ESTUDO DOS FONONS DIPOLARES NO RUTILO (TIO2) EM FUNÇÃO DA

Mario Pereira da Silva

200-

Orientador: Dr. Ram Sharam Katiyar

Tese apresentada ao Instituto de Física "Gleb Wataghin" da Universidade Estadual de Campinas, para a obtenção do t<u>í</u> tulo de Mestre em Ciências.

Março, 1978

A Jeane e

.

Marcos Fabiano

AGRADECIMENTOS

Ao Professor Dr. Ram Shran Katiyar, orientador deste trabalho, pelo seu grande interesse e incentivo na elaboração do mesmo.

Ao Professor Dr. Sérgio Pereira da Silva Porto pelo seu interesse, orientação e discussão.

Ao Professor Dr. Enrique E. Silberman pela prestimosa ajuda e sugestoes na montagem dos sistemas de medidas.

Ao amigo Sanjurjo pelas valiosas sugestoes e discussões.

Ao técnico Danilo Dini pela sua colaboração.

Aos colegas do departamento de Física da UFRN que com seus incentivos muito contribuiram para este trabalho.

A Universidade Federal do Rio Grande do Norte, nas pessoas do Magnifico Reitor Domingos Gomes de Lima, do Pro-Reitor Marco Antonio da Rocha e do Professor Gilvan Trigueiro, pelo decisivo apoio.

A todos que de uma forma ou de outra contribuiram para a real<u>i</u> zação deste trabalho.

SUMARIO

O Dióxido de Titanio (TiO₂) quando na estrutura do Rutilo, pertence ao grupo espacial D_{4h}^{14} contendo duas fórmu las em sua célula unitária, portanto possuindo no total 18 modos normais de vibração, três dos quais acústicos.

A partir de técnicas de grupos foram determinados aqueles modos de vibração cujos movimentos dos átomos têm como resultante um dipolo elétrico permanente, ativos no infravermelho. Existem em 1^ª ordem, um modo A_{2u} e três modos E_u duplamente degenerados.

Usando-se um monocristal de TiO₂, um espectrômetro de infravermelho PE-180 e um sistema Displex do tipo Ciclofechado que permite medidæs desde 10⁰K até 300K, foram obt<u>í</u> dos espectros da reflectividade deste cristal em função da temperatura.

A aplicação, tanto de um modelo clássico de osciladores harmônicos amortecidos que usa o método de "fitting" dos parâmetros de dispersão, como da análise de Kramers-Kr<u>ö</u> nig que calcula a diferença de fase entre as ondas incidente e refletida, permitiu a determinação das constantes óticas do Rutilo e a identificação das frequências dos modos ativos no infravermelho.

Determinou-se o comportamento dos modos $A_{2u}^{(TO)}$ e $E_u^{(1)}(TO)$ ém função da temperatura, concluindo-se serem eles os responsáveis pelo aumento da constante dielétrica estát<u>i</u> ca, nas respectivas polarizações. A constante dielétrica e<u>s</u> tática é calculada, fazendo-se uso da relação de LST, e uma análise do modo $A_{2u}^{(TO)}$ com a temperatura mostra ser este um modo "soft", cuja frequência não chega a zero pelo fato do TIO₂ não possuir transição de fase no intervalo de temperatura medido.

Introdução . 1 CAPITULO I A. Espectroscopia no Infravermelho 5 B. Propriedades Oticas de um meio 6 C. Coeficiente de Absorção e Condutividade Ótica . . . 9 D. Teoria de Dispersão Clássica 12 E. Análise de Kramers-Krönig 17 F. A relação de Lyddane-Sachs-Teller 20 G. Mecanismos não harmônicos e Efeitos de Superfície do melo 23 H. Ferroeletricidade e Modos Normals . . . 24 CAPITULO 11. A. A estrutura do Rutilo 27 **B. Teori**a de Grupos 29 C. Análise Vibracional 30 D. Atividades Raman e Infravermelho 33 E. Classificação dos modos normals de vibração do Rutilo por teoria de grupos . . . 35 F. Discussão dos modos normais para o centro de zona . . 38 CAPITULO III A. Instrumentação 41 B. Algumas Características do Espectrômetro PE-180 . . . 42 a. Resolução 42 42 **b.** Fontes c. Detetores 43 d. Polarizadores 43

INDICE

		e. Filtros e Redes de Difração	44
	c.	Unidade de Secagem	45
	D.	Unidade de Reflectância	45
•	Ε.	Equipamentos de Baixas Temperaturas	47
•	F.	Amostra	48
	G.	Medidas ,	48
•	C A P	PITULO IV	
	Α.	Análise Espectral à Temperatura Ambiente	51
		1. Espectros de Reflectividade	51
		2. Análise de Dispersão Clássica	52
.•		a. Modo A _{2u}	53
		b. Modo E ₁₁	54
• • •		3. As intensidades S	56
.• · ·	· .	4. Indice de Refração e Coeficiente de Extinção	57
	Β.	Análise de Kramers-Krönig	57
	c.	Reflectividade em Baixas Temperaturas	60
•	•	1. Simetrias A ₂₄ e E ₄	60
	•	2. Constantes de Amortecimento	63
		3. A Constante Dielétrica Estática e a Relação de	
		LST	64
	D.	Conclusões	66
		Referências	
•	•		•

INTRODUÇÃO

O estudo do Dióxido de Titanio (TiO₂) na estrutura do Rutilo é de interesse por várias razões: Ele tem uma estrutura do tipo de mais de vinte compostos (1), tendo propriedades elétricas, magnéticas, dinâmicas e ligações químicas interessantes. Além disso, embora o cristal de Rutilo não seja nem iônico, nem molecular, ele possui propriedades de ambos os tipos de estruturas.

Por um lado, sua natureza iônica pode ser vista através do gran de valor da sua constante dielétrica estática, enquanto sua natureza molecular é vista pelo fato de que alguns dos seus modos de vibração de r<u>e</u> de podem ser vistos como movimento molecular.

O Rutilo não-estoiquiométrico (deficiente de Oxigênio) é de interesse como um possível material semicondutor (2). Uma amostra estoi quiométrica, opticamente transparente, torna-se opaca quando reduzida. Es tas mudanças afetam fortemente as propriedades óticas do cristal, e poderão ter efeitos nos espectros de fonons do mesmo. Lange (3) encontrou uma diminuição de um fator de onze ordens de grandeza na resistividade do Rutilo após a redução do Oxigênio.

Trabalhos experimentais anteriores na dinâmica de rede do Rutilo incluiram medidas de todos os modos ativos Raman (4,5,6), assim como dos modos ativos no infravermelho à temperatura ambiente (7,8).

Medidas de ultrassom das constantes elásticas foram realizadas por alguns pesquisadores (9,10) e uma revisão geral das propriedades do Rutilo é dada por Grant (2).

Algumas propriedades físicas do Rutilo a temperatura ambiente, encontram-se dadas na tabela 1.

Foram feitos trabalhos teóricos na dinâmica de rede do Rutilo, principalmente visando encontrar um modelo capaz de predizer medidas de Infravermelho e Raman de primeira ordem, das frequências com modos óti-

cos de grandes comprimentos de onda.

Narayanan em 1950 (5) publicou as primeiras medidas de frequências de Raman para o Rutilo e fez uma identificação dos vários modos através de considerações de Teoria de Grupos. Dayal (11), juntamente com uma descrição das coordenadas de simetria dos modos com $\vec{k} \approx 0$, encontrou uma relação para a determinação das frequências destes modos. Em 1951, Matossi (12) tentou comparar os dados óticos com um modelo de sete parâmetros de forças de "bond-bending" e "bond-stretching" com segundos viz<u>i</u> nhos.

Em 1962, Spitzer et al (8) fizeram medidas de reflectividade no infravermelho distante para o $BaTiO_3$, $SrTiO_3$ e TiO_2 . Os dados obtidos por Spitzer foram usados por Eagles (13) em 1964, para discutir os modos polares e o efeito dó campo de Coulomb na dinâmica de rede.

Uma outra tentativa teorica de comparação com as frequências d<u>e</u> terminadas opticamente, foi feita em 1965 por Gubanov e Shur (14), usando um modelo iônico rígido para primeiros vizinhos. Mais tarde, Porto et al (4) fizeram novas medidas dos espectros Raman de cinco compostos com a estrutura do Rutilo, e determinaram algumas inconsistências nas medidas de Raman feitas previamente.

Katiyar e Krishnan (15) em 1967, desenvolveram um modelo iônico rígido que se adapta bem a todos os modos opticamente ativos, exceto para o modo $A_{2u}(\Gamma_1)$. Entretanto, um cálculo dos espectros das frequências dos fonons para todos os comprimentos de onda usando os parâmetros de forças interatômicas de Katiyar e Krishnan produz algumas frequências ima ginárias o qual é fisicamente inaceitável.

Em 1968, Shur e Tsarev (16) publicaram "fittings" para dados com $\vec{k} \simeq 0$ para vários compostos com a estrutura do Rutilo, usando um modelo iônico-rígido.

- 2 -

PROPRIEDADES FÍSICAS DO RUTILO À TEMPERATURA AMBIENTE

PROPRIEDADE	QUANTI DADE	UN I DADE
4	a = 4.59373	8
PARÂMETRO DE REDE	c = 2.95812	A
	u = 0.3053	adimensional
	$C_{11} = 2.660 \pm 0.066$	
	$c_{12} = 1.733 \pm 0.071$	
CONSTANTES ELÁSTICAS	$C_{13} = 1.362 \pm 0.081$	10 ¹² dinas/cm ²
	$C_{33} = 4.699 \pm 0.081$	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
	$C_{44} = 1.239 \pm 0.007$	
	$c_{66} = 1.886 \pm 0.050$	•
	eixo-a eixo-c	
CONSTANTES DIELETRICAS	ε <mark>ς = 8</mark> 9 ε _ο = 170	adimensional
	$\varepsilon_{\infty} = 6.843 \varepsilon_{\infty} = 8.427$	
DADANETRO DE ECDALMANENTO	$b_{T1} = -0.34$	10 12
PARAMETRO DE ESPALHAMENTO	b0 = 0.577	IU CM
	т. О	
SECÇÃO DE CHOQUE PARA	σ coerente 1.45 4.2	
NEUTROS	o incoerente 2.95 0.04	10 ⁻²⁴ 2 cm
	σ absorção 3.5 0.0001	
A71MATA A226M	$A_{Ti} = 47.90$	AMEL
THEY TITLE	A0 = 16.00	A)19
		* * * *
DE NS I DADE	ρ = 4.26	gm/cm ³

- 2 -

Traylor em 1970 (17), fez medidas de difração de neutros das re lações de dispersão de fonons do Rutilo à temperatura ambiente, e determinou experimentalmente a dependência com a temperatura do modo transver so A_{2u} , desde 4° K até 300° K. Gervais e Piriou em 1974, mediram a dependência com a temperatura dos modos do Rutilo, desde a temperatura ambie<u>n</u> te até 1500[°]K, usando espectros de Reflectividade na região de 275-900 cm⁻¹ (18).

Neste trabalho, são dados os resultados obtidos para as frequên cias dos fonons $E_u = A_{2u}$ à temperatura ambiente, usando-se o modelo clássico de osciladores para comparação dos resultados teóricos e experi mentais, assim como a dependência experimental destes modos com a temperatura, desde 10[°]K até 300[°]K, usando técnicas de Reflectividade no infr<u>a</u> vermelho.

Pretende-se aplicar a análise de Kramers-Krönig aos espectros na temperatura ambiente, com a finalidade de determinação das constantes óticas, como também comparar as frequências produzidas por esta e as frequências produzidas pela Dispersão Clássica.

Sendo este o primeiro trabalho em medidas de reflectividade no Rutilo, na escala de baixas temperaturas, propoê-se o exame dos modos A_{2u} e E_u(TO) mais baixo, objetivando-se em saber se são eles realmente os responsáveis pelo aumento da constante dielétrica estática em baixas temperaturas, aumento este determinado por Parker (57), usando medida de capacitância.

E dado enfase também ao problema de possíveis deslocamentos nas frequências desses modos como função da temperatura, principalmente do modo A_{2u}(TO), examinado como um possível modo "soft", pois o mesmo aprese<u>n</u> ta um comportamento quase semelhante a de certos ferroelétricos, embora o TiO₂ seja considerado um dielétrico comum.

Discrepâncias encontradas por outros autores nos valores das fr<u>e</u> quências dos modos $E_u(LO)$ a 300[°]K, torna importante neste trabalho, suas determinações e comparação com valores jã existentes.

- 4 -

A. ESPECTROSCOPIA DO INFRAVERMELHO

A Espectroscopia do Infravermelho é uma técnica analítica que encontra muitas aplicações em laboratórios químicos e físicos. Ela pode ser entendida como o uso de instrumentação para medir uma propriedade física ou química de um certo material e a relação dos dados obtidos à composição desse material. Os instrumentos usados são os espectrômetros de infravermelho, enquanto a propriedade medida é a capacidade que tem aquele material de absorver, transmitir ou refletir radiação infravermelha.

O termo Infravermelho é geralmente aplicado a dispositivos que dependem, para suas informações básicas, de energia eletromagnética de comprimento de onda entre 0.7μ é 1000μ (- 1.4×10^{4} cm⁻¹ e 10 cm⁻¹). Esta região é subdividida em três: entre $0-7\mu$ e 2.5μ tem-se a região do infravermelho próximo; de $2-5\mu$ a 20μ , o infravermelho médio e de 20μ a 1000μ , o infravermelho distante.

Nem todo material é capaz de exibir um espectro no infraverme -Iho. Para interagir com este tipo de radiação; a molécula ou cristal deve possuir um momento de dipolo elétrico permanente. Em outras palavras, nem todos os modos normais podem ser excitados pela absorção da radiação. Outrossim, existem regras de seleção determinadas pela simetria das moléculas ou cristais, que prevêm qual modo será excitado pela radiação.

Através da espectroscopia do infravermelho, torna-se possível a observação de bandas de absorção nos espectros de absorção de cristais. Tais absorções são devido a vibrações da própria rede do cristal, e elas são normalmente de frequências muito baixas, de forma que a maior parte delas situa-se na região do infravermelho distante.

Algumas transições cristalinas estudadas em semicondutores, por

exemplo, não estão associadas com o movimento vibracional, mas sim a el<u>é</u> trons no sólido. E sabido que elétrons de condução fornecem um espectro de absorção contínuo, aumentando de intensidade em baixas frequências, e elétrons de valência dão mais ou menos absorções discretas ou bandas de absorções.

Entretanto, a espectroscopia do infravermelho não está limitada apenas a medidas de absorção. Existem várias outras técnicas, entre as quais a de Reflexão, que é muito usada no estudo de sólidos, particularmente na determinação das constantes óticas.

A vantagem desta técnica sobre a de transmissão é que esta últi ma requer amostras muito pequenas, de dimensões típicas de 2x10mm com es pessura de alguns microns. Isto porque a espessura não deve exceder algumas vezes o coeficiente de penetração δ do material (skin depth), pois a intensidade transmitida decresce na forma exp($-4\pi \ell/\delta$) onde ℓ é a espes sura da amostra. Enquanto isso⁴ na Reflexão, são requeridas apenas amostras com uma superfície orientada e polida de dimensões muito maiores.

Uma outra aplicação da espectroscopia no infravermelho é a determinação de estruturas cristalinas de muitos cristais. Estas estruturas cristalinas podem ser determinadas por difração de raios-X. Entreta<u>n</u> to, este método tem fornecido resultados falhos para certas configurações moleculares na qual os átomos podem tunelar entre duas ou mais estruturas equivalentes. Nestes casos, a determinação de estruturas de cristais através da interpretação dos seus espectros vibracionais pode ser extremamente importante de forma que o uso dos espectros completamente polar<u>i</u> zados dos espalhamentos Raman e infravermelho da mesma amostra orientada, juntamente com as representações do grupo de fator do cristal, pode levar a uma determinação única da estrutura do mesmo.

8. PROPRIEDADE'S ÓTICAS DE UM MEIO

A resposta de uma substância a um campo elétrico externo pode

- 6 -

ser descrita mediante a função dielétrica apropriadamente definida. O c<u>o</u> nhecimento dessa resposta dielétrica pode conduzir a informações bem detalahadas, em escala atômica, do meio dielétrico.

Descreve-se um campo eletromagnético no vácuo pelos vetores Ĕ (campo elétrico) e Ħ (campo magnético), de forma que as propriedades macroscópicas desse meio ficam descritas pelas equações de Maxwell.

Supondo-se que o meio exibe um comportamento linear para a radiação, o relacionamento entre os vetores Deslocamento Elétrico e Campo Elétrico se apresenta na forma:

$$D_{i} = \sum_{j=1}^{2} \varepsilon_{j} \sum_{j=1}^{E} \dots$$
 (1.1)

onde, $D_i \in E_i$ são as componentes dos vetores deslocamento elétrico \vec{D} e campo elétrico \vec{E} , respectivamente, e ε_{ij} são as componentes do tensor - dielétrico \vec{E} .

As componentes ε_{ij} necessárias para descrever as propriedades de um meio, dependem das propriedades deste último (simetria, por exemplo), como também da direção de polarização da radiação de prova incidente. A seleção destes três parâmetros experimentais permite que o tensor dielétrico seja descrito por dois valores principais independentes para cristais com simetria hexagonal ou tetragonal e por três valores p<u>a</u> ra cristais de simetria triclínica ou monoclínica. Se o meio é isotrópico "simetria cúbica", tem-se:

δ = ε€

(1.2)

e neste caso, E é o escalar Constante Dielétrica, o qual em geral é uma função da frequência da radiação incidente.

Considerando-se um meio isotrópico e eletricamente neutro, a apli

- 7 -

cação das equações de Maxwell a esse meio permite o relacionamento entre grandezas tais como o Índice de Refração n(ω) e o Coeficiente de Extin ção K(ω) com a constante dielétrica complexa do meio e(ω) (19).

Sendo $\varepsilon(\omega)$ escrito na forma

$$\varepsilon(\omega) = \varepsilon_1(\omega) - i\varepsilon_2(\omega) \tag{1.3}$$

o relacionamento é dado pelas equações:

$$\varepsilon_1(\omega) = n^2(\omega) - \kappa^2(\omega) \qquad (1.4)$$

$$\varepsilon_2(\omega) = 2n(\omega) K(\omega)$$
 (1.5)

onde n(ω) e K(ω) são as partes real e imaginária do índice de refração complexo do meio N(ω), o qual caracteriza completamente as propriedades óticas do meio. A quantidade K(ω) está ligada à absorção da radiação pelo meio. A equação 1.5 descreve portanto a perda dielétrica do meio e se essas perdas são muito baixas, K²(ω) pode ser desprezado e a constante dielétrica terá seu valor igual ao de sua parte real.

Em geral, se uma onda eletromagnética incide numa superfície se parando dois meios de indices de refração diferentes uma fração dessa on da é refletida. A combinação das equações 1.4 e 1.5 com a equação de Fresnel para a reflectividade de um meio absorvedor em incidência normal (20), resulta na Reflectividade escrita na forma:

$$R(\omega) = \frac{\left[n(\omega) - 1\right]^2 + \kappa^2(\omega)}{\left[n(\omega) + 1\right]^2 + \kappa^2(\omega)}$$
(1.6)

Da equação anterior é aparente que, medidas da reflectividade $R(\omega)$ de um cristal fornecem valores para $n(\omega)$ e $K(\omega)$ e portanto, para a constante dielétrica $\varepsilon(\omega)$.

- 8 -

C. COEFICIENTE DE ABSORÇÃO E CONDUTIVIDADE ÓTICA

A intensidade I da energia eletromagnética é proporcional ao qua drado da amplitude do seu campo elétrico É. A lei de Lambert,

$$I = I_0 e^{-\alpha z}$$
(1.7)

onde I $_{0}$ é a intensidade incidente, z é a distância medida dentro do meio a partir da superfície e α é o coeficiente de absorção do meio, mostra que:

$$\vec{E} = \vec{E}_{o}e$$
 (1.8)

de forma que para um campo oscilante de frequência $\omega/2\pi$, comprimento de onda λ e se propagando na direção z resulta em,

$$\vec{E} = \vec{E}_{o} e^{-(\alpha/2)} z_{e}^{i(kz-\omega t)}$$
(1.9)

Se $\alpha/2 = 2\pi K/\lambda$, onde K é o coeficiente de extinção, então:

$$\vec{E} = \vec{E}_{o} e^{-i\omega t} e^{(ik-2\pi K/\lambda)z}$$

ou

$$-i\omega\left[t - \frac{(n+iK)}{c}z\right]$$

$$\vec{E} = \vec{E}_{o}e$$

(1.10)

(1.11)

com n = $\frac{ck}{\omega}$. Esta relação anterior identifica o indice de refração complexo N = n+iK, e a relação entre α e K, ou seja,

$$\alpha = \frac{4\pi K}{\lambda}$$

9

Isto posto, conclui-se que o campo elétrico depende de K, enquan to a intensidade da onda eletromagnética depende de α .

0 exame da condutividade ótica complexa $\sigma(\omega) = \sigma_1(\omega) - i\sigma_2(\omega) per$ mite o cálculo dos modos transversos fundamentais de um cristal. Se é s<u>u</u>posto que

$$\vec{E}(\omega) = \vec{E}_{o}e^{-i\omega t} + \vec{E}_{o}^{*i\omega t}$$

então

$$\vec{D}(\omega) = \varepsilon(\omega)\vec{E}_{o}e^{-i\omega t} + \varepsilon^{*}(\omega)\vec{E}_{o}e^{i\omega t}$$
(1.12)

Aqui é assumida uma relação linear entre $\vec{D}(\omega)$ e $\vec{E}(\omega)$. Logo, para campos elétricos reais, $\vec{D}(\omega)$ deve ser real, assegurando-se assim que $\epsilon^{*}(\omega) = \epsilon(-\omega)$. Isto é uma consequência direta da definição para uma função resposta de um sistema no tempo $\epsilon(t-t')$, cuja transformada de Fourier é a função dielétrica $\epsilon(\omega)$.

Se $\mathbf{J}(\omega)$ é a densidade de corrente, então a taxa média da energia de dissipação W, é dada por:

$$W = \langle \vec{E}(\omega) \cdot \vec{J}(\omega) \rangle = \frac{1}{2} \operatorname{Re} \left| \vec{E}(\omega) \cdot \vec{J}^{*}(\omega) \right| \qquad (1.13)$$

e o uso da equação $\vec{J}(\omega) = \frac{1}{4\pi} - \frac{\partial \vec{D}}{\partial t}$, fornece

$$W = \frac{\omega \varepsilon_2(\omega)}{4\pi} \langle E^2 \rangle \qquad (1.14)$$

-ou seja, a dissipação da radiação por um meio está ligada à parte imagimária da constante dielétrica.

Para um campo elétrico oscilante da forma e^{i ut}, usando-se as relações,

- 10 -

$$\vec{P}(t) = \chi(\omega)\vec{E}(t)$$

$$\mathbf{\hat{J}}(t) = \sigma(\omega) \vec{E}(t)$$
, "Lei de Ohm" (1.16)

pode-se relacionar (21) a suscetibilidade elétrica $\chi(\omega)$ e a condutividade $\sigma(\omega)$ através de suas correspondentes funções respostas, na forma:

$$\sigma(\omega) = i \omega \chi(\omega) \qquad (1.17)$$

além disso, a constante dielétrica é dada por

$$\varepsilon(\omega) = 1 + 4\pi\chi(\omega)$$
 (1.18)

A comparação das partes reais e imaginárias dessas duas relações, dará como resultado:

$$\sigma_1(\omega) = \frac{\omega \varepsilon_2}{4\pi} (\omega) \qquad (1.19)$$

$$\sigma_2(\omega) = \frac{\omega}{4\pi} \left[\varepsilon_1(\omega) - 1 \right]$$
 (1.20)

 $\sigma_1(\omega) = \sigma_2(\omega)$ aplicam-se para a corrente em fase com o campo elétrico, per mitindo a interpretação de que o máximo na parte real da condutividade dá a absorção máxima do campo elétrico transverso do feixe incidente. Fre quentemente, usa-se a condutividade ótica $\sigma_1(\omega)$ como a absorção, pois a potência absorvida para uma dada amplitude do campo é simplesmente – $\sigma_1(\omega) < E^2$, sem o fator adicional de dependência na frequência. Quando a frequência tende a zero, a condutividade ótica torna-se igual a condutividade elétrica $\sigma_1(0)$.

11

D. A TEORIA DE DISPERSÃO CLÁSSICA

A interpretação do espectro da reflectividade de um cristal pode ser feita usando-se um dos dois métodos abaixo:

1. Método usando-se a Análise de Dispersão Clássica

2. Método usando a Análise de Dispersão de Kramers-Krönig

A análise de Dispersão Clássica assume que um sistema de oscil<u>a</u> dores harmônicos amortecidos podem representar moléculas ou ions vibrando em um cristal. Esta técnica requer procedimentos de "fitting" de par<u>â</u> metros para no mínimo três variáveis (parâmetros de Dispersão), que podem descrever processos de multifonons, intensidades de bandas e mudanças de intensidades, assim como acôplamento de campos cristalinos.

Enquanto isso, o método de Kramers-Krönig, que é puramente mate mático relaciona as reflectividades em todas as frequências com a dife rença de fase entre a onda incidente e a onda refletida. Este método entretanto, introduz certos problemas analíticos e experimentais, como será visto posteriormente.

Os resultados imediatos, tanto da Análise de Dispersão Clássica como da Análise de Kramers-Krönig, são a obtenção do índice de Refração n(ω) e do Coeficiente de Extinção K(ω) do cristal.

Helmholtz, Lorentz e Drude foram os primeiros responsáveis pelo desenvolvimento da Análise de Dispersão Clássica aplicada ao espectro de Reflexão, perto dos modos de ressonância. Este, é um modelo fenomenológico visando relacionar a constante dielétrica com os parâmetros de di<u>s</u> persão de um cristal, ou seja, ele utiliza frequências de modos ajustáveis ω_j , intensidades de osciladores "Strengths" S_j e funções de amortecimento γ_i , para cada modo de oscilação j.

- 12 -

Em seu trabalho, Wood (22) fornece um desenvolvimento histórico e faz algumas verificações experimentais deste método. Sptizer et al (8) foi quem primeiro usou esta análise ao espectro de Reflectividade do Rutilo.

Uma onda eletromagnética incidindo na superfície de um cristal pode ser descrita como

$$\vec{E} = \vec{E} e^{-i\omega t} \qquad (1.2i)$$

onde \vec{E}_{o} é a amplitude do campo e ω , sua frequência. O vetor de onda do foton incidente tem seu módulo k = $\frac{2\pi}{\lambda}$, o qual é suposto muito menor do que o espaçamento da célula unitária do cristal. Logo, pode-se supor que só os modos fundamentais (k \simeq 0) serão excitados e apenas estes serão usados nesta análise. Isto implica que na equação 1.21, o campo elétrico \vec{E} , os deslocamentos iônicos \vec{x} e⁴quaisquer quantidades relacionadas com ~ eles, terão a mesma forma da equação anterior.

A equação de movimento dos ions executando um movimento harmôni co possuindo uma frequência fundamental da rede, pode ser escrita como:

$$\vec{x} + \mu \gamma \vec{x} + \mu \omega_{o}^{2} = e^{\vec{z}}$$
 (1.22)

onde,

 \vec{x} = deslocamento relativo dos ions ω_0 = frequência de oscilador apropriada e^* = carga iônica efetiva μ = massa reduzida γ = fator de amontecimento \vec{E}_{loc} = campo elétrico local

Lorentz mostrou que o campo elétrico local pode ser escrito na forma:

• 13 •

onde,

ta em:

 \vec{E}_{ext} = valor médio do campo macroscópico

 $\vec{E}_{1oc} = \vec{E}_{ext} + \vec{E}_{a} + \vec{E}_{h}$

- \vec{E}_a = contribuição para o campo de dipolos fora de uma cavidade fictícia em torno do local da rede considerado. Este campo, também conhecido como Campo de Lorentz, tem valor $\frac{4\pi}{3}$ \vec{P} para uma onda transversa, e - $\frac{8\pi}{3}$ \vec{P} para uma onda longitudinal.
- $\vec{E}_b = s\vec{P} \ \vec{e}$ a contribuição dos dipolos dentro da cavidade, e o f<u>a</u> tor s depende da estrutura cristalina. Lorentz (23), mos trou que para cristais cúbicos, s = 0. Parker (24), mostrou que para o Rutilo (simetria tetragonal) E_b $\frac{1}{2}$ 0.

No caso de $\vec{E}_{b} = 0$, a ŝubstituição da equação 1.23 na 1.22, resul

$$\dot{\mu} \dot{x} + \mu \gamma \dot{x} + \mu \omega_{o}^{2} x = e^{*}(\vec{E}_{ext} + \vec{E}_{a})$$
 (1.24)

Como x e da forma exp(-iwt), sua substituição direta na equação anterior dara

$$\dot{\xi} = \frac{e^{\star/\mu}(\vec{E}_{e\times t} + \vec{E}_{a})}{\omega_{o}^{2} - \omega^{2} + i\gamma\omega}$$
(1.25)

Por outro lado, a relação entre a polarização macroscópica \vec{P} e o campo elétrico local é dada pela equação:

$$\vec{P} = \chi(\omega) \vec{E}_{\text{loc}}$$
(1.26)

onde, $\chi(\omega)$ é a suscetibilidade elétrica. Por sua vez, esta pode constar

- 14 -

$$\chi(\omega) = \chi_{elet}(\omega) + \chi_{ion}(\omega) \qquad (1.27)$$

ou seja, $\chi_{elet}(\omega)$ é devido à distorção da distribuição eletrônica provocada pelo campo elétrico, enquanto $\chi_{ion}(\omega)$ surge de deslocamentos iônicos devido às vibrações da rede. Logo, a polarização macroscópica fica constituída de duas partes: uma eletrônica \vec{P}_{elet} e a outra iônica ou molecular \vec{P}_{ion} , que inclui contribuições de deslocamentos atômicos assim como a orientação de momentos de dipolos permanentes orientados ao acaso. Logo,

$$\vec{P} = \frac{Ne^{\star}}{V} \vec{x} + \chi_{elet}(\omega) \vec{E}_{loc}$$
(1.28)

onde Néo número de ions de uma mesma espécie e Véo volume do cristal. A substituição da equação 1.25 na 1.28 e a comparação com a equação 1.26, resulta em:

$$\chi(\omega) = \chi_{elet} + \frac{Ne^{\star 2}}{\mu V} \frac{1}{\omega_{e}^{2} - \omega^{2} + i\gamma\omega}$$
(1.29)

Usualmente define-se $\varepsilon_{\infty} = 1 + 4\pi \chi_{elet}$ como a Constante Dielétr<u>i</u> ca de Alta Frequência. Istó se deve ao fato de que as frequências eletr<u>ô</u> nicas são muito maiores do que as frequências vibracionais, e além disso para baixas frequências, ε_{∞} é essencialmente constante.

A intensidade "Strength" de um determinado modo S = $\frac{4\pi Ne^{*2}}{\mu V\omega_{o}^{2}}$, é definida como a contribuição dada a constante dielétrica $\varepsilon(\omega)$, pelas vi-brações eletrônicas. Portanto,

$$\varepsilon(\omega) = \varepsilon_{\infty} + \frac{S\omega_{o}^{2}}{\omega_{o}^{2} - \omega^{2} + i\gamma\omega}$$

(1.30)

A relação acima pode ser generalizada para o caso de n oscilad<u>o</u> res independentes, cada um deles possuindo um "Strength" S_j, amortecime<u>n</u> to γ_i e frequência ω_i . A equação 1.30 fica escrita na forma:

$$\varepsilon(\omega) = \varepsilon_{\omega} + \sum_{j=1}^{n} \frac{S_{j}\omega_{j}^{2}}{\omega_{j}^{2} - \omega^{2} + i\gamma_{j}\omega}$$
(1.31)

Determinando-se as partes real e imaginárias da equação 1.31, e comparando-as com as equações 1.3, 1.4 e 1.5, chega-se ao seguinte resul tado:

$$\varepsilon_{1}(\omega) = n^{2}(\omega) - K^{2}(\omega) = \varepsilon_{\infty} + \sum_{j=1}^{n} s_{j}\omega_{j}^{2} - \frac{(\omega_{j}^{2} - \omega^{2})}{(\omega_{j}^{2} - \omega^{2})^{2} + \omega_{j}^{2}\omega^{2}}$$
(1.32)

$$\varepsilon_{2}(\omega) = 2n(\omega)K(\omega) = \sum_{j=1}^{n} S_{j}\omega_{j}^{2} + \frac{\gamma_{j}\omega}{(\omega_{j}^{2}-\omega^{2})^{2}+\gamma_{j}^{2}\omega^{2}}$$
(1.33)

Nota-se que se $\omega \rightarrow 0$ nas equações anteriores, obtém-se a Constan te Dielétrica Estática,



fig. 1.1 - Partes real e imaginária da constante dielétrica perto de um determinado modo de frequência ω_i

$$\varepsilon_1(0) = \varepsilon_0 = \varepsilon_{\infty} + \sum_{j=1}^n S_j$$

(1.34)

- 16 -

A figura 1.1 exibe as curvas para $\varepsilon_1(\omega)$ e $\varepsilon_2(\omega)$, e apresenta seu comportamento para uma frequência igual aquela de um determinado modo ω_i .

O método de dispersão clássica consiste então em usar as equações 1.32 e 1.33 juntamente com a equação 1.6, quando os dados disponíveis são os valores da reflectividade do cristal. Esta técnica requer procedimentos de "fitting" de parâmetros com as três variáveis S_j, $\omega_j \in \gamma_j$ para cada vibração fundamental.

Uma análise mais generalizada deste método exige que os n oscil<u>a</u> dores sejam acoplados, e mais que os termos de amortecimentos γ_j sejam d<u>e</u> pendentes da frequência da onda incidente. (25,26)

E. ANÁLISE DE KRAMERS-KRONIG

Este método, aplicado⁴ à análise de espectros de reflexão foi primeiramente discutido por Simon (27) e aplicado por Robinson (28) e Price (29). Uma das primeiras substâncias a quai se aplicou este método foi o NaNO₃.

O coeficiente de reflexão $\rho(\omega)$ de um cristal é uma função complexa definida na superfície do cristal como a razão do campo elétrico r<u>e</u> fletido E_r em relação ao campo elétrico incidente E_i, ou seja,

 $\frac{E_{r}}{E_{i}} = \rho(\omega) = r(\omega)e^{i\theta(\omega)}$ (1.35)

onde r(ω) é a amplitude de coeficiente de reflexão e $\theta(\omega)$ é a fase da onda refletida. É difícil medir $\theta(\omega)$ mas neste método, pode-se mostrar que o conhecimento da reflectividade R(ω) = $\rho(\omega)\rho^*(\omega)$ permite o conhecimento desta grandeza através de uma das relações de Kramers-Krönig.

Seja F(z) uma função da variável z₁, analítica na parte direita do plano complexo z, e no eixo imaginário. Se F(∞) tem significado e é -

- 17 -

finita, o teorema de Cauchy (30) pode ser aplicado a função G(z),



fig. 1.2

 $G(z) = \frac{F(z)}{z - i \omega^{1}}$ (1.36)

integrando-a em torno do com torno da figura 1.2. Isto dá como resultado:

$$G(z) dz = \int_{\Gamma} G(z) dz + \int_{\gamma} G(z) dz - \int_{-R}^{\omega'-R} G(z) dz + \int_{\omega'+R}^{R} g(z) dz = 0$$

fazendo-se $z = re^{i\theta} em \Gamma e z = i\omega + re^{i\theta} em \gamma$, tem-se:

 $\lim_{\substack{\mathbf{r}\to\mathbf{0}\\\mathbf{R}\to\infty}} \iint_{-\mathbf{R}}^{\omega^{1}-\mathbf{r}} \frac{F(i\omega)}{\omega^{-}\omega^{1}} d\omega + \int_{\omega^{1}+\mathbf{r}}^{\mathbf{R}} \frac{F(i\omega)}{\omega^{-}\omega^{1}} d\omega = i\pi [F(\omega) - F(i\omega^{1})]$

Por outro lado, a equação 1.6 pode ser escrita na forma:

$$\mathbf{R}(\omega) = \frac{\mathbf{n} + \mathbf{i} \mathbf{K} - 1}{\mathbf{n} + \mathbf{i} \mathbf{K} + 1} \cdot \frac{\mathbf{n} - \mathbf{i} \mathbf{K} - 1}{\mathbf{n} - \mathbf{i} \mathbf{K} + 1} = \rho(\omega) \rho^{*}(\omega) = \left[\mathbf{r}(\omega) e^{\mathbf{i} \theta(\omega)} \right] \left[\mathbf{r}^{*}(\omega) e^{-\mathbf{i} \theta(\omega)} \right]$$

e da equação 1.35, resulta em

$$ln\rho(\omega) = i\theta(\omega) + lnr(\omega)$$

Assumindo-se que $\rho(\omega)$ possa ser analiticamente continua no plano complexo (31) com a integral sobre o semicírculo apropriado aproximan

do-se de zero, e substituindo-se $lnp(\omega)$ por F(i ω), resulta

$$\int_{-\infty} \frac{\ln r(\omega) + i\theta(\omega)}{\omega - \omega} d\omega = \pi \left[\ln r(\infty) + i\theta(\omega) - \ln r(i\omega') - i\theta(\omega') \right]$$

Equacionando-se as partes reais e imaginārias, com $\theta(\infty) = 0$ pois ela é uma função impar, resultarã em:

$$\theta(\omega') = \left(\frac{1}{\pi}\right) \int_{-\infty}^{\infty} \frac{\ln r(\omega)}{\omega \omega'} d\omega \qquad (1.37)$$

$$\ln r(\omega') = \ln r(\infty) - \left(\frac{1}{\pi}\right) \int_{-\infty}^{\infty} \frac{\theta(\omega)}{\omega - \omega'} d\omega \qquad (1.38)$$

Pode ser mostrado com o uso do Teorema de Cauchy, que:

$$\int_{-\infty}^{\infty} \frac{\ln r(\omega')}{\omega - \omega'} d\omega = 0$$

de forma que este termo pode ser subtraído da equação 1.37 sem alterá-la, ou seja,

$$\Theta(\omega^{*}) = \left(\frac{1}{\pi}\right) \int_{-\infty}^{\infty} \frac{\ln r(\omega) - \ln r(\omega^{*})}{\omega^{*} \omega^{*}} d\omega$$

e como r(ω) é uma função par, tem-se

$$\Theta(\omega^{*}) = \frac{2\omega^{*}}{\pi} \int_{0}^{\omega} \frac{\ln r(\omega) - \ln r(\omega^{*})}{\omega^{2} - \omega^{*}} d\omega \qquad (1.39)$$

Esta relação entre o módulo da reflectividade $r(\omega)$ e a diferença de fase $\theta(\omega)$ é um caso particular de uma relação mais geral entre as partes real e imaginária de uma função resposta para um sistema causal,

19

linear (31). Uma função resposta não pode simplesmente descrever a absor ção de uma simples componente de Fourier de uma onda incidente, mas deve também descrever a maneira na qual todas as outras componentes de frequências sejam separadas em fase, produzindo o cancelamento de qualquer componente absorvida. Portanto, as relações de dispersão de Kramers--Krönig são fórmulas integrais relacionando um processo dispersivo a um processo de absorção.

A reflectividade R(ω) é medida experimentalmente e a partir da equação 1.6 pode-se ter

$$re^{i\theta} = \frac{n+iK-1}{n+iK+1}$$
(1.40)

de forma que, equacionando-se sua parte real e imaginária, obtém-se

$$n(\omega) = \frac{4 - r^{2}(\omega)}{1 - 2r(\omega)\cos\theta(\omega) + r(\omega)}$$
(1.41)

$$K(\omega) = \frac{2r(\omega) \operatorname{sen}\theta(\omega)}{1-2r(\omega) \cos\theta(\omega) + r(\omega)}$$
(1.42)

Portanto, medindo-se $R(\omega) = r^2(\omega)$ e aplicando-se a integral de Kramers-Kronig 1.27, obtém-se a diferença de fase $\theta(\omega)$. Isto permite o cálculo de $n(\omega)$ e $K(\omega)$ usando-se as equações 1.41 e 1.42, podendo-se ai<u>n</u> da usar as equações 1.4 e 1.5 para se calcular $\varepsilon_1(\omega)$ e $\varepsilon_2(\omega)$.

F. A RELAÇÃO DE'LYDDANE-SACHS-TELLER

E possível derivar uma equação relativamente simples (32) capaz de relacionar os modos óticos longitudinais (ω_{L0}) e os modos óticos tran<u>s</u> versais (ω_{T0}). A equação,

$$\omega_{L0} = \left(\frac{\varepsilon_{o}}{\varepsilon_{\infty}}\right)^{1/2} \omega_{T0}$$

(1.43)

onde, ε_o e ε são as constantes dielétricas estática e de alta frequência, respectivamente; é conhecida como a Relação de Lyddane-Sachs-Teller, ou relação de LST (33).

Cochran e Barker generalizaram a relação de LST para cristais c<u>ú</u> bicos com mais de dois átomos por célula unitária,

$$\frac{\varepsilon_{o}}{\varepsilon_{\infty}} = \frac{\prod_{j=1}^{n} (1.44)}{\prod_{j=1}^{n} (1.44)}$$

onde j identifica a frequência do j-ésimo modo.

Para simetria não cúbica, $\varepsilon(\omega)$ depende da direção de polarização do campo. Para cristais com estrutura tetragonal, por exemplo, a consta<u>n</u> te dielétrica em relação ao campo polarizado na direção do eixo principal <u>c</u>, é diferente daquela em relação ao campo polarizado na direção do eixo <u>a</u>. Portanto neste caso, as felações LST ficam escritas na forma:

$$\frac{\varepsilon_{o,c}}{\varepsilon_{\infty,c}} = \frac{\pi_{j}(\omega_{L0_{jc}}^{2})}{\pi_{j}(\omega_{T0_{jc}}^{2})}$$

$$\frac{\varepsilon_{0,a}}{\varepsilon_{\infty,a}} = \frac{\pi_{j}(\omega_{L0})}{\pi_{j}(\omega_{T0}^{2})}$$
(1.46)

(1.45)

Experimentalmente, a determinação dos ω_{TO_j} e ω_{LO_j} são feitas a partir da equação 1.31, para $\varepsilon(\omega)$. O comportamento dos modos óticos de acordo com a polarização do campo incidente é dado a seguir.

Se são removidas todas as fontes arbitrárias, desprezados os efeitos de retardo e usada a relação $\vec{D} = \epsilon(\omega)\vec{E}$, a equação de Maxwell fica

 $\nabla \cdot \vec{D} = \epsilon(\omega) \nabla \cdot \vec{E} = 0$

- 21 -

Para soluções do tipo ondas planas, ou seja, da forma exp(ik +r−iωt), existem duas alternativas:

1ª V•Ē = 0, então k ē perpendicular a Ē (modos transversais)

 $2^{a} \epsilon(\omega) = 0$, então $\nabla \cdot \vec{E} \neq 0$, e \vec{E} terá uma componente na direção de \vec{k} (modos longitudinais)

Estas duas proposições quando substituídas na equação Ď=Ĕ+4π₽, darão os seguintes resultados:

Para os modos transversais,

$$\vec{b} = 4\pi \vec{P}$$
, $\vec{E} = 0$ (1.47)

Para os modos Longitudinais,

$$\vec{D} = 0$$
, $\vec{E} = -4\pi\vec{P}$ (Campo de Depolarização) (1.48)

Portanto na equação 1.44, as frequências longitudinais ω_{LO_j} são as raízes da equação $\varepsilon(\omega_{LO_j}) = 0$, o que corresponde aos zeros da parte real da constante dielétrica, ou seja, aos zeros da equação 1.32. Enquan to isso, as frequências transversais ω_{TO_j} são definidas com os polos da constante dielétrica. Isto equivale aos polos da equação 1.33.

O campo local exerce uma grande influência para a separação dos modos TO e LO. Já foi visto que, para cristais de simetria cúbica,

 $\vec{E}_{loc} = \frac{4\pi}{3} \vec{P}$, para ondas transversas

 $\vec{E}_{loc} = \frac{4\pi}{3} \vec{P} - 4\pi \vec{P} = -\frac{8\pi}{3} \vec{P}$, para ondas longitudinais

- 22 -

pois o modo LO estabelece o campo de depolarização calculado anteriorme<u>n</u> te.

O efeito de \vec{E}_{loc} na frequência de oscilação do modo, é o de aba<u>i</u> xar o valor de ω_{TO} e aumentar o valor de ω_{LO} . Devido a este fato, duas frequências preditas serem degeneradas pela simetria cristalina, podem portanto, ser separadas.

G. MECANISMOS NÃO HARMÔNICOS E EFEITOS DE SUPERFÍCIE DO MEIO

A derivação da análise Clássica de Dispersão é uma consequência direta da suposição de que os ions da rede realizam movimento do tipo os cilador harmônico. Entretanto, espectros de reflexão podem exibir estruturas ou picos adicionais na região de "Reststrahlen", devido a outros mecanismos, como por exemplo:

Acoplamento anharmônico entre fonons resultantes dos termos
de terceira ou mais alta ordem na energia potencial (34).

2. Termos de segunda ou mais alta ordem no momento elétrico(35).

3. Efeitos devido a irregularidades na superfície do cristal.

No primeiro caso, devido ao mecanismo anharmônico, o foton inci dente é acoplado com um fonon ótico transverso, que por sua vez acopla-se com dois fonons. O resultado final é a criação de dois fonons, ou a cri<u>a</u> ção de um fonon com a subsequente destruição do segundo. As restrições p<u>a</u> ra este processo são a conservação da energia e do momento entre os est<u>a</u> dos inicial e final do sistema. Em termos de vetores de onda e frequên ~ cia, tem-se:

- 23 -

onde $\omega_j = \omega_j$ são as frequências dos dois fonons, $\vec{k}_j = \vec{k}_j$ são seus vetores de onda. $\omega = \vec{k}$ são a frequência e o vetor de onda do modo TO. Como $\vec{k} = 0$, este processo pode levar a bandas dos tipos soma $(\omega_j + \omega_j)$ ou diferença - $(\omega_j - \omega_j)$ com os dois fonons tendo aproximadamente o mesmo vetor de onda absoluto (36).

 $\vec{k} = \vec{k}_1 \pm \vec{k}_1$

O segundo caso resulta do acoplamento direto de um foton com dois fonons. O resultado final é idêntico ao do primeiro caso, com as me<u>s</u> mas restrições na energia e no momento. Entretanto estes dois processos diferem nas magnitudes dos seus elementos de matriz, os quais envolvem produtos de momentos elétricos de $1^{\frac{3}{2}}$ ordem para o primeiro caso e momento elétrico de $2^{\frac{3}{2}}$ ordem no segundo caso.

As irregularidades na superfície podem produzir também outros picos nesta região do espectro. O valor da intensidade do campo do dipolo induzido por um campo elétrico incidente numa pequena imperfeição pode ser extendido ao efeito coletivo de imperfeições situadas aleatoria mente na superfície. Surgem campos de polarização superficiais cujas for ças restauradoras produzem pequenos máximos ou mínimos no espectro da re flectividade entre os modos TO e LO correspondentes (37).

H. FERROELETRICIDADE E MODOS NORMAIS

Os Ferroelétricos são uma classe de cristais que apresentam ce<u>r</u> tas propriedades peculiares, sendo que as essenciais são aquelas de possuirem fenônemos de histerese e piroeletricidade.

Estes cristais pertencem a uma outra classe maior de substâncias conhecidas como piroelétricas. Um cristal piroelétrico possui a propriedade de que um monocristal, sem cargas superficiais, é polar. Entretanto, esta polaridade só é detectada se o cristal é aquecido.

Então o cristal ferroelétrico além de possuir esta propriedade, possui uma outra adicional de que a polarização pode ser invertida pela aplicação de um campo elétrico suficientemente grande.

Este tipo de cristal é muito usado em aplicações tais como:tran<u>s</u> dutores, condensadores de alta capacitância, elementos de memória, ampl<u>i</u> ficadores paramétricos, controladores de frequência, medidores térmicos e muitas outras aplicações.

Por outro lado, as propriedades diélétricas de um cristal iônico podem ser relacionadas em termos dinâmicos, ao comportamento de certos modos óticos deste cristal. Experimentalmente foi encontrado que a constante dielétrica estática ε_0 , torna-se muito grande para materiais ferro elétrico, BaTi0₃ por exemplo, na temperatura de transição ferroelétrica, enquanto que a constante dielétrica de alta frequência , permanece essencialmente invariante.

A equação de LST $\frac{\varepsilon_0}{\varepsilon_{\infty}} = \frac{\omega_{LO}^2}{\omega_{LO}^2}$, mostra que para tal transição, ou $\omega_{LO}^2 \to \infty$, ou $\omega_{TO}^2 \to 0$.

Como não é razoāvel, supondo-se a primeira hipótese, imaginar massas iônicas relativamente pesadas vibrando com uma frequência extrema mente alta, implicando em forças interatômicas muito grandes, é mais razoāvel a escolha da segunda hipótese, ou seja, a de que o modo transverso ω_{T0} tende a zero. Este modo é conhecido como o modo mole "soft mode". Este resultado tem como consequência o fato de que, se um modo de vibração desaparece, desaparece também sua força restauradora associada, de forma que o cristal muda de estrutura, como é observado nas transições ferroelétricas (38).

Uma implicação adicional na relação de LST, é aquela para mat<u>e</u> riais que não possuem uma fase ferroelétrica, TiO₂ por exemplo, mas que a relação $\varepsilon_0 / \varepsilon_{\infty}$ é muito maior do que a unidade. Neste caso, o material t<u>e</u> rã uma grande diferença de frequência "gap" $\omega_{LO}^{-}\omega_{TO}$. No caso do Rutilo, este fenômeno acontece visivelmente com os modos A_{2u}(LO) e A_{2u}(TO).

O fato de uma determinada frequência de um modo transversal öti co depender da temperatura, deve-se a que as constantes de forças determinantes desta frequência incluem termos cúbicos, quádruplos ou de ordens mais altas na energia potencial, além dos termos quadráticos apresentados na discussão de forças harmônicas. O efeito destes termos anha<u>r</u> mônicos (39) é que torna o quadrado da frequência transversal ω_{TO}^2 , linearmente dependente da temperatura.

A combinação desses fatores pode fazer com que ω_{T0}^2 desapareça em alguma temperatura e, consequentemente, $\varepsilon_0 \neq \infty$. Este fato levou Cochran a sugerir que

$$\omega_{T0}^{2} = \gamma(T - T_{c})$$
 (1.49)

onde γ é um coeficiente de temperatura e T_c é a temperatura na qual ω_{TO} desaparece e o cristal torna-se instăvel. T_c é conhecida como Temperatura Critica.

A diminuição da frequência com o decrescimento da temperatura pode ser relacionada a constante dielétrica estática, através da relação de LST, discutida anteriormente.

Acima da temperatura de transição, a constante dielétrica obede ce a uma Lei de Curie-Weiss,

$$\varepsilon_{o}(T) \alpha - \frac{1}{T - T_{c}}$$
(1.50)

semelhante a lei da suscetibilidade para materiais ferromagnéticos.

A determinação experimental de $\varepsilon_0^{(T)}$ pode ser feita usando-se d<u>i</u> retamente a relação de LST e o conhecimento do produto $\omega_{L0}^2 \varepsilon_{\infty}$, que é basicamente independente da temperatura. O valor de ω_{L0} é fornecido dir<u>e</u> tamente da análise de dispersão clássica ou ainda da análise de Kramers-Krönig.

- 26 -

CAPITULO II

A. A ESTRUTURA DO RUTILO

O Dióxido de Titanio "TiO₂" existe em três estruturas cristalinas: Rutilo, Brookite e Anatase. A estrutura cristalina do Rutilo é descrita usualmente em termos de um modelo iônico, baseado nos ions Ti e 0^{2^-} , embora a maior parte dos autores considerem ter o Rutilo um tipo intermediário de rede, entre iônica e molecular (2).

Na verdade, a rede admite uma descrição em termos de moléculas do tipo TiO₂, (fig. 11.1). Entretanto, os átomos de Titânio são centros de octaedros distorcidos formados por seis átomos de Oxigênio a distâncias Ti-O quase iguais. Ora, estas distâncias aproximadamente iguais sugerem forças iguais entre o Titânio e os Oxigênios, de forma que este f<u>a</u> to elimina a possibilidade de se considerar moléculas TiO₂ separadas (12)==

Além disso, usando técnicas de fotografia de Weissenberg, Baur (40) determinou uma projeção de Fourier da célula unitária do Rutilo no plano perpendicular a direção [001]. Este trabalho concluiu que a densidade eletrônica não cai a zero em nenhum ponto entre os ions de Oxigênio e o ion do Titânio, identificado como o número 2 na figura 11.1, como era de se esperar caso o cristal fosse puramente iônico. Portanto, essa ponte entre cations e anions é uma indicação de uma contribuição covalente para a ligação.

Em seu trabalho, Matossi sugere que, qualquer que seja a evidên cia para a afirmação de que o Rutilo possui uma rede do tipo de transição entre iônica e molecular, a estrutura geométrica dessa rede necessariamente não sugere isto. No mesmo trabalho, ele conclui que a rede do Rutilo é geometricamente uma rede de coordenação, dinamicamente uma rede molecular e espectroscopitamente, uma rede do tipo de transição.

Nas figuras II.1 e II.2 pode-se ver que cada ion de Oxigênio po<u>s</u> sul três ions de Titânio vizinhos e que estas ligações são coplanares.l<u>s</u>

- 27 -



Fig. 2.1 - Célula unitária de cristais possuindo a estrutura do Rutilo. Os números 1 e 2 para os Titanios e 3,4,5 e 6 para os Oxigênios denotam posições não equivalentes.



Fig. 2.2 - Projeção no plano (001). Os ions assinalados com o número zero estão situados no plano basal xy, os outros assinalados com 1/2 estão num nivel $\frac{1}{2}c$ acima do plano xy.

to sugere um arranjo mais de caráter homopolar do que iônico.

Alternativamente, a estrutura do Rutilo pode ser vizualizada <u>co</u> mo uma cadeia de ions -O-Ti-O-O-Ti-O-. Todas as cadeias na mesma camada são paralelas e as cadeias em camadas adjacentes são perpendiculares uma a outra e ao eixo <u>c</u>. Nota-se ainda (fig. 11.2), que a separação Ti-O no grupo O-Ti-O é ligeiramente diferente (maior) do que os quatro espaçame<u>n</u> tos Ti-O restantes. Esta maior separação é explicada (41) como resultante da repulsão entre um ion de Oxigênio e os quatro outros ions de Oxig<u>ê</u> nio equidistantes, no mesmo octaedro.

TABELA II.1

Posições dos ions para a estrutura do Rutilo

Nº do ion (K)	tipo do ion	carga	coor de na das
1	Titânio	positiva	(0,0,0)
2	Titânio	positiva	(1/2,1/2,1/2)
3	Oxigênio	negativa	(u,u,0)
4	0 xigênio	negati va	(1/2+u,1/2-u,1/2)
, 5	0xigênio	negativa	(1-u,1-u,0)
6	0xi gêni o	ne gati va	(1/2-u,1/2+u,1/2)

O Dióxido de Titânio, assim como todos os cristais com a estrutura do Rutilo, cristaliza-se no sistema tetragonal, com um grupo espa cial D¹⁴_{4h}.

Denotando-se os dois átomos de Titânio com os índices atômicos K = 1,2 e os de Oxigênio com os índices K = 3,4,5 e 6, as posições dos átomos na célula unitária são aquelas especificadas na tabela II.1.

As translações das bases primitivas podem ser escritas como:

 $\vec{t}_1 = a\hat{i}$, $\vec{t}_2 = a\hat{j}$ e $\vec{t}_3 = c\hat{k}$

onde o vetor \vec{t}_3 define um eixo de simetria "4-fold" com um comprimento igual a <u>c</u>, enquanto os vetores \vec{t}_3 e \vec{t}_2 têm comprimentos iguais a <u>a</u>.

B. TEORIA .DE GRUPOS

O uso da técnica de Teoria de Grupos ligada a cristais se baseia no fato de que qualquer estrutura cristalina pode ser descrita por um dos 230 grupos espaciais, isto é, todas as operações de simetria de um cristal estão contidas dentro de algum desses grupos espaciais.

Sejam \vec{t}_1 , $\vec{t}_2 \in \vec{t}_3$ três vetores linearmente independentes da rede primitiva. Os pontos gerados pelos vetores

$$\vec{\xi}_n = n_1 \vec{t}_1 + n_2 \vec{t}_2 + n_3 \vec{t}_3$$
, $n_1, n_2 \in n_3$ intervol

formam a rede. O sistema de translações $\{E/\zeta_n\}$ constitue o grupo de tran<u>s</u> lação τ da rede cristalina.

Por outro lado, se U é o Grupo de Fator ou Grupo da Célula Unitária, formalmente um grupo espacial fica definido (42) como:

$$G = U \otimes \tau \tag{2.1}$$

Os grupos de fator U são sempre isomorfos com um dos 32 Grupos, Pontuais (Classes Cristalinas), isto é, têm a mesma tabela de carácter do grupo pontual correspondente, e suas representações irredutíveis incluem todas as representações irredutíveis de G, as quais, são invariantes sob translações primitivas.

Os grupos espaciais podem ser Simórficos ou Não-simórficos.Eles são simórficos se todas as operações de translações do mesmo são transl<u>a</u> ções primitivas da rede, enquanto os grupos espaciais são não-simórficos

· 29 -
se possuem operações de translações não primitivas, seguidas por rotações próprias ou impróprias. Essas operações são as reflexões de deslizamento "glide" e rotações de parafusos "screw".

Dos 230 grupos espaciais, 73 são simórficos e 157 são não-simó<u>r</u> ficos.

Como exemplo de um grupo não-simórfico tem-se o grupo espacial $D_{4h}^{14} \equiv P_{42}/mnm$ que é o grupo espacial do Rutilo.

As operações de ponto do grupo D_{4h}^{14} estão dadas na tabela II.2, usando-se as notações de Koster (43), Slater (44) e Turrell (51).

C. ANÁLISE VIBRACIONAL

O estudo das vibrações de uma rede cristalina pode ser feito usando-se teoria de grupos para a classificação dos fonons, de acordo com a simetria da rede. Para se fazer uma comparação entre as frequências ca culadas teoricamente e as medidas experimentalmente, o problema-se to<u>r</u> na-se complexo quando existem muitos ramos de fonons e a análise de grupo é de grande ajuda na resolução deste problema.

Os problemas usuais de teoria de grupos podem ser aplicados para a classificação das simetrias e atividade ótica dos modos fundamentais. De acordo com Bhagavantam e Venkatarayudu (45) que introduziram o método, a célula unitária é tratada como uma grande molécula e dessa forma pode--se obter, para cada operação de simetria R do grupo ao qual pertence a molécula, o carácter $\chi(R)$ da representação redutível. Este carácter corresponde aos vários graus de liberdade de átomos ou unidades estruturais na célula unitária.

Se n_i é o número de vezes que uma representação irredutível pa<u>r</u> ticular Γ_{γ} está contida numa representação redutível Γ , então n é dado pela chamada "Fórmula Mágica".

$$n_{i}(\Gamma_{\gamma}) = \frac{1}{h} \sum_{R} \chi(R) \chi_{\gamma}(R)$$

(2.2)

- 30. -

onde h é a ordem do grupo pontual, $\chi(R) = \chi(R)$ são os caracteres das r<u>e</u> presentações redutível e irredutível, respectivamente; para cada opera ção R do grupo pontual.

TABELA II.1

As 16 operações de ponto para o grupo espacial D_{4h}^{14}

Operações de Ponto(Notações)			Trans lação	Descrição		
Tur re l	Koster	Slater	não-primitiva			
E	E	xo	0	i denti dade		
	c+ 4	x_ 1	ζ	rotação de $\pi/2$ em torno do eixo z		
204	c ₄	× ₁	ζ	rotação de - $\pi/2$ em torno do eixo z		
C ₂	°2	×2	• 0	rotação de π em torno do eixo z		
	cv ₁	۲¦ o	ζ	rotação de π em torno do eixo z		
²⁰ 2	cv ₂	Y ¹ 2	ζ	rotação de π em torno do eixo y		
	Cd ₁	Ϋ́	0	rotação de π em torno de x+y		
² C ₂	Cd ₂	Y1 -1	ο.	rotação de π em torno de x-y		
1 1		X'2	. 0	inversão		
	s4	x	ζ	inversão mais a operação C_{4}^{+}		
254	s_	x <u>'</u> 1	ζ	inversão mais a operação C $\overline{\underline{L}}$		
σ _h	. σ _h	x'	0	reflexão no plano XY		
	σν	Y ₂	ζ	reflexão no plano YZ		
. ²⁰ v	σV2	Y	ζ	reflexão no plano XZ		
2ơ đ	σd ₁	Y_1	0	reflexão no plano (X-Y),Z		
	٥d ₂	Y ₁	0	reflexão no plano (X+Y),Z		

ζ Ξ (1/2,1/2,1/2) = vetor de translação não primitiva

Os caracteres da representação redutível $\chi(R)$ podem ser determi

- 31 -

nados através da seguinte relação:

$$\chi(R) = \chi_{c}(R) \otimes \chi_{c}(R)$$
 (2.3)

onde $\chi_c(r) = n$ úmero de unidades (átomos, moléculas, ions) que são invariantes sob a operação R

$$\chi_{E}(R) = traço da matriz de transformação dos vetores de base, asso-ciada a operação de simetria R, ou seja, considerando-se ostrês graus de liberdade de uma unidade, tem-se$$

$$\chi_{E}(R) = 2\cos(\frac{2\pi K}{n}) \pm 1$$
 (2.4)

onde o sinal positivo é usado para as rotações próprias C_n^k e o sinal negativo para as rotações impróprias S_n^k .

A dimensão da representação redutivel da célula unitária é igual a três vezes o número de átomos que compoēm a célula (cada átomo é tomado como uma unidade), como pode ser visto diretamente da relação χ_c(R)χ_E(R) para a operação identidade E do grupo da célula.

Além disso, as operações de translação da rede, incluindo os mo dos acústicos, podem ser obtidas de maneira análoga, apenas levando-se em consideração o fato de que cada grupo estrutural é tomado como uma unidade. Essas unidades são ions em cristais iônicos, ou moléculas em cristais moleculares.

Em resumo, tem-se como caracteres das diversas representações:

 $\chi(R) = \chi_{e}(R) \chi_{E}(R)$ para todos os modos da célula unitária

 $\chi(R) = \chi_E(R)$ para os modos acústicos

Dessa forma, obtendo-se a representação redutivel para determinados modos da célula unitária, pode-se facilmente obter o número e as

- 32 -

representações irredutíveis nas quais aquela se decompõe, através da Fór mula Mágica. Pode-se calcular o número de modos internos n[']_i de cada esp<u>é</u> cie, subtraindo-se o número de modos translacionais n_T do número total de modos n_i.

Na tabela 11.2 encontram-se determinados os valores de n_i, n_T e n_i e as representações nas quais eles se decompoêm, assim como os valores de $\chi_r(R)$ para redes com a estrutura do Rutilo (TiO₂).

Aqui vale ressaltar que as representações irredutíveis do grupo espacial foram encontradas considerando-se as propriedades de simetria do vetor de onda k, pois para cada k particular existirão sempre algumas op<u>e</u> rações do grupo de fator que o deixarã invariante. Estas operações formam o chamado Grupo do Vetor de Onda.

Neste trabalho são considerados apenas aqueles modos que podem ocorrer como fundamentais nos espectros vibracionais dos cristais, isto é, aqueles modos para os quais $^{*}\vec{k} = 0$.

D. ATIVIDADES RAMAN E INFRAVERMELHO

Uma determinada espécie é ativa Raman se ela se transforma como as componentes de um tensor simétrico de 2^ª ordem (Tensor Polarizabilid<u>a</u> de'Elétrica). Para sua determinação usa-se o fato de que o traço ou carácter de um tensor simétrico de 2^ª ordem é dado pela equação:

$$\chi_{RAM}(R) = \pm 2 \cos \left(\frac{2\pi k}{n}\right) + 4 \cos \left(\frac{2\pi k}{n}\right)$$
 (2.5)

Daí, determina-se o caráter da representação redutível de acordo com as operações de simetria do grupo. As espécies ativas Raman são -determinadas usando-se a fórmula mágica. O resultado para o Grupo D_{4h} e<u>n</u> contra-se na tabela 11.2.

Uma determinada espècie à ativa no Infravermelho se ela se trans forma como as componentes de um vetor (Vetor Momento de Dipolo Elétrico).

• 33 -

TABELA 11.2

Caracteres e representações para o grupo D_{4h}

0 _{4h}	£	2C ₄	¢2	2C1 2	2C''	_ i	25 ₄	σ _h	² σر	20 d	n i	n _T	n i	Ativida R	ide IV
A _{1g}	1	1	1	1	1,	1.	1	1	1	1	1	0	1	A	l
A _{2g}	1	1	1	- 1	- 1	1	° 1	1	-1	⁻ - 1	1	0	1	1	1
^B 1g	1	- 1	1	1	- 1	1	-1	, ,	1	-1	1	0	1	A	ł
B _{2g}	1	- 1	1	-1	1	1	-1	1	. . .1 .	1	1	0	1, -	A	ł
Ĕg	2	0_	-2	0	0	2	0	-2	0	0	1	0	1	A	I
A _{1u}	1	1	1	1	1	- 1	- 1	- 1	- 1	-1	0	0	0	-	. -
A _{2u}	1	1	1	-1	-1	- 1	- 1	- 1	1	1 .	2	1	1	I	A
B _{1u}	1	- 1	1	1	- 1	-1,	1	-1	-1	1	2	0	2	I.	1
8 _{2u}	1	.=1	. 1	- 1	1	-1	1	- 1	1	-1	0	0	0	-	-
E	2	0	-2	0	0	-2	0	. 2	0	0	4	1	3	1	A
χ(r)	6	0	2	0	4	2	0	6	0	4	A =	ati	vo	<u></u>	
χ _E (R)	3	1	-1	-1	- 1	-3	- 1	· 1	· 1	1	t ≣	∃∙ina	tivo	>	-
X _{RAM} (R)	18	0	-2	0	-4	-6	0	6	• 0•	4					

Na determinação dessa espécie usa-se o fato de que o traço ou carácter da matriz de transformação de um vetor é dado por:

 $\chi_{\rm E}({\rm R}) = \pm 1 + 2\cos\left(\frac{2\pi k}{n}\right)$ (2.6)

Então, de acordo com as operações de simetria do grupo, determinana-se o carácter da representação redutível χ_E , a qual pode ser decom posta nas representações irredutíveis do grupo, através da fórmula mágica. O resultado dessas operações encontra-se na tabela 11.2.

- 34 -

O grupo D_{4b} possui centro de inversão, de forma que as suas representações ou são pares "g ≡ gerade", ou são impares "u-ungerade".

Em geral, pode ser mostrado que para estruturas pertencentes a grupos com centro de inversão, as representações que são centrossimétricas (gerade) não podem ter atividade no infravermelho, enquanto que as representações que não são centrossimétricas (ungerade) não têm atividade Raman.

E. CLASSIFICAÇÃO DOS MODOS NORMAIS DE VIBRAÇÃO DO RUTILO POR TEORIA DE GRUPOS

Algumas aproximações foram introduzidas à teoria de grupos a fim de permitir sua aplicação a análises de estruturas mais complicadas, como no caso do Rutilo, cujo grupo espacial é não-simórfico.

Doring em 1959 (46) e₄Lyubarskii em 1960 (47) usaram a aproxim<u>a</u> ção de Grupo Multiplicador para tratar de grupos espaciais não-simórfi cos, introduzindo o conceito de Produto Direto entre dois Espaços Lineares. Este método tem a vantagem de permitir a visualização dos desloca mentos dos átomos num modo normal sem ser necessário entrar em cálculos muito complexos.

Por outro lado, Gay et al (48) derivou as representações irred<u>u</u> tiveis do grupo espacial D_{4h}^{14} para os pontos da zona de Brillouin indic<u>a</u> dos na figura 11.3, usando a aproximação do Grupo de Fator o qual difere do método usado por Lyubarskii apenas por fatores de fase. Gubanov e Shur (14) em 1966, Katiyar (49) em 1970, Albert et al (50) em 1971 e outros, aplicaram teoria de grupos a materiais com a estrutura do Rutilo.

Katiyar usou a aproximação de Grupo Multiplicador e analisou os modos normais do Rutilo, considerando-os como vetores de um espaço linear, o qual é fatorizado em um Espaço de Célula S_c, n-dimensional, e o Espaço Euclidiano Complexo S_E, tri-dimensional. O produto direto entre estes dois espaços da a representação mecânica para os modos normais de

- 35. -



Fig. 2.3 - Zona de Brillouin para a rede de Bravais Tetragonal, usando a n<u>o</u> tação de Koster para os pontos de simet⁶ria.

vibração,

Para o ponto $\Gamma(\vec{q} = 0,0,0)$, também chamado Centro da Zona de -Brillouin, a análise de vibração para o Rutilo, incluindo as direções dos movimentos dos Titânios e Oxigênios é a seguinte:

$$\Gamma(\vec{q}=0,0,0) \equiv (A_{1g} \oplus A_{2g} \oplus B_{1g} \oplus B_{2g}) (0_{x,y}) \oplus 2(A_{2u} \oplus B_{1u}((T_i_z;0_z) \oplus 4E_u(T_i_{x,y};0_{x,y})) \oplus E_g(0_z)$$

ou seja, para os modos cujas representações são A_{1g} , A_{2g} , B_{1g} e B_{2g} os åtomos de Titânio estão fixos, enquanto os átomos de Oxigênio movem-se no plano XY. Nos modos A_{2u} e B_{1u} , os Titânios e Oxigênios movem-se na direção z. Nos modos E_u os Titânios e Oxigênios movem-se no plano XY e por ũltimo em E_g , os Titânios permanecem fixos, enquanto os Oxigênios se movem na direção z. A figura 11.4 dã uma idéia qualitativa dos movimentos dos átomos nos vários modos de vibração, excluídos os modos acústicos.

36 -

Embora com a descrição anterior os movimentos dos átomos possam ser visualizados, ela não diz quais são os vetores de base para cada mo do de vibração.

Esses vetores de base podem ser determinados pela teoria de grupos, fazendo-se o uso dos chamados Operadores de Projeção, que neste caso é definido por:

$$P_{\lambda\mu}^{s}(|\kappa > i_{\beta}) = \frac{n_{s}}{h} \frac{\Sigma}{\gamma} |\gamma \kappa > \exp(-i\vec{k}_{\gamma}^{-1} \cdot \vec{r}_{\kappa})(\gamma i_{\beta}) M_{\lambda\mu}^{s*}(\gamma)$$
(2.7)

onde:

- Da equação acima foram determinados (49) todos os vetores de b<u>a</u> se correspondentes aos pontos críticos indicados na figura 11.3.

Como neste trabalho, o interesse maior é apenas na análise do centro de zona, o fator exponencial na equação 2.7 é igual a unidade,pois nesse caso $\vec{K_y}^{-1} = 0$. Logo,

$$P_{\lambda\mu}^{s}(|\kappa>i_{\beta}) = \frac{n_{s}}{h} \frac{\Sigma}{\gamma} |\gamma\kappa>(\gamma i_{\beta}) M_{\lambda\mu}^{s*}$$
(2.8)

e com o uso desta equação, foram determinados os vetores de base da tab<u>e</u> la 11.3.

Algumas representações ocorrem mais de uma vez, como é o caso de A_{2u} , B_{1u} e E_u . Dessa forma, os modos normais para estas representações são obtidos tomando-se combinações lineares dos vetores de base. Se a r<u>e</u> presentação ocorre apenas uma vez, como é o caso de A_{1g} , A_{2g} , B_{1g} , B_{2g} e E_g , o modo normal coincide como o vetor de base. Convém notar que o núme

- 37 -

ro de vetores de base sob as diferentes representações é igual ao número de modos normais de vibração, como era de se esperar.

TABELA 11.3

Vetores de base irredutiveis para os modos normais de vibração da estrutura do Rutilo para o ponto Γ

Rep. Irredutiveis	Vetores de base irredutiveis				
	a	· b			
A _{1g}	×3 ^{+×4-×5-×6^{+y}3^{-y}4^{-y}5^{+y}6}				
A _{2g}	×3 ⁻ ×4 ⁻ ×5 ⁺ ×6 ^{-y} 3 ^{-y} 4 ^{+y} 5 ^{+y} 6				
. B _{1g}	×3 ^{+×} 4 ^{-×5^{-×}6^{-y}3^{+y}4^{+y}5^{-y}6}				
^B 2g	×3 ^{-×4-\$} 5 ^{+×6+y} 3 ^{+y} 4 ^{-y} 5 ^{-y} 6	· ·			
(*)E g	z3 ^{-z} 5 ^{+z} 4 ^{-z} 6	² 3 ⁻² 5 ⁻² 4 ⁺² 6			
A _{2u}	^z 1 ^{+z} 2 , ^z 3 ^{+z} 4 ^{+z} 5 ^{+z} 6	· · ·			
^B 1.u	^z 1 ^{-z} 2 , ^z 3 ^{-z} 4 ^{+z} 5 ^{-z} 6				
(*)E	×1 ^{+×} 2 , ×3 ^{+×4} +×5 ^{+×} 6	^y 1 ^{+y} 2 ^{,y} 3 ^{+y} 1 ^{+y} 5 ^{+y} 6			
, , , , , , , , , , , , , , , , , , ,	y ₁ -y ₂ , y ₃ -y ₄ +y ₅ -y ₆	×1 ⁻ ×2,×3 ^{-×4+×} 5 ^{-×} 6			

(*) E e E são representações duplamente degeneradas

F. DISCUSSÃO DOS MODOS NORMAIS PARA O CENTRO DE ZONA

Como foi visto da análise do Grupo D_{4h} , as representações A_{ig} , B_{1g}, B_{2g} e E_g são ativas Raman enquanto A_{2u} e E_u são ativas no infravermelho.

Excluindo-se os modos acústicos, sobram 15 modos de vibração que podem ser classificados em dois grupos:

- 38 -



















Fig. 2.4 - Simetria dos modos óticos da estrutura do Rutilo para k̃ ≈ o. Os círculos sombreados são os Oxigênios (maiores) e Titanio (menor) em c/2 do plano (001), enquanto os círculos em branco são os Oxigênios (maiores) e Titanios (menores) no plano basal (001). Um deles no qual os deslocamentos atômicos estão confinados no plano xy e o outro no qual os ãtomos movem-se ao longo do eixo z.

A simetria do grupo D_{4h} requere que os modos E sejam duplamente degenerados. Então para cada modo E da figura II.4, existira um modo similar que possui vetores de deslocamento girados de $\pi/2$ em relação aos da figura.

Entretanto essa degenerescência pode ser levantada, considerando-se que estes modos podem ser decompostos em LO e TO, dependendo da d<u>i</u> reção de aproximação de vetor de onda \vec{k} de zero.

Para os modos E_u, por exemplo, pode-se ver que para vetores de onda de fonons nas direções x ou y, esses modos são separados em modos distintos LO e TO correspondentes a esses vetores de onda devido a presença do campo elétrico macroscópico.

Isto não acontece se o vetor de onda $\vec{K} \neq 0$ ao longo do eixo z, pois os modos normais correspondentes a essas representações são trans versais puros em relação a direção de propagação dos fonons, de modo que ambas as vibrações experimentam o mesmo campo coulombiano transverso e portanto não são separadas em energia. Isto significa que a frequência -TO medida ao longo de z é idêntica a frequência TO medida no plano xy.

O modo ativo Raman E_g entretanto, permanece degenerado pois os movimentos opostos dos ions O⁻ na direção z dão como resultado e cancel<u>a</u> mento da polarização dielétrica macroscópica.

Na discussão do modo A_{2u} existem dois fatos interessantes a ressaltar: O primeiro, é que esse modo é de natureza longitudinal para veto res de onda $\vec{K} \neq 0$ ao longo de z, e de natureza transversa para vetores de onda $\vec{K} \neq 0$ no plano xy; O segundo fato é que, esse modo cria um estado po lar no cristal, como pode ser visto na figura 11.4. Neste modo, todos os Oxigênios movem-se num determinado sentido ao longo de c, enquanto os Ti tânios movem-se nessa mesma direção mas sempre em sentido oposto aos Oxi gênios. Dessa forma, o modo A_{2u} provoca uma polarização elétrica instanta

- 39 -

roelétrico de um cristal. Este fato leva a crer que o modo A_{2u} do Rutilo está relacionado com uma possível transição ferroelétrica e ao comportamento da constante dielétrica na direção c.

CAPITULO III

A. INSTRUMENTAÇÃO

Todos os espectros de reflectividade foram obtidos usando-se o espectrômetro PERKIN ELMER, modelo 180 (PE-180), com a câmara da amostra adaptada para medidas de reflexão polarizada usando-se o acessório de reflectância da figura III.2. O PE-180 permite medidas desde 4000 cm⁻¹ (2.5 μ) até 180 cm⁻¹ (~ 55 μ), podendo ainda com acessório opcional, real<u>i</u> zar medidas até 32 cm⁻¹ (~ 310 μ).

O espectrômetro PE-180 divide-se em duas unidades básicas: A unidade eletrônica e de registro, e a outra ótica e de acessórios. Ele opera tanto no modo Feixe Onico "Single Beam" como no modo Feixe Duplo ⁱDouble-Beam", possibilitando inclusive a operação automática em muitas das suas funções, como é o caso de mudanças de Redes de Difração, Filtros, término da operação de Varredura, etc. Ele fornece também versatilidades tais como modos alternativos de controle automático de ganho e largura de fenda, assim como possui um banco de memórias para armazenar até quatro sistemas separados de valores de espectros.

A figura III.1 mostra um arranjo ótico do espectrômetro PE-180. Um feixe da fonte GLOBAR F₁ ou da fonte de Mercúrio F₂ é dirigido por uma série de espelhos planos e toroidais (M-1,M-2,M-3,M-4 e M-5) para um obturador do tipo "Chopper" CH-1 que opera com uma frequência de 15Hz, separando o feixe em dois; um de Referência I₀, e o outro da amostra 1. As fontes e os espelhos são dispostos de tal forma que os dois feixes "vêem" a mesma área global, e seus focos são localizados exatamente no centro do compartimento da amostra.

Após passar pelo compartimento da amostra, os dois feixes são recombinados pelos espelhos M-9, M-9', M-10, M-10', M-11 e pelo obtura dor "Chopper" CH-2 com uma frequência de 30 Hz. O feixe resultante é ago

- 41 -



Fig. 3.1 - Diagrama Ótico da PE-180.

ra transferido por uma outra série de espelhos planos e toroidais (M-12, M-13,M-14 e M-15) e forçado a incidir na fenda S-1 de um monocromador -"single-pass" Ebert f/6. Lá o feixe é difratado por uma das redes de difração dispostas num carrocel movido automaticamente de acordo com a região de frequência desejada, e enviado à fenda S-2, passando por um dos filtros localizados num suporte em forma de disco, o qual impede a pass<u>a</u> gem da radiação indesejada. Após isto, dependendo do tipo do detetor em uso, o feixe ou é refletido pelos espelhos M-19 e M-20 incidindo depois no detetor tipo Termopilha, ou é refletido pelo M-21 incidindo depois no detetor TGS.

B. ALGUMAS CARACTERÍSTICAS DO ESPECTRÔMETRO PE-180

a. Resolução

No modo Feixe Duplo, a resolução máxima é de 0.4 cm⁻¹ em 3000 cm⁻¹ (- 3.3μ) e de 0.25 cm⁻¹ em 1000 cm⁻¹ (10 μ). No modo Feixe Simples, a máxima resolução é de menos de 0.4 cm⁻¹ em 3000 cm⁻¹ e de menos de 0.2 cm⁻¹ em 1030 cm⁻¹ (~ 9.7 μ). Na prática, entretanto, a resolução real está limitada pelas larguras da fenda, necessárias a se obter uma relação Sinal/Ruído aceitável.

b. Fontes

As fontes de radiação usadas são as fontes GLOBAR e de MERCORIO. O Globar pode ser usado em medidas desde 4000 cm⁻¹ até 100 cm⁻¹ (100 μ), embora sua eficiência seja maior para medidas até 180 cm⁻¹. A fonte de Mercúrio, que faz parte do acessório opcional para uso no infravermelho distante, pode ser usada em medidas abaixo de 525 cm⁻¹, embora seu uso seja mais eficiente em medidas abaixo de 125 cm⁻¹.

- 42

c. Detetores

A função do detetor é a de converter a radiação infravermelha em um sinal elétrico. O PE-180 é dotado de dois detetores, cujo uso depende da região desejada para medidas.

O detetor Termopilha, consta basicamente de uma associação de termopares em série, cujo sinal se origina de uma geração de voltagem quando as junções estão a diferentes temperaturas. Ele é usado principal mente na região de 4000 cm⁻¹ a 525 cm⁻¹.

O detetor TGS é composto de um cristal piroelétrico "Sulfato de Triglicina" e de um pre-amplificador. O cristal desenvolve um sinal proporcional a taxa de variação de sua temperatura, a qual é proveniente da radiação infravermelha obturada incidente. O cristal TGS é higroscópico, e água adsorvida provoca uma perda de sensibilidade no detetor. Sua sensibilidade é máxima quando o TSS está à temperatura de 38°C e é totalme<u>n</u> te perdida se o mesmo estiver acima de sua temperatura de Curie que é de 39°C.

O uso do TGS é feito para medidas abaixo de 525 cm⁻¹.

d. Polarizadores

O uso de polarizadores no espectrômetro permite a realização de medidas de polarização e análise de amostras opticamente orientadas. Os elementos polarizadores são usados com dois tipos de substratos: Brometo de Prata "AgBr" e Polietileno. Eles são posicionados na entrada da fenda S-1 da figura 111.1. Um dos controles da unidade ótica pode ajustar o ân gulo de polarização. Este controle é graduado de 5 em 5 graus e varia " desde -55° a +100°. Quando o mesmo é colocado na posição 0°, a direção de polarização é vertical, e quando colocado na posição 90°, a direção de po larização é horizontal.

-43 •

O elemento polarizador com substrato de AgBr pode ser usado na região espectral de 4000 cm⁻¹ a 286 cm⁻¹ (de 2.5µ a 3.5µ) enquanto o elemento polarizador com substrato de Polietileno é para ser usado desde 667 cm⁻¹ (15µ) até 32 cm⁻¹ (-310µ).

e. Filtros e Redes de Difração

Rede

O PE-180 é dotado de um sistema automático de mudança de filtros de redes de difração com o objetivo de selecionar a frequência da radiação na região desejada.

Os filtros, no total de 15, são filtros de interferência do tipo passa banda para grandes comprimentos de onda, completamente transparentes as frequências desejadas, rejeitando radiação de menores comprimen tos de onda ou de ordens mais altas. O requerimento de rejeição depende tanto das características de eficiência das redes quanto das característi cas de emissão da fonte.

As redes de difração, no total de 5, estão localizadas em um sistema do tipo carrocel. Elas cobrem todo o espectro de 4000 cm⁻¹ até 125 cm⁻¹. Usando-se um acessório adicional pode-se usar mais duas redes as quais tornam possíveis medidas até 32 cm⁻¹.

As diversas redes são usadas nas seguintes regiões, em unidades de cm⁻¹.

•	1	de	4200	a	2000
•	2	de	2 100	á	1000
	- 3	de	1050	а	500
•	4	de	525	a	250
•	5	∙de	262-5	a.	125
	6	de	131.2	a	62.5
	7	de	65.5	a	31.3

- 44

C. UNIDADE DE SECAGEM

O vapor d'água e o CO₂ têm um grande número de bandas de absorção, algumas delas muito intensas, em posições importantes no espectro do infravermelho.

É portanto essencial minimizar o "background" provocado por estes elementos, a fim de que se possa obter máxima relação sinal/ruído,ou para se evitar a perda completa do sinal. Interferências consideráveis ocorrem quando as larguras espectrais das fendas são da ordem da meia largura das bandas do vapor d'água.

Particularmente, as maiores interferências ocorrem na região do infravermelho distante, pois ali as absorções da água são muito fortes en quanto a emissão da fonte decresce.

Inicialmente nas medidas deste trabalho, foi usada a unidade de secagem da Perkin-Elmer modelo 186-0421, dotada de um agente secante que absorve tanto o vapor d'água quanto o CO₂.

Depois foi usado vapor de Nitrogênio, pois o mesmo tem a propri<u>e</u> dade de retirar toda a umidade do sistema. A vantagem de se usar Nitrog<u>ê</u> nio é que o mesmo não apresenta bandas de absorção no infravermelho.

D. UNIDADE DE REFLECTÂNCIA

Para medidas a temperatura ambiente foi usado um sistema ótico de Reflectância Micro Especular PE 186-0324, adaptável ao PE-180, no compartimento da amostra da figura III.1. Uma das vantagens deste acess<u>ó</u> rio é que nele podem ser usadas amostras de tamanhos variáveis, desde a<u>l</u> guns milímetros até algumas dezenas de milímetros.

A figura III.2 mostra o esquema deste acessório. O ângulo total Inicuido da radiação incidente na amostra é de aproximadamente 20⁰ graus e o ângulo de incidência do raio do centro é de exatamente 20⁰ graus.

- 45 -





Para medidas a baixas temperaturas, foi usado o sistema de refle<u>c</u> tância da figura III.3. Este sistema, colocado no compartimento da amostra, permitiu a obtenção dos espectros de reflexão no modo feixe duplo. Neste sistema, o feixe da amostra é refletido por seis espelhos, quatro dos quais são planos e os dois restantes são côncavos. Este sistema foi constituído pelo prof. E.E. Silberman no Instituto de Física da Unicamp.

Os espelhos M_1 , $M_2 = M_3$ focalizam o feixe incidente na amostra com um ângulo de incidência de aproximadamente 10^o graus. Após isto, o feixe é refletido pela amostra e incide no espelho côncavo M_4 que por sua vez envia o feixe para os espelhos $M_5 = M_6$. Estes direcionam o mesmo para a saída do sistema. Os espelhos $M_3 = M_4$ têm seus raios de curvatura iguais a suas distâncias a amostra.

Vale ressaltar aqui que, como o ângulo de incidência na amostra é de $\theta = 20^{\circ}$, em princípio, o uso da equação para a reflectividade em i<u>n</u> cidência normal (eq. 1.6) não seria aplicável neste caso. Acontece que a diferença das reflectividades R -R é tão pequena, menos de 1% prin-0° 20° 20° cipalmente para meios não absorvedores (52) que aproximações para incidên cia normal são razoáveis para ângulos de incidência relativamente gran des.

Por outro lado, no capítulo primeiro, foi visto que as análises de Dispersão Clássica e Kramers-Krönig dependem dos valores absolutos da reflectividade, de forma que este valor deve ser medido dentro de uma ce<u>r</u> ta exatidão.

Uma das formas de se melhorar esta exatidão é se usar o modo fe<u>i</u> xe duplo (double-beam) do espectrômetro pois a operação feixe simples não oferece dados muito precisos, devido as absorções residuais do CO_2 e H₂O. Além disso, para garantir ainda mais coeficientes de reflexão absolutos, usa-se como um padrão, um espelho de alta reflectividade na região de fr<u>e</u>

- 46





quências medidas, com o qual a reflectividade do cristal deve ser compa-

O uso de um elemento refletor com substrato de alumínio ou ouro como padrão é aconselhável por serem estes bons refletores na região do infravermelho.

E. EQUIPAMENTO DE BAIXAS TEMPERATURAS

Para medidas a baixas temperaturas, foi usado o sistema refri<u>ge</u> rador DISPLEX CSA-202 do tipo ciclo-fechado da Air Products and Chemicals Inc., capaz de manter temperaturas desde 10⁰K até a temperatura ambiente.

X

Este sistema é composto de um módulo compressor (refrigerador), um módulo expansor (Criostato) de dois estágios, do tipo dedo frio, e um controlador de temperatura modélo APD-IC2, que monitorava a temperatura através de dois termopares do tipo Ouro-Cromel dopado de Ferro. Um dos termopares tinha sua junção situada no final do primeiro estágio, enquan to o outro tinha sua junção diretamente em contato com a amostra.

A amostra foi colada ao suporte da amostra, que por sua vez foi adaptada ao dedo frio do criostato.

A cola especial "VARNISH" usada para colar a amostra ao suporte permitiu uma boa condutividade térmica entre o suporte e a amostra.

Para a evacuação da célula de vácuo, foi usada uma bomba de vácuo da Edwards High Vacuum, modelo EO₂. Esta bomba, dotada de bomba dif<u>u</u> sora, permitiu que fosse obtido o vácuo mínimo necessário (~ 10⁻⁵ Torr), para o bom desempenho do sistema criogênico.

As janelas usadas na célula de vácuo para a obtenção dos espectros foram janelas de Polietileno, por ser este material um bom transmi<u>s</u> sor na região do infravermelho distante.

A figura III.4 da em termos de blocos, um diagrama da instrume<u>n</u> **tação u**sada neste trabalho.

- 47 -



řig. 3.4 – Diagrame do sistema de medidas em baixas temperaturas.

F. AMOSTRA

Para as medidas realizadas neste trabalho, foi usado um monocristal de Rutilo (TiO₂) em forma de fatia, cujas dimensões são de aproximadamente de 12mmx10mmx2mm, ver figura 111.5. Este cristal foi crescido usando-se a técnica de "bridgment" e foi obtido da NL Industries (Titanium Pigment Division). A transparência e birrefringência do cris tal permitiram a identificação visual do seu eixo ótico, usando-se iuz polarizada.

Sua orientação é do tipo domínio-a, ou seja, a orientação é tal que o eixo ótico, no caso o eixo c, é paralelo ao plano da superfície maior do cristal. Este fato permitiu a realização de medidas com o campo elétrico da radiação paralelo ao eixo ótico.

G. MEDIDAS

Para a obtenção dos espectros, deverse levar em consideração três parâmetros importantes: Resolução, Constante de Tempo e Velocidade de Varredura do espectrômetro.

Em medidades de alta resolução é requerido o uso de fendas es treitas. Entretanto, fendas estreitas diminuem muito a relação espectral sinal/ruído, de forma que, para minimizar este problema, deve-se usar constantes de tempo de resposta do instrumento relativamente grandes.Este fato por sua vez, exige que sejam usadas baixas velocidades de varredura as quais tornam demasiado demorado a obtenção dos espectros.

Nas medidas realizadas neste trabalho, além do exposto acima, existiram ainda dois problemas adicionais: A região de medidas situava-se no infravermelho distante, ou seja, numa região de baixa energia, e além disso o uso de janelas para as medidas em baixas temperaturas, as quais absorvem grande parte da energia principalmente em se tratando de medidas de reflectividade.

Estes fatos fizeram com que a relação sinal/ruído se tornasse ~ crítica, daí a dificuldade de se obter valores que realmente fossem con~ fiáveis nessa região.

' 48





a e c.

Uma forma encontrada de contornar esse problema, foi a de dividir toda a região de medidas em regiões distintas, onde em cada uma delas, foram feitos reajustes na resolução, constante de tempo e velocidade de varredura.

Os espectros de Reflexão para o TiO₂ foram obtidos em duas etapas: Na primeira delas, a temperatura ambiente, foram feitas medidas des de 4000 cm⁻¹ (2.5 μ) até 32 cm⁻¹ (~ 313 μ); e na segunda etapa, em baixas temperaturas, foram feitas medidas apenas na região do infravermelho di<u>s</u> tante jã que qualquer variação no espectro com a temperatura iria ocorrer nesta região.

Foram realizadas medidas nas temperaturas de 10° K, 50° K, 150° K, e 300° K.

Como já foi citado, devido a problemas criados pelas interfer<u>en</u> cias, assim como pelo decrescimento da emissão da fonte, houve necessid<u>a</u> de de se dividir a região de médidas em várias regiões menores, onde foram ajustados os parâmetros Constante de Tempo, Resolução e Velocidade de Varredura. A tabela III.1 fornece os parâmetros usados para a obtenção dos espectros à temperatura ambiente nas diversas regiões.

O espectro de 4000 cm⁻¹ a 1000 cm⁻¹ foi obtido usando-se o controle "ENERGY MODE" em CONST I_o, com o controle "RATIO MODE" na posição I/I_o , enquanto a largura da fenda e portanto a resolução foi controlada pelo controle de ganho "GAIN" com a tecla "HIGH GAIN" na posição "OFF". A velocidade de varredura foi controlada pelo "SCAN TIME" e a constante de tempo pelo controle "TIME CONSTANT".

Abaixo de 1000 cm⁻¹, o controle "ENERGY MODE" foi usado na pos<u>i</u> ção "PROG(AGC ON)", e a resolução foi controlada pelo "SLIT WIDTH".

Neste modo o ganho fica controlado automaticamente pelo apareiho e abaixo de 500 cm⁻¹ deve-se usar a tecia "HIGH GAIN" na posição "ON".

Com estes valores foram obtidos os espectros das figuras 11.5,

• 49

Parâmetros usados para as medidas à temperatura ambiente

Região(cm ⁻¹)	Constante de Tempo(S)	Resolução(cm ⁻¹)	Veloc.de Varredura (cm ⁻¹ /min)
4000-1000	0.8	8	. 120
1000- 500	1 1	5	60
500- 250	. 8	3	4.5
250- 100	16	3	2.2
100- 45	32	3	1.12
45- 32	64	3	0.55

III.6, III.7 e III.8, para as polarizações $E_{\perp c} = E_{\parallel c}$ respectivamente, desde 4000 cm⁻¹ a 32 cm⁻¹.

O uso de janelas para as medidas em baixas temperaturas fez com que os parâmetros usados a temperatura ambiente fossem mudados completamente.

Na tabela III.2 são indicados os parâmetros usados para a obte<u>n</u> ção dos espectros na região do infravermelho distante desde 10⁰K a 150⁰k. Nestas temperaturas foram feitas medidas até 100 cm⁻¹.

TABELA 111.2

Parâmetros usados para as medidas em baixas temperaturas

Região(cm ⁻¹)	Constante de Tempo(S)	Resolução (cm ⁻¹)	Veloc.de Varredura (cm ⁻¹ /min)
500-350	2	3.	18
350-250	- 4	3	9
250-200	16	- 3	2.25
200-150	32	3	1.12
150 100	65 .	3	0.55

- 50 -



Fig. 3.6 - Reflectividade dos modos E_u. Os pontos são os valores experimentais enquanto a curva cheia são os valores teóricos calculados por DC.



por DC.



Fig. 3.8 - Reflectividade da região de alta frequência. Os pontos são os valores experimentais. A curva são os valores teóricos calculados por DC.



Fig. 3.9 - Reflectividade do modo A₂. Os pontos indicam valores experimentais e a curva cheia os valores teóricos calculados por DC.

CAPITULO IV

RESULTADOS E DISCUSSÕES

A, ANÁLISE ESPECTRAL À TEMPERATURA AMBIENTE

1. Espectros de Reflectividade

Os espectros de reflectividade do Rutilo nas polarizações E_ue A_{2u}, figuras III.6, III.7, III.8 e III.9, foram analisados usando-se a Teoria de Dispersão Clássica, citado no capítulo II. A excelente concordância obtida entre os valores calculados pela teoria e os experimentais, tende a indicar as validades das aproximações feitas.

As pequenas discrepâncias surgidas nas curvas já eram esper<u>a</u> das, devido ao fato de que para a comprovação teórica das mesmas os par<u>â</u> metros usados foram aqueles de osciladores harmônicos amortecidos, onde os efeitos anharmônicos, os efeitos provocados por impurezas, etc., foram desprezados. Sabe-se entretanto que esses efeitos podem causar pequ<u>e</u> nas absorções na curva de reflectividade.

A identificação desses efeitos torna-se complexa, exigindo movas aproximações nas quais se poderia adicionar outros termos aos parâmetros de dispersão, como por exemplo, termos de acoplamento entre o<u>s</u> ciladores (26).

Nas figuras 111.7 e 111.9 é visto por exemplo, um pequeno mí nimo na região em torno de 600 cm⁻¹. Este mínimo é atribuído a um modo proveniente da.absorção de dois fonons (18) e sem dúvida, picos de dois fonons são observados em espectros Raman (4,53).

Este modo secundário deve ser entendido alternativamente, <u>co</u> mo um modo proibido, pois as frequências do oscilador diferem apenas de 3% daquela do modo A_{1g}, que por sua vez é-conhecido ter um espectro Raman muito forte. Esta hipótese é viável, pois uma pequena quantidade de 3+ impurezas (3+), tal como Fe substituido num "site" Ti, remove localme<u>n</u> te a neutralidade das cargas no modo de vibração A_{lg}, dando portanto um pequeno caráter polar ao modo. A intensidade e a largura da absorção dependerá do nível de impurezas do cristal.

O próprio instrumento de medidas induz problemas de polariza ção que o aumento ou diminuição da reflectividade numa determinada região. Como exemplo, pode ver que na simetria A_{2u} existe uma pequena queda na reflectividade entre 350 e 500 cm⁻¹. Esta é devido ao fato de que as absorções ocorridas nessa região na simetria E_u não são totalmente el<u>i</u> minadas pelos polarizadores quando são feitas medidas na outra simetria, isto é, os polarizadores permitem que certos efeitos de medidas que só existem numa determinada polarização, sejam de tal modo detectados em outras polarizações.

Por último, pode-se ver que na polarização A_{2u}, o espectro exibe uma região de baixa reflectividade, de 4000 a 1000 cm⁻¹, e mostra mínimo acentuado em torno de 870 cm⁻¹. Depois ele apresenta uma região de alta reflectividade "Região de Reststrahlen" para então próximo a 220 cm⁻¹, começar a decair até atingir aproximadamente 76% em 32 cm⁻¹.

Enquanto isso na polarização E_u, a curva mostra uma região de baixa reflectividade de 4000 a 1000 cm⁻¹, apresentando um minimo em torno de 900 cm⁻¹ e outras bandas de absorção em 455 cm⁻¹ e 370 cm⁻¹. Após isso, exibe uma região de alta reflectividade e começa a decair em torno de 230 cm⁻¹ até atingir um nível de 67% em 32 cm⁻¹.

2. Análise de Dispersão Clássica

A equação 1.31 e um método de determinação do erro foram usadas para a obtenção dos parâmetros ω_j , S e γ_j .

Como teste para o programa, foram dados valores completamente arbitrários aos parâmetros e todos eles foram bem ajustados pelo "fitting", produzindo os mesmos valores finais.

- 52 🛸

O programa usado para esse fim, foi feito pelo método de Marquardt, modificado por Katiyar e Mathai para "Least Squares Fittings" (56).

Os valores usados para a constante dielétrica de alta frequên ciaforam de $\varepsilon_{\infty}^{c} = 8.4$ e $\varepsilon_{\infty}^{a} = 6.0$ (8).

Feito isso, foram encontrados os parâmetros de dispersão, apr<u>e</u> sentados nas tabelas IV.1 e IV.2, além das curvas de reflectividade das figuras III.6 a III.9.

a. Modo A211

Os valores da tabela IV.1, para os modos ω_{TO} e ω_{LO}, foram obtidos das partes imaginária e real da constante dielétrica, cujas curvas são mostradas nas figuras IV.1 e IV.2, respectivamente.

TABELA IV.1

VALORES OBTIDOS PARA O MODO A2u

			······
ω _{T0} (cm ⁻¹)	s _j	Ŷj	ω _{L0} (cm ⁻¹),
169.8	179.78	37.28	805.0
• •		. •	

0 valor de ω_{T0} é aproximadamente igual a frequência onde se verifica o máximo de $\varepsilon_2(\omega)$, enquanto o valor de ω_{L0} corresponde ao zero de $\varepsilon_1(\omega)$.

A intensidade "Strength" de um modo 5, depende do modelo de carga efetiva assumido tanto para o cristal como para os modos normais. Alternativamente ela pode ser vista como a contribuição de um determinado




modo j a constante dielétrica de baixa frequência, de acordo com a equação 1.34.

S_j tem um valor muito alto para o modo A_{2u} , fazendo com que a constante dielétrica estática ε_{0}^{c} seja muito grande comparada com a cons tante dielétrica de alta frequência ε_{∞} , na direção c.

O grande valor de S_j para esse modo de baixa frequência surge de correções do campo local que é muito maior para o Rutilo do que para um dielétrico normalmente comportado. Uma discussão da importância das correções do campo local no Rutilo é feita por Parker (24).

A natureza das forças de ligação iônicas e o campo elétrico local no TiO₂ são tais que o modo A_{2u}(TO) como função da temperatura,apr<u>e</u> senta um comportamento guase semelhante a de certos ferroelétricos, emb<u>o</u> ra ele seja um dielétrico comum. Este problema será discutido posteriormente neste capítulo.

b. Modo E.

Na tabela IV.2 são dados os resultados finais dos parâmetros obtidos pela análise de dispersão clássica, para o modo E_u. Estes resultados concordam bem com aqueles encontrados por outros autores (8,18,54).

A curva da parte imaginária da constante dielétrica para a simetria E_u, fig. 1V.3, indica que existem três ressonâncias e que o parâmetro S da frequência ressonante mais baixa é muito maior do que aqueles para as outras duas.

TABELA IV.2

VALORES OBTIDOS PARA O MODO E

j	ω _{T0j} (cm ⁻¹)	s _j	-γ _j (cm ⁻¹)	ω _{L0j} (cm ⁻¹)
1	182.01	80.98	17.07	375.0
2	382.08	0.92	13.83	447.0
3	503.03	2.75	36.26	830.0

- 54 -



Nesta polarização, o "Strength" S₁ é assinalado como o principal responsável pelo alto valor da constante dielétrica estática ε_{a}^{a} .

Os modos longitudinais são calculados diretamente dos zeros da parte real da constante dielétrica, cuja curva é mostrada na figura IV.4.

Em resumo, os valores das frequências de todos os modos ativos no infravermelho na temperatura ambiente, determinados pela análise de dispersão clássica, são dados na tabela IV.4, em comparação com medidas feitas anteriormente por outros autores.

TABELA IV.3

FREQUÊNCIAS EM CM⁻¹, DETERMINADAS PELAS ANÁLISES DC e KK COMPARADAS COM RESULTADOS DE OUTROS AUTORES

Modo	Traylor*	Gervais	Spitzer	Este trabalho	
				DC	KK
4 _{2u} (TO)	172		189	169.8	176
е <mark>(1)</mark> (то)	189		183	182	- 186
E ⁽²⁾ (LO)	374.4	367		375	370
E ⁽²⁾ (TO)		381.5	388	382	380
E ⁽³⁾ (L0)	428.4	443.5		447	446
(3) u (TO)	495	508	500	503	502
A _{2u} (L0)		796		805	808
E ⁽¹⁾ (LO)	841.3	831		830	836

(*) Valores obtidos por Espalhamento de Neutrons

Nota-se da tabela IV.3, que a frequência de 428.4 cm⁻¹ do m<u>o</u> do E_u(LO) determinada por espalhamento de Neutrons difere de -18 cm⁻¹ dos valores determinados neste trabalho e de -15 cm⁻¹ do valor determinado por Gervais.

- 55 -



3. AS INTENSIDADES S.

Os valores para as intensidades na temperatura ambiente resul tantes da análise de dispersão clássica mostram claramente serem aquelas dos modos A_{2u}(TO) e E_u(TO) mais baixo, os principais responsáveis pelo grande valor da constante dielétrica estática em ambas polarizações.

Da equação 1.34, $\varepsilon_0 = \varepsilon_{\infty} + \Sigma$ S_j, pode-se calcular a partir dos valores de S_j, o valor de ε_0 .

Na simetria A_{2u}, a intensidade assume o valor S = 179.8 de forma que para j = 1 na equação 1.34 tem-se ε_o^c = 188.2.

Para a simetria E_u , as intensidades têm valores $S_1 = 80.9$, $S_2 = 0.91 \text{ e } S_3 = 2.7$. Substituindo-os na equação 1.34 para j = 1,2 e 3resulta em $\epsilon_a^{(a)} = 90.5$.

Os valores assumidos para S_j na simetría E_u propiciam a identificação a partir dos valores dos modos transversais, aos seus correspondentes modos longitudinais.

E visto, por exemplo, que o modo $E_u(TO) = 182.01$ tem um "Strength" grande comparado com aqueles dos outros dois modos. Logo, é possível identificar o modo $E_u(LO)$ correspondente a ele, usando-se a rel<u>a</u> ção aproximada

 $\frac{\varepsilon_{o}^{a}}{\varepsilon_{o}^{a}} \approx \frac{\left[\omega \varepsilon_{u}(L0)\right]^{2}}{\left[\omega \varepsilon_{u}(T0)\right]^{2}}$

- Dessa forma, o modo $E_u(LO)$ correspondente ao modo $E_u(TO)$ mais baixo, é $E_u(LO) = 706$ cm⁻¹. Se são adicionadas as contribuições dos outros modos, obtém-se o valor exato para ω_{LO} .

Com alguns cálculos adicionais mas de maneira análoga, pois as intensidades dos outros modos são pequenas comparadas aquela do modo

- 56

 ω_{TO} mais baixo, pode-se determinar a que modos transversais pertencem os outros dois modos longitudinais. O resultado encontra-se na tabela IV.3.

4. Indice de Refração e Coeficiente de Extinção

Os indices de refração n(ω) e os coeficientes de extinção K(ω), calculados das equações 1.32 e 1.33 para os modos A₂ e E_u à temperatura ambiente, são apresentados nas figuras IV.5 e IV.6, respectivamente.

Para a simetria A_{2u} , $n(\omega)$ vale 13.9 em 32 cm⁻¹ crescendo rapidamente para um valor de 24.0 em 158 cm⁻¹, para depois cair rapidamente para valores menores do que 1.0 acima de 290 cm⁻¹. Por outro lado, $K(\omega)$ é menor do que 1.0 abaixo de 80 cm⁻¹, atingindo seu valor máximo de 22.2 em 180 cm⁻¹, e decrescendo para valores menores do que 1.0 a partir de 770 cm⁻¹.

Para a polarização E_u , o índice de refração apresenta três picos entre 32 e 800 cm⁻¹. Possui o valor de 9.6 em 32 cm⁻¹ e, em torno de 176 cm⁻¹ atinge o seu valor máximo de 24.1. Os outros dois picos es tão situados em 380 e 492 cm⁻¹ com valores de 3.2 e 4.4 respectivamente. Enquanto isso, K(ω) é menor do que 1.0 abaixo de 134 cm⁻¹, apresentando três máximos em 186, 386 e 512 cm⁻¹ com valores respectivos de 23.1, 5.0 e 5.4.

B.ANALISE DE KRAMERS-KRÖNIG

A análise de Kramers-Krönig (KK), foi aplicada na região de frequências de 0 a 100000 cm⁻¹. O espectro obtido de 32 a 4000 cm⁻¹ foi comparado com os valores da reflectividade medidos nessa região. Os po<u>n</u> tos em todo o espectro foram criados usando-se uma função polinomial de grau três e a mesma também foi usada para extrapolar a reflectividade nas regiões de 0 a 32 cm⁻¹ e de 4000 a 100000 cm⁻¹.

- 57 -



Figura 4.5



Tentativas foram feitas com polinômios de ordens mais altas. No entanto estes não deram bons resultados, porque as funções de ordens mais altas extrapolavam pontos que produziam erros bastante significat<u>i</u> vos no valor de $\theta(\omega')$ e portanto nas constantes óticas. Os dados resultantes tornaram válida a realização da análise em duas regioês distintas, análise esta que determinou os efeitos de se desprezar mudanças de reflectividade em regioês fora daquela área de medidas.

Nesta análise R(ω) acima de certa frequência ω_n, é suposta ser uma função que varia lentamente com a frequência. Isto permite a red<u>u</u> ção do intervalo de integração na integral de Kramers-Krönig.

Por outro lado, a extensão dos dados foi acompanhada pela i<u>n</u> clusão dos valores limites da reflectividade, predita de valores conhecidos de ε_o e ε_∞ .

Nestes limites, supõe-se que K << n, de forma que usando-se a equação 1.6 e fazendo-se $\varepsilon = \frac{4}{n}^2$, nos limites fica-se com:

$$R(\omega) = \frac{\left[\varepsilon_{(\omega)}^{1/2} - 1\right]^2}{\left[\varepsilon_{(\omega)}^{1/2} + 1\right]^2}$$
(4.1)

Essa aproximação é razoável porque a relação $\frac{\epsilon_2}{\epsilon_1}$, conhecida como "loss tangent", é muito pequena comparada com a unidade na região de microondas, possuindo um valor de 3×10^{-4} para frequências de 3KMc/seg (2), como também pelo fato do cristal ser transparente no visível.

Da equação 1-39, pode-se escrever

$$\Theta(\omega^{\prime}) = -\frac{\omega^{\prime}}{\pi} \int_{0}^{\infty} \frac{\ln[R(\omega)/R(\omega^{\prime})]}{\omega^{2} - \omega^{\prime}} d\omega \qquad (4.2)$$

Se $R(\omega) = R(\overline{\omega_h}) = cte. para \omega \ge \overline{\omega_h}$, então

$$\theta(\bar{\omega}^{*}) \simeq \frac{\bar{\omega}^{*}}{\pi} \int_{0}^{\bar{\omega}_{h}} \frac{\ln \left[R(\bar{\omega}) / R(\bar{\omega}^{*})\right]}{\bar{\omega}^{2} - \bar{\omega}^{2}} d\bar{\omega} + \frac{\bar{\omega}^{*} \ln \left[R(\bar{\omega}_{h}) / R(\bar{\omega}^{*})\right]}{\pi} \int_{\bar{\omega}_{h}}^{\infty} \frac{d\omega}{\omega^{2} - \bar{\omega}^{*}} d\bar{\omega}$$

Portanto:

$$\theta(\bar{\omega}^{*}) = \frac{\bar{\omega}^{*}}{\pi} \int_{0}^{\bar{\omega}_{h}} \frac{\ln \left[\bar{R}(\bar{\omega}) / R(\bar{\omega}^{*})\right]}{\bar{\omega}^{2} - \bar{\omega}^{*}} d\bar{\omega} + \frac{1}{2\pi} \ln \left[\bar{R}(\bar{\omega}_{h}) / R(\bar{\omega}^{*})\right] \times \ln \left[\frac{\bar{\omega}_{h} - \bar{\omega}^{*}}{\bar{\omega}_{h} + \bar{\omega}^{*}}\right]$$

$$(4.3)$$

Com o uso, de $\varepsilon_0 \in \varepsilon_\infty$ dadas na tabela 1.1, para as duas polarizações, obteve-se os valores da tabela IV.4 para as frequências TO e LO. Estas frequências são comparadas com aquelas obtidas por dispersão clássica (CD).

As curvas dos n(ω) e K(ω) para as polarizações E_u e A_{2u} são mostradas nas figuras IV.7, IV.8, IV.9 e IV.10, em comparação com as curvas obtidas usando-se dispersão clássica.

Diferenças significativas ocorrem nas regiões dos máximos, en quanto que entre eles, n(ω) e K(ω) assumem valores quase idênticos, nas duas análises. As diferenças surgem devido a contribuições de distorções no ângulo de fase $\theta(\omega)$, e estas derivam de, no mínimo, duas fontes:

> a. Da consideração de que $R(\omega)$ é constante acima de $\tilde{\omega}_h$, assim com o do valor escolhido para $R(\omega)$;

b. De erros nas medidas de Reflectividade

O termo que mais contribui para a distorção da fase é o fator $\ln |R(\bar{\omega}_h)/R(\bar{\omega})|$ na equação 4.3, pois $\ln \left| \frac{\bar{\omega}_h - \bar{\omega}'}{\bar{\omega}_h + \bar{\omega}'} \right|$ é sempre pequeno e mentar do que zero.

Estas diferenças produzem adições positivas à fase quando $R(\bar{\omega}^{\dagger}) > R(\bar{\omega}_{h}) = contribuições negativas quando <math>R(\bar{\omega}_{h}) > R(\bar{\omega}^{\dagger})$.

Este fato tanto pode permitir que $K(\omega)$ assuma valores menores do que zero, como distorcer o valor de n(ϖ).

Pode ser visto a partir das equações 1.41 e 1.42 que se $0 < \theta(\tilde{\omega}^{1}) < \pi$ então K($\tilde{\omega}^{1}$) > 0, enquanto n($\tilde{\omega}^{1}$) é sempre positivo para qual





Figura 4.8



Ċ,





y**11** y

quer $\theta(\tilde{\omega}^{\dagger})$.

Stencil (37) mostrou que a maior contribuição à distorção de $\theta(\bar{\omega}^{*})$ é justamente o erro associado a medidas de reflectividade. A menos que esse erro seja da ordem de 1% em todo o espectro, a análise de Kramers-Krönig aplicada a um espectro de reflexão complexo, produzirá al guns valores fisicamente sem significado para K(ω) e distorção nos valores de n(ω).

Este fato acontece, por exemplo, no modo E_u, abaixo de 100 cm⁻¹, onde as medidas tornam-se menos precisas devido ao grande ruído pr<u>o</u>vocado pelas absorções da água nessa região.

Na figura IV.8, os pontos onde K(ω) é negativo, de 86 a 96 cm⁻¹, foram supostos arbitrariamente iguais a zero.

C. REFLECTIVIDADE EM BAIXAS TEMPERATURAS

1. Simetrias A₂ e E_u

Os espectros de reflexão no infravermelho distante nas polar<u>i</u> zações $A_{2u} \in E_u$, são apresentados nas figuras IV.11 e IV.12, respectivamente.

As perdas adicionais de energia devido ao polarizador de polietileno, assim como a necessidade do uso de uma janela de vácuo, limitaram a aquisição das curvas na região entre 500 e 100 cm⁻¹. Como as variações no espectro devido a temperatura ocorreriam nesta região, então as medidas dentro da mesma foram suficientes para se determinar as muda<u>n</u> ças regueridas.

Foram realizadas medidas nas temperaturas de 10⁰K, 50⁰K e 150⁰K.

Na figura IV.11, para o modo A_{2u} são mostradas apenas as cu<u>r</u> vas de reflectividade entre 250 e 100 cm⁻¹, pois é nesta região que oco<u>r</u> rem as principais variações observadas. Acima de 250 cm⁻¹ os espectros

- 60



3

X,

'.



Fig. 4.12 - Reflectividade paralos modos E em várias temperaturas.

 \varkappa

têm as mesmas características que o da fig. 111.9 . A única diferença ocor re no nível da reflectividade: ele é maior para menores temperaturas, den tro de no máximo 3% em relação a reflectividade na temperatura ambiente. Além disso, a ordenada na figura IV.11 foi ampliada a fim de acentuar bem as diferenças ocorridas nas diversas curvas.

Na simetria E , são mostrados espectros da região entre 500 e 100 cm⁻¹.

Feita a comparação dos espectros óbtidos em baixas temperatura ras com aqueles na temperatura ambiente, foram notadas algumas diferen ças entre eles.

Na simetria A_{2u}, a reflectividade em 100 cm⁻¹ aumentou com o decrescimento da temperatura, chegando a um valor de aproximadamente 12% a mais em 10⁰K.

Além disso, pode-se perceber que o inicio da queda na reflexão, que em 300° K situa-se em torno de 220 cm⁻¹, vai acontecendo em frequências cada vez mais baixas, ficando em 145 cm⁻¹ em 10°K.

Será mostrado posteriormente que esse efeito de absorção naquela região quando se varia a temperatura, pode estar ligado a um desl<u>o</u> camento na frequência do modo ótico transversal responsável pelo aumento de e, naquela polarização.

Na figura IV. 12, pode-se ver que a reflectividade em 10° K é de aproximadamente 9% superior aquela em 300° K. A queda na reflectividade em baixas frequências, situa-se em torno de 230 cm⁻¹ a 300°K, desloca<u>n</u> do para 185 cm⁻¹ a 10° K.

Além disso, a bandas de absorção que à temperatura ambiente situam-se em 369 e 452 cm⁻¹ tornam-se mais profundas e estreitas pelo efeito da diminuição do amortecimento devido ao abaixamento da temperat<u>u</u> ra, aumentando assim a região de "Reststrahlen" entre os modos LO e TO correspondentes.

As curvas de reflectividade em ambas as polarizações

não

• 61

apresentam na região de ~ 235 cm⁻¹, nenhuma banda de absorção, isto é, não existe a indicação da presença de algum fonon dipolar de 2ª ordem, at<u>i</u> vo no infravermelho nesta região. Um fonon de 2ª ordem foi medido por Porto et al (4) nesta frequência possuindo um forte efeito Raman mas não apresenta atividade no infravermelho.

A análise de Dispersão Clássica foi aplicada a todos os espe<u>c</u> tros nas duas simetrias, usando-se o mesmo método de tentativa de ajuste que o usado na temperatura ambiente, e o valor da constante dielétrica de alta frequência também foi o mesmo para todas as temperaturas, que aquele usado a 300⁰K.

Os resultados obtidos para as frequências, são dados na tab<u>e</u> la IV.4, para as duas simetrias. Aqui, não foram determinados os modos longitudinais $A_{2u}(LO) = E_u(LO)$ mais alto, pois as medidas a baixas temperaturas só foram tomadas até 500 cm⁻¹. Além disso, pode-se supor que as frequências desses modos não variam com a temperatura.

TABELA IV.4

Frequências determinadas por DC em função de T

			-	•
t(⁰ K) modo		150	50	10
 А _{2u} (то)	169.83	153.07	132.63	121.83
A _{2u} (L0)	805	•••	•••	• • •
Е. (ТО)	182.01	169.84	167.26	161.53
E_(10)	374	368	371	371
E _u (TO)	382.08	380.7	384.55	384.05
É. (LO)	448	447 -	•51	451
E_(TO)	501.38	502.91	507.36	506.68
E_(LO)	8 30	• • •		

- 62

Da tabela IV.4 pode-se ver que as frequências dos modos A_{2u}(TO) e E_u(TO) mais baixo, variam com a temperatura e que o decrescimento na frequência com a diminuição da temperatura é bem maior, aproximadamente 35.8% desde 300[°]K a 10[°]K, para o modo A_{2u}(TO) do que para o modo E_u(TO), cuja diminuição na frequência é de aproximadamente 11.2% sob a mesma variação de temperatura.

Conclui-se daí ser possível considerar-se omodo A_{2u}(TO) como um modo "soft". Sua frequência não vai a zero devido ao fato do TiO₂ não ser um cristal ferroelétrico e portanto, não possuir uma transição de fase.

A figura IV.13 apresenta o comportamento de ω_{TO}^2 na simetria A_{2u} em função da temperatura. Note que a curva tem a forma sugerida por Cochran para a frequência transversal do modo "soft" de um ferroelétrico, ou seja, $\omega_{TO}^2 \alpha$ (T-T_c), onde T_c é a temperatura crítica.

Para o Rutilo a temperatura T_c na qual a frequência de A_{2u}(TO) vai a zero não existe pois ele não tem transição de fase. Se a curva \vec{e} extrapolada obtém-se o valor de T_c = -214^OK.

2. Constantes de Amortecimento

Os valores obtidos para Y_j dos modos fundamentais nas diversas temperaturas são dados na tabela IV.5. Se um oscilador harmônico é não amortecido sua amplitude, na frequência de ressonância, é ilimitada. A constante de amortecimento foi introduzida fenomenologicamente, como definida na teoria de dispersão clássica, para considerar reflectividades de um modo fundamental em menos de 100%.

O amortecimento tem portanto, uma grande influência na curva da reflectividade, podendo expandir a área da banda, representada por s_j , sobre uma certa região de frequências, dependendo do valor assumido por γ_j . Este fato torna-se evidente nas figuras IV.11 e IV.12, onde em

63

Variação do quadrado da frequência do modo A2u(TO) com a temperatura 300 250 200 T (°K) Figura 4.13 150 <u>8</u> 50 0, 0, 0, (10³ cm⁻²) 30



temperaturas mais baixas, e consequentemente constantes de amortecimento menores para os modos, o nível da reflectividade é mais alto do que na temperatura ambiente.

Em termos quanto-mecânicos, os amortecimentos representam con tribuições anharmônicas ao potencial cristalino. Wallis e Maradudin (55) fizeram uma descrição bem completa dos efeitos do amortecimento na refl<u>e</u> xão.

A figura IV.14 mostra o comportamento da constante de amort<u>e</u> cimento do modo A_{2u}(TO) em função da temperatura. Pelos valores da tabela IV.5, pode-se comprovar que $\gamma(T)$ segue aproximadamente a equação $\gamma(T) = ae^{bT}$ com a ≈ 12.3 cm⁻¹ b $\approx 3.7 \times 10^{-3} ({}^{O}K)^{-1}$

TABELA IV.5

 γ_j (cm⁻¹) para os modos fundamentais em função de T

modo	Υj	300 ⁰ к	150 ⁰ K	50 ⁰ K	10 ⁰ K
A _{2u}	Υ	37.28	21.38	17.0	12.06
•	Υ ₁	17.07	7.43	3.79	1.22
Eu	Υ ₂	13.83	10.72	1.23	1.15
· · · ·	Y ₃	36.26	15.66	3.41	3.27

3. A Constante Dielétrica Estática e a Relação de LST

A figura IV.15 apresenta a curva $1/\epsilon_0$ como função da tempera tura. Para os cálculos de $\epsilon_0(T)$ foi suposto que os fatores $\omega_{LO} = \epsilon_{\infty}$ inde pendem da temperatura, de forma a se poder usar diretamente a relação de

- 64 -

LST.

O valor encontrado para ε_0 à temperatura ambiente foi de $\varepsilon_0^c = 188.7$ enquanto em 10°K $\varepsilon_0^c = 366.7$, havendo portanto um aumento de ~94% no valor da constante dielétrica estática para o raio extraordinário.

Comparando-se estes valores com os obtidos por Parker (57), onde a 300° K $\varepsilon_{o}^{c} = 173$ e em 10° K $\varepsilon_{o}^{c} = 257$, pode-se ver que o valor dete<u>r</u> minado neste trabalho é bem maior a 10° K.

Por outro lado, na simetria E_u, foram calculados para este trabalho os valores de $\varepsilon_0^a = 95.5$ na temperatura ambiente e $\varepsilon_0^a = 117.3$ a 10[°]K, havendo portanto um aumento de ~ 22.8% na constante dielétrica para o raio ordinário.

Enquanto isso, usando medidas de capacitância, Parker encontrou $\varepsilon_{O}^{a} = 86$ a 300[°]K e $\varepsilon_{O}^{a} = 111$ a 10[°]K.

A grande discrepância entre os valores deste trabalho obtidos através do uso de infravermelho com os obtidos por Parker para a simetria A_{2u} , acontece por dois motivos: O primeiro deles é o valor usado para ε_{∞}^{c} , o qual é considerado aqui como igual a 8.4 (8), enquanto Parker usou um valor igual a 8.0; o segundo é a suposição de que a frequência ω_{LO} não varia com a temperatura.

Para a simetria E_u não existe diferença tão acentuada nos dois trabalhos. Em primeiro lugar o valor de ε_{∞} é o mesmo em ambos os trabalhos ($\varepsilon_{\infty} = 6.0$); e em segundo, a variação das frequências dos modos E_u(LO) com a temperatura é menor do que a ocorrida no caso anterior.

K Esta segunda proposição pode ser vista, fazendo-se o problema inverso, ou seja, pode-se calcular as frequências ω_{LO} em função da temperatura que não foram calculadas por dispersão clássica, fazendo-se uso dos valores para a constante dielétrica dados por (57) e a equação de LST.

Dessa forma, determina-se: Na simetria A_{2u} , ω_{LO} = 789.7 cm⁻¹

- 65. -



em 300°K e $\omega_{LO} = 690.5 \text{ cm}^{-1}$ em 10°K; e para a simetria E_u, $\omega_{LO} = 787.2 \text{ cm}^{-1}$ em 300°K e $\omega_{LO} = 808 \text{ cm}^{-1}$ em 10°K.

Calculados dessa forma, os resultados para as frequências A_{2u}(LO) e E_u(LO) à temperatura ambiente não concordam com aqueles da tabela IV.3, obtidos tanto da análise de Dispersão Clássica, como da análise de Kramers-Krönig.

D. CONCLUSÕES

A limitação na aquisição dos espectros de reflectividade no infravermelho em baixas temperaturas na região de frequências acima de 500 cm⁻¹ não permitiu a determinação direta em função da temperatura da região dos modos $A_{2u}(LO) = E_u^{(1)}(LO)$ assim como propiciou a perda de informações a respeito da variação das intensidades dos modos com a temperatura.

No entanto, algumas conclusões importantes podem ser tiradas dos resultados obtidos.

A afirmação de que o fonon em 235 cm⁻¹, determinado por esp<u>a</u> Ihamento Raman (4), é de segunda ordem não pode ser asseguráda, desde que não foi notada nenhuma evidência da presença do mesmo nos espectros de infravermelho. Portanto, pode-se ainda admitir a possibilidade deste fonon ser de primeira ordem.

Apesar dos valores das frequências dos modos E_u(LO) não concordarem muito bem com aqueles determinados por espalhamento de Neutrons, pelos resultados obtidos neste trabalho em comparação aos de outros autores, pode-se garantir que tanto a análise de Dispersão Clássica como a Kramers-Krönig deram bons resultados quando aplicadas ao Rutilo, mostrando a validade das aproximações feitas, e dando margem para aplicações posteriores das aproximações feitas nestes métodos de análise a outros trabalhos.

-66

Assumindo-se $A_{2u}(L0)$ e $E_u^{(1)}(L0)$ independentes da temperatura, foram derivados valores para a constante dielétrica estática a 10[°]K em ambas as polarizações e comparadas com os valores obtidos com medidas de capacitância feitas por Parker (57). Os resultados foram tais que $\varepsilon_0^c >> \varepsilon_0^c$ (Parker) e de $\varepsilon_0^a \tilde{\sim} \varepsilon_0^a$ (Parker).

A seguir, usando-se os valores de (57), determinou-se serem as frequências longitudinais destes modos dependentes da temperatura.

A sugestão para verificação deste fato usando-se infravermelho com a temperatura, é que em um trabalho posterior sejam feitas medidas na região de, no mínimo, 100 a 1000 cm⁻¹.

O grande aumento de ε_0^c com a diminuição da temperatura, suge riu a existência de um possível modo "soft" nesta polarização. Este foi identificado como sendo o modo A₂(TO) e foi mostrado que seu comportamento com a temperatura varia de acordo com o sugerido por Cochran para cristais ferroelétricos. 1 - R.W.G. Wyckoff, Crystal Structures, Interscience Publishers, New York 2^ª ed. vol. 11, 251 (1963).
 2 - F.A. Grant, Rev. Mod. Physics 31, 646 (1959).

3 - J.N. Lange, Phys. Rev. 179, 860 (1969).

4 - S.P.S. Porto, P.A. Fleury e T.C. Damen, Phys. Rev. 154, 522 (1967).

5 - P.S. Narayanan, Proc. Indian Acad. Sci. 32A, 279 (1950).

6 - D. Krishnamurti, Proc. Indian Acad. Sci. 55A, 290 (1962).

7 - T. Liebish e H. Rubens. Ver Chem. Abstracts, vol. 15, 2250 (1921).

8 - W.G. Spitzer, R.C. Miller, D.A. Kleinman e L.E. Howarth, Phys. Rev.
 126, 1710 (1962).

9 - G.L. Vick e L.E. Hollander, J. Acoustic Soc. Am. 32, 947 (1960).

10 - R.K. Verma, J. Geophys. Res. 65, 757 (1960).

11 - B. Dayal, Proc. Indian Acad. Sci. 32A, 304 (1950).

12 - F. Matossi, J. Chem. Phys. 19, 1543 (1951).

13 - D.M. Eagles, J. Phys. Chem. Solids, 25, 1243 (1964).

14 - A.I. Gubanov, M.S. Shur, Fiz. Tverd. Tela 7, 2626 (1961). Tradução para Inglês: Sov. Phys. Solid State 7, 2124 (1966).

15 - R.S. Katiyar e R.S. Krishnan, Phys. Letters 25A, 525 (1967).

16 - M.S. Shur e Yu. N. Tsarev, Fiz. Tverd. Tela 10, 2889 (1968). Tradução para Inglês: Sov. Phys. Solid State 10, 2293 (1969).

17 - J.G. Traylor, Tese de Doutoramento, Tenn. Univ. (1970). 🗸

18 - F. Gervais e B. Piriou, Phys. Rev. B, 10, 4, 1642 (1974).

19 - G. Turrell, Infrared and Raman Spectra of Crystals, Acad. Press, New York, cap. 5 (1972).

20 - F. Jenkis e H. White, Fundamentals of Optics 3^{a} ed. (1957).

21 - Tokyo Summer Lectures in Theoretical Physics - Part I - 1966. Dynamical Processes in Solid State Optics, R. Kubo e H. Kamimura, Syokabo Tokyo e W.A. Benjamin, Inc. New York, 77 (1967).

- 22 R.W. Wood, Physical Optics, The Macmillan Co., New York, cap. XV, (1934).
- 23 C. Kittel, Introduction to Solid State Physics, Wiley, New York 2^ª
 ed. (1960).
- 24 R. Parker, Physical Review, 124, nº 6, 1713 (1961).
- 25 A.S. Barker Jr., Ferroelectric Proc. Symposium 10th (1966).
- 26 A.S. Barker Jr., Phys. Rev. B, 12, nº 10, 4071 (1975).
- 27 I. Simon, J. Opt. Soc. Am. 41, 336 (1951).
- 28 T.S. Robinson, Proc. Phys. Soc. (London) B65, 910 (1952).
- 29 T.S. Robinson e W.C. Price, Proc. Phys. Soc. (London) 866, 969 (1953).
- 30 W. Kaplan, Introduction to Analitic Functions, Addison-Wesley Publishing Co., 70 (1966).
- 31 F. Wooten, Optical Properties of Solids, Academic Press, p. 244 (1972).
- 32 F.C. Brown, The Physics of Solids, W.A. Benjamin, Inc. New York, cap. 8 (1967).
- 33 R.H. Lyddane, R.G. Sachs, E. Teller, Phys. Rev. 59, 673 (1941).
- 34 M. Born e M. Blackburn, Z. Physik 82, 42 (1933).
- 35 M. Sax e E. Burstein, Phys. Rev. 91, 39 (1955).
- 36 J.N. Hodgson, Optical Absorption and Dispersion in Solids, Chapman and Hall Ltd., London, pp. 37 (1970).
- 37 M. Stencil, Tese de Doutoramento.
- 38 W.G. Cochran, Adv. in Physics, 9, 387 (1960).
- 39 G. Liebfried e W. Ludwig, Solid State Physics 12, 275 (1961).
- 40 W.H. Baur, Acta Cryst. <u>9</u>, 515 (1956).
- 41 H. Remy, Treatise on Inorganic Chemistry, Elsevier Publishing Co., Amsterdam vol. 11, pp. 59 (1956).
- 42 Ver referência 19, pp. 92.
- 43 G.F. Koster, J.O. Dimmock, R.G. Wheeler e H. Statz, Properties of the Thirty-two Point Groups, MIT Press Mass. (1963).

- 44 J.C. Slater, Quantum Theory of Molecules and Solids, McGraw-Hill Book Company, New York, vol. 11, pp. 64 (1965).
- 45 S. Bhagavantam e T. Venkatarayudu, Theory of Groups and its Applica tions to Physical Problems, Acad. Press New York (1969).
- 46 W. Doring, Z. Naturf. 14a, 343 (1959).
- 47 G. Lyubarskii, The Applications of Group Theory in Physics, New York: Pergamon (1960).
- 48 J.G. Gay, W.A. Albers, Jr. e F.J. Arlinghaus, J. Phys. Chem. Solids, 29, 1449 (1968).
- 49 R.S. Katiyar, J. Phys. C: Solid State Phys. 3, 1087 (1970).
- 50 J.P. Albert, C. Jouanin e C. Gout, Phys. Stat. Solidi (b) 47, 451 (1971).
- 51 Ver referência 19, pp. 328.
- 52 Gustav Kortüm, Reflectance Spectroscopy, Springer-Verlag, New York Inc., Cap. II (1969).
- 53 G. Samara e P.S. Peercy, Phys. Rev. B7, 1131 (1973).
- 54 A.S. Barker Jr. e M. Tinkhan, The Journal of Chemical Physics, 38, 9, 2257 (1963).
- 55 R.F. Wallis e A.A. Maradudin, Phys. Rev. 125, 4 (1962).
- 56 R.S. Katiyar e A.M. Mathai (a ser publicado).
- 57 R. Parker, Phys. Rev., 124, 6, 1719 (1961).