INSTITUTO DE FÍSICA "GLEB WATAGHIN". DEPARTAMENTO DE FÍSICA APLICADA UNICAMP - 1976 -

TTTULO

CRESCIMENTO DE CRISTAIS DE SELENETO DE GALIO (GaSe).

HORICLEA SAMPAIO

Tese apresentada ao Instituto de Física "Gleb Wata ghin", para obtenção do título de Mestre em Ciências.

AGRADECIMENTOS

A Profa. Dra. Zoraide P.Arguello, cuja orientação possibilitou a execução deste trabalho.

Aos Professores Dr. Alexandre Gouskov e Dra. Leone Gouskov, pela valiosa colaboração na caracterização dos cristais obtidos.

Aos Professores Dr. Rogerio Cesar C.Leite e Dr. Wladimir O.N.Guimarães,pe lo incentivo a minha iniciação em Pesquisa.

A Maria Helena S. de Mara e Fabio O.de Mara, por possibilitarem minha vin da para Campinas.

Aos Profs. Richard Landers e C.A.Pela, pelas valiosas discussões e críticas.

A Clotilde P.M.Diogo, pela datilografia.

A todos os colegas do Grupo de Crescimento de Cristais e Filmes Finos,pelo companheirismo de todos os momentos.

As secções de Vidraria, Orafica, Desenho e Documentação, pelos serviços prestados no transcorrer deste trabalho.

As colegas leda Folegatti e Mariangela Pisani, pela organização bibliografi

ca.

A UNICAMP, FAPESP, CNPq e BID, pelo apoio financeiro.

Enfim, a todos que por seu incentivo ou omissão, contribuíram de alguma forma para este trabalho, meus sinceros agradecimentos.

Horiclea

A voces, paizinho e mãezinha, por minha formação profissional...

e a voce, Antonio, por ter tornado felizes, os mais difíceis momentos de meu trabalho , dedico minha tese.

INDICE

INTRODUÇÃO9
I - CRESCIMENTO.
1-1- GaSe, Características Gerais18
1-2- Características de Crescimento
1-3- Procedimento Experimental
II - ESTUDOS DE SUPERFÍCIE.
2-1- Tratamento Termico 42
2-2- Densidade de Deslocações 47
2-3- Orientação do Plano Basal 50
III - PROPRIEDADES ELETRICAS.
3-1- Procedimento Experimental
3-2- Resultados Experimentais
3-3- Discussão 60
IV - CONCLUSÕES E TRABALHOS FUTUROS.

BANCA EXAMINADORA

PROF. Dr. SERGIO P.S.PORTO (UNICAMP)

PROF. Dr. SHIGUEO WATANABE (U.S.P.)

PROFa.Dra. ZORAIDE P.ARGUELLO (UNICAMP)

PROFa.Dra.LEONE GOUSKOV (UNICAMP)

SUPLENTES:

PROF. Dr. NEY VUGMAN (U.F.R.J.)

A-

INTRODUÇÃO.

Porque GaSe?

Desde os primórdios da vida, o Homem sente-se atraído pelos cristais. Este interêsse que, inicialmente, decorreu apenas da beleza inerente a um cristal, fez com que a posse das chamadas "pedras preciosas" se tornasse símbolo de riqueza e poder, sendo ainda encarado como tal, na atualidade.

O estabelecimento da noção de cristalinidade, fundamentado no atual conceito de cristal (cristal - arranjo ordenado de ātomos) veio, jun tamente com os conhecimentos científicos adquiridos, acrescentar for tes razões para o aumento do interêsse jā existente. Entre essas razões, podemos citar as inúmeras possibilidades tecnolo gicas (tecnologia - palavra mágica em nosso século!) ligadas à utili

zação de cristais.

Logo, entretanto, tornou-se evidente que os limitados tipos de cris tais encontrados na natureza, não supririam as necessidades tecnolo gicas.

Por essa razão, tornou-se necessário um esforço intenso, tanto na bus ca de novos compostos, como na sua obtenção; ou melhor, crescimento artificial como monocristal.

-9

Para se atingir a primeira etapa, contava-se com uma razoāvēl base de Química, matéria que jā então passara do estágio de alquimia para o de Ciência.

Quanto a segunda, somente nas primeiras decadas do seculo atual, foi a tingida, atraves de processos semi empíricos os quais, por si so, não seriam suficientes para levar a resultados tão controlados e reproduti veis como se fazia necessário.

Esses processos tiveram, no entanto, o merito de fornecer dados expe rimentais sobre os quais foram construïdas as primeiras teorias cientí ficas sobre nucleação e cinética de crescimento de cristais. Dentre as aplicações mais urgentes, salienta-se a "corrida dos semicon dutores", característica do apos guerra, quando todo o mundo científi co e econômico se empenhou, fortemente, em aprofundar os conhecimentos sobre esta classe de materiais.

Em consequência dos estudos acadêmicos então realizados neste campo,ve rificou-se uma verdadeira reviravolta tecnológica, que gerou profundas modificações, até mesmo no comportamento social da humanidade. Este trabalho teve como finalidade básica, iniciar no Grupo de Cresci mento de Cristais e Filmes Finos da UNICAMP, Instituto de Física,a pes quisa de uma promissora família de semicondutores, formada pelos ele mentos do grupo IÍI-VI. Nesta família, estão incluídos os compostos

de Al, Ga e In com S, Se e Te.

Sendo relativamente poucos os trabalhos realizado neste campo, os cris tais que constituem este grupo ainda não estão em fase de aplicação, sendo este um dos objetivos do grupo, embora esta possibilidade so pos sa ser completamente avaliada apos um maior volume de informações so bre seu comportamento físico.

Iniciamos assim nosso trabalho pelo GaSe, material este, que pelas pro priedades ja conhecidas, (grande anisotropia de propriedades físicas decorrentes de seu carater lamelar, emissão estimulada,fotocondutivida de, elétro e foto luminescência, etc.), parece bastante promissor sob o ponto de vista de pesquisa.

Apresentamos a seguir uma descrição sucinta de cada capítulo. O capítulo I apresenta o comportamento esperado para as propriedades do GaSe, segundo sua simetria cristalina, bem como algumas considerações teóricas e experimentais sobre a técnica utilizada (Bridgman Vertical). Estudos relativos à superfície de clivagem, são apresentados no capítu lo II; segundo a técnica de etch térmico e químico. Neste capítulo esta belecemos um método bastante simples para orientar a superfície de clivagem do GaSe, que nos permitiu estabelecer a direção de crescimento desses cristais.

No terceiro e ultimo capítulo, apresentamos a caracterização do GaSe

segundo suas propriedades de transporte de carga. Nele descrevemos as medidas de variação da resistividade em função da temperatura bem como de Efeito Hall.

As conclusões obtidas nos primeiros capítulos, bem como as possibilida des para trabalhos futuros são detalhadas no capítulo IV e ultimo capí tulo.

As características conhecidas do GaSe são apresentadas a seguir.

B - Propriedades Gerais do GaSe.

Pertencendo a família III-VI, os cristais semicondutores de GaSe, vêm despertando grande interesse em relação as suas propriedades físicas, caracterizadas por forte anisotropia, na direção de um dos eixos cris talográficos (eixo \overline{c}).

Cristalizando - se em camadas laminares que se assemelham a mica, seus atomos se dispõem em camadas, numa estrutura hexagonal e na sequência:

Se Ga Ga S	e Se Ga	Ga Se
х	У	

Tal forma de empilhamento, apresenta algumas variações denominadas po litipos, que decorrem da translação de uma camada em relação a outra (modificações $\gamma \in \varepsilon$) ou, de uma operação de translação seguida de uma rotação em torno do eixo \overline{c} (modificações β)¹.

A espessura de cada camada (x $\approx 4,776^{\circ}$),e a distância entre camadas su cessivas (y $\approx 3,177^{\circ}$), por terem valores de mesma grandeza, são parâme tros apontados como um dos responsáveis pela facilidade de clivagem desta classe de cristais. A ligação dentro das camadas é predominante mente covalente (lig. Ga⁻¹ e Se⁺¹), e do tipo Van der Waals entre ca da uma delas.

Cada celula unitaria e provida de duas unidades moleculares GaSe fig.(1).



Cela unitária do GaSe mostrando as duas unidades moleculares que a / compõe.

Figura 1

Sendo o Ga e o Se elementos pertencentes à família III e VI, respectiva mente, contamos então com um número de dezoito eletrons de valência por cela unitária.^{2,3}

Para parâmetros de rede, indicamos os dados fornecidos por Wyckoff^{*} e Hiromichi Suzuki⁵ respectivamente. Ou seja:

- $\vec{a} = 3.742$ \vec{A} ; $\vec{a} = 3.759$
- $\vec{c} = 15.919 \text{ } \vec{A}$; $\vec{c} = 16.02 \text{ } \vec{A}$

A presença de defeitos de uma maneira geral, e deslocações não basais, de forma mais direta, afetam drasticamente o esta belecimento de parâme tros comoresistividade elétrica, fotocondutividade e condutividade tér mica⁶. Daí nosso interêsse em colher alguns dados sobre os defeitos, e o comportamento da superfície desses semicondutores. A densidade D de deslocações para diferentes formas de crescimento é

assim descrita:

- deslocações screw (não tasais) D < 10^4 cm⁻²
- ' deslocações lineares de 2,3 x 10⁵ a 1,3 x 10⁶ cm⁻² dependendo do mo do de crescimento?

Para facilitar o estudo de superfície no GaSe segue um resumo de dados

obtidos através da técnica de etch.

· - direção preferencial, seguida pelos degraus de clivagem < 1010 >.

- direção preferencial do etching. < 10TO >.
- direção que limita os lados das figuras triangulares encontradas para etch < 1120 >.^{1,6}

r - Polaridade cristalográfica para as direções < 10T0> e <T010> (dife rentes razões de etch nestas direções)⁶

' - Tipos de etch pits mais encontrados:'

a→ piramides triangulares

b→ tronco de piramide triangular

c+ figuras triangulares (geralmente sem correspondência).

Os etchants utilizados na literatura, foram bromine x metanol e iodine metanol, sendo as figuras de etch correspondentes a cada um deles, ro dadas de 60º um em relação ao outro.

A forma de crescimento de GaSe mais encontrada na literatura é o cres cimento a partir do vapor, através de su tlimação ou transporte. Em menor escala, encontramos alguns autores trabalhando em crescimento de cristais, pela técnica de Czochralski² e Bridgman Vertical,⁹ sendo esta última a que mais nos interessa.

Atraves da tecnica de Bridgman Vertical, segundo Cardetta^{1,6} a perfeição das camadas de GaSe, está relacionada com a razão de abaixamento co ca dinho, bem como com o diâmetro da ampola utilizada.

Enquanto que a orientação das camadas em relação à direção de cresci mento, está vinculada à posição da ampola no forno e as suas isotermas radiais.

Segundo o mesmo autor,a orientação cristalográfica encontrada por raio X, dependeria da forma da ponta do cadinho utilizado para o crescimen to, bem como de sua posição no forno, sendo que os melhores resultados encontrados, foram para cristais crescidos em ampolas de ponta, tendo diâmetro $D \le 10$ mm e com a velocidade de abaixamento v entre 0,2mm 1mm/h¹⁰ Os cristais que apresentam melhores propriedades elétricas (maior nobi lidade), foram crescidos por sublimação em tubos fechados, enquanto a queles, apresentando melhores características cristalográficas formam crescidos sob pressão de Se,¹⁰

Segundo o diagrama de fase apresentado por Hiromichi Suzuki⁵ tenos:
transição monotética → região com menos de 50% Se.
transição eutética → região entre GaSe e Ga₂Se₃ (884⁶) a 55 at. %

de Se.



- ocorrência de sublimação, acima de 700C

· - ponto de fusão GaSe 938C

r - ponto de fusão Ga₂Se₃ 1050 $^{\circ}$

As principais características elétricas do GaSe são apresentadas na ta

bela do capítulo III.

I - CRESCIMENTO.

1-1- GaSe - CARACTERÍSTICAS GERAIS.

Com este capítulo, procuramos salientar dois aspectos de fundamental im portância dentro dos objetivos de nosso trabalho.

O primeiro, consiste em apresentar o comportamento físico esperado para o GaSe. Isto, serã feito de uma maneira bastante ampla, atraves de sim plificações que sua simetria cristalográfica impõe a suas propriedades tensoriais.

O segundo, e como este material foi efetivamente obtido de maneira mono cristalina.

De acordo com o diagrama de fase apresentado por Hiromichi Suzuki⁵ esse material é estável na temperatura de fusão. Dos possíveis métodos de crescimento a partir da fusão, preferimos então o método de Bridgman uma vez que, através deste, a síntese do material pode ser feita no mes mo ambiente que o crescimento, diminuindo-se assim as possibilidades de contaminação.

Uma das mais gerais ferramentas para o estudo de cristais é a análise da influência de sua simetria cristalina, ou seja, de seu grupo espa cial e particular classe de simetria, sobre suas propriedades. Esta aná lise é uma consequência direta do principal postulado da física dos cristais, isto é, o princípio de Newman, segundo o qual " os elementos

de simetria de qualquer propriedade física de um cristal têm, o brigatória mente, que incluir os elementos de simetria do grupo pontual do cristal". A quantidade de informações obtidas com base neste princípio, será eviden ciada com sua aplicação aos cristais de nosso particular interêsse, o GaSe. De acordo com ¹¹, o GaSe pertence a um sistema hexagonal, classe $\overline{6}m^2$ (no tação Hermann Mauguin) ou $D_{3}^{1}h$ (notação de Schoenflies) cujos elementos de simetria são esquematizados na fig.(2), onde:

- → eixo 2 de rotação (180º).
 - → eixo 6 de roto inversão. Este eixo é equivalente a um eixo 3
 de rotação e a um espelho (m).

x₁,x₂,x₃ + eixos ortogonais de referência.

x ,y ,u,z+ eixos hexagonais de referência.

Observe-se que os eixos x_1 e x_3 são tomados de modo a coincidir com os eixos x e z respectivamente, sendo os eixos X_3 e Z, paralelos ã direção do eixo $\overline{6}$ de simetria.¹²

Na representação analítica, sera usada bæsicamente a notação tensorial re ferida aos eixos ortogonais. O uso dessa notação caracteriza- se por sub indices que variam de l a 3 e correspondem respectivamente aos eixos X_1 , X_2 , X_3 . Em alguns casos, no entanto, utilizamos por razões de simplifica ção a notação matricial, à qual chegamos fazendo a seguinte substituição de indices:



Elementos de simetria da clas se 6m2.

Figura 2

 11 + 1 23 ou 32 + 4

 22 + 2 31 ou 13 + 5

 33 + 3 12 ou 21 + 6

Usaremos ainda, a notação de Einstein para indicar soma, isto é:

$$\sum_{j} X Y = X Y$$

Sejam as expressões:

$$\varepsilon = S^{L,T} \tau + d^{T} E + \alpha^{E} \Delta T$$
$$t$$
$$D = d^{T} \tau + K^{\tau,T} E + P^{\tau} \Delta T$$

$$\Delta S = \alpha^{E} \tau + p_{t}^{T} E + C^{T} F \Delta T$$

envolvendo propriedades tensoriais representāveis por tensores de atē quārta ordem. Uma representação esquemātica dessas equações ē indicada pe la fig.(3).

Vejamos então como a simetria de um cristal da classe $\overline{6}$ m 2 permite a de terminação qualitativa dos valores que formam esse quadro.

Consideremos, por exemplo, os coeficientes d_{11} com $1 = 1 \dots 3$ e $l = 1 \dots 6$ Esses coeficientes são as componentes da representação matricial do ten sor piezoeletricidade, o qual, como se sabe, é um tensor de terceira ordem A classe 6 m 2 como mostra a fig.(2), possue entre seus elementos de si metria, por exemplo, um eixo 2. Isto significa que o sistema permanece



S- módulo de elasticidade
d- módulo piezoelétrico
α- coeficiente de expansão térmico
K- permissividade
p- coeficiente piroelétrico
C- capacidade térmica
T- temperatura absoluta
ε- tensão
D- polarização
ΔS-dilatação

Figura 3

invariante ante uma rotação de Π em torno do eixo x₂.

De acordo com o princípio Newman o mesmo tem que ocorrer com suas propri edades tensoriais em geral e, portanto, também com a piezoeletricidade. Em notação tensorial, os coeficientes d_{i1} acima referidos são dados por d_{ijk} para i, j e k = 1, 2, 3 sendo que, para l = 4, 5 ou 6, d_{i1} = 2 d_{ijk} A aplicação de uma operação de simetria farã com que os coeficientes ten soriais se transformem, mediante essa operação, segundo a equação:

> $d'_{ijk} = a_{il} a_{jm} a_{kn} d_{lmn}$ sendo i,j,k,l,m,n = 1 ...3 onde <u>a</u> são os valores dos coe

ficientes da matriz A representativa da transformação.

Se essa transformação for uma rotação de II em torno de x_2 a matriz serã dada por: $|\cos II = 0$ senII |-1 = 0 0

 $A = \begin{pmatrix} \cos \Pi & 0 & \sin \Pi \\ 0 & 1 & 0 \\ -\sin \Pi & 0 & \cos \Pi \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} -1 & 0 & 0 \\ 0 & 1 & 0 \\ 0 & 0 & -1 \end{pmatrix}$ Que esta operação deixe invariante as componentes do tensor d_{ijk} signifi

ca que:

$$\mathbf{j'} = \mathbf{a}_{i} \mathbf{a}_{jm} \mathbf{a}_{kn} \mathbf{n}_{im} \mathbf{s}_{ijk}$$
(1)

Observando a matriz de transformação A, vemos que, na soma do segundo membro da equação(1) somente serão diferentes de zero aqueles termos em que, simultâneamente:

i = 1, j = m; k = n (2)

Consideremos dentre estes, aqueles em que, além da condição (2) tenham

i = j = k

Aplicando a equação (1) temos:

O que so sera possível se:

 $d'_{111} = a_{11} a_{11} a_{11} d_{111} = -d_{111}$

 $d_{111} = -d_{111} = 0$

O mesmo ocorrera para:

Para i = j = k = 2 no entanto:

$$d'_{222} = d_{222}$$
 (4)

O que e possível para qualquer valor de d Considerando agora:

a) $i = j \neq k$ Se k = 2 $d_{112}^{i} = d_{112}^{i}$, $d_{332}^{i} = d_{332}^{i}$ 0 que \vec{e} compativel com a simetria: (5) $d_{221}^{i} = -d_{221}^{i}$ pela simetria da propriedade $d_{221}^{i} = d_{221}^{i}$, $\log d_{221}^{i} = 0$ $d_{331}^{i} = -d_{331}^{i}$ " " " $d_{331}^{i} = d_{331}^{i}$ " $d_{331}^{i} = 0$ $d_{223}^{i} = -d_{223}^{i}$ " " " $d_{223}^{i} = d_{223}^{i}$ " $d_{223}^{i} = 0$ $d_{113}^{i} = -d_{113}^{i}$ " " " $d_{113}^{i} = d_{113}^{i}$ " $d_{113}^{i} = 0$

b) $i = k \neq j$

 $d_{212}^{*} = -d_{212}^{*}$ pela simetria da propriedade $d_{212}^{*} = -d_{212}^{*}$, logo $d_{212}^{*} = 0$

 $d_{313}^{*} = -d_{313}$ pela simetria da propriedade $d_{313}^{*} = d_{313}$, logo $d_{313}^{*} = 0$ $d_{121} = d_{121}$ $d_{323} = d_{323}$ (6) o que é compativel com a simetria; $d'_{131} = -d_{131}$ pela simetria da propriedade $d'_{131} = d_{131}$ temos que $d_{131}=0$ $d_{232}^{*} = -d_{232}^{*}$ " " " $d_{232}^{*} = d_{232}^{*}$ " $d_{232}^{*} = 0$ c) $i \neq i = k$ $d'_{122} = -d_{122}$ pela simetria da propriedade $d'_{122} = d_{122}$ temos que $d_{122}=0$ $d'_{133} = -d_{133}$ " " $d'_{133} = d_{133}$ " " $d_{133}=0$ $d'_{233} = d_{233}$ $d'_{211} = d_{211}$ (7) compativel com a simetria. $d'_{311} = -d_{311}$ pela simetria da propriedade $d'_{311} = d_{311}$ temos que $d_{311} = 0$ $d_{322} = -d_{322}$ $d'_{322} = d_{322}$ " " $d_{322} = 0$ Seja agora i \neq j \neq k. A aplicação da equação 1 nos dã: $d_{123}^{i} = d_{123}^{i}$ $d_{213}^{i} = d_{213}^{i}$ $d_{312}^{i} = d_{312}^{i}$ (8) $d'_{132} = d_{132}$ $d'_{231} = d_{231}$ $d'_{321} = d_{321}$ Assim, a primeira operação de simetria do sistema cristalino (rotação de 180° em torno do eixo x_2) quando estendida a propriedade d_{ik} impõe que 14 de seus coeficientes tensoriais se anulem, restando, portanto, de acor do com as igualdades (4),(5),(6),(7) e (8),13 coeficientes inalterados. Em outras palavras, para que a propriedade seja compatível com uma rota

ção de π rd em torno do eixo x₂, a qual é uma das operações de simetria pertencente ao grupo de simetria da classe 6 m 2, é preciso que 14 de seus elementos sejam nulos.Nenhuma restrição é imposta por esta operação aos 13 restantes.

O carater de simetria dos componentes d_{ijk} em relação aos indices j e k, faz com que desses treze, somente tenhamos que nos preocupar com oito coeficientes.

São eles:

 d_{123} d_{323} d_{213} d_{233} d_{321} d_{211} d_{121} d_{222} Vejamos quais as limitações a eles impostas pela outra operação de sime tria da classe($\overline{6}$ m 2)isto \overline{e} , um eixo de roto inversão $\overline{6}$ coincidente com o eixo z.

A matriz dessa transformação deve corresponder a uma rotação de -120° em torno do eixo z seguida de uma reflexão em relação ao plano x y.

 $A = \begin{pmatrix} \cos(-120) & \sin(-120) & 0 \\ \sin(-120) & \cos(-120) & 0 \\ 0 & 0 & -1 \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} -1/2 & -\sqrt{3}/2 & 0 \\ \sqrt{3}/2 & -\sqrt{1}/2 & 0 \\ 0 & 0 & -1 \end{pmatrix}$

Os valores de d'_{ijk} serão, de acordo com a equação:

d' = a_{il} a_{jm} a_{kn} d_{lmn}

(1)

onde a_{ij} são os elementos de A e, d_{lmn} os elementos de D diferentes de ze

ro.

Então:

8 $d_{112}^{i} = -1 d_{112} + 3 d_{211} - 3 d_{222} + 3 d_{121}$	(9)
$4 d'_{123} = -1 d_{123} + 3 d_{213}$	(10)
$8 d'_{211} = 3 d_{112} - 1 d_{211} + 3 d_{121} - 3 d_{222}$	(11)
8 $d'_{222} = -3 d_{112} - 3 d_{211} - 1 d_{222} - 3 d_{121}$	(12)
$2 d'_{233} = 1 d_{233}$	(13)
$4 d'_{213} = 3 d_{123} - 1 d_{213}$	(14)
4 $d_{312}^{\prime} = -1 d_{312}^{\prime} + 3 d_{321}^{\prime}$	(15)
$4 d_{323}^{\prime} = -1 d_{323}^{\prime}$	(16)
8 $d'_{121} = -3 d_{222} -1 d_{121} + 3 d_{211} + 3 d_{112}$	(17)
4 $d'_{132} = -1 d_{132} + 3 d_{231}$	(18)
$4 d'_{231} = 3 d_{132} - 1 d_{231}$	(19)
$4 d_{321}^{*} = 3 d_{312} - 1 d_{321}$	(20)

·

$$d_{233} = 0 \qquad d_{323} = 0 \qquad d_{332} = 0$$
E, nosso novo conjunto de equações será:
9) - 9 $d_{112} + 3d_{211} - 3d_{222} + 3 d_{121} = 0$
11) 3 $d_{112} - 9 d_{211} - 3 d_{222} + 3 d_{121} = 0$
12) - 3 $d_{112} - 3 d_{211} - 9 d_{222} - 3 d_{121} = 0$
17) 3 $d_{112} + 3 d_{211} - 3 d_{222} - 9 d_{121} = 0$
10) -5 $d_{123} + 3 d_{213} = 0$
14) 3 $d_{123} - 5 d_{213} = 0$
15) - 5 $d_{312} + 3 d_{321} = 0$
18) - 5 $d_{132} + 3d_{231} = 0$

19) 3 d₁₃₂ $-5d_{231}=0$

Usando a simetria dos ūltimos dois indices de d, isto ē; d_{ijk} = d_{ikj} temos

=0

que, das equações 15 ou 20 - 5 d_{312} + 3 d_{312} =-2 d_{312} = 0 $d_{312} = 0$ $d_{321} = 0$ Comparando 10 e 18, vemos que as equações são identicas. 10) -5 d_{123} + 3 d_{213} = 0 18) $-5 d_{123} + 3 d_{213} = 0$ O mesmo ocorrendo para 14 e 19 14) 3 $d_{123} - 5 d_{213} = 0$ 19) $3 d_{123} - 5 d_{213} = 0$ Combinando agora 10 e 14 10) - 5 $d_{123} + 3d_{213} = 0$ 14) 3 $d_{123}' - 5d_{213} = 0$ $-16 d_{213} = 0$ Temos então mais quatro valores excluídos de nossos cálculos: $d_{123} = 0$ $d_{132} = 0$ $d_{213} = 0$ $d_{231} = 0$ Assim, dos treze elementos a determinar, nove ja vimos que são nulos.

Os quatro restantes estão ligados pelas equações 1-3-4 e 7.

Reescrevendo essas equações usando d' = d ijk ikj 9) $-9d_{112} + 3d_{211} - 3d_{222} + 3d_{112} = 0$ 11) $3d_{112} - 9d_{211} - 3d_{222} + 3d_{112} = 0$ 12) $-3d_{112} - 3d_{211} - 9d_{222} - 3d_{112} = 0$ 17) $3d_{112} + 3d_{211} - 3d_{222} - 9d_{211} = 0$ E chegamos finalmente a: 9) $-2d_{112} + d_{211} - d_{222} = 0$ 11) $2d_{112} - 3d_{211} - d_{222} = 0$ 12) $-2d_{112}$ - d_{211} - $3d_{222}$ = 0 17) $d_{112} - 2 d_{211} - d_{222} = 0$ Tomando as equações nove e onze do sistema temos: $d_{222} = -2 d_{112} + d_{211}$ $d_{222} = 2 d_{112}' - 3d_{211}$ $-4 d_{112} = -4d_{211}$. $d_{112} = d_{211}$ Passando estes valores para notação matricial temos: $d_{112} = \frac{1}{2} d_{16}$ $d_{211} = d_{21}$ (a)

Que introduzidas em (a)

$$\frac{1}{2} d_{16} = d_{21}$$
 $d_{16} = 2 d_{21}$

Levando estes valores à equação nove temos:

 $d_{222} = -2d_{211} + d_{211} = -d_{211}$ Que em notação matricial fica:

 $d_{22} = -d_{21}$ (22) $d_{16} = 2 d_{21} = -2d_{22}$ (23) C.q.d.

Assim conclui - se que, para que a propriedade em questão, isto é, a piezoele tricidade, tenha pelo menos a mesma simetria da classe $\overline{6}$ m 2, \overline{e} preciso que somente as componentes d₂₁, d₂₂e d₁₆ sejam diferentes de zero e guar dem, entre si, as relações dadas por (22) e (23).

Identico procedimento pode ser adotado para encontrar a forma dos demais tensores, chegando-se ao quadro da fig.(4) onde:

- componente = zero
- componente ≠ zero
- componentes iguais

componentes numericamente iguais, com sinais opostos.

- componente igual a duas vezes a componente do ponto forte a qual é li gada.
- componente igual a menos duas vezes a componente do ponto forte ao
 qual está ligada.



Figura 4

$X = 2 (S_{11} - S_{12}).$

Vejamos como utilizar este quadro, particularizando-o para o tensor elás tico S. No esquema ao lado podemos observar que apenas cinco das suas oi tenta e uma componentes precisarão ser determinadas para que se conheça as propriedades elásticas de um material pertencente a classe em estudo. Segue-se na fig.(5) a geometria indicada para aplicação de tensão ou medi da de deformação, no estabelecimento quantitativo desses coeficientes. Note-se a considerável simplificação que razões de simetria impõem as oi tenta e uma componentes, que são finalmente reduzidas para apenas cinco coeficientes independentes, fig.(4).

Em resumo, das cem componentes do quadro de propriedades apresentado, so mente onze deverão ser calculadas para que se chegue ao conhecimento com pleto de todas as propriedades representadas, das quais: cinco componentes referentes ao tensor de tensões. -uma componente referente ao tensor piezoelétrico. -duas componentes referentes " expansão térmica. -duas " " " permissividade. -uma componente referente " capacidade térmica. 0 que representa uma considerável simplificação dos cálculos envolvidos. Jã então, quando alcançado nosso objetivo inicial, ou seja, apresentar o





comportamento esperado para a classe de cristais $\overline{6}$ m 2 (Ex. GaSe), passamos

a descrever o processo de sua obtenção.

1 - 2 - CARACTERÍSTICAS DE CRESCIMENTO.

Uma das técnicas de crescimento que, por sua maior facilidade de automa ção em relação às demais, é bastante aplicável à indústria, é a técnica de Bridgman Vertical onde,tanto o forno como o cadinho são mantidos na posição vertical.

Nesta técnica, o material a ser crescido é previamente encerrado num ca dinho de forma adequada, contendo atmosfera controlada sendo, a seguir, aquecido acima de seu ponto de fusão, aí permanecendo por tempo suficien te para garantir a completa fusão e homogeneização da carga. So então, o cadinho é resfriado, de forma que a interface solido-líquido avance, gra dativamente, de um de seus extremos até outro, formando um monocristal. A probabilidade de se obter um monocristal por esta técnica é aumentada com a utilização de uma semente. Esta deve ser afixada ao cadinho de for ma que apenas uma de suas extremidades seja molhada pelo material em fu são, o que requer conhecimento preciso do gradiente de temperatura manti do pelo forno, de modo a não fundir a semente.

Na pratica, um dos processos aplicaveis e o seguinte:

O cadinho (a) da fig.(6) contendo a semente (b) e o material a ser cres cido (c) é mantido por um suporte (d) que faz um pequeno ângulo ($\sim 10^{\circ}$) com a horizontal.

O forno (e)émovido inicialmente, da direita para a esquerda a fim de fun dir a carga da ampola que, em decorrência da inclinação do suporte, des locar se - a até molhar a extremidade mais proxima da semente. A posição do forno neste instante deve ser tal que a ponta da semente coincida exa tamente com a temperatura de fusão T_f , estabelecendo se assim,uma inter face solido - líquido estável.

Movendo-se o forno novamente para a direita, esta interface devera, ao a companhar o movimento, propiciar o crescimento de um monocristal a par tir da semente.

A presença de uma janela (f) no forno, facilita, através de otservação direta, o seu posicionamento correto em relação à semente. A ausência da semente implica que, de alguma forma, devemos restringir a nucleação inicial a um único grão. Para tanto, é de fundamental importân cia a geometria do cadinho utilizado, bem como a velocidade VR de res friamento do sistema.



semente



T. Bridgman horizontal com semente (a) Cadinho (b) Semente (c) Material (d) Suporte (e) Forno (f) Janeta

Figura 6

Suponhamos que os cadinhos (1) e (2) sejam submetidos a um mesmo gradien te de temperatura T. fig..(7)

Enquanto a superficie S em(a)ou a ponta P em(b)estiver em posição tal que sua coordenada y seja menor ou igual a y₀, todo o material en seu in terior estara fundido. A mudança de fase ocorrera para y > y₀. Tal mudan ça, realizar-se - a atraves de nucleação estimulada pelas paredes da ampo la sendo, portanto, o número de núcleos formados, função da área de con tacto entre o líquido e a parede.

Logo, a quantidade de núcleos formados emS serã, provavelmente, maior que em P.O uso de um cadinho cônico é então um recurso que permite a diminui ção do número de núcleos iniciais, embora não seja possível nenhum con trôle sobre a orientação destes em relação a outras direções pré determi nadas.

Para que a solidificação de todo o material contido no cadinho de origem a um monocristal, são necessárias duas condições: somente um dos núcleos inicialmente formados devera dar origem ao cristal atuando, assim, como uma semente; apos iniciado o crescimento, posterior nucleação nas pare des do cadinho deve ser evitada.

A restrição da nucleação inicial a um único grão bem como o predomínio



Bridgman vertical, onde T_f = temp<u>e</u> ratura de fusão do GaSe. (a) Cadinho de extremidade plana. (b) Cadinho em ponta

Figura 7

de um deles sobre os demais, guarda intima relação com a velocidade V_R de resfriamento do material.

Tal velocidade pode ser definida como a velocidade com a qual o cadinho penetra na zona de solidificação, ou seja, a zona achuriada da fig.(7). Em condições físicas idênticas, a solidificação deverá ocorrer preferen cialmente pela continuação de um núcleo jã existente e não pela formação de novos núcleos. Assim, se V_R for suficientemente lenta, em comparação com a cinética de crescimento dos núcleos jã formados, nenhum outro novo estimulado pela presença do cadinho, deverã se formar durante o processo de solidificação.

Até aqui, admitimos que, mesmo utilizando um cadinho com extremidade co nica, vários núcleos com diferentes orientações podem estar presentes.En tretanto, para que se obtenha um monocristal, somente um deles deve sub sistir., Ao impormos que VR se mantenha baixa, as anisotropias direciona is na velocidade de crescimento do material cristalino encarregam-se de fazer com que, gradativamente,um dos núcleos espontâneamente orientados, prevaleça sobre os demais.

Embora sejam seguidos procedimentos identicos durante o crescimento pela técnica de Bridgman nas duas formas descritas, isto é, com ou sem a uti lização de uma semente, convēm ressaltar que apenas o primeiro caso per mite controlar a orientação do cristal.

Outro fator importante na utilização da técnica de Bridgman é o material utilizado na confecção dos cadinhos. Estes, obviamente, deverão ter pon to de fusão mais alto do que o cristal nele contido e não reagir quimica mente com o mesmo, afim de preservar pelo menos o grau de pureza inicial do material em crescimento.

Como, nesta têcnica, o cristal solidifica em contacto com o bote, é impor tante que sua contração térmica seja menor que a do cristal evitando se desta forma, a introdução de tensões durante o resfriamento. A condutividade térmica do bote é outra grandeza importante. De acordo com Sanghamitra e Wilcox,¹³ a forma de interface de crescimento,tem gran de influência na propagação de núcleos indesejáveis durante a solidifica ção. Esta, entretanto, é controlável pela utilização de cadinhos,cuja con dutividade térmica K₁ seja compatível com a do material encapsulado K₂. Por exemplo, quando K₁ = K₂, a forma provável da interface solido - líqui do é convexa, estando ela na parte mais quente do forno e côncava, estan do na parte mais fria.

Vemos então que o conhecimento da relação entre K_1 e K_2 é muito importan
te para a otimização das condições de crescimento.

Quando a interface de crescimento e convexa em relação ao líquido, núcleos espúrios crescerão do centro para as bordas, sendo levados para o contor no do cristal fig.(8a).

Por outro lado, quando existem grandes perdas radiais de temperatura, re sultando numa interface concava em relação ao líquido, os núcleos espu rios que nucleiam na superfície crescem para o centro do cristal, dando origem a policristais fig.(8b).

Este último caso pode ser evitado, pela escolha adequada do bote, que deverá ter menor condutividade térmica que o material nele contido.Pro ble mas como estes foram estudados por D.W.Jones¹⁴ que apresenta uma descrição mais pormenorizada de seus efeitos.



a) K₁≤ K₂.Perda transversa de calor.

Figura 8a



b) $K_2 < K_1$. Perda radial de calor.

Figura 8b

1 - 3-1 - PRECEDIMENTO EXPERIMENTAL.

Na montagem para o crescimento de cristais pela técnica de Bridgman Verti cal, sem semente, pode-se adotar um dos três esquemas que se seguem:

- a O forno e fixo e o cadinho percorre o gradiente de temperatura estabe
 lecido em seu interior.
- b O cadinho e o forno permanecem fixos, enquanto a temperatura é diminuí
 da. Neste caso, o gradiente de temperatura deve ser tal que o resfri
 amento se inicie pela ponta do cadinho, avançando gradativamente para
 o outro extremo.

c - O forno move-se ao longo do cadinho enquanto este permanece fixo.
 A fig.(9) mostra a distribuição adotada para o crescimento do GaSe, que corresponde ao item a, acima referido.

Para o mecanismo de abaixamento (1),foi utilizado um motor redutor que com as devidas modificações, desenvolve seis velocidades diferentes que variam num intervalo de 3mm/h a lm/h.

Desde que,no interior do forno, existem variações radiais de temperatura, quaisquer oscilações do cadinho provocam flutuações térmicas que pertur bam o processo de crescimento.



Puxador Forno - Controlodor

Figura 9

Tais oscilações foram minimizadas com o uso de um tubo guia de quartzo(2) cujo diâmetro interno, sendo 1/2 polegada maior que o diâmetro externo do cadinho, restringe as oscilações deste no interior do forno.

O forno utilizado (3) é um forno vertical (Engelhart) com resistência de platina e uma única zona. Este, em bora permitindo uma temperatura máxima de 1800°C, teve seu funcionamento limitado por um controlador de tempera tura (4) que, limitando a corrente fornecida ao sistema, mantém constante a temperatura no ponto P,onde se localiza o termopar de contrôle (5). A forma do gradiente (6) então obtido é uma decorrência, não somente de fatores fixos como isolamento lateral, dimensões e enrolamento da resis tência como também, até certos limites, de fatores variáveis como: isola mento térmico nas extremidades do forno, condutividade térmica do tubo guia, etc.

Esta dependência mostra - se suficiente para que, em tora utilizando apenas uma zona de aquecimento seja possível estabelecer o gradiente adequado, ao longo do percurso do cadinho, pu seja 10 C/cm.

A medida de temperatura durante o crescimento foi feito através de um ter mopar platina-platina-rodium(7) fixado ao cadinho de acordo com a fig(9) Fatores ja mencionados anteriormente nos levaram a escolher, dentre os ma teriais disponíveis, o quartzo para a confecção dos cadinhos, especialmen

te preparados na vidraria do Instituto. A fig.(10) mostra a geometria pa drão utilizada.

No processo de limpeza dos cadinhos, estes foram submetidos a uma solução sulfucromica por cerca de 30 minutos sendo, a seguir, lavados com \overline{a} gua destilada corrente e secados numa estufa (T ≈ 250 C).

As superfícies internas das primeiras ampolas utilizadas foram recobertas por uma camada de carbono, cuja finalidade, segundo Winter¹⁵ era evitar que o GaSe aderisse aos cadinhos.

Este procedimento foi posteriormente abolido, uma vez que, segundo pude mos verificar não havia aderência desde que não houvesse excesso de Ga. De forma a minimizar o oxigênio presente na atmosfera de crescimento, an tes que a ampola fosse selada, fez-se um ciclo alternado de vacuo (entra da a) e argonio (entrada b), processo este repetido por cerca de três ve zes. Alguns dos tubos foram fechados sob atmosfera residual de argonio en quanto outros, a vacuo (10^{-5} Torr). Não sendo verificadas diferenças sen siveis nos cristais assim obtidos, o processo foi simplificado, passandose a fechar as ampolas a vacuo.

A quantidade de material utilizada em cada cristal, veriou entre 10 a 15g, sendo o Ga e o Se, pesados em proporção estequiométrica, de acordo com a relação Ga/Se = 0,8829 .



Cadinho padrão (a) Conexão de vácuo (b) Entrada de argônic Cristais de GaSe apresentando perfeição cristalográfica, foram obtidos nas seguintes condições:

- fechamento do cadinho-vacuo (10"5 Torr).
- gradiente de temperatura 10ºC/h.
- velocidade de abaixamento Vg = 3mm/h.
- tempo de crescimento ~ 60 horas.

Podemos observar na fig.(ll) a perfeição do plano (0001) de um dos cris tais obtidos (a) bem como os diagramas de difração e de Kikuchi (b) que com provam sua perfeição cristalina.*

Nossos agradecimentos a Dra. Sonoko Tsukahara, pela obtenção, no Micros copio Eletrônico, dos diagramas de difração e de Kikuchi.







Figura 11 (b)

II - ESTUDO DE SUPERFÍCIE.

O GaSe é um material laminar tipo mica, que cliva muito facilmente ao longo do plano basal. Como se trata de um material bastante frágil, tentativas de corte ou polimento segundo outras direções, danificam- no muito, , não apenas superficialmente como também em relação as suas características de cristalinidade. As amostras assim obtidas são tão deformadas sob o ponto de vista mecânico, que medidas com elas realizadas, nem sempre podem ser rela cionadas com o comportamento do cristal inicial. Além disso, tratando-se de deformações aplicadas aleatóriamente, seus resultados não são facilmente re produtíveis.

Por essas razões, todas as medidas realizadas com esses cristais (Ex. medi das elétricas) foram feitas sobre amostras obtidas por simples clivagem,sen do dada especial atenção as características de sua superfície. Tais características serão descritas neste capítulo.

2-1-Tratamento Termico:*

Geralmente as amostras cristalinas são submetidas a tratamento térmico,com as mais diversas finalidades. Como exemplos podemos citar, diminuição de de

* Trabalho realizado em colaboração com o Sr. Jorge R.Freitas Filho.



feitos e tensões internas (annealing), colocação de contactos, difuião de impurezas e utilização, como substrato, na construção de dispositivos. Por essa razão procuramos verificar, de uma maneira sistemática, quais is va riações apresentadas pelas amostras após tratamento térmico.

As modificações mostraram forte dependência tanto do tempo como da atmosfera na qual os cristais foram mantidos durante o tratamento.

O primeiro objetivo a ser alcançado foi a determinação da temperatura máxima em que as amostras podem ser aquecidas sem que apresentem alterações percep tíveis em sua superfície. Isto foi obtido observando o cristal com o micros cópio de emissão por ultra violeta (Metioscope), simultâneamente ao seu aque cimento. Para uma pressão de 10⁻⁵Torr, esse limite era em torno de 500°C. A partir dessa temperatura inicia- se a formação de figuras triangulares de vido a evaporação de material (etching térmico) como se nota na fig.(12). O resultado de aquecimento para pressões maiores não foi possível ser obser vado nesse microscópio.

Para tanto montamos um sistema de aquecimento de acordo com a fig.(13). Nesse sistema as amostras podem ser aquecidas tanto a vácuo quanto em atmos fera amitente.

Observações, com microscopia õtica, de superfícies recēm clivadas do GaSe, mostram a existência de degraus de clivagem ao longo de direções cristalogra ficas da família <1010 > fig.(14). A sequência de fotos da fig.(15) a,te





c, mostram o resultado de tratamentos térmicos realizados em atmosfera am biente durante trinta minutos e temperaturas Ta =500°C Th= 510°C e Tc=550°C Note - se a nítida formação de canais ao longo das direções <1010 > ou seja, nas mesmas direções dos degraus de clivagem. Tais canais formando entre si angulos de 120º dão origem a figuras hexagonais bem definidas. A medida em que T e aumentada, esses canais vão se deformando. O mesmo efeito e obtido se mantivermos a temperatura constante e o tempo de tratamento for aumentado. Resultado semelhante e sempre conseguido se a atmosfera em que se realiza o tratamento termico por tempos iguais ou superiores a trinta minutos, contiver Q, em quantidades maiores que em condições de vácuo de 10-3Torr. Tais condições devem ser portanto evitadas em todo processo que exija perfei ção superficial da amostra como, por exemplo, crescimento epitaxia! para

construção de disposítivos.

Tratamento semelhante foi feito com as seguintes atmosferas residuais: H_{1} Ar, $N_{2} + H_{2}$, vácuo de 10⁻³Torr.

Como resultado obtivemos superfícies inalteradas até temperaturas de 650°C. Para temperaturas superiores, inicia- se a formação de etch térmico como é mostrado na fig.(16).

E sabido que a formação de etches térmicos estã, em geral, relaciorada com a presença de defeitos na superfície, tais como deslocações, defeitos inters ticiais, buracos, etc.







44

A formação de canais, anteriormente mencionada, é uma deformação plástica que necessariamente é acompanhada da formação de deslocações do tipo "edre". Como, a formação dos canais e dos etches ocorre para condições bem distintas de pressão, esses dois efeitos não podem ser obtidos simultaneamente. A fim de tentar estabelecer uma relação entre os etches térmicos e cesloca ções, foi feita então uma experiência na qual foram, primeiramente, formados canais nas amostras (T = 500°C, t = 10 m, p = atmosférica) e imediatamente após,feito vácuo(10⁻³ Torr) no sistema a fim de criar os etches (T = 600°C, t > 1 h). A observação dessas amostras mostrou que:

10 - Não houve, como na fig.16, o aparecimento de etches na superfício em ge ral, embora aparentemente a superfície não mostrasse sinais de oxidação ou qualquer outro tipo de reação química.

20 - Somente na região dos canais apareceram conjuntos de figuras de etches fig.(17).

Este resultado embora não tenha sido 100% repetitivo, foi obtido inúreras ve zes, o que nos leva a concluir que a presença de deslocações provavelmente dã origem a figuras de etches térmicos. Por outro lado, a formação de figu & ras de etches térmicos de maneira uniforme, sobre toda a superfície, sõ é ob tida para amostras recem clivadas e portanto possuindo superfícies inicial mente limpas.





Figura 17

c - Embora não mostrando sinais evidentes de qualquer reação em sua-superfi cie, o pre aquecimento de amostras em atmosferas ricas em 0_2 tende a aumen tar a tensão superficial das amostras uma vez que inibe o processo de for mação geral de etches térmicos. Parece-nos viãvel acreditar que este compor tamento tenha sua origem ligada a um fenômeno de adsorção de 0_2 embora não tenhamos feito nenhuma medida para comprovar tal suposição.

2- 2- Densidade de Deslocações - Etch Químico.

Uma das técnicas utilizadas para identificar deslocações e medir sua densidade e a técnica de etching. Esta técnica consiste em submeter um cristal a um meio adequado que, agindo sobre os pontos de emergência das deslocações e defeitos, os caracteriza pela presença de orifícios de formas bem definidas denominadas etch, sendo a solução utilizada o "etchant". Esses orifícios devem ter dimen sões tais que possi tilitem seu reconhecimento por microscopia ótica. A viabilidade experimental desse método de observação foi inicialmente demons trada em LiF por V. Gilman ¹⁶ sendo, posteriormente, aplicada com sucesso, a inúmeros materiais.

O mecanismo de formação dos etches pressupõe que quando um cristal é submetido a ação de uma solução química, esta o ataca preferencialmente nos pontos em que existirem defeitos e descontinuidades. Consideremos, por exemplo, a veloci dade \vec{v} de dissolução em um desses pontos. Essa velocidade pode ser decomposta em duas componentes normais entre si onde, uma delas é normal (\vec{v}_N) e a outra, tangencial (\vec{v}_T) à superfície.

Desta forma $\vec{v} = \vec{v}_N + \vec{v}_T$ onde, em geral $\vec{v}_T >> \vec{v}_N$

Segundo Gilman, a formação de etches visíveis ao microscópio, so sera possível se a velocidade de dissolução for tal que:

. ▼N 20.1 VT Isto e conseguido introduzindo-se, na solução, impurezas com uma ação inibidora tal que limitem preferencialmente a velocidade v_T.

A otimização da solução a ser usada é feita, em geral, variando-se a concentra ção e tempo de imersão da amostra para um valor fixo de temperatura. Em virtude da anisotropia direcional imposta a v_T pela simetria cristalográfica da superfície, a base dos etches apresenta uma forma geométrica bem definida. Para o sistema cúbico, por exemplo, os etches pits serão pirâmides quadradas, nas faces (100) e triangulares nas faces (111).

E importante lembrar que, além dos pontos de emergência das deslocações, os de feitos pontuais presentes na superfície podem dar origem a etch pits. Uma forma bastante segura de decidir quais os pits que realmente correspondem a deslocações, consiste em submeter, simultaneamente a ação do etchant, as duas su perfícies obtidas por uma única clivagem. Dos pits formados, somente aqueles provenientes da mesma deslocação devem aparecer nas duas superfícies formando imagens simétricas.

Por simetria das figuras de etch é possível prever, dentro de certos limites, a direção da linha de deslocação, antes de esta atingir a superfície. É possí vel conhecer a configuração espacial das deslocações através da remoção gradual de camadas superficiais.

Neste trabalho, utilizamos como etchant, uma solução de Bromo-metanol 2% ⁶.Para tanto amostras de GaSe com espessura de $\sim 10^{-1}$ mm foram clivadas e imediatamente

submetidas à solução, por períodos de tempo que variaram de 5 a 30 minutos. Os etches obtidos na superfície, foram, pirâmides triangulares, troncos de piramide, ou simplesmente figuras triangulares não profundas fig. (18).

Tal resultado pode indicar, tanto o movimento de deslocações como a presença de outros defeitos.

Para verificar os etches que tinham sua origem em deslocações, foram montadas as séries de fotos da fig.(19). Essa série foi o resultado de uma busca cuidadosa nas duas superfícies criadas por u'a mesma clivagem e onde a correspondência de 95% entre as figuras de etch⁶ foi constatada.



A fim de comprovar a eficiência dessa solução para revelar deslocações, deforma mos as amostras, assegurando assim, a existência de deslocações. Uma das amos tras foi cortada ao meio, sendo uma das partes dobrada e trazida novamente à po sição inicial. Dessa forma, aumentamos sua densidade de deslocações, em relação à outra metade da amostra. Feito etching nas duas verificamos que ambas, ao con trario do que se esperava, apresentaram praticamente a mesma densidade de pits. Isto talvez possa ser explicado se considerarmos que a deformação imposta ã amos tra tenha criado somente deslocações basais que não podem ser notadas pela obser



(a)



(b)

Figura 18



N

vação da superficie basal. Para verificar a efetividade da solução, para revelar outros tipos de defeitos pontuais, colocamos, numa lâmina de microscópio, uma a mostra tendo uma das metades protegida com um vidro, deixando-se a outra expos ta. A amostra foi então submetida a um "glow discharge" sob uma pressão de 10⁻³ Torr, durante cinco minutos.

Uma vez terminado este processo, a amostra foi imediatamente submetida à solução de bromo-metanol. Esperávamos que a parte do cristal onde devem ter sido introdu zidos defeitos pontuais, por bombardeamento iônico, revelasse uma densidade de pits sensivelmente maior que a parte protegida. Entretanto, não foi observada ne nhuma diferença marcante. Como durante o crescimento não foi tomada nenhuma pre caução no sentido de evitar a formação de deslocações, podemos justificar o fato de termos chegado a um valor tão baixo de pits, considerando que a solução não seja 100% eficiente ou que grande parte das deslocações existentes no GaSe este jam contidas no plano basal.

Note-se no entanto que nosso procedimento coincide com o seguido por Willians ,R. H^{6} que determina 10³ deslocações/cm² para cristais crescidos a partir do vapor.

3 - 2 - ORIENTAÇÃO DO PLANO BASAL.

de states

Nesta secção estabelecemos um procedimento bastante simples para determinar a orientação do plano basal (plano de clivagem) dos cristais de GaSe crescidos pe la técnica de Bridgman Vertical. Para tanto, utilizamo-nos dastécnicas de raio X, de etching e da observação da superfície por microscopia ótica.

Alguns autores relacionam o ângulo Θ entre o eixo \overline{c} do GaSe e a direção de cres cimento, com o formato dos cadinhos utilizados e sua posição no forno⁹. Nossa preocupação foi verificar a relação entre a orientação cristalográfica da super fície basal com a geometria de crescimento (mantida fixa) bem como com a varia ção do ângulo Θ entre o plano de clivagem e a direção de crescimento.

2 - 3 - 1 - PROCEDIMENTO EXPERIMENTAL.

Quatro dos cristais crescidos, em condições idênticas, pela técnica de Bridgman Vertical foram utilizados.

Todos eles apresentavam superfícies de clivagem aproximadamente elíticas fig. (20). Em contraste com Cardetta, nos conseguimos monocristais apresentando pla nos de clivagem fazendo ângulos de 60° a 80° com o eixo do cadinho, embora te nhamos mantido constante a sua geometria de crescimento.

Desses cristais foram clivadas amostras aproximadamente elíticas e estas, após submetidas a um etching de bromo-metanol, foram posicionadas em placas de mi croscópio, de forma que o eixo maior e o menor da amostra ficassem paralelas aos respectivos lados maior e menor da placa, fig.(21).

Microfotografias dos etches obtidos foram tiradas, tomando-se o cuidado de que as mesmasnão ficassem giradas em relação a posição da amostra.

Desta forma, os ângulos entre os lados das figuras de etch e o eixo maior da a mostra puderam então ser determinadas.









Figura 21

Após o etching, pelo menos cinco fotografias de cada cristal foram tomadas. De cada fotografia, os ângulos $\alpha_1, \alpha_2 \in \alpha_3$ formados pelos lados A, B e C de cada etch triangular e o eixo maior da elipse, foram medidos. A média dos ângulos pa ra cada cristal foi então calculada tendo o resultado indicado que o eixo x das elípses ficavam sempre ao longo de uma das medianas dos triangulos. Esta dire ção coincide também com a dos degraus de clivagem que por sua vez seguem dire ções cristalográficas bem definidas <1010 >.

As medidas de ângulo indicam $\alpha_1 \approx 30^\circ$, $\alpha_2 \approx 30^\circ$ e $\alpha_3 \approx 90^\circ$ ($\pm 0,5^\circ$). Medidas similares foram feitas sobre cada um dos quatro cristais obtendo-se os mesmos resultados.

Os dados obtidos por esse processo foram confirmados pelo diagrama de Laue dos mesmos cristais.¹⁷

Os resultados assim óbtidos, mostram três zonas retilíneas com grande densidade de pontos, caracterizando um sistema hexagonal. Estas zonas são formadas pelos planos (1011). Nas zonas localizadas perpendicularmente as anteriores, é possí vel identificar alguns pontos que são associados com os planos (1211), fig. (22).

CONCLUSÃO.

1 - As medidas feitas nas figuras de etch e os resultados mais precisos obtidos por raio X, indicam que da cinética de crescimento do cristal resulta uma orien tação tal que as elípses de clivagem são formadas com o eixo menor ao longo da direção. <1210 >, que coincide com a de maior densidade atômica linear, no pla



Figura 22

no basal, fig. (23).

O eixo maior, fica ao longo da direção. <1010 >, com menor densidade atômica, e corresponde também a uma das direções seguidas pelos degraus de clivagem fig. (24).

2- Independente da orientação dos núcleos iniciais na ponta das ampolas,que se espera seja aleatória, o mecanismo de crescimento é tal que a direção de cresci mento é sempre perpendicular à direção de maior densidade atômica (eixo menor).

3- A variação do ângulo O que especifica a orientação do plano basal,depende da orientação do núcleo inicial predominante.

4- Independente dos vários ângulos ⊙ encontrados entre o eixo c e a direção de crescimento, é constante a orientação cristalográfica encontrada para o plano basal em relação a forma elítica da amostra.

5- A orientação da superfície pode ser imediatamente determinada através de uma simples observação de sua forma elítica, dispensando processos de orientação mais sofisticados e evitando-se, assim, possíveis danos na amostra relacionados ã sua excessiva manipulação.







Figura 24

III - PROPRIEDADES ELETRICAS (*).

A fim de caracterizar os cristais de GaSe, obtidos em nosso laboratório e compa rá-los com os cristais crescidos por outros autores (anteriormente publicados), as dependências da resistividade elétrica e do coeficiente Hall com a temperatu ra, desses semicondutores, foram medidas.

Dos valores obtidos, calculou-se a mobilidade de portadores livres, bem como a energia de ativação do nível de impureza, responsável pela condutividade. Todas as amostras são do tipo p.

3 - 1 - PROCEDIMENTO EXPERIMENTAL.

3 - 1 - 1 - Método de Van der Pauw.¹⁸

A escolha desse método deve-se ao fato de, através dele, podermos efetuar medi das tais como constante Hall e resistividade elétrica, em camadas de forma alea tória. Para isso algumas limitações são impostas, ou seja, as amostras devem ser homogêneas, de espessura uniforme, livres de buracos e contendo quatro con tactos. Consideremos uma amostra fig.(25) com quatro contactos pontuais,M,N,O,P. Para uma corrente i_{MN} , aplicada entre dois contactos vizinhos M e N,a diferença de potencial correspondente V_P - V_O, permite determinar R₁=(V_P - V_O)/ i_{MN} .





(*)- Nota do orientador: Agradecemos a Dra. Leone Gouskov, por haver assumido a orientação da candidata, nos trabalhos apresentados neste capítulo.

Sob a atuação da corrente \mathbf{i}_{NO} entre os dois contactos N e O, podemos então de

terminar R = $(V_{M} - V_{P})/i_{NO}$.

Van der Pauw, mostra que a resistividade p do material, está relacionado à R₁

e R₂ pela relação:

$$\rho = \frac{\prod_{i=1}^{d} x \frac{R_1 + R_2}{1n^2} f$$

d - espessura da amostra.

f - fator de correção que \tilde{e} função apenas de R_1/R_2 e cuja variação \tilde{e} dada a través da fig.(26).

Apliquemos agora uma indução magnético B perpendicularmente ao plano da amos tra. Para uma corrente I_{MO} , aplicada entre os contactos MO, teremos $\begin{pmatrix} V_p - V_n \end{pmatrix}_p$, que é a diferença de potencial sem indução magnético, e $\begin{pmatrix} V_p - V_n \end{pmatrix}_B$, para a diferença de potencial sob a aplicação do campo magnético.

$$R_3(B) - R_3(O) = \Delta R = \frac{(V_P - V_N)_B - (V_P - V_N)_O}{i_{MO}}$$



A constante Hall R_{H} e obtida da relação:

$$R_{B} = \frac{d}{R} \Delta F$$

No caso mais simples, onde o numero de portadores majoritários excede em mui to o de portadores minoritários **eletrons**, para o GaSe crescido por Bridgman Vertical), são válidas as seguintes relações: Figura 26

0,8

0,6

0,4 0,2 ρ=

1

 $pq\mu_{P}$

p - densidade de buracos

R_H ≃

Pq

q - carga do eletron

up- mobilidade dos buracos

Os estudos de $R_H e p$ em função da temperatura, permitem deduzir a variação de p e μ_P em função da temperatura.

3-1-2- PREPARAÇÃO DAS AMOSTRAS.

Todas as amostras estudadas, foram camadas obtidas por clivagem perpendicular ao eixo \vec{C} .

A maior dificuladade encontrada para a realização das medidas de transporte, foi a colocação de contactos de boa qualidade. Estes nem sempre apresentavam resultados reprodutíveis, tendo em vista sua fragilidade mecânica. Algumas das tentativas realizadas foram com epoxy, evaporação de alumínio, liga de Ga e In. Finalmente os melhores contactos foram obtidos por difusão de In a 400°C, sob atmosfera inerte (mistura verde: $N_2 + H_2$), durante poucos minutos.

A difusão foi feita sobre a superfície de clivagem, sendo esta livre de qual quer tratamento mecânico ou químico. Os contactos foram complementados soldan do fiós de ouro aos pontos difundidos.

3-1-3 - DISPOSITIVO DE MEDIDAS:

A variação de temperatura entre 77° K e 300° K, foi obtida por meio de um crios tato à nitrogênio líquido (Meric nº 7404.1).

Com este criostato fizemos medidas continuas registrando a variação de tensão V_1 ou V_2 em função da temperatura indicada por um termopar Cu- Constantan,colo cado perto da amostra. Foram feitas também medidas discretas usando o regula dor de temperatura Air líquid-Philips RD 4300.

Para obtenção dos dados, fig.(27), a corrente fornecida por uma fonte de cor rente Keithley modêlo 795 era dirigida à dois dos contactos da amostra atra vés de um comutador que, por sua vez, aplicava a tensão dos outros dois contac tos na entrada de um Eletrômetro Keithley 616. O termopar de perto da amostra, era conectado numa das entradas de um registrador x y, enquanto que a -outra era alimentada pela tensão de saída do Eletrômetro possibilitando-nos o regis tro contínuo das grandezas de interesse, isto é, V₁ ou V₂. Através da caixa de contactos, foi-nos possível realizar, sucessivamente, as

medidas de R_1 (.posição 1), R_2 (posição 2) e R_3 (posição 3).

A indução magnética foi fornecida po um eletro-imã da Varian nº 985111-07. A

indução de trabalho foi de 0,8 Wb/m².

3 - 2 - RESULTADOS EXPERIMENTAIS.

3-2-1 - Controle dos Contactos:

Os contactos de In difundidos apresentaram, propriedades ohmicas a temperatura



Circuito de medida (1) Amostra , (2) Caixa de contactos, (3) Fonte de corrente , (4) Eletrom<u>e</u> tro.

ambiente fig.(28), mas para T <100°K a resistência das amostras aumenta e os contactos perdem a característica ohmica, tornando impossível a realizição das medidas.

Nos abandonamos os outros tipos de contactos obtidos,tais como os de epoxy ou evaporação de alumínio, uma vez que sua resistência mecânica e a qualidade elé trica eram bastante inferiores.

Por outro lado, não conseguimos colocar contactos ao lado dos planos de cliva gem como seria normal para o método de Van der Pauw. Esta dificuldade foi tam bém encontrada pelos demais autores que também fizeram contactos sobre os pla nos da família (0001), no GaSe.

3-2-2- Variação da Resistividade ao Longo do Comprimento de um Cristil de GaSe, (300ºK).

Aproveitando o cristal número IV, cujos planos de clivagem se estendem ao lon go de seu comprimento, iniciamos o estudo da variação da resistividade p de ca da camada do GaSe, em função de sua posição relativa a ponta de nuclea;ão e a interiorização de cada camada, em relação ao cristal, ou seja:

 $\rho = \rho$ (n,L), (300°K), fig.(29)

n = número da camada (n = 14)

L = amostra ao longo do cristal (L = ad)



(a) Direta 1 I (O.1 ma/cm) V (0.5 V/cm)

(b) Inversa Figura 28

A espessura de cada camada era da ordem de 0,5 mm.

Cristal	L n	a	b	с	d
IV	1	-	-	6,9	4,0
	2	1,Dx10 ¹	9,1	1,5x10 ¹	6,7
	3	1,4x10 ¹	7,6	$3,9 \times 10^{1}$	1,1x10 ¹
	4	1,5x10 ¹	$3,4x10^{1}$	-	7,5x10 ¹

Tabela I : Resistividade (Ω cm) das varias amostras.

Os valores da tabela I, dão uma ideia da ordem de grandeza da resistividade ao longo do material, que \tilde{e} da ordem de $10^{12} \Omega$ cm.

O erro minimo do metodo de Van der Pauw pelo fato de os contactos, não serem pontuais pode ser estimado. Para nossas amostras este erro relativo seria da ordem de 10⁻², não explicando, portanto, as variações encontradas para p. Desprezando-se o erro decorrente de as amostras serem anisotrópicas, podemos discutir os resultados obtidos.

As amostras retiradas da ponta do cristal (L=a), onde se da a nucleação ini cial, parecem mais homogêneas do que na extremidade. Por outro lado, nota- se uma diminuição da resistividade do centro do cristal para as bordas.⁽¹⁾ Essas diferenças podem ser atribuídas tanto a inomogeneidade nas concentrações de impurezas como as tensões mecânicas causadas pelas paredes do cadinho, agin do como fonte de deslocações.



 $\rho = \rho(L,n)$

3 - 2 - 3 - RESISTIVIDADE EM FUNÇÃO DE T - EFEITO HALL.

A fig.(30), apresenta as variações de ρ em função de 1/T, para três amostras não dopadas intensionalmente e para uma amostra dopada com zinco. As medidas a 77°K, não são apresentadas uma vez que, nesta temperatura, os contactos perdem o carác ter ohmico, ocorrendo uma evolução lenta da curva característica, I x V, com o tempo.

A fig.(31), mostra a evolução acima mencionada, observada na amostra IV-2a, após introduzida no nitrogênio líquido. Este fenômeno de relaxação extremamente len to, não existe mais, em torno de 100°K e a característica I x V, torna-se linear. Por causa do baixo valor da mobilidade, e do ruído apresentado pelos contactos, não conseguimos obter um sinal de efeito Hall, à baixa temperatura. Os valores da constante Hall, sobre as amostras IV - 2 e VII, e a dopada com Zn , assim como os valores da resistividade é da mobilidade deduzida estão apresenta dos na tabela II.

Cristal	Metodo	Dop.	ρ(300°K) (Ωcm)	E _a (meV)	^R H(300°K) (cm ³ /c)	μ(300°K) (cm ² /v.s)	p(300°K) (cm ⁻³)
IV2a	Bridg.V	-	1,0x10 ¹	118	-	-	-
IV2e		-	1,0x10 ²	144	8,1x10 ²	8	7,7x10 ¹⁵
VII	11	-	2,8x10 ²	100	$6,7 \times 10^{3}$	24	9,3x10 ¹⁴
III		Zn	5,3x10 ¹	167.	8,0x10 ²	15	7,8x10 ¹⁵



Figura 30

3 - 3 - DISCUSSÃO.

3 - 3 - 1 - ENERGIA DE ATIVAÇÃO. - DENSIDADE DE PORTADORES.

Os resultados mais dispersos são encontrados para a energia de ativação dos níveis de defeitos responsáveis pelo transporte no GaSe.

Podemos verificar que as quatro curvas de resistividade da fig.(30), obedecem a re lação $\rho = \rho e^{Ea/KT}$, apresentando-se como uma reta, quando lançados em capel mono log. Através dessas curvas, pudemos deduzir as energias de ativação Ea da resisti vidade apresentadas na Tabela II.

Essas energias variam entre 100 meV e 167 meV, revelando niveis de impurezas bas tante profundos.

Observe-se que a elergia de ativação da resistividade, confunde-se com a do nível de impureza, se considerarmos desprezível a variação da mobilidade em relação à variação da temperatura.

A curva correspondente a amostra IV - 2 - a, apresenta duas inclinações diferentes. Tal comportamento está compatível com os resultados de Tatsuyama,¹⁹ que estabelece duas energias de ativação diferentes para u'a mesma amostra, em diferentes interva los de temperatura.

Sobre as amostras não dopadas intencionalmente IV - 2a e IV - 2e, observa-se uma variação de um fator 10 sobre os valores da resistividade, dependendo da posição da amostra no cristal, fato este jã discutido anteriormente.

A amostra VII, embora produzida com material de maior pureza, não mostra uma vari ação muito marcante da resistividade em relação as demais mas, por outro lado,apre





61

Figura 31

•;

senta um fenômeno da saturação bem definido em torno da temperatura ambiente.Este fenômeno corresponde à ionização completa das impurezas. Então, nessa região te mos p = Na - Nd = 10^{15} cm⁻³. As outras amostras não apresentam este fenômeno. Isto significa que a ionização completa de suas impurezas ocorreria à temperaturas mais altas e para valores de Na - Nd maiores do que 10^{15} .

Presume-se que atomos divalentes tais como Zn, Cd, Cu, Sn, substituam os cations no GaSe formando niveis aceitadores. A amostra III dopada com Zn ao contrario do que se esperava não oferece resistividade muito inferior as puras. Isto nos leva a pensar, que se a densidade de atomos de Zn for maior do que a de defeitos resi duais, a introdução desse atomos leva a efeito de compensação. A dificuldade de dopar cristais de GaSe, ja foi mencionada por varios autores.

Ao mesmo tempo, a energia de ativação observada de 167 meV, não é muito ciferente da Ea das amostras puras, e não pode ser considerada típica da impureza Zn. A fim de estabelecer uma comparação entre nossos resultados e os apresentados na literatura, apresentamos a tabela III.

Ref.	Metodo	Dop.	ρ(300°K) (Ω cm.)	Ea (meV)	R _H (300°K) (cm ³ /C)	μ ₄ (300°K) (cm²/V.S)	р(300°К) (ст. ⁻³)
20	Transporte	-	1,3x10 ³	270	3,2x10 ⁴	25	2x10 ¹⁴
		Zn (10%)	2x10 ²	160	5x10 ³	25	1,25x10 ¹⁵
24	Bridgman	-	4,2x10 ¹	120	6,25x10 ²	15	1x10 ¹⁶
15	Bridgman	-	1x10 ²		1,75x10 ³	17,5	3,55×10 ¹⁵
19	Bridgman	-	3x10 ²	160	2x10 ³	20	3x10 ¹⁵
	-	-	3x10 ³	260	1x10 ⁵	33	6x10 ¹³
21	Bridgman	-	1,2x10 ¹	30	4,15x10 ²	35	1,5x10 ¹⁶
	-	Zn		140			
2	Czochralski	- ·	7x10 ¹	150	2x10 ³	29	3x10 ¹⁵
2	Zone refined		1x10 ⁶	370			

Tabela III

As energias de ativação publicadas variam entre 30 meV e 370 meV, estando as ob servadas por nos, dentro dos limites desses autores. Podemos notar que as ener gias de ativação, dependem fortemente do nº de portadores do cristal estudado. Para os cristais dopados com Zn, o valor de Ea observado por nos e de 167 meV, em boa concordância com as citações.^{20,21}

Valores das densidades de buracos p. a 300⁰K, tem também boa concordância com valores jã publicados.

A origem dos níveis aceitadores no GaSe, é desconhecida podendo ser atribuída a

presença de impurezas ou defeitos de estrutura. A identificação desses defeitos para tentar reduzir a sua densidade, oferece um campo de pesquisa importante neste material.

> Curvas de mobilidade

3 - 2 - MOBILIDADE.

A mobilidade em estruturas laminares vem sendo pesquisada detalhadamente por R. Fivaz.^{20,22} Em seu trabalho, o autor demonstra e verifica experimentalmente aue entre 200°K e 700°K, a mobilidade e controlada pela interação portador fonon otico obedecendo a lei μ = aT⁻ⁿ onde n > 2. Os valores de μ , obtidos a 300°K sobre nossos cristais, estão de acordo com a queles obtidos por R.Fivaz e E.Mooser,²⁰ sobre amostras semelhantes. A fig.(32), reproduz os resultados publicados por esses autores e nos colocamos em termos de comparação os valores obtidos em nossas amostras IV-2e,III (dopada com Zn) e VII. A concordância é muito boa, podendo- se notar que a amostra VII, crescida com material puro, apresenta mobilidade superior as demais.

3 - CONDUTIVIDADE TRANSVERSA (AO LONGO DO EIXO \overline{C}) 3-

Os compostos que cristalizam em forma laminar, são caracterizados por forte a nisotropia de propriedades eletricas em relação as direções cristalográficas. Ate agora, os resultados obtidos para as propriedades de transporte de carqa na direção C, não levam a conclusões muito definidas. Vejamos os resulta





dos obtidos por diversos autores: C.Tatsuyama and al¹⁹ mostraram <u>que</u> a energia de ativação da resistividade perpendicular as camadas, apresenta a mesma ordem de grandeza que a resistividade paralela sendo esta resistividade dez a cinquen ta vezes mais fraca:

R.H.Tredgold et A Clark,²³ mostraram que as condutividades paralela e perpendi cular as camadas apresentam a mesma energia de ativação da ordem de 200 meV, para as amostras de GaSe tipo p e valores diferentes para amostras do tipo n, com Ez, energia de ativação na direção do eixo \overline{c} , superior a E_X, energia de ati vação no plano \overline{c} .

Como foi mencionado anteriormente nossas medidas foram feitas exclusivamente ao longo do plano \overline{c} .

3 - 3 - 4 - CONCLUSÃO.

Os cristais de GaSe crescidos em nosso laboratório, apresentam resultados bas tante compatíveis com os de outros autores no que se refere as propriedades de transporte de carga.

Isto torna obvio que a qualidade dos cristais por nos obtidos e comparavel a dos demais cristais obtidos por outros metodos e autores,

Este tipo de medida em nossas amostras teve como finalidade única a caracteriza ção dos materiais crescidos. Indicamos como passo subsequente a este trabalho, uma pesquisa metodica que nos leve à identificação dos níveis de defeitos aceita dores nos cristais de GaSe, que até hoje matém origem desconhecida. Observamos também que sendo muito reduzido o volume de dados sobre a condutivida de transversa no GaSe, temos aí mais um campo de pesquisa em aberto.

IV - CONCLUSÃO.

Com este trabalho, instalou-se todo o equipamento necessário ao cresci mento de cristais pela técnica de Bridgman Vertical e à caracterização de algumas de suas propriedades.

Cresceu-se monocristais de GaSe, utilizando-se a técnica de Bridgman Vertical.

Com o auxílio das técnicas de etching e raio x, obteve-se a orientação dos cristais crescidos em relação a geometria de crescimento.

- a direção de crescimento não é relacionada com a do eixo c, sendo a leatório o ângulo entre essas duas direções.

- a direção de crescimento é sempre perpendicular ao eixo menor da e lipse de clivagem do cristal ou seja, perpendicular a direção de maior densidade atômica $<\overline{1210}$ >. Tais resultados permitem por simples obser vação, orientação imediata das amostras de GaSe sem a utilização de ou tros recursos.

Analisou-se o comportamento da superficie de clivagem deste material, quando submetido a tratamentos térmicos sob atmosferas variadas. Como resultado, foram estabelecidos os limites de temperatura aos quais as amostras podem ser submetidas sem que suas superficies apre sentem alterações observaveis por microscopia ótica.

A caracterização elétrica das amostras foi obtida medindo-se a resisti vidade e efeito Hall em função da temperatura. Os valores das energias de ativação do nível aceitador, das densidades de portadores a 300^R e de suas mobilidades foram determinados, discutidos e comparados aos va lores encontrados por outros autores. A boa concordância desses dados mostra que a qualidade de nossos cristais e comparavel a dos cristais crescidos por esses autores usando, as vezes, outros metodos.

O interesse no crescimento desses cristais não ficou limitado apenas ao Grupo de Crescimento de Critais, onde a experiência adquirida permi tiu a obtenção de nova família de cristais lamelares, o Ga Se_x Te_{1-x}. No Instituto, foram realizadas experiências de Luminescência e Efeito Raman sobre as amostra de GaSe e Ga Se_x Te_{1-x}, e no Culham Laboratory (Inglaterra), o Dr. Rutt também utiliza os cristais de GaSe crescidos na UNICAMP, em estudos de ótica não linear.

BIBLIOGRAFIA

- WILLIAMS R.H. The identification of non-basal dislocations in GaSe
 by the etch-pit technique. Materials Science, 5 (7): 566-572,1970.
- 2) FISCHER, G. ε BREBNER, J.L. Electrical resistivity and Hall effect of single crystals of GaTe and GaSe. Journal of Physics and Chemistry of Solids, 23: 1363-1370, 1962.
- 3) FISCHER, G. Speculation on the band structure of the layer compounds
 GaS and GaSe. Helvetica Physica Acta, 36: 317-333, 1963.
- 4) WYCKOFF, RALF W.G.- <u>Crystal structures</u> 29 ed New York, Intercience
 Publishers. 1965 v. 1, 1965
- 5) SUZUKI, H. ε MORI, R. Phase study on binary sistem Ga-Se. Japa nese Journal of Apilied Physics, 13 (3): 147-423, Mar. 1974.
- 6) WILLIAMS, R.H. Chemical etching of dislocations in GaSe. <u>Transacti</u> ons of the Faraday Society, 66 (569): 1113-1118, May 1970.
- 7) GUSEINOV, G.D. ε RAMAZANZADE, A.M. Visualization of dislocations on basal planes of GaSe single crystals. <u>Physica Status Solidi</u>, <u>23</u>:461-465, 1967.

- 9) CARDETTA, V.L. MANCINI, A.M.E RIZZO, A. Melt growth of single crystal ingots of GaSe by Bridgman-Stockbarger's method. <u>Journal of Crystal</u> Growth, 16: 183, 1972.
- 10)-____, et al. Growth and habit of GaSe crystals obtained from vapour by varius methods. <u>Journal of Crystal Physics</u>, <u>17</u>: 155-161, 1972.
- 11)- KAMIMURA, H.ε NAKAO, K. Band structrures and optical properties of semiconducting layer compounds GaS and GaSe. <u>Journal of the Physical</u> <u>Society of Japan, 24</u> (6) 1313-1325, June 1968.
- 12)- NEYE, J.F. Physical properties of crystals: Their representation by tensors and matrices. Oxford, Carendon, 1969.
- 14)- JONES, D.W. Refractory Metal Crystals Growth Techniques: GOODMAN C.H.L.
 Crystal Growth: Teory and techniques. London Plenum Press, N.York, 1974
 v. l.
- 15)- DE WINTER,J.C. A growth technique and properties of GaSe. /S.L.P. Bell Telephone, 1970. 8f.

- 16)- GILMAN, J.J.ε JOHNSTONS, W.G., Dislocations in litiun fluoride crystals Solid State Physics, 13: 216-222, 1962.
- 17)- NUFFIELD, E.W. X-ray diffraction methods. New York, John Wiley ε Sons Inc, p 222, 1966.
- 18)- VAN DER PAUW,L.J. A method of measuring specific resistivity and Hall effect of discs of arbitrary shape.Philips Research Reports 13:1-9,1958.
- 10)- TATSUYAMA, C. et al. Electrical and optical properties of GaSe. Japanese Journal of Apllied Physics, 10 (12): 1698-1703, Dec. 1971.
- 20)- FIVAZ R.ε MOOSER,ε Mobility of charge carries in semiconducting layer structures. <u>Physical Review</u>, <u>163</u>(3): 743-755, Nov. 1967.
- 21)- VOITCHOVSKY, J.P. <u>De la luminescence du GaSe</u>. Lausanne, 1973. 16f. These-Ecole Polytechinique Federale de Lausanne.
- 22)- FIVAZ R. Instrument universel de mesure des effets galvonomagnétiques dans les semiconducteurs. Helvetica Physica Acta, 36: 1052-1058, 1963.
- 23)- TREDGOLD, R.H.ε CLARK, A. Hopping conduction in gallium selenide single crystals. Solid State Communications, 7 (21): 1519-1520, 1969.