad töltés

mivel meg. anyagok vannak
 dipolizáció

↓
 rendeződés + - ; - +

töltés töltés: magteret

több töltés kell felírni

polárisáció

előtt volt.
felületi tölt.
és visszefel

$$Q = \frac{Q_{el}}{A} = \sigma_{el}$$

$$D = \epsilon_0 E + P \text{ - velhossz}$$

$$P = (\epsilon - 1) \epsilon_0 E \text{ - polárisáció}$$

meg: kifiz. egyenesen jutt. dipólus momentum.

dipólusok:

H alom: szimmetrikus

$$E = 0.$$

poz. és neg. tölt. nullpotenciál u. sz.

$$E \neq 0.$$

→ a nullp. nem azonos egyidejűen → eltolódások.

polárisáció tip.

hőm. orientáció pol.

szinguláris - n

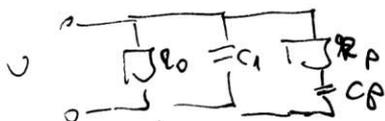
határozott polárisáció

tekintélyes pol. $\delta + 10^{-12}$ u. alatta alább az

sig. any. kapacitív közelem.



minimális töltés konduktív, $\epsilon \rightarrow$ növekszik.



paralel közelem: polarizáció: gőzjelés is van
hővezetési

aktivis: 1 big anjay

aktivis: 2 sig. anjay

↳ por. aldu + auzö

- jodniz big felsimulor top.

vosneliz sig anjay feli'

tree: Jelsi unyden ricalad. ewitles

$2 \cdot 3 = 6$

$2 \cdot 3 (1-3) = 9$

...

...

$2 \cdot 3$

...

$2 \cdot 3$

...

...

...

...

...

...



...



...

...

Vas-özele
vas-harbid Fe_3C állapotokra
↑
kamarabb kristályosodik

all. abra: 5 all. abraiból összehozható

áttekinthető felvétel:

- α : szilárd oldat

ferrit

- γ vas:

max 1,2% C

- δ vas:

hő szilárd

más hőm. jön létre \rightarrow nem lehet megkezelni

elmei cellák magyarázta magyarázta

- Cementit:

ortorombos

rendkívül rideg

keverékek:

- eutektikum: ledeburit

4,3% C özele

- perlit

α vas + cementit

ferrit:

homogén, 1 fázisú mintha

hipo-eutektoidos acél

0,26% C-os szilárd.

perlit: sokit folt

hiper-eutektoidos acél:

1,21% C tart.

hiper-eutektikus öntöttvas

C=5% (cementit-ledeburit)

Hogyan jön létre? Milyen fázisok vannak \rightarrow anyag. tel?

1. perlit és eutektoidos állapotok

γ mátrixból tart.

leüleléskor ilyen irányba

minis primer károsítás

levegőben desz. vas-karbonát képződés

ausztrálit: $0,8\%$ -os szénttart. \rightarrow α lesz belőle + vas-karbonát
 $6,7\%$ -os

$0,8\% \rightarrow 6,7\% \rightarrow$ van

károsítás jönne levegőbe \rightarrow levegőben belőle a vas-karbonát.

1. lemez mindkét oldalán (vastagság) α (max. $0,02\%$ -os C tart.)

\downarrow
vastagságra függ: lemez sebességétől

finomsága: mech. tulajd.: mindegyik alakítható

\rightarrow gyártás: percol. \rightarrow perlit

ez egyensúly: átalakulás: lassan kell kitérni az anyagot

ha gyorsabban az átalakulás

\downarrow

2. Baricités.

ausztrálit a felületéről (nem szelvéstől ind. meg) \uparrow HKEIF

tűzőn belül kiválik a szelvéstől.

minis arra idő, ha a perlit \rightarrow utasított lefelé

rendkívül nagy, kemény anyag

\rightarrow függ: sebességétől.

nem egyensúly: átalakulás \rightarrow sokkal gyorsabb

3. martenit átalakulás

ausztrálit \rightarrow TK-os tetragonális mért.

átalakulás: hőmérsékletben meg vezbe (pill. alatt)

onnanról kezdve nem folytatódik

ez ellenében az eddigiektől diffúzió nélkül meg vezbe

az atomok kollektíven, vad pirit mozgás nélkül

martenit \rightarrow diszparamitri nagyobb

\downarrow

atomok el kell távolodni egyenestől (kollektív módon)

\downarrow

elmsi cella kény. \rightarrow 4% -kal megnö \rightarrow mech. feszültség kelet.

\rightarrow törődhet.

vagyis elmozdul

egy feszítés "megjöggyei" eredeti állapot (személyes)

nem minden félre lépés erre (pl: a cella nem)

nilyen tiszta a mikroszkópi képe

- nagyon nideg az anyag

monokristit előállítás = acél edzés

utána:

hőkezeléssel készült acél \rightarrow finom karbida kiválasztás jönne ki

Elektronos vezetés

vezető \rightarrow nekiesztve egy irányba történő elmozdulása

\rightarrow vezető

\rightarrow félvezető: semmilyen kötöttség nélkül való vezetőképesség

\rightarrow szigetelő

félvezető: elemi
vegyület

szabad elektronok, lyukak

szigetelő: kovalens kristályok

:

vezető anyagok 3 csoportja félvezető, vezető, szigetelő alapjait:

$$R = \rho \frac{l}{A}$$

\uparrow
fajlagos ellenállás

ρ [Ωm]

reciproka: fajlagos vez. kép.: $\left[\frac{S}{m} \right] = \sigma$

\downarrow
fémves $\rightarrow < 10^{-8} \text{ S/m}$

félvezető $\rightarrow 10^{-8} - 10^6 \text{ S/m}$

szigetelő \rightarrow

minden van az a szám, hanem a vezetési mechanizmus is különböző lehet.

fajlagos ellenállás irány függése alapjait:

- izotrop

- anizotrop

Vezeletri mechanizmusot leirsa:

Klaszikus modell:

elektronok között minus kötés. hat.

mozgása: külső térerősség hatására lefejlt mozgás + sodródás (drift)

$$\vec{F} = q\vec{E}$$

$$a = \frac{\vec{F}}{m} = \frac{q\vec{E}}{m}$$

gyorsulása konstans \rightarrow seb. folyamatosan nő \rightarrow eléri a felgyorsulást
határértékét

időutját megáll: nehéze. v. nagyobb vés atomjában.

Erőműködés - i leírás:

elektron: kétfős szem.

Erőhatás: hullám alatti

\downarrow
periodicitás

+
elektr. hullámhossza

ellenfél:

integrál

\downarrow

megminir

ell. vés. vés. \rightarrow drif

szuperpozíció

$$j = q \cdot n \cdot v_d = \frac{n \cdot q^2 \cdot \tau}{2m} E = \sigma E$$

\nearrow ar. sűrűség \downarrow drift

$$v_d = \frac{q \cdot E \cdot \tau}{2m}$$

\uparrow ütk. időközöt átlaga

$$v_{alk.} = \frac{v_{max} - v_{min}}{2}$$

$$\frac{q \cdot E \cdot \tau}{2m} - 0$$

miért mozog az meg két dolgot:

\rightarrow Fkk jobba vés. dip mint Tkk

\rightarrow hőm. függés

mozgás: τ növekszik \rightarrow j növekszik
felvezetőnél más

feladat: fajsúly-ellenérték befolyásoló kty.

→ elektr. n. k. értéket gyakoribbá tenni

pl: hőm ↑

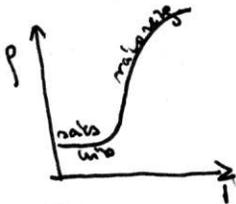
pozitívabíz

kristályhálóak környékén torzult a rds

minden olyan jelenség, ami a rds-t torzítja

$$f(T, c, E) = f_1(T) + f_2(c) + f_3(E)$$

hőmérséklettől való függés:



0K

↓
itt is van ellend. (nem szuprav.)

est a rds-háló szorabíz

100K fölött: f. szorabíz miatt domináns felbíz: rds-erősítés

sorad. j. polinommal közelítik

↓
gyakorlatban: csak az 1. tagot vesszük figyelembe

$$f(T) = f_0(1 + \alpha_p \Delta T)$$

→ f. j. ellend. hőm. függése

$$\alpha_p = \frac{1}{f_0} \frac{df}{dT}$$

fel lehet írni minden olyan menny.-re melynek értéke a

hőm.-től függ

$$\alpha_e = \frac{1}{I_0} \frac{dI}{dT}$$

$$\alpha_R = \frac{1}{R_0} \frac{dR}{dT}$$

$$\alpha_f = \alpha_R + \alpha_e$$

tiszta felm. ellenértéke mindig kisebb

ötvezet. hálójára → ötvezet. hálóra tartozó állapotokra

szilárd ad. parabolikus görbe → 2 kompon. ad. hálóra

$$\Delta p_{\text{ötr}} = AC(1-c)$$

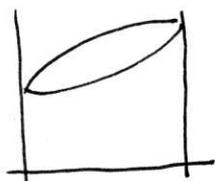
2 kompon. nem ad. egyenlet: egyensúly

$$p_{\text{ötr}} = p_A \cdot c_A + p_B \cdot c_B - \text{lineáris öf.}$$

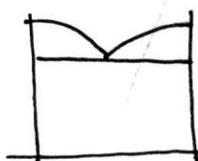
az str. az akkor növeli birt. a festőes ellendőt, ha mindkét oldalán
léte

elektr. utó csőreket

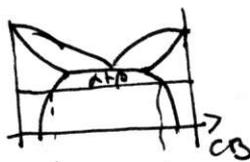
Wondheim-szabály.:



szil. szil.
old.



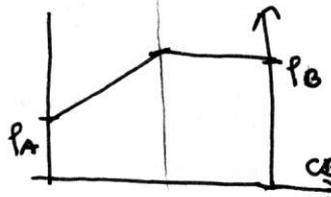
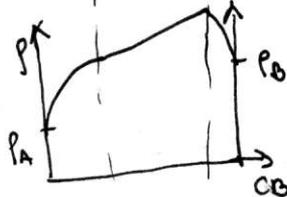
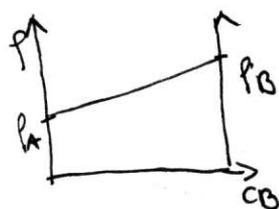
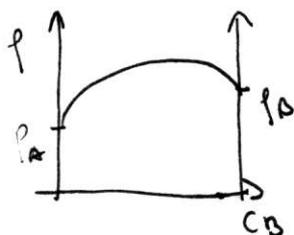
φ szil. old.
elektrikum



szil. oldalsó



vezeték hely. inkompatibilis

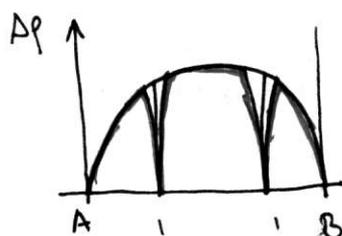


szil. old.

oldott atomot vételekesseni elhelyezkedése

de!

→ rendszeren valószínűsíthető oldat is kialakulhat biz. idővel képzés



szil. ellendős lecsőben

hüvelyes alakítás hatása (variancia, diszperzió)

→ fajlagos ellendős nő

alakítás: ϵ

$$\Delta p_{\epsilon} = \epsilon \cdot E^m \quad \epsilon, \mu \text{ konstansok}$$

hővezetés hatása!

→ ez befolyásolja, h. milyen mért. or ell. old.

* μ : normalizálás

→ kísérlet alakítás előzi meg → hibáz → kioldja az egyenlet

nyomai határolva mö a faji. ell. tle
(ol: raktározás)

reintegrációs határolás:

szabad rithossz

ha átmenetileg van a reintegrációs. → ellendleges nő (pl: moddr repit)

$$\lambda = v_d \cdot \tau$$

↑
diff

vezető anyag pl:

vezető anyag

- faji. ell. tle ! kicsi

- legyen mechanikailag szilárd } kompromisszum.

re, al, vas, acél jöhet szóba
Cu Al

(Zepke ed: 72 félé ór.
↳ (vas. ell.
rossz. acél - rossz hővez.)

elválasztóanyagok

- kopásállóak

- ! kicsi az átmeneti ellendleges

→ Au, Ag, W, Pt
ar. az v. v. pl.

~~széles~~ hővezető al.

→ ötvözet

→ fém-fém-oxid kompozit

Ag-CdO
|
Radium

hőlevezető

termofesz. mérés: huzalok összehengerítésé alapján - v. DT → 2 vp.

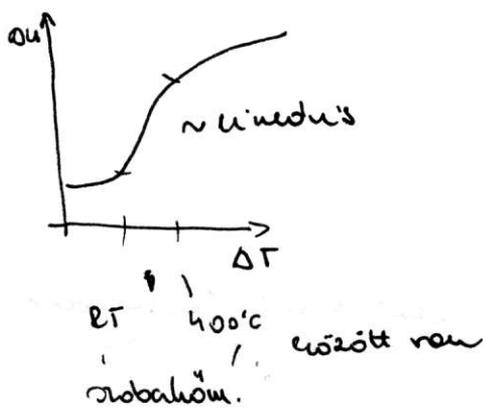


Cu - CuNi

Pt - PtRh - rúdium.

Ni - CrNi

Δ%
fém. h. l.



vezetőkön haszn. mely

üveg-kerámia a vezetők

↳ mivel kiselt hővezetési együtthatóval

Fe-Ni 36-42% Ni

di металл

↳ kettős film



kapcsolóelemek



forraszt anyagok

! - jó vez. kép

- mivel alacsonyabb az olv. pont.

- me legye nagyon drága

Su-Pb → legidősebb

Su-Sbom

↓
kicserélhető

Su-Ag ← ezüst miatt alacsonyabb olv. pont.

Su-Ag-Cu

↑
~~alacsonyabb~~

vastagréteg anyagok: autóbemutatók

vékonyréteg anyagok: akt: anyag → ve. kép maradtólalal ¹⁰⁻² mikrovezetők
al.

~~ellenállás anyagok~~

- ~~- ált. rossz vezeték~~
- ~~- hőm. növekedéssel~~

szupravezető

- nagyon jól vezeték

alacsony hőm.-en bröv. jellemű

↓
előállításuk problémás volt

folgyóanyag hélium hőm.-et eléri 4.2 K

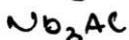
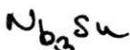
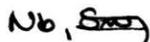
ellenállás egy víz rétege az abszolút nulla hőmérsékletén.

(kegyesen hibátlan vízmezt. totem is)

4 K környékén Hg-ot elhívják az ellenállás

→ mindig hasonló hőm.-en következnek be

ilyenek fel:



Elem nem lehet szupravezető, ha

-
-

külső mágneses tér is megszünteti a szupravez. áll.

mágneses tér kiszedés: $\frac{H}{H_c} \leq$ kritikus külső mág. tér

↓
arányos a szupravez. áll. -hoz

$$H = \frac{j}{2r\pi}$$

Meissner-effekt

ha 1 anyagot magnésium köré helyezünk, akkor ezen a vonalon
állunk



szupravezető: elkenyíti \rightarrow nem jön létre indukció

$$\vec{J} = \mu_0(\vec{H} + \vec{M}) = 0$$

$$\vec{M} = \chi \vec{H}$$

$$\vec{H} = -\vec{M}$$

$$\chi = -1$$

↑
χ_{app}

szuszeptibilitás

ideális diamagnétusként kezelendő

első fajú szupravezető: 4^o-s görbe

másodfajú szupravezető.

miért, hogy elkenyíti nem minden anyag köré, a szupravezető s'k.

\rightarrow hővonaloit be tudjuk hatolni az anyagba

szupravezető, ill. folyamatosan szűkül meg.

ezt az esetet nagyobb struktúra.

elsőfajú:

másodfajú

Ti V

elsőfajú

Al

Zn Ga

Cd In Sn

Hg Tl Pb

Szupravezető anyag típusai:

- elemes
- ötvözetes
- intermetallikus vegy.
- kerámiák \leftarrow a'et. szupravezető

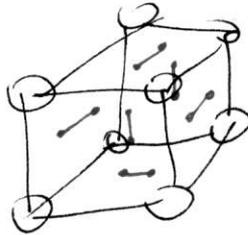
Perovskit - szer.

köbös elemi cella

β -wolfram

δ komp.

A_3B tip. szer.

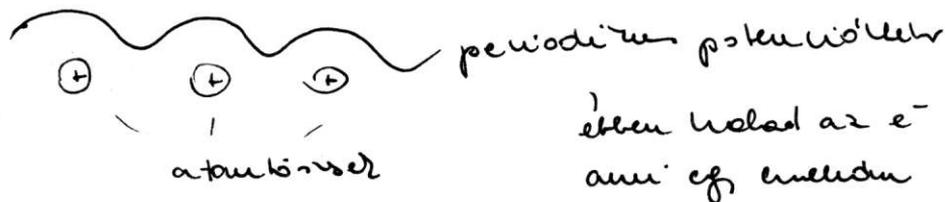


ezek a köm. a π elektronok miatt
nem nagyon hasonlítanak
(nem teljesen kömösöztetés)

\uparrow
segít. N: π KE

$YBa_2Cu_3O_6$ tip. anyag: kadmium

elhasznál \rightarrow kettős kromat



nem interferálhat a π elektron \rightarrow kis. energiós kicserélés \rightarrow
 \rightarrow atómdyba ütközik

ott, ahol a λ interferál a π periodicitással

$$\lambda = \frac{h}{p}$$

\uparrow
 e^- impulzus

Cooper-páros : δ két kölcsönhatása : együtt halad.

$(+1/2) (-1/2)$ spin állás

2 elektron. imp. -nek δ =, de ellentét

$\{ \text{imp} = 0. \rightarrow$ elszáll a rendszerbe minél gyorsan λ . analízis
a π elektron interferálása \rightarrow azad. nélkül halad

Kai erőszakkal meddig lehet eljutni?

Földet: "Napmotor" használat

↳ sugárzott energia

↳ rad. sug. 6-8%-a rinnen le

Föld csodája: egyensúly

↳ term. egyens. ekkor energia = távozó energia

ez részben nullától óta a jég olv. pontján kívül

mozoghat

Buckminster Fuller: epikúra

szélesjellel (futballgömbökben is megjelenik)

Spaceship earth: földgolyó, mint űrhajó

a föld a kávézár egyensúlyban, mintha egy űrhajóban
járna a

nehezebb megmondani utóbbat

- min anyag, energia felhaszn. kék.

- termelési, gyártási folyamatok → közt utóbbat alóbbat

kritikus tudományok

- anyagok

- energia

- idő, munka, pénzügy. (logika)

- infrastrukt. kérdések

önk. kérdések

↳ védelem

anyagok

fiz. technikai források: erőszakkal kezelni, de a technológián

vissza a természeti erőszakkal

technológia: az a szab. rendszer, ami reprodukálhatóan végrehajtja a "szabaduló" működési tartományt
lehető kecs. - ellenkékkelés, de a min-re kell törekedni
↳ top-down

építkezé: Bottom-up

pl: növény: növekedés... → stb.

az emberi törz. számára nem megfelelő

anyagok → sorozat: főbb iparágak

sorozat → anyagok alábbi

dia: kitöltött táblázat kiz, kiz.: kizoltó munka
folgiz ro-on

világítás forrása

energetikus forrása

ne pazarolja az energiát

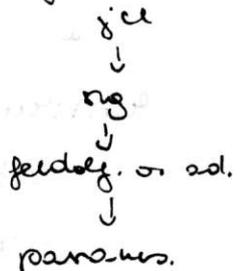
-organikus világítási díjazás

mint beavatkozás

embeli életforma: termelés, fogyasztás

→ újformák a világítás → energetikus

biológiai anyagok
transzformáció



transzformáció:

1925 - Lilliput föld: szabadság

1949 - Zardem - Brattain - Shocley

genetikus kopás - drasztikus vezérlés

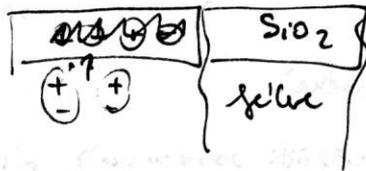
vd: megjelölt működés, felső oldal: művelet

az genetikai kódolás → ott fájó drasztikus szabályozás
lehet

felhasználók is mekkor:

- n tip
- p tip

→ nem működött: Si: villamos alatti anyag, pora, gőz, hidroxid csoportok is, ami lehetetlenül kék sz, h ha fen. et adnak akkor működjen.



mikroelektronika:

miniatürizáció → intelligencia ↑
 megfontolhatóság ↑

bipoláris tr.

- pnp
- npn

↑ a közepes méretűre

Moore tör:

Gordon Rose:

a 70-cs. első végéig tudjuk tartani ezt a korszakot

↓
 a szarmadandó tartani kell ezt a korszakot

technológiai csapás:

mit kell csinálni, h a Moore tör chelyben maradjon

kelemen: kvarcszó

Si-ba ionok: aggregáció

quarcszó-kebelem Si-vel.

egység mellett: kiürités

növekedés

manier

polare: rücsök

Road Trip

2020-ig fog működni az a technika

tdblésat: jelés: tudja s ipar

tdnga: megadható

piver: minis ismét mo.

piros pl: miniaturizálás

rossz tv-ek fejlesztésére kell:

- rádiófrekv.
- nagyf. tranzistorok
- mikromechanika

gépítőknél legfontosabb igények: nyél: egyszerűsített nyél → melyek esetében
felhasználóknak

20-30 g a tördőre

mai tranzistor: kisebb, mint a vírus → nagyon könnyű
szennyeződik

↓
minőséget leggyorsabban helyettesít

↓
légnemű: 0,2-1 micron közötti porcsinák a minőség megőrzés

hőlabauról 1 db ilyen - 10 db ilyen: 1-es hirtességi jór

poharat, hőm. szabályozáshoz

komputer-teljesítmény:

- hordozhatóság
- viselkedő eszköz: zatonai
- szót intelligenciára

ambiance: milyen adást vehet → kék színű. zóna. → nekik

- a kék színű end.

elérhető, beérhető formátumok:

-
-

micro, memókód.

-
világítás

- világító diódák

EV anyaghiányt valószínűsíthetően

- zöld közal
- zöld autók

- jövő gyártó IQM - total quality management

szilícium a leggyakoribb anyag

-E lehetéssé teszi megvalósítást

kezelés:

elton 1 léptékel kiemelkedés → lör egyet a részén

nem lehet belőle készíteni

(adaktívátor

Si monokristály → e⁻ áldokulmányos jönnel kihe

↓

olyan felület, ami tökéletes
Si lehet belőle készíteni

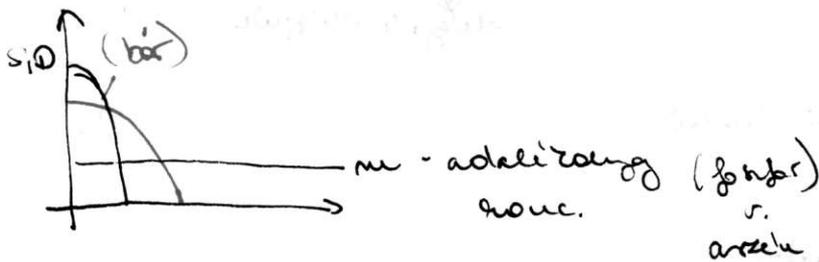
MOS tranzistor

komplementer

nem működés - kivétel,

hosszú elvonás: amely n tip anyag → p tip. rész.

mpm



áram: 40 ps. pill: tranzistor áram

nem kel. kiegészítés

Si-oxid : 2-3 inches kristályokot lehet növelni

F16 → repülőgépekben

2-3 sz. felület: jó megoldás anyagot

IC technika

- mikroszkóp
 - mikroszkóp
 - struktúra viz. tek.
- } „font. anal“

oxidáció:

Si nyersanyagok kiterjedése

termeli az oxidációt - tek. felület: felület: tip. részén

SiO₂ - folsav: spec. mondar: O₂ n'kger anyag

Oxid réteg: nitrid, aloxidok \rightarrow oxid elbőr: bele bőr, orvul

complementáció:

gőz \rightarrow kicsülési \rightarrow bőr ionizálódik \rightarrow fen: utkumuláció, csodák

mozgás \rightarrow töltött részecske: körpályán

tömbölés függően más a más görbületi sugar

fix feszültség:

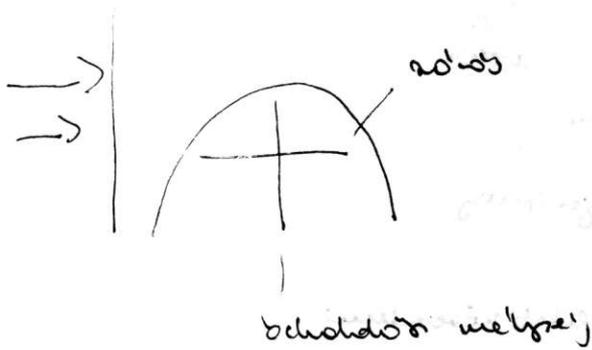
csak az az ion meg töltés amire működik van.

implantáció fejlődik:

- anyag megváltozása
- mélységet lehet más
- dóziskontroll

dramatikusan: ^{pl:} kondenzátor: meg fel a feszültség
elég. kólikur

beültetett ionot: Gauss-eloszlás



szemben a diffúzióval: befelé nő a profil

felbontás Gauss görbélre

4 csúcsból álljon

tehát a pontosítással

1 processzor: 23 implantáció

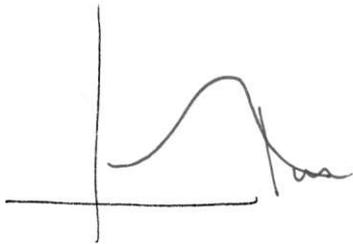
801 részecske

élesített fogásra inspiráció része

di. klesch: mig. réteg \rightarrow di. réteg: minis minőségű drama



Si: oxidáció \rightarrow tal belülről p^+ -ról eléri a ring alatt



↓
megfordítás

↓
v. egy előbbi Si-re

megújítás

SiO₂ elv. pontja alacsonyabb

↓
vagy az előbbi Si-re

vesztési ki: # \rightarrow buborítót

kapcsol a Si-wal

ott marad az a ring ami

nem volt rombolva

250x lehet belőle selektív módon:

Abraszolás művelet:

ma az helyett elválasztás

latter elv. \rightarrow költés a Si

n tip Si \rightarrow ke. full vonal Si₃N₄

nitrid művelet

\rightarrow medves oxidáció \rightarrow oxid

ringet követés: ne legyen a rom. tranzistor felé ahhoz verbe

lesz

belülről v. körtől \rightarrow nitrid művelet

kapcsolódás elválasztás (Si-est egy más pontot rombol)

megoldási út \rightarrow p tip. ring alomelvi

oxid elválasztás

Al verbe

\rightarrow utk a rombol

Nano, MEMS

microelectr.: mechaniz.: mechaniz.: mek. góndolatok használata

~~2. ábrán látható~~

ressz: kémiai katalizátor: molekula: ellyg → megemelési a
lévő

↓
katalizátor

mozgatható resz: topintóelemek is
(nagybegrű érzékenység)

olyan ábrák is, amelyek felvételül lehet vinn

spring: Paoli elv.

SHF rezonátor: egyenlő 40 mm-re legyen egyenlő

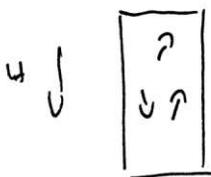
lágymágneses anyagot \rightarrow PC

szenzor alkatrész - spec. előgyűjtésből készült
mérerlemez

mágneses tér kiválasztása:

- mágneses térerősség \vec{H} (A/m)

induktív \vec{B} ($\frac{Vs}{m^2} = T$) $\vec{B} = \mu_0 \mu_r \vec{H} = \mu_0 (\vec{H} + \vec{M})$



$\sum \vec{P}_i = \Phi$ - lemdgerezett áll.

anyagminta, amely
ledelelhetően lap
a külső mágneses térrel
(minden anyag ilyen)

H mágneses tér hatására:

momentumok befordulnak

$\vec{M} = \frac{\sum \vec{P}_i}{V}$

anyagmagnézesség

vektoros eredmény

$\vec{M} = \chi \vec{H}$

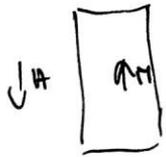
anyag mágneses susceptibilitása

anyagot csoportosítása:

- gyenge mágneses

o dia : teljesen lezdrnt e⁻ lejjal rend.
(minden)

ha H=0 \rightarrow minsemit atomi mágneses momentumok



$$\Rightarrow \chi < 0.$$

univerzális kölcs. hat. \rightarrow θ anyag esetén elrejtésül

◦ paramágneses anyagok

relatív magnessé momentum, mely természetesen rendezellen

H befolygatja

$$\chi > 0$$

magnessé dipólus: permanens magnessé

homogén H nem gyátöröl rá látszik

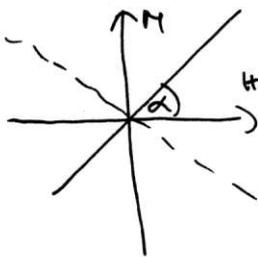
paramagn. anyag \rightarrow inhomogén H behatásra magnessé

dipólus.

\rightarrow -||-

függésül.

magnessé görbe: $B-H$; $M-H$



originális átlós

poz. meredekség $\chi > 0$ neg: $\chi < 0$. $\chi = \pm \chi_0$

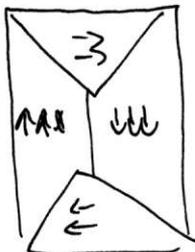
$\chi = 0$. antimágnessé

grafit: diamágnessé anyag

+
szupravéz.

rendezett magnessé szerkezeti:

domeleszerkezeti von

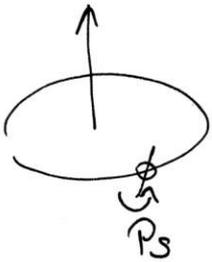


momentumot biz. tart-on belül pótlus amosul

leudgesereti tartomány allgat

kiszerlőde'ri kölcsönhatás hozzá el'ke s su-
nerelő mechanizmus

ezel a momentumot az el'rhonot spinmomentumból admoszul
(azólé'ből, amuly'ed'et minus azonos pólyán a pólyán)



avasaban \rightarrow 4 db párosított elektron spin

a spinmomentum allando \rightarrow Bohr magneton

\downarrow
~~1 cm³ vasban lévő~~

$$\mu_B = \frac{q\hbar}{4\pi m_e} = \frac{q\hbar}{2m_e}$$

Tiszta vas kémiai tulajdonságai:

$$\mu_0 \mu_S = 2 \mu_B$$

doménen belüli kötés többféle:

$\uparrow\uparrow\uparrow\uparrow$ ferromágnes : vas, kobalt, nikkél, Gd

$\uparrow\downarrow\uparrow\downarrow$ anti ferromágnes : krom, mangán

$\uparrow\downarrow\uparrow\downarrow$ ell. magy. - indukci : fém

olyan ötv. anyagok nem tart ferromágnes. anyag: fluossler sztrózetek

ferromágneses anyag: vas többkomponensű
 Fe_3O_4 alt. oxid vegyületek
 magnetit

műszaki szempontból fontos:
 ferro, ferri magy.

domén-fal:

felület orientált } közle: urigaleperő
 belső orientált }

\rightarrow Bloch-fal

vas más is:

Neel-fal

:

kőanyag mágnesesvíri indy

a domének orientációjára mindig kövnyű mágnesesvíri indyba kell
kög, legyemel

pl: ves [100]

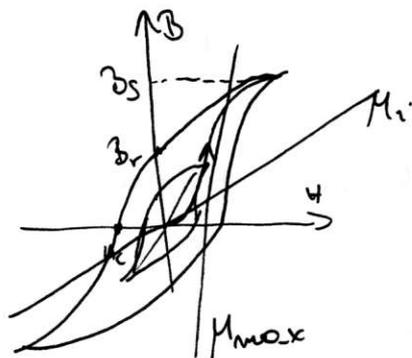
domének: 2 féle relatív helyzet
→ ell indy
→ v. mészlegh

neem minden anyagban az a kövnyű m. indy pl: M_i

csírdomén szerkezet

magnetosztatikai harr effektus → MOKE mikrostrófia

mágnesesvíri görbét:



neem kinézetű topozolat
neem is egy topoz.

S aldui görbe nemek → mágnesesvíri kékletkeg
első mágnesesvíri görbe / szűz görbe

B_s - telikvíri indukció $B_s \sim B_{max}$

B_r - remanens indukció

anyagban belül néhány mágnesesvírtörp
mósd jeme a leandzsesen's ut'sa

H_c - koerzitív erő \rightarrow tek

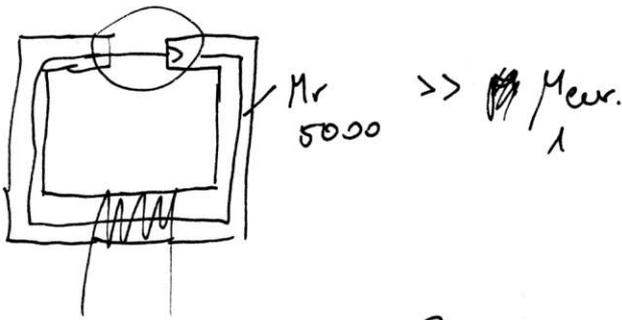
hisztikus görbe: ougdra középpontosan
szimmetikus

1 anyagban \neq az hisztikus görbeje van

anyag mág. tulajdonságok: köbös ndz illyen görbe

telikvíri indukció:

$H_c \rightarrow$ gyárolatban: 2, -2,1 T



permeabilitás: $\frac{1}{\mu_0} \frac{B}{H}$ - teljes v. totális

\downarrow
 $\frac{1}{\mu_0} \frac{dB}{dH}$ - differenciális permeabil.

rezidui permeabil.

μ_i

inflexió's pontja kiizolt:

μ_{max}

Mitóra lehet a leg. induktív, amellyel előállítható?

-> ameddigre a fluxusvétel teliki induktívja

vasmágos elektromág: 1,8 - 2 T

hisztérezis görbe felé

$$\frac{E}{V} = \oint H dB$$

$$\frac{A}{m} \frac{Vs}{m^2} \rightarrow \frac{J}{m^3}$$

ennyi energiát kell befektetni, ha kondenzátor - kábel munkát

\downarrow
 vesztési teljesítmény

all: minimum: lehető legkevesebb veszteség

hőmérséklet függése:

kritikus hőm: teliki induktív nullához vált

"

Curie hőm - megváltozik a domainok

ferro-paramagnets oda-vissza átváltás

sztereokémiai módosítások

Kéll-hőm: antiferromágnes anyagoknál

sztereokémiai módosítások:

T_c - Curie hőm

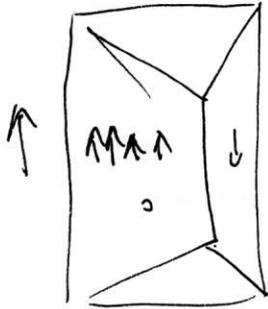
B_s - kékelti indukció

ez csad a kémiai összetételre függ

ha a T_c kevesebb a kékelti \Rightarrow paramágneses udli

Módosítások fajtái:

kül. tartományok különböző tartományok



\rightarrow domén fal elmozdul

arádlyba aradhat: pl: kiváló

\downarrow
mágneses udli \rightarrow energiavesztés

Barthausen-jelenség

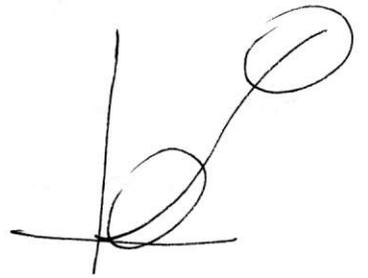
\downarrow \rightarrow detektálás lehet detektálni

rosszoldoménok vizsgálata: NDT/NDE

vezeték ad kékelti

kékelti közelben:

rotáció



Működési ultra vastag. anyagok

- alát: felüres
 - o politer.
 - o amorf
 - o monokr.
- ferritok: ferralminál
- spec. mikrostrukt.

lógó / kemény mágnes:

He
 kéri
 $H_C = 0.01 - 1 \text{ A/cm}$
 keskeny
 hirt. görbe

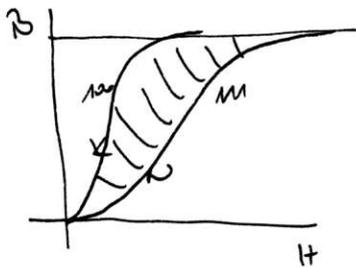
$H_C = 400 - 7000 \text{ A/cm}$
 permanens mágnes
 mély hirt. görbe
 ↓
 minőségre mérhető, ami a tartósságra
 és hirt. fogásra

Köszvény / nehéz mágneses anyagi irányok



- egyirist. mint a Fe-ből

VSM mérővel
 → nagyáramú mágneses mérő



a töltési görbe a költés van
 K, -könyű n-rek

am mágnes anizotropia (energia)

minél több energiát kell befektetni, ha
 a nehéz irányban mágneses irány

Jelentősége:

lógó mágnes. anyag akkor jó, ha az anizotropia erős
 → költés valószínű anyagok

Műssati ultra hasu. anyagok

- alct: felmer
 - o politer.
 - o amsod
 - o monotr.
- ferritok: ferraluniat
- spec. mikroanaliz:

lóggy / kemény mágnes:

He
 kúri
 $H_c = 0.01 - 1 \text{ A/cm}$
 keskeny
 hirt. görbe

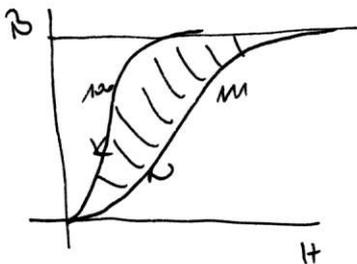
$H_c = 400 - 7000 \text{ A/cm}$
 permanens mágnes
 mély hirt. görbe
 ↓
 minos olyan mehet, amia tartomást
 be tudia fogni

Könyű / mehet mágnesesítési irányok



- egyirist. minte Fe-ből

VSM mérővel
 ↳ nagyáramú mágneses mérő



a többi görbe e közt van
 K_1 - könyű n-melét

am mágneses anizotropia (energia)

menyivel több energiát kell befektetni, ha
 a mehet irányban mágnesesítet

Jelenlétje:

lóggy mágnes. anyag akkor jó, ha n anizotropia van
 ↳ köbös v. mású anyagok

Könnyen tölt az anyag => kompromisszum.

transzformátor: 4-4,1% Si

dinamo: 3,2-3,6% Si

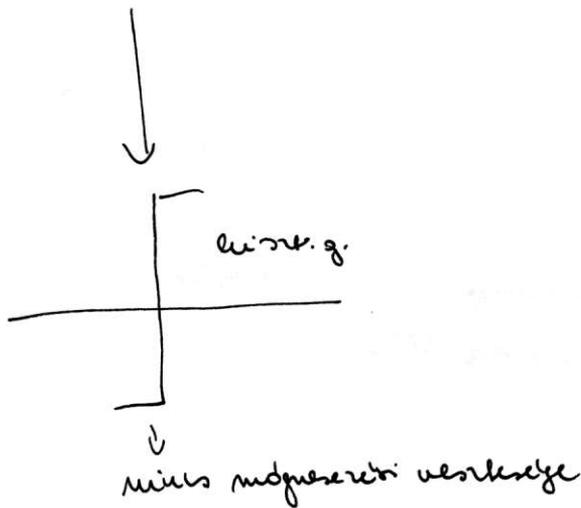
$B_s(T)$	$H_c(A/cm)$	M_r	
1,7T	0,5-1	5000	FeSi
0,8-1	0,5-1 0,2	50.000	FeSi - dróga anyagok ↳ Permalloy anyag. ahány feldobta benne.

0,01 500.000
(10⁶)
labor
(magyar kutató)

amorf / nem rendezett anyagok

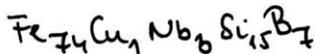
amorf fémsztruktúra, melyben rendezetlen szerkezet van → kereszt irányban

60% kristályos: ideális viselkedés



ilyen anyagok pl:

finemet



10⁵ °C/sec hűtés sebességgel, a amorf állapotban nincsenek egyfajta

gyors hűtéssel, vékony rétegek. melyek el lehet készíteni a sebességgel 40-70 vol% amorf. fémis

ferrit:

kerámia jellegű vasmagok

leggyakrabban: mangán-vas ferrit

$B_S(T)$	H_c	M_r
ferit	0,1-0,3	1
		100-200

alkalmazható anyagok

ot: többi anyag: fém \rightarrow vas \rightarrow lemelek \rightarrow egy, két oldal: ötvöztetés.

ezel: jó szigetelő

keményanyagok:

permanens anyagok

használat:

levegőben: mágnes indukciót hozza létre, fémtestre

transzformátor, vill. gép

ot vezetője va:

- alnico

- ~~al~~ Fe-Co

alnico Fe-Ni-Co-Al ötv.

működésének alapja:

H_c növelés a két

doménnel felmorgorogást leírunk:

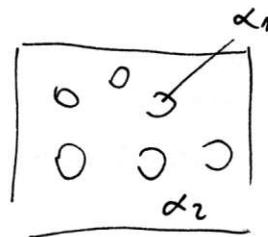
szabadduljant meg töl

$\alpha \rightarrow \alpha_1 + \alpha_2$

spinodális bomlás

α_1 - ferromágnes
 α_2 - paramágnes

forrás



\vee nem-szabadduljant \approx domén méret (egyenlő)

\Downarrow

minis dom. fel \rightarrow men ind morogni

\Downarrow

kemény anyagok

nem kell erősíteni, de ezeket legjobban a termelés stabilitása

(ot 180° -on is)

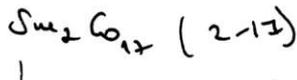
R-Co oxidat-nitrozidálás megnevezés

magyar kutatók

bohnerz nitroff + kobalt

1-5 }
2-17 } → nagy H₂

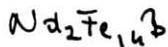
legjobb:



szandium: nagyon drága, keresi van helyette

helyette:

Fe-B-Nd vas-bor-neodimium ótv.



trigonális

Nd alapti nitrid ótv: ammónium

jól, mint a SmCo 2' ótv

2 probléma:

→ 80°-on keresztül lemegeződni (max 160°)

↓

nem alkalmasok átvétel: autóp.

→ ez az autóp. ezzel lehetne tvél.

→ Nd -tartalom a korrózió

robosztion: ritkulás

→ vas, alu lehet korr. ha bevonatossal

levegőtől védés fontos

-kötés kristályos

2 rot:

borítás.

szorítás.

üz. hőm. 200°

vidék, körítés, kereset nemidélés

H₂: 2000-2500 A/cm.

legelőrekellet anyag: alu keverő

az ezüstől kénesez szerezhet relatív magot