CÁLCULO DE FAIXAS DE ENERGIA DO CLORETO DE

SÓDIO PELO METODO APW - Ř.P.

THEREZINHA TEIXEIRA SANS

Tese de mestrado apresentada ao Instituto de Física Gleb Wataghin da Universidade Estadual de Campinas. Orientador: Prof. Dr. Nelson de Jesus Parada.

19-4

2

ģ

A meus pais

Ao Prof. Dr. Carlos A. Quadros, a cuja orientação e ajuda persistente devemos a permissão para a realização dêste.

Ao Prof. Dr. Nelson de Jesus Parada, cuja orientação, estimulo e paciência nos deram a idéia e as possibilidades para a r<u>e</u> alização do trabalho.

À Direção e Professores do Instituto de Física "Gleb Wataghin", da UNICAMP, que nos forneceram as possibilidades de com putação e esclarecimentos.

Ao Ventura, João, Raul e ao Pessoal do Centro de Computação da UNICAMP, sem cuja colaboração não teriamos realizado os cá<u>l</u> culos.

Ao Prof. Dr. Giorgio Moscati e equipe, que nos facilita ram o tempo para a realização dêste.

Ao Dr. José Resende Pereira Neto e à Dina Lida, cujos esclarecimentos nos foram de grande valia.

Ao Dr. José Roberto Leite, ao Dr. Sadao Isoteni, à Regina, Ronice, Estela, Neusa, ao grupo de Estado Sólido da USP e ao grupo de faixas da UNICAMP : Bresca, Ivan, Gilda, Nely, Ana Maria e esp<u>e</u> cialmente à Natacha,

Nossos profundos agradecimentos

INDICE GERAL

		pg.
RESUMO		
INDICE DE FIGUE	AS	
INDICE DE TABEI	AS	
CAPÍTULO I :	INTRODUÇÃO	1
CAPÍTULO II :	O MÉTODO APW	7
II.l)	Preliminares	7
II.2)	Funções APW ou Ondas Planas Aumentadas	8
II.3)	Determinação dos Auto-Valores - Aplicação do Prin-	10
	cípio Variacional	
II.4)	Simetria - Ondas Planas Aumentadas Simetrizadas	12
CAPÍTULO III :	EFEITOS RELATIVÍSTICOS	15
CAPÍTULO IV :	METODO Ř.P.	17
IV.1)	Método Ř.P. não relativístico	17
IV.2)	Elementos de Matriz do Momentum	20
CAPÍTULO V:	MÉTODOS COMPUTACIONAIS	23
v. 1)	Determinação do Potencial Atômico	23
V.2)	Potencial Cristalino	24
v.2.1)	O Potencial Cristalino dentro das Esferas APW_	25
v.2. 2	O Raio das Esferas APW	26
v.2.3)	O Potencial Constante Fora das Esferas APW	26
V. 3)	Cálculo dos Auto Valores	27
v. 4)	Distribuição da Densidade de Carga para os Níveis	35
	de Energia no ponto Г	
v. 5) Cálculo dos Elementos de Matriz do Momentum	37
V.6)) Uso da Simetria na Resolução da Matriz K.P	42
v. 7) Cálculo do Determinante K.P	42
v. 8) Cálculo da Massa Efetiva	50
CAPÍTULO VI	: TRABALHOS SOBRE O NaCl	59
• •	CONCLUSÕES	62
BIBLIOGRAFIA		64

BIBLIOGRAFIA

			• • • • • • • • • • • • • • • • • • •	
			ÍNDICE DE FIGURAS	
				pg.
	FIGURA	I.1	- Zona de Brillouin para a Estrutura F.C.C.	6
	FIGURA	I.2	- Estrutura cristalina do NaCl	6
	FIGURA	v.l	 Variação dos Níveis do "Gap" com o potencial con<u>s</u> tante 	30
-	FIGURA	V.2	- Potencial cristalino do NaCl na direção < 0,0,1 >	31
	FIGURA	V.3	- Matrizes do momento - variação com o número de SAPW!	¦s 44
	FIGURA	v.4	- Matriz K \cdot P	44
	FIGURA	V. 5	- Fatorização da Matriz K . P	45
	FIGURA	V.6	- Bandas A	46
	FIGURA	v.7	- Banda Δ_s Variação de C ₁ e C ₂	47
	FIGURA	V.8	- Bandas A : Iniciais	48
	FIGURA	V.9	- Bandas Λ : C_1 + 10 %	51
	FIGURA	V.10	- Bandas Λ : C_1 + 20 %	52
	FIGURA	V.11	- Bandas Λ : A_1 - 20 %	53
	FIGURA	V.12	Bandas A: $A_3 + 20$ %	54
	FIGURA	V.13	- Bandas <u>c</u> : Iniciais	_ 55
	FIGURA	V.14	- Bandas Σ : C_1 + 20 %	56
	FIGURA	V.15	- Bandas _E : A _l - 20 %	57
	FIGURA	V.16	- Bandas Δ, Λ, Σ Iniciais	.58
				•

ÍNDICE DE TABELAS

TABELA	1.1	-	Número de íons de cada tipo nas diversas camadas de íons vizinhos a um íon localizado na origem	3
TABELA	V.1	-	Quadrivetores para a expansão da função de Bloch	28
TABELA	V.2	-	Várias constantes usadas no cálculo	29
TABELA	V.3	-	Energias no ponto [32
TABELA	V.4	-	Correção Relativistica	33
TABELA	V.5		Niveis de Energia em 🏳 - Grupos simples e duplo	34
TABELA	V.6		Distribuição da densidade de carga para os níveis da Hamiltoniana não relativística	36
TABELA	V.7	-	Propriedades de Transformação das representações irredutiveis	38
TABELA	V.8	-	Elementos da matriz do momento entre as representa- ções irredutiveis do grupo cúbico em [39
TABELA	V.9	· _ ·	Matrizes do momento	40
TABELA	V.10	-	Relações de compatibilidade	41
TABELA	v.11	-	Elementos de matriz do momento na matriz K . P	43
TABELA	VI.1	_	Comparação entre os diferentes trabalhos sôbre as bandas do Nacl.	60

.

 $\mathbf{P}^{\mathbf{Q}}$

CÁLCULO DE FAIXAS DE ENERGIA DO CLORETO DE SODIO

THEREZINHA TEIXEIRA SANS

RESUMO

Os níveis de energia e funções de onda do NaCl foram obtidos no ponto $\Gamma(\vec{k} = 0)$ da Zona de Brillouin pelo método APW conve<u>n</u> cional. O potencial cristalino utilizado, do tipo "muffin-tin" foi derivado dos potenciais atômicos iônicos de Herman e Skillman utilizando-se o exchange de Slater e sendo o potencial constante fora da esfera determinado de modo que o valor do Gap calculado concordasse com os experimentais existentes.

A seguir, as bandas de energia foram obtidas nos eixos Δ , $\Lambda \in \Sigma$, através do método $\vec{K}.\vec{P}$. desenvolvido e utilizado no PbTe por N. J. Parada. Foram feitas também, as correções relativísticas de massa velocidade e Darwin, para os níveis em Γ , assim como a correção devida ao acoplamento Spin-órbita.

Os resultados obtidos apresentam boa concordância com os dados experimentais existentes, concordância essa que poderia ser ainda melhor se um número maior de SAPW fosse utilizado no cálculo das funções de onda, obtendo-se então, elementos de matriz do momentum mais convergentes.

A massa efetiva foi calculada em Γ , obtendo-se resultados que concordam dentro de 10% com os outros valores obtidos, exper<u>i</u> mental e teòricamente. Conclui-se portanto, pela utilização do M<u>é</u> todo APW - \vec{k} . \vec{P} ., para o calculo das bandas de energia de cristais isolantes iônicos, comoo NaCl.

((00 ..

CAPÍTULO I

INTRODUÇÃO

Para se poder calcular e interpretar as propriedades observadas experimentalmente em materiais, é preciso conhecer os níveis de energia e autofunções da hamiltoniana de um elétron em cada ponto da Zona de Brillouin. Conhecidos os níveis de energia, pode-se calcular a densidade de estados, a posição do nível de Fermi e o tipo da su perfície de Fermi no material. Além disso, há outras quantidades físicas que dependem dos elementos de matriz de momentum entre as bandas de energia, como a massa efetiva, os tensores g e a constante dielétrica (1).

Para se calcular as bandas de energia em cada ponto da Zona de Brillouin, pode-se utilizar qualquer dos métodos atuais de cálculo, como APW, OPW, etc.

Em 1968, N.J. Parada (2,3), baseando-se no trabalho de Luttinger e Kohn (4), desenvolveu e aplicou ao PbTe o método $\overrightarrow{K} \cdot \overrightarrow{P}$, obtendo excelentes resultados. Neste método, se as energias, funções de onda e elementos de matriz do momentum entre estas funções são co nhecidos num ponto particular do espaço \overrightarrow{k} , por exemplo $\overrightarrow{k_0}$, podem-se obter as energias, funções de onda e elementos de matriz do momentum em qualquer outro ponto desse espaço.

O método $\overrightarrow{K} \cdot \overrightarrow{P}$ tinha sido utilizado anteriormente por Cardona e Pollak, para o germânio e o silício (5). Nesse trabalho, os valores para algumas energias e para alguns elementos de matriz do momentum foram obtidos de dados experimentais e os parâmetros restantes foram ajustados até que os dados calculados concordassem com os dados de reflexão ultra-violeta.

O método introduzido por Parada difere do de Cardona e Pollak, no sentido de que, calculados os níveis de energia no ponto Γ , todos os elementos de matriz entre êsses níveis são calculados e usados numa matriz secular que permite determinar as energias num ponto qual quer da Zona de Brillouin.

A principal vantagem do método está na sua simplicidade e economia de tempo de trabalho e computação, guando comparado com os ou tros métodos.

Ao desenvolver e aplicar o método $\overrightarrow{K} \cdot \overrightarrow{P}$, Parada⁽²⁾ usou-o na sua versão relativística para o PbTe, que é um semi-condutor de **ga**p pequeno e estrutura NaCl, que tem grande fator de empilhamento. Os excelentes resultados obtidos sugeriram o seu teste em materiais de pequeno fator de empilhamento. Foram estudados, pelo Grupo de Faixas do Instituto de Física Gleb Wataghin, cinco materiais de estrutura Zinc-blende e de características diferentes : Grupo II - VI - CdS (cúbico) (6)

CdTe

(7a)

são semi-condutores de Gap direto no ponto [

HgTe (7b),

(7b), semi-metal

Grupo III - V - AlAs (8) semi-condutor de Gap indireto e peque na covalência AlSb (9) semi-condutor de Gap indireto e grande covalência

Concluiu-se que os resultados da aplicação do método \overrightarrow{K} . \overrightarrow{P} a ésses elementos, dependem da maneira pela qual foram obtidas as energias e funções de onda no ponto $\overrightarrow{k_0}$, onde se mostraram necessári as correções devidas à ionicidade, à aproximação Muffin-tin, às cor reções relativísticas, de acôrdo com a característica apresentada por cada material.

O PbTe e os materiais citados acima foram estudados utilizan do-se o método APW convencional (10), empregado como método de primeiros princípios. Neste método, as bandas podem ser obtidas com ótima convergência, pois a determinação das energias está relacionada a um princípio variacional, o mesmo podendo não ocorrer com as funções de onda, as quais são empregadas no método \overrightarrow{K} . P para o cál culo dos elementos de matriz do momentum.

Com base nos resultados e considerações acima, testou-se ne<u>s</u> te trabalho, o método \vec{K} . \vec{P} num isolante de grande fator de empilha mento e grande gap : o Cloreto de Sódio. O NaCl apresenta O_h^5 como grupo espacial. Seu grupo de ponto é O_h . É um material constituído de duas rêdes cúbicas fcc, deslocadas de a/2, onde a= 5,63978 Å (11). Uma rêde é composta de ions de Sódio e a outra contém ions Cloro. Se se considerar um ion Na como origem das coordenadas, os seis ions halogênios vizinhos estão localizados nos pontos $\pm \frac{1}{2}$ a (1,0,0); $\pm \frac{1}{2}$ a (0,1,0); $\pm \frac{1}{2}$ a (0,0,1). Há doze ions Na localizados em $\left\{\pm \frac{1}{2}$ a (1,1,0); $\left\{\pm \frac{1}{2}$ a (1,-1,0); $\pm \frac{1}{2}$ a (0,1,1); $\pm \frac{1}{2}$ a (0,1,-1); $\pm \frac{1}{2}$ a (1,0,1); $\pm \frac{1}{2}$ a (1,0,-1), etc. A tabela abaixo mostra a distribuição de camadas de vizinhos. Geralmente têm-se ions para x= $n_1 \frac{a}{2}$, y= $n_2 \frac{a}{2}$, $z= n_3 \frac{a}{2}$, onde n_1 , n_2 , n_3 são quaisquer inteiros positivos ou negativos.

TABELA I-1 - NÚMERO DE ÍONS DE CADA TIPO NAS DIVERSAS CAMADAS DE ÍONS VIZINHOS A UM ÍON LOCALIZADO NA ORIGEM

n ₁	ⁿ 2	ⁿ 3	N9 de vizinhos	Distância do ion origem (1.a.)
0	0	0	1	0 >
1	0	0	6	a/2 √1
1	1	0	12	a/2 /2'
1	1	1	8	a/2 /3
2	0	0	6	a/2 √4
2	1	0	24	a/2 15
2	1	1	24	a/2 16
2	2	0	12	a/2 /8 y
2	2	1	24	a/2 /9
2	2	2	8	a/2 12
3	0	0	6	a/2 √9
3	1	0	24	a/2 /10 y
3	1	1	24	a/2 √11
3	2	0	24	a/2 √13
3	2	1	48	a/2 /14
3	2	2	24	a/2 √17
3	3	0	12	a/2 √18
3	3	1	24	a/2 /19
3	3	2	24	a/2 /22
3	3	3	8	a/2 (27

O NaCl apresenta gap direto no ponto [], com os seguintes valores experimentais: 8,7 eV (13) e 8,97 eV (12).

Usou-se aqui o método APW (10) para obter as energias e fun ções de onda no ponto $\vec{k} = 0$ da Z.B. Os cálculos dos potenciais atômi cos iônicos foram obtidos a partir do esquema de Herman e Skillman (14) que usa o modêlo de campo central de Hartree-Fock com o exchange de Slater (15).

Para o cálculo do potencial cristalino, do tipo Muffin-tin,uso<u>u</u> se a expressão do potencial cristalino de De Cicco (16), novamente com o exchange de Slater aplicado à densidade de carga esfèricamente simé trica do cristal. O potencial constante fora da esfera foi escolhido de modo a reproduzir aproximadamente o gap experimental (12,13).

Levando-se em conta a simetria cúbica a qual é apresentada pe la estrutura fcc do NaCl, obteve-se da resolução da equação secular APW quinze valores de energia para o ponto $\overrightarrow{k} = 0$ da 2.B..

Com êstes valores calcularam-se as auto funções da hamiltonia na, isto é, funções de Bloch escritas como combinações lineares de on das planas simetrizadas (SAPW).

Aplicando-se as correções relativisticas de Darwin e da massa velocidade aos níveis encontrados no ponto $\vec{k} = 0$, verificou-se que aque las praticamente não modificam os valores das energias dêstes últimos, e o "splitting" spin-órbita, obtido para o nível de valência que perten ce ao gap do material, é da ordem de grandeza do valor obtido experimen talmente (12,17).

Calculados os níveis de energia no ponto k = 0, aplicou-se o método \overrightarrow{K} . \overrightarrow{P} para a obtenção dos níveis de energias nos eixos Δ , $\bigwedge e \Sigma$ da Zona de Brillouin. Para se resolver a equação secular \overrightarrow{K} .- \overrightarrow{P} , calcu laram-se os elementos de matriz do momentum entre os níveis de energia do ponto $\overrightarrow{k} = 0$.

Verificou-se que nem todos os elementos de matriz do momentum convergem e tentou-se fazer variações de até vinte por cento em elementos de matriz daquele operador, principalmente nos que relacionam as funções de onda pertencentes ao gap. A necessidade dessas variações mos trou a conveniência de uma maior convergência nas funções de onda do ponto $\vec{k} = 0$, e sugeriu correções no cálculo realizado, tais como, modif<u>i</u> cações no potencial Muffin-tin, no número de SAPW, etc.

No decorrer dêste trabalho descrevem-se sucintamente o método APW convencional, a sua maior facilidade de uso pela introdução das ondas planas simetrizadas e as conexões relativísticas à hamiltoniana de um elétron (capítulos II e III).

O método \vec{K} . \vec{P} é apresentado depois, na sua forma não relativis tica (capítulo IV).

Seguem-se aspectos práticos dos cálculos do método APW, para o ponto k = 0; das matrizes do momentum entre as funcões de onda corres - pondentes aos níveis de energia do ponto, necessárias ao cálculo da ma-

triz secular \vec{K} . \vec{P} . A massa efetiva no ponto $\vec{k} = 0$ é calculada. (capítulo V).

.5.

São mencionados trabalhos referentes ao cálculo das bandas de energia do NaCl e os seus resultados são comparados aos dêste cálculo.

Fazem-se, então, sugestões que se supõem necessárias para um cálculo mais preciso das bandas de energia do NaCl com o método APW - \overline{K} . \overline{P} (capítulo VI).

ģ



FIGURA 1-2. A Estrutura Cristalina do NaCl. No NaCl a distância entre fons iguais ao longo do eixo do cubo é 5,63 Å

O MÉTODO APW

II. 1) Preliminares

O Método APW, como foi propôsto originalmente por Slater (10), produz os auto estados de um eletron num potencial periódico e baseiase na aproximação "muffin-tin" para êste último. O potencial "muffin tin" tem a seguinte forma: envolve-se cada átomo no cristal por uma es fera de raio Rs e escolhe-se o potencial v(r) dentro dela como uma fun ção V($\vec{r} - \vec{r}_s$) esfèricamente simétrica. Na região entre as esferas, denominadas esferas APW, o potencial é considerado constante.

No caso geral de um cristal poliatômico, o potencial muffin tin é constituído de vários potenciais V $(\vec{r} - \vec{r_s})$, esfèricamente simé tricos dentro das esferas de raios R_s , onde o subscrito s se refere aos átomos diferentes numa mesma célula unitária do cristal.

Os raios R_s são geralmente escolhidos de modo que as esferas se toquem sem se sobrepôrem. O potencial constante fora das esferas po de ser escolhido como a média espacial do potencial $v(\vec{r})$ nessa região ou de modo tal que reproduza o "gap" de energia experimental do cris tal.

As soluções $\psi(\mathbf{r}, \mathbf{k})$ da equação de Schröedinger para um elétron são representadas, no método APW, por uma combinação linear do tipo

$$\psi(\mathbf{r};\vec{k}) = \sum_{i} v(\vec{k}_{i}) \phi(\vec{r};\vec{k}_{i},E)$$

onde $\vec{k_i} = \vec{k} + \vec{K_i}$; as funções $\phi(r; \vec{k_i}, E)$ são as APW - ondas planas aumentadas - e os $v(\vec{k_i})$ são coeficientes variacionais. O processo variacional leva à equação secular APW, cuja solução produz auto valores aproximados $E(\vec{k})$ e auto vetores $v(\vec{k_i})$.

Uma função de onda APW é definida ùnicamente, especificando-se seu vetor de onda $\vec{k_i}$ e energia E, desde que o potencial muffin-tin seja dado.

Esta função de onda APW se estende por todo o cristal; é ela uma onda plana, com vetor de onda k_i , fora das esferas APW e se liga continuamente a uma solução exata da equação de Schröedinger dentro de cada esfera APW, como se poderá ver nos ítens seguintes.

A hipótese motivadora do método APW acha-se na aproximação do potencial muffin-tin, porém, esta se torna falha para materiais de em pilhamento baixo (19), (20). Nesse caso, o potencial pode ser do tipo mais geral (21).

$$v(\vec{r}) = v_m(\vec{r}) + v_1(\vec{r}) + v_2(\vec{r})$$

onde V_m é a aproximação muffin-tin de V (\vec{r}) , V_1 é a diferença entre V_m (\vec{r}) e V (\vec{r}) fora das esferas e V_2 é essa diferença dentro das esferas. Pode-se expandir V_1 (\vec{r}) em série de Fourier e V_2 (\vec{r}) em harmônicas cúbicas, que são combinações de harmônicas esféricas e satis fazem às condições de simetria do cristal (22).

Embora essas correções ao potencial muffin-tin possam ser razoáveis no ponto ľ, como o demonstraram De Cicco⁽¹⁶⁾ e Page e Hygh⁽³¹⁾ elas não foram consideradas neste trabalho.

II. 2) Funções APW ou Ondas Planas Aumentadas

As únicas funções de forma simples que satisfazem as condições impostas pelo teorema de Bloch são ondas planas (21). Devido ao fato de que expansões em ondas planas têm uma convergência muito lenta no interior do átomo, Slater (10) definiu uma função APW como uma fun ção caracterizada por um vetor de onda \vec{k} e uma energia E, de forma que a equação de Schröedinger pode ser separada em duas partes :

Fora das esferas, onde o potencial é constante e as solu ções são ondas planas :

$$\psi_1 (\vec{r}) = e^{i\vec{k}\cdot\vec{r}}$$
(II.1)

2. Dentro das esferas, onde o potencial é esfericamente sim<u>é</u> trico e as soluções podem ser expandidas como a soma dos produtos das funções radias u_{l.E} (\vec{r}) pelas harmônicas esféricas Y_{lm} (θ , ϕ) :

$$\psi_2 (\vec{r}) = \Sigma \qquad A \qquad u \qquad (\vec{r}) \qquad Y (\theta, \phi) \qquad (II.2)$$

$$\ell, m \quad \ell, m \quad \ell, E \qquad \ell m$$

onde u (r) deve satisfazer a seguinte equação radial : l,E

$$\left[-\frac{d^2}{dr^2} + V(r) + \frac{\ell(\ell+1)}{r^2}\right] r u_{\ell,E}(r) = E r u_{\ell,E}(r)$$
(II.3)

.8.

Os coeficientes $A_{\ell,m}$ devem ser escolhidos de modo que ψ_2 (\vec{r}) se junte continuamente à onda plana $\psi_1(\vec{r})$ na superfície das esferas. A função de onda resultante, APW, onda plana aumentada, pode ser escrita do seguinte modo :

$$\psi^{\text{APW}}(\mathbf{E},\vec{k},\vec{r}) = \delta e^{i\vec{k}\cdot\vec{r}} + \rho e^{i\vec{k}\cdot\vec{k}\cdot\vec{p}} \sum_{\substack{\Sigma \\ \ell=0 \\ m=-\ell}}^{\gamma} \xi 4\pi i^{\ell} j_{\ell}(|\vec{k}|Rp)$$

$$\frac{u_{p,\ell,E}(r')}{u_{p,\ell,E}(Rp)} \left[Y_{\ell m}(\theta_{k},\phi_{k}) \right]^{*} Y_{\ell m}(\theta',\phi')$$
(II.4)

onde

l fora da esfera 0 dentro da esfera

- l dentro da esfera
- 0 fora da esfera

Em (II.4), $\theta_k = \phi_k$ são as coordenadas esféricas do vetor \vec{k} ; j_l (r) são funções de Bessel esféricas e as coordenadas com linhase referem a um sistema de coordenadas tendo sua origem no centro da esfera situada em $\vec{k}_p^{n,p}$. O índice p nas funções radiais $u_{p,l,E}$ permite caracterizar o potencial cristalino em diferentes esferas, quan do o sólido contém mais de um átomo na cela unitária primitiva.

Ao se estabelecer a equação secular para a obtenção de auto valores e auto funções num ponto particular R_0 da primeira Z.B., ap<u>e</u> nas funções APW, correspondendo a $R_0 + R_1$, devem ser consideradas, onde R_1 é um vetor da rêde recíproca. O número de vetores da rêde recíproca necessários para se obter uma boa convergência das energias e das funções de onda pode ser determinada emplricamente.

Se $\psi(\mathbf{E},\mathbf{R}_0,\mathbf{r})$ descreve o estado de um elétron no ponto \mathbf{R}_0 da Z.B., com energia E, podemos expandí-la no conjunto de APW's, isto é:

$$\psi(\mathbf{E}, \mathbf{\vec{k}}_{0}, \mathbf{\vec{r}}) = \sum_{\mathbf{\vec{k}}} \mathbf{C} \qquad \psi^{\mathbf{APW}}(\mathbf{E}, \mathbf{\vec{k}}, \mathbf{\vec{r}})$$
(II.5)

onde $\vec{k} = \vec{k}_0 + \vec{k}_i$.

II.3) <u>Determinação dos Auto Valores - Aplicação do Princípio</u> <u>Variacional</u>.

Se a equação (II.5) descreve o estado de um elétron no ponto \vec{K} da Z.B. com energia E, tem-se que conhecer os valores de E, para que o conjunto de funções APW possa ser gerado (10). Para isso, us<u>a</u> mos o princípio variacional, segundo o qual devemos minimizar a expressão < $\psi|H|\psi$, sujeita ao vínculo < $\psi|\psi$ > = constante, ou seja

$$\delta\left[\langle \psi | H | \psi \rangle - \lambda \langle \psi | \psi \rangle\right] = 0 \tag{II.6}$$

Os valores de λ satisfazendo a esta equação são os auto valo res E. Introduzindo o valor de ψ acima, teremos :

$$\delta \{ \sum_{\vec{k},\vec{k}'} C^{\dagger} C \langle \psi^{APW}(\vec{r},E,\vec{k}) | H-E | \psi(\vec{r},E,\vec{k}') \rangle \} =$$

$$= \delta \{ \sum_{\vec{K}} \sum_{\vec{K}'} C^{*} C \Lambda \} = 0$$
 (II.7)

Variando os coeficientes C_{EK}^{*} obtemos as equações :

$$\sum_{\vec{K}} C^{*}_{\vec{K}} < \psi^{APW}(\vec{r}, E, \vec{K}) | H-E | \psi^{APW}(\vec{r}, E, \vec{K}') > = 0$$
 (II.8)

para todo \vec{K}' .

Para que éste sistema tenha solução, a matriz $\Lambda_{(E)KK}$, deverá ter determinante nulo :

$$\det \left[\Lambda_{(E)} \underset{KK}{\leftrightarrow}\right] = 0 \tag{II.9}$$

Para diminuir o tempo de computação, calcula-se o determina<u>n</u> te para diversos valores de E e, por interpolação, se obtém os val<u>o</u> res para os quais a equação é satisfeita.

Pode-se mostrar que, no caso de haver mais de um atomo por

célula unitária (21), pode-se expandir as funções em torno dos pontos em que estão centrados os átomos e somar sobre todos êles. Ob tem-se, nesse caso :

$$\langle \psi^{APW}(\vec{r}, E, \vec{K}) | H-E | \psi^{APW}(\vec{r}, E, \vec{K}') \rangle =$$

$$= (\vec{K} \cdot \vec{K}' - E) \left\{ \delta_{\vec{K}\vec{K}'} - \sum_{n} e^{i(\vec{K} - \vec{K}') \cdot \vec{r}_{n}} \frac{4\pi R_{n}^{3}}{\Omega} \frac{j_{1}(|\vec{K} - \vec{K}'|R_{n})}{|\vec{K} - \vec{K}'|R_{n}} \right\} +$$

$$+ \sum_{n} e^{i(\vec{K} - \vec{K}') \cdot \vec{r}_{n}} \frac{4\pi R_{n}^{2}}{\Omega} \cdot \sum_{\ell=0}^{\infty} (2\ell+1) P_{\ell} (\cos\theta_{\vec{K}, \vec{K}'}) j_{\ell}(KR_{n}) \cdot$$

$$+ j_{\ell}(K'R_{n}) \cdot \frac{u'_{\ell n E}(R_{n})}{u_{\ell n E}(R_{n})}$$

$$(II.10)$$

onde

 Ω é o volume da cela unitária \vec{r}_n é a posição do centro da n-ésima esfera R_n é o raio da n-ésima esfera j_l é a função de Bessel esférica P_l é polinômio de Legendre .11.

II. 4) Simetria - Ondas Planas Aumentadas Simetrizadas

Para se resolver o problema de auto vetores, tem-se que calcular o determinante da matriz $\Lambda_{(E)} \neq R$!

A ordem da matriz é dada pelo número de funções APW usadas e cada uma destas é caracterizada pelo vetor $\vec{k} = \vec{k}_0 + \vec{k}_1$. Portanto,a ordem da matriz será dada pelo número de vetores da rêde recíproca que descrevem a função de onda Ψ :

$$\Psi(E,\vec{k}_0,\vec{r}) = \underbrace{\Sigma}_{K} C \qquad \Psi \quad (\vec{r},E,\vec{K}) \qquad (II.11)$$

Como a dificuldade do cálculo de um determinante cresce com a ordem da matriz, pode-se contorná-la diminuindo o número de funções usadas, por meio da teoria de grupo.

Uma função de onda de um elétron no cristal é caracterizada por um vetor de onda \vec{k} e por uma energia E, devendo se transformar de acôrdo com um dos parceiros de uma das representações irredutíveis do grupo de \vec{k} . Este grupo é definido pelo conjunto das operações tais que :

$$\alpha] \dot{k} = \dot{k} + \dot{K}_{i} \qquad (II.12)$$

onde \vec{k} corresponde a un ponto da Z.B. e \vec{k}_i é un vetor da rêde recípro ca.

A aplicação de $[\alpha]$ a uma função de Bloch e^{i \vec{k} , \vec{r}} u(\vec{k} , \vec{r}), onde u(\vec{k} , \vec{r}) é periódica na rêde, dará:

$$\begin{bmatrix} \alpha \end{bmatrix} e^{i\vec{k}\cdot\vec{r}} u(\vec{k},\vec{r}) = \{\alpha \mid 0\} e^{i\vec{k}\cdot\vec{r}} u(\vec{k},\vec{r}) = e^{i\vec{k}\cdot\alpha^{-1}\vec{r}} u(\vec{k},\alpha^{-1}\vec{r}) = e^{i\alpha}\vec{k}\cdot\vec{r}} u(\vec{k},\alpha^{-1}\vec{r}) = e^{i\alpha}\vec{k}\cdot\vec{r}} u(\vec{k},\alpha^{-1}\vec{r})$$
(II.13)

Como u $(\vec{k}, \alpha^{-1}(\vec{r} + \vec{k}_n)) = u (\vec{k}, \alpha^{-1}\vec{r} + \alpha^{-1}\vec{k}_n)$ e como $\alpha^{-1}\vec{k}_n$ é um vetor de translação da rêde, concluimos que u $(\alpha^{-1}\vec{r})$ é periódica e portanto $e^{i\alpha}\vec{k}\cdot\vec{r}$ u $(\alpha^{-1}\vec{r})$ é uma função de Bloch pertencente ao ponto $\alpha \vec{k}$ da Z.B. Se $\alpha \vec{k} = \vec{k} + \vec{k}_i$, tem-se um ponto equivalente ao ponto \vec{k} na Z.B., o que mostra que as funções de Bloch $\psi(\vec{k}, \vec{r})$ são invariantes às operações do grupo do vetor de onda \vec{k} .

As funções de Bloch são expandidas em funções APW, sendo cada uma destas caracterizada por um vetor de onda $\vec{k} + \vec{k}_i$ e devendo-se transformar como um dos elementos da base de uma das representações irredutíveis do grupo do vetor de onda \vec{k} .

Para se obter funções que se comportam como bases para repre-

.12.

sentações irredutíveis do grupo do vetor de onda, pode-se aplicar à função APW os operadores de projeção (23) :

$$\rho_{ij}^{\Gamma_{\alpha}} = \sum_{R} \Gamma_{\alpha}(R)_{ij}^{*} R \qquad (II.14)$$

.13.

que projetam qualquer função sobre o sub-espaço da representação irre dutível Γ_{α} e sobre o eixo i dêsse sub-espaço. $\Gamma_{\alpha}(R)_{ij}^{*}$ é o complexo conjugado do elemento {i,j} da matriz que representa a operação R,na representação irredutível Γ_{α} , e a soma sobre todas as operações R do grupo de \vec{k} .

Quando se aplica o operador de projeção a uma função $f(\vec{r})$, obtém-se uma nova função f_{ij}^{α} , que tem propriedades de transformação definidas sob o grupo, e para uma operação R dêsse grupo :

$$R f_{i,j}^{\Gamma_{\alpha}} = \sum_{k=1}^{n_{\alpha}} \Gamma_{\alpha}(R)_{k,i} j_{k,j}^{\Gamma_{\alpha}}$$
(II.15)

onde n_{α} é a dimensão da representação irredutível

Se f e g são duas funções quaisquer e O é um operador invariante com relação às operações do grupo, então

$$\langle \rho_{ij}^{\Gamma_{\alpha}} f | 0 | \rho_{k,l}^{\Gamma_{\beta}} g \rangle = \frac{G}{n_{\alpha}} \delta_{\alpha\beta} \delta_{ik} \langle f | 0 | \rho_{jl}^{\Gamma_{\alpha}} g \rangle$$
 (II.16)

onde G é a ordem do grupo e n_a a dimensão da representação ir-redutível .

Dessa propriedade se conclue que :

 1. - Não há elementos de matriz entre parceiros diferentes da mesma representação irredutível

2. - Não há elementos de matriz entre representações irredut<u>í</u> veis diferentes

3. - O valor do elemento de matriz é independente do parceiro.

Usando as propriedades acima, em vez de se calcular a matriz secular para um conjunto de APW, fazemos o cálculo para um conjunto de ondas planas simetrizadas, SAPW's, que são obtidas das APW pela aplicação dos operadores de projeção.

Na expansão das funções de Bloch, somente nos interessam as SAPW's que sejam linearmente independentes. À quadra constituída pe las três componentes do vetor \vec{k} e o índice de coluna j se da o nome de quadrivetor.

Com essas considerações, a equação (II.10) se torna (24):

$$\begin{array}{ccc} & \Gamma_{\alpha} & APW \\ \uparrow & \psi & (\vec{r}, E, \vec{K}) \mid E - E \mid \rho & \psi & (\vec{r}, E, \vec{K}') \end{pmatrix} = \\ ij & il \end{array}$$

$$= \frac{G}{n_{\alpha}} < \psi^{APW}(\vec{r}, E, \vec{K}) | H - E | \rho_{j1}^{\Gamma_{\alpha}} \psi^{APW}(\vec{r}, E, \vec{K}) > \qquad (II.17)$$

.14.

obtendo-se

$$\frac{n_{\alpha}}{G} < \rho_{ip}^{\Gamma_{\alpha}} \psi^{APW}(\vec{r}, E, \vec{K}) | H - E | \rho_{iq}^{\Gamma_{\alpha}} \psi^{APW}(\vec{r}, E, \vec{K}') =$$

$$= x - EY + \sum_{n \ \ell \ n\ell} \sum_{n \ \ell \ n\ell} R_n^2 \frac{u'_{\ell n E}(r)}{u_{\ell n E}(r)} \qquad (II.18)$$

onde

$$X = \sum_{\alpha} \Gamma \alpha * (\vec{K} \cdot \alpha \vec{K}') \{ \delta_{\vec{K} \alpha \vec{K}'} - \sum_{n} e^{i(\vec{K} - \vec{K}') \cdot \vec{r}_{n}} \frac{4\pi^{R_{n}}}{\Omega}$$

$$\frac{\mathbf{j}_{k}(|\mathbf{K} - \mathbf{K}'|\mathbf{R}_{n})}{|\mathbf{K} - \mathbf{K}'|\mathbf{R}_{n}} \}$$

$$Y = \sum_{\alpha} \Gamma_{pq}^{\alpha *} \{ \delta_{\vec{k}\alpha\vec{k}}, -\sum_{n} e^{i(\alpha \vec{k} - \vec{k}')}, \vec{r}_{n} \quad \frac{4\pi R_{n}^{3}}{\Omega} \quad \frac{j_{\ell}(|\vec{k} - \vec{k}'| R_{n})}{|\vec{k} - \vec{k}'| R_{n}} \}$$

$$Z_{n} = \frac{4\pi}{\Omega} (2\ell + 1) j_{\ell} (KR_{n}) j_{\ell} (K'R_{n}) \sum_{\alpha} \Gamma_{pq}^{\alpha*} e^{i(\alpha \vec{K} - \vec{K}') \cdot r_{n}} \cdot P_{\ell} (\cos \theta_{\vec{K} \propto \vec{K}})$$

1

Pela expressão (II.18), pode-se observar que se pode separar os termos que dependen da estrutura dos que dependem da energia. Pe las propriedades dos operadores de projeção, pode-se obter os auto v<u>a</u> lores para uma representação irredutível de cada vez, o que diminui muito o tempo de computação.

CAPÍTULO III

EFEITOS RELATIVÍSTICOS

O método APW de Slater⁽¹⁰⁾ pode ser estendido considerando uma Hamiltoniana que contém termos relativisticos⁽²⁶⁾ e é obtida a partir da equação de Dirac por aplicações sucessivas da transformação unitária de Foldy-Wouthuysen⁽²⁷⁾. Até a ordem de $\left(\frac{v}{c}\right)^5$, na ausência de campo magnético, obtém-se :

$$H = \frac{\vec{p}^2}{2m} + V(\vec{r}) + \frac{\pi^2}{8m^2c^2} \nabla^2 V + \frac{\pi}{4m^2c^2} \vec{\sigma} \cdot (\nabla V \times \vec{p}) - \frac{1}{8m^3c^2} \vec{p}^4$$

A equação acima pode ser escrita:

$$H = H_0 + H_1$$
 (III.2)

onde:

$$H_0 = \frac{p^2}{2m} + V(\vec{r})$$
 (III.3)

e

$$H_{1} = \frac{\pi^{2}}{8m^{2}c^{2}} \nabla^{2}V + \frac{\pi}{8m^{2}c^{2}} \vec{\sigma} \cdot (\nabla V \times \vec{p}) - \frac{1}{8m^{3}c^{2}} \vec{p}^{4}$$
(III.4)

Na relação (III.4) o primeiro e o terceiro termos são, respectivamente a correção de Darwin e a correção da massa-velocidade, as quais têm a mesma simetria que H₀, não produzindo, portanto , quebra da degenerescência dos níveis de energia obtidos com êste último.

Johnson e Conklin⁽²⁵⁾ consideraram estes dois termos como perturbações e desenvolveram o programa para calcular os auto val<u>o</u> res e auto funções de H_2 :

$$H_{2} = \frac{p^{2}}{2m} + V(\vec{r}) + \frac{\hbar^{2}}{8m^{2}c^{2}} \nabla^{2}V - \frac{1}{8m^{3}c^{2}}\vec{p}^{4}$$
(III.5)

(III.1)

Na diagonalização da equação secular, há apenas mistura entre auto funções de H_0 com a mesma simetria, isto é, as auto funções de H_2 podem ser escritas como combinações lineares das auto funções de H_0 .

Para se considerar o acoplamento Spin-órbita, é preciso intr<u>o</u> duzir Spin nas funções de onda. As funções de onda resultantes se transformam como funções de base para o grupo duplo do Hamiltoniano.

Considerando o acoplamento Spin-órbita como perturbação para H₂, Johnson e Conklin também desenvolveram um programa que calcula as funções de onda e auto valores de H.

Para o grupo O_h , que é o grupo de ponto de $\Gamma(R = 0)$ do NaCl, as relações de compatibilidade entre as representações irredutiveis do grupo simples e do grupo duplo são dadas por :

 $\Gamma_{1} \neq \Gamma_{6}^{+}$ $\Gamma_{1} \neq \Gamma_{6}^{-}$ $\Gamma_{15} \neq \Gamma_{6}^{-} + \Gamma_{8}^{-}$ $\Gamma_{25} \neq \Gamma_{7}^{+} + \Gamma_{8}^{+}$ $\Gamma_{12} \neq \Gamma_{8}^{+}$ $\Gamma_{2} \neq \Gamma_{7}^{+}$

Os níveis de energia do ponto do NaCl não foram sensíveis às correções de Darwin e massa-velocidade. A aplicação da correção do acoplamento Spin-órbita mostrou uma quebra de degenerescência da banda de condução Γ_{15} , produzindo uma separação entre os níveis $\Gamma_6 e \Gamma_8 de 0,215 eV$. A correção spin-órbita calculada por Kunz ⁽¹⁷⁾ e obtida experimentalmente por Roessler e Walker ⁽¹²⁾ é igual a 0,11 eV.

12

Considerando-se o fato de que o gap experimental do NaCl é aproximadamente 9 eV, a obtenção de uma correção spin-órbita igual a 0,215 eV acha-se dentro da ordem de grandeza dos valores public<u>a</u> dos na literatura.

CAPÍTULO IV

METODO Ř.P

IV-1) Metodo K.P Não Relativistico

Até 1955, somente dois conjuntos completos de funções ortonormais eram usados para resolver problemas de eletrons em solidos: as funções de Bloch, auto funções da hamiltoniana de um eletron e caracterizadas por um índice de banda n e vetor de onda \vec{k} , e as fu<u>n</u> ções de Wannier, definidas em termos do conjunto de Bloch e caract<u>e</u> rizadas por um índice de banda n e um vetor de translação da rêde - \vec{R}_m .

Em 1955, Luttinger e Kohn (4) introduziram um novo conjunto completo de funções. Mostraram que, se as funções de Bloch são conh<u>e</u> cidas num ponto particular \vec{k}_0 do espaço \vec{k} , \vec{e} possível construir umnovo conjunto completo de funções, caracterizado por um índice de banda n e vetor de onda \vec{k} e dependente do conjunto de Bloch no ponto \vec{k}_0 . Essas funções são conhecidas como funções de Kohn-Luttinger. As funções de Bloch, em cada \vec{k} , podem ser expandidas em têrmos deste conjunto. Os coeficientes na expansão são determinados resolvendo-se uma equação secular e, se tôdas as bandas de \vec{k}_0 são incluídas na matriz secular o resultado \vec{e} exato.

$$H = \frac{\vec{p}^2}{2m} + V(\vec{r})$$
 (IV-1)

Seja:

a hamiltoniana para o problema de um elétron que se move num potencial periódico V(\vec{r}). A auto função dessa hamiltoniana é uma função de Bloch $\Psi_{n,i}^{\alpha}$ (\vec{k},\vec{r}), onde n é o índice de banda e a função se tran<u>s</u> forma de acôrdo com o parceiro i da representação irredutível $\Gamma \alpha$ do grupo de \vec{k} .

Conhecidos as funções de Bloch num ponto qualquer \mathbf{k}_0 (no nosso caso é o ponto Г), as funções de Kohn-Luttinger, num ponto \mathbf{k} são definidas por:

$$\chi_{n,i}(\vec{k}-\vec{k}_{0},\vec{r}) = e^{i(\vec{k}-\vec{k}_{0})\cdot\vec{r}} \psi_{n,i}^{\Gamma_{\alpha}(\vec{k}_{0})}(\vec{k}_{0},\vec{r})$$
 (IV-2)

 $\Gamma_{\alpha}(\vec{k})$ As funções de Bloch, $\psi_{n,j}$ (\vec{k},\vec{r}) podem ser escritas em têrmos das funções de Kohn-Luttinger, pois estas formam um conjunto co<u>m</u> pleto:

$$\Gamma_{\alpha}(\vec{k}) \\ \psi_{n,i} \quad (\vec{k},\vec{r}) = \Sigma \quad C_{n,m}^{i,j} \quad (\vec{k}-\vec{k}_{o}) \quad \chi_{m,j}(\vec{k}-\vec{k}_{o},\vec{r})$$
 (IV-3)

Na soma acima devemos considerar todos os parceiros de tô das as representações irredutíveis a que correspondem as bandas.

Suponhamos que as funções de Bloch $\psi_{n,i}^{\Gamma_{\alpha}}(\vec{k}_{0},\vec{r})$ e os níveis de energia $E_{n}(\vec{k}_{0})$ sejam conhecidos em \vec{k}_{0} e que queiramos resolver aequação de Schroedinger em um ponto \vec{k} .

Substituindo (IV-3) em (IV-4), obtemos:

$$\begin{array}{c} \Gamma_{\alpha}(\vec{k}) \\ H\psi_{n,i} = \Sigma \\ m,j \end{array} C_{n,m}^{i,j} e^{i\vec{k}\cdot\vec{r}} \left\{ \frac{\hbar^2\vec{k}^2}{2m} + E_m(\vec{k}_0) + \frac{\hbar}{m} \vec{k}\cdot\vec{p} \right\} \psi_{m,j}^{\Gamma_{\alpha}(\vec{k})}(\vec{k}_0,\vec{r}) \end{array}$$

$$= E_{n}(\vec{k}) \sum_{\substack{\alpha,j \\ m,j}} C_{n,m}^{i,j} \psi_{m,j}^{\alpha}(\vec{k}_{0},\vec{r}), \qquad (IV-5)$$

 $\operatorname{com} \vec{k} = \vec{k} - \vec{k}_0$.

Multiplicando ambos os membros da equação acima por $\chi_{m',i}^{*}(\vec{k},\vec{r})$, e integrando sobre o volume do cristal, obtemos:

$$\sum_{\substack{m,j \\ m,j}} C_{n,m}^{i,j} \left\{ \left[E_m(\vec{k}_0) + \frac{\hbar^2 \vec{k}^2}{2m} - E_n(\vec{k}) \right] \delta_{mm}, \delta_{i,j} + \frac{\hbar}{m} \vec{k} \cdot \vec{p}_{m,m}, \right\}$$

$$\cdot \psi_{m,j}^{\Gamma_{\alpha}(\vec{k}_{0})}(\vec{k},\vec{r}) = 0$$

(1V-6)

onde
$$\vec{P}_{n,m}^{i,j} = \int d\vec{r} \psi_{m,i}^{*}(\vec{k}_{0},\vec{r}) \vec{P} \psi_{m'j}(\vec{k}_{0},\vec{r})$$
 (IV-7)
cristal

Para que o sistema (IV-6) tenha solução é necessário que:

det
$$\left\{ \left[E_{m}(\vec{k}_{0}) - E_{n}(\vec{k}) + \frac{\hbar^{2}}{2m} \vec{k}^{2} \right]^{\delta} mm' \delta_{ij} + \frac{\hbar}{m} \vec{k} \cdot \vec{p}_{mm'}^{i,j} \right\} = 0$$
 (IV-8)

Na matriz da equação secular, os únicos elementos fora da diagonal são os termos $\frac{h}{m}$ \vec{k} . \vec{P} , o que dã o nome para este método de interpolação de bandas de energia. A resolução da matriz acima, dã os níveis de energia no ponto \vec{k} e os coeficientes da expansão - $C_{n,m}^{i,j}$ (\vec{k} - \vec{k}_{o}).

Em unidades atômicas, o determinante acima fica, para o me<u>s</u> mo parceiro:

$$\det \left\{ 2\vec{k} \cdot \langle \psi_{n}(\vec{k}_{0}) | \vec{P} | \psi_{n}(\vec{k}_{0}) \rangle - \delta_{nn} \left[E_{n}(\vec{k}) - E_{n}(\vec{k}_{0}) - \vec{k}^{2} \right] \right\} = 0$$
(IV-9)

Embora a matriz tenha dimensão infinita, Parada⁽²⁾ utilizou nĩveis uma matriz de dimensão finita, levando em conta alguns⊻de valência e condução próximos do gap e obteve excelentes resultados para o PbTe.

A grande vantagem computacional deste método, em relação dependendo aos métodos convencionais, pode ser destruidarda precisão com que são obtidos os níveis de energia em R_o e da boa convergência dos el<u>e</u> mentos de matriz do momentum nesse ponto.

O mētodo 代.序 permite obter, alēm das faixas de energia, oselementos de matriz do momentum em qualquer ponto da zona de Brillo<u>u</u> in (1):

$$\langle \Psi_{n,j}(\vec{k},\vec{r}) | \vec{p} | \Psi_{m,i}(\vec{k},\vec{r}) \rangle = \Sigma C_{n,n}^{j,j'}(\vec{k}-\vec{k}_{o})^{j}C_{m,m'}^{i,i'}(\vec{k}-\vec{k}_{o})$$

$$\left[\hbar(\vec{k}-\vec{k}_{o}) \delta_{m',n'} \delta_{i',j'+} < \psi_{n',j'}(\vec{k}_{o},\vec{r})|\vec{p}|\psi_{m',i'}(\vec{k}_{o},\vec{r})>\right] (IV-10)$$

.19.

Os coeficientes $C_{n,m}^{i,j}(\vec{k}-\vec{k}_0)$ são obtidos da diagonalização da matriz $\vec{k}.\vec{P}$ no ponto $\vec{k}.$

IV-2) Elementos de Matriz do Momentum

Consideremos o elemento de matriz do momentum entre duas -SAPW's.

em que G é o número de elementos no grupo de P, subgrupo do grupo de \vec{k}_0 (que no nosso caso é o ponto Г) e n_w é a dimensão da representação irredutível Г_w.

Os elementos de matriz do momento, sendo calculados no ponto Γ, não terão a simetria deste ponto e sim, á de um seu subgrupo . Neste caso, as representações do grupo de Γ são redutíveis a uma ou mais representações do grupo de P. Sõ haverã elementos de matriz diferentes de zero, após a redução, entre SAPW's que se transformam de acôrdo com o mesmo parceiro, da mesma representação desse grupo.

Para as operações R, que pertencem ao grupo do operador \tilde{P} , existem transformações unitárias U e u, que reduzem as matrizes das representações $\Gamma_{\Omega}(R)$ e $\Gamma_{\omega}(R)$ à forma diagonal em blocos:

$$\Gamma_{\Omega}^{+}(R) = U^{T}\Gamma_{\Omega}(R)U \qquad (IV-12)$$

$$\Gamma_{ij}^{*}(R) = u^{\star} \Gamma_{ij}(R) \tilde{u} \qquad (IV-13)$$

Chamemos B e T, respectivamente, as operações do fator do grupo de \bar{P} e as operações do grupo de \bar{R}_{0} , isto é, do ponto Г. Então

$$\langle \psi_{\mathbf{I},\mathbf{J}}^{\Gamma_{\Omega}} (\mathbf{k}_{0} + \mathbf{k}_{m},\mathbf{r}) | \mathbf{\bar{p}} | \psi_{\mathbf{i},\mathbf{j}}^{\Gamma_{\omega}} (\mathbf{k}_{0} + \mathbf{k}_{m},\mathbf{r}) \rangle =$$

$$= S \frac{G_{op}}{n_{I}} \Sigma \Sigma U_{L,M}^{*} \Gamma_{\Omega}(T)_{M,J} u_{\ell,m} \Gamma_{\omega}(B)_{m,j}^{*}$$

$$L, \ell = T, B Mm$$

$$\cdot <\psi^{APW}(\vec{k}_{o} + \vec{k}_{m}, \vec{r} | T^{-1}\vec{P} B | \psi^{APW}(\vec{k}_{o} + \vec{k}_{m}, \vec{r}) >$$
(IV.14)

onde S_{L,l} ē a soma dos possíveis valores de L e l.

Dêsse modo, o elemento de matriz entre duas SAPW's se reduz ao elemento de matriz entre duas APW.

De acôrdo com Parada (18) , em estruturas tendo simetria cúbica, é necessário computar apenas os elementos de matriz de \vec{P}_z .

No caso em que se tenham duas APW pertencentes aos níveis de energia E_a e E_b, pode-se mostrar que (2):

+
$$\Sigma = \frac{4\pi}{\Omega} e^{i(\vec{k}_j - \vec{k}_i) \cdot \vec{r}_s} \sum_{\ell=0}^{\infty} \left[j_\ell(k_i R_s) j_{\ell+1}(k_j R_s) F(\ell, j, \bar{i}) \right]$$

esferas

$$I_{s}(a,b,\ell,1) + j_{\ell+1}(k_{i}R_{s}) j_{\ell}(k_{j}R_{s})F(\ell,i,j)I_{s}(a,b,\ell,2)$$
 (IV-15)

onde

e

$$F(\ell,j,i) = 4\pi \sum_{m} \begin{bmatrix} (\ell+1)^2 - m^2 \\ 4(\ell+1)^2 - 1 \end{bmatrix}^{1/2} Y_{\ell m}(\theta_i, \phi_i) Y_{\ell+1, m}(\theta_j, \phi_j) (IV-16)$$

 $I_{s}(a,b,\ell,1) = \frac{R_{s}^{2}}{p_{\ell}^{a}(R_{s})P_{\ell+1}^{b}(R_{s})} \int_{0}^{R_{s}} \int_{0}^{R_{s}} \left[P_{\ell}^{a}(r')P_{\ell+1}^{b}(r') - P_{\ell+1}^{b}(r')P_{\ell}^{a}(r') + \frac{2\ell+1}{r'}p_{\ell}^{a}(r')P_{\ell+1}^{b}(r')\right] dr' \qquad (IV-17)$

$$P_{\ell}^{a}(r') = r' u_{\ell}^{a}(r') e$$

 $I_{s}(a,b,\ell,2) = I_{s}(b,a,\ell,1).$

Na expressão do elemento de matriz de P, a primeira parte,isto ē,

$$\frac{k_{iz} + k_{jz}}{\Omega} \left[\Omega \delta_{ij} - \sum_{s} e^{i(\vec{k}_{j} - \vec{k}_{i}) \cdot \vec{r}_{s}} \frac{4\pi R_{s}^{2} j_{l}(|\vec{k}_{j} - \vec{k}_{i}|R_{s})}{|\vec{k}_{i} - \vec{k}_{i}|} \right] \qquad (IV-18)$$

Ç,

vem da integração realizada na região de onda plana, isto é, fora das esferas, enquanto que a parte restante vem da integração dentro das esferas.

CAPITULO V

METODOS COMPUTACIONAIS

V-1) Determinação do Potencial Atômico

Para a determinação dos potenciais atômicos, neste cálculo tomados como iônicos, utilizou-se o esquema de Herman e Skillman(14). Este utiliza o modelo do campo central de Hartree-Fock-Slater para o átomo, isto é, resolve as equações de Hartree-Fock, em que o termo de exchange é substituído pelo potencial médio proposto por Slater -(15). Nesse modêlo, cada elétron se move num campo de energia potencial esféricamente simétrico, estabelecido pela carga nuclear e pelo movimento médio de todos os elétrons restantes.

Considerando-se um sistema de coordenadas esféricas, com origem no núcleo atômico, cada equação pode ser separada numa parte radial e numa parte angular.

Para o estado $\phi_i(\vec{r})$ tem-se:

$$\phi_{i}(\vec{r}_{i}) = R_{n\ell}(r) Y_{\ell m}(\theta, \phi)$$
 (V-1)

onde n,2,m são os números quânticos convencionais que caracterizam os estados eletrônicos no modêlo de camadas. A equação que resulta para $Y_{lm}(\theta,\phi)$ pode ser integrada formalmente e a equação para a parte r<u>a</u> dial fica

$$\left[-\frac{d^2}{dr^2} + \frac{\ell(\ell+1)}{r^2} + V(r)\right] P_{n\ell}(r) = E_{n\ell} P_{n\ell}(r)$$
 (V-2)

 $\operatorname{com} P_{n\ell}(r) = rR_{n\ell}(r)$

A equação radial acima é resolvida de uma maneira auto consistente. Utilizando-se um potencial inicial com exchange de Slaterobtêm-se as funções radiais $\frac{P_{n\ell}(r)}{r}$, onde r representa a rêde de po<u>n</u> tos de Herman e Skillman. A densidade eletrônica pode ser calculada nessa rêde, a pa<u>r</u> tir de:

$$p(r) = \frac{\sigma(r)}{4\pi r^2} \quad \text{onde} \quad \sigma(r) = \sum_{\substack{n \neq 0 \\ n \neq n}} \omega |P(r)|^2 \quad (V-3)$$

onde ω_{no} representa a ocupação da orbita nl.

O exchange de Slater e dado por:

$$- 6 \left\{ \frac{3}{8\pi} \rho(r) \right\}^{1/3}$$
 (V-4)

e o potencial coulombiano esfēricamente simétrico pode ser calculado a partir da densidade de carga. Este potencial é o visto por uma carga infinitesimal, e difere do potencial visto por um elétron, p<u>e</u> lo termo de exchange.

O potencial coulombiano, obtido da densidade de carga é . em unidades atômicas (14):

$$V(r) = -\frac{2Z}{r} + \frac{2}{r} \left[\int_{0}^{r} \sigma(r) dr + r \int_{r}^{\infty} \frac{\sigma(r)}{r} dr \right]$$
(V-5)

Nesta expressão, o primeiro termo é a energia potencial de um elétron no campo eletrostático do núcleo e o segundo termo é a energia potencial do elétron na média esférica da densidade de todos os elétrons no átomo.

No processo iterativo acima para se resolver as equações r<u>a</u> diais com o exchange de Slater, inicia-se o processo com os potenciais tentativos V(r), tabelados por Herman e Skillman, com $E_{nl} = \omega_{nl}$, isto é, energia e ocupação do nível nl, respectivamente e resolve-se a equação radial para cada orbital, através do método de Numerov.

V-2) Potencial Cristalino

Para a obtenção do potencial cristalino, tem-se que deter minar:

os potenciais dentro das esferas APW

.24.

2) os raios das esferas APW

3) o potencial constante fora das esferas APW

os quais foram determinados do modo descrito a seguir.

V-2.1) <u>O Potencial Cristalino dentro das Esferas</u>

Os potenciais de um elétron pertencente aos ions Na⁺ e Cl⁻, foram determinados pelas equações de Hartree-Fock-Slater e calculados pelo esquema de Herman e Skillman (14).

Os potenciais cristalinos foram obtidos do seguinte modo.-Inicialmente a energia de Madelung $V_{M} = -2\alpha/(\frac{a}{2}) = -\frac{4\alpha}{a}$ [onde $\alpha = 1$, 747558 é a constante de Madelung para a estrutura do NaCl (28)] é somada ou subtraída ao potencial coulombiano iônico original. A con<u>s</u> tante de Madelung representa a contribuição de todos os íons vizi -´nhos, na aproximação pontual (16). Para os íons de Na⁺:

V(r) = V (coulombiano Herman-Skillman)_{Na}+ - V_M (V-6) e para os ions de Cl⁻:

V(r) = V (coulombiano Herman-Skillman)_{Cl}- + V_M (V-7)

Em seguida, \tilde{e} somada a cada potencial acima, a média esférica dos potenciais coulombianos, corrigida da forma assintótica $\pm \frac{2}{r}$, de acôrdo com o método de LOWDIN (29). Para o cloro foi adici onado (-2/r) e para o sódio (+2/r). Como resultado, vê-se, por e xemplo, que a média esférica do potencial coulombiano centrado no ion Na⁺, escolhido como origem é:

$$V_{c_1}(r) = V_{c_1}(r) + \frac{4\alpha}{a} + \sum_{i} \frac{Ni}{2ra_i} \int_{|a_i - r|}^{|a_i + r|} \left[V_{c_n}(r') \pm \frac{2}{r'} \right] r' dr'$$
 (V-8)

onde a soma i se refere a todos os ions vizinhos e n ao tipo de ions:

n = 1, Na^+ ; n = 2, $C1^-$.

Então, ao potencial coulombiano acima é acrescentado o potencial de exchange.

$$V_{exch} = -6\beta \rho_m (r)/8\pi |^{1/3}$$

em que ρ_m(r) ē a mēdia esfērica das densidades de carga, somada tambēm sobre todos os ĩons mais prōximos.

O potencial cristalino de cada ion é então:

$$V_{n}(r) = V_{c_{n}}(r) \pm \frac{4\alpha}{a} + \sum_{i} \frac{Ni}{2ra_{i}} \int_{|a_{i}-r|}^{|a_{i}+r|} \left[V_{c_{N}}(r') \pm \frac{2}{r'} \right] r' dr'$$
(V-10)

- $6\beta \rho_{m}(r)/8\pi|^{1/3}$

Para o número, o tipo de vizinhos e a distância de cada c<u>a</u> mada de vizinhos, para cada íon tomado como origem, usaram-se os d<u>a</u> dos da Tabela I-l.

V-2.2) Os Raios das Esferas APW

Calculados os potenciais cristalinos dos dois ions na rêde de pontos de Herman e Skillman (441 pontos) (14), fez-se a interpolação dos valores obtidos, para uma rêde de 200 pontos, mais adequ<u>a</u> da para a distribuição de valores do potencial na região onde as d<u>u</u> as esferas iônicas deveriam se tocar sem se sobreporem. Com os val<u>o</u> res do potencial obtidos através dessa interpolação, calcularam-se os raios das esferas APW, fazendo os gráficos dos potenciais crist<u>a</u> linos centrados em cada ion, na direção [100]. Determinaram-se os raios das esferas, escolhendo-os de modo que estas se toquem, sem se sobreporem. Para o C1⁻ obtém-se R=2,86 u.a. e para o Na⁺, R=2,46 u.a. Os valores encontrados para ambos os raios concordam com os calculados por L.J. Page e E.H. Hygh (31) e por T.D. Clark e K. L.-Kliwer (30), que usaram o método APW para o calculo das bandas de energia do NaC1.

V-2.3) Obtenção do Potencial Constante Fora das Esferas APW

Obtido o valor do potencial cristalino na superfície das e<u>s</u> feras APW (V₀ = -0,777 u.a.), calculou-se o gap de energia no ponto

.26.

(V - 9)

 $\Gamma(\vec{k}=0)$, (Tabela V-2). No NaCl, o gap experimental se encontra nesse ponto e está situado entre os níveis ${}^{2}\Gamma_{1}$ e ${}^{1}\Gamma_{15}$. Obteve-se, com o v<u>a</u> lor de V₀ acima, um valor calculado do gap, diferente do obtido exp<u>e</u> rimentalmente. Fez-se, então, uma variação do valor de V₀, a fim de se obter um gap próximo do resultado experimental: E_{gap} =8,70 eV (13). Obteve-se, para V₀ o valor de V₀= -0,145 u.a. O gap calculado correspondente foi 8,69 eV.

Com este valor de V_O, foram obtidos todos os níveis e fun ções de onda no ponto Г.

Desde que o potencial constante fora das esferas APW foi o parâmetro ajustado para se obter os resultados experimentais, observando-se a Figura (V-1), vê-se que se poderia ter uma melhor reprod<u>u</u> ção desses dados, se tivéssemos tomado um valor de V₀, tal que o gap calculado reproduzisse exatamente o experimental(12) ou (13).

V-3) <u>Calculo</u> dos <u>Autovalores</u>

Viu-se que, para a obtenção dos autovalores, tem-se que ca<u>l</u> cular o determinante da matriz- $\Lambda_{(E)}$ $\vec{K}\vec{K}$.

A ordem da matriz é dada pelo número de funções APW utiliz<u>a</u> do e cada uma destas é caracterizada por $\overrightarrow{K=k_0}$ + $\overrightarrow{K_i}$, sendo $\overrightarrow{K_i}$ um ve tor da rêde recíproca.

Quando se aplicam os operadores de projeção ρ_{ij} sobre uma $\psi^{APW}_{\vec{k}}$, para se obter a SAPW caracterizada pelo quadrivetor (\vec{k} ,j), $\vec{\epsilon}$ preciso que $\rho_{ij}\psi^{APW}_{\vec{r}}$ seja diferente de zero, isto $\vec{\epsilon}$

$$\rho_{ij} \psi_{\vec{k}}^{APW} = \sum_{R} \Gamma_{\alpha}(R)_{ij}^{*} R e^{i\vec{k}\cdot\vec{r}} \neq 0 \qquad (V-11)$$

pois, para as operações do grupo de \vec{K} , a função APW se transforma c<u>o</u> mo uma onda plana.

Os quadrivetores obtidos para as representações irredutíveis do grupo de Г e de interêsse para o NaCl são apresentados, em ordem crescente de módulo, na Tabela (V-l). O índice j é precedido de um s<u>i</u> nal, que distingue as representações de mesma dimensão.

.27.

TABELA

A			-	
r ₁	^г 25*	r _{2*}	r ₁₅	r ₁₂
0001	2 2 2 -1	2 2 2 -1	2 2 2 1	0401
2221	4 0 4 -2	262-1	0402	4041
0401	262-1	4 4 4 -1	4041	2621
4041	262-2	626-1	2621.	0801
2621	4 4 4 -1	484-1	2622	6261
4441	626-1	666-1	4441	0481
0801	626-2	2 10 2 -1	0802	0482
6261	048-1	2 6 10 -1	6261	4841
0481	484-1	848-1	6262	2 10 2 1
4841	4842	6106 -1	0482	8081
6661	666-l	4124 -1	0,483	2 4 1 0 1
21021	2102-1		4841	2 6 10 2
8081	2 ₁₀ 2 -2	E.,	4842	01201
26101	8 0 8 -2	-	6661	8481
0 12 0 1	2 6 10 -1		2 10 2 1	04121

TABELA V-2 - VÁRIAS CONSTANTES USADAS NO CÁLCULO

Constante da rêde a 10,6577 u.a. Na⁺ - raio da esfera APW 2,46 u.a. Cl⁻ - raio da esfera APW 2,86 u.a. Gap em \vec{K}_0 8,69 eV Energia de MADELUNG 0,656 Ry VM Potencial fora da esfera v_o - 0,145 Ry Potencial na superfície das esferas - 0,777 Ry

ÿ








TABELA V-3- Energia em Ry para os 8 niveis usados no calculo \overrightarrow{r} \overrightarrow{r} k.p. Nesta tabela representamos as bandas de energia pelas representações irredutiveis correspodentes. Representamos cada banda por ${}^{m}\Gamma_{n}$, onde m é a m-ésima banda que se transforma de acôr do com a representação irredutivel Γ_{n} .

з Г	1,399978
Γ ¹ 2	0 ,9 19578
2 Г 15	0,899299
Γ.1 2	0,544689
Г ¹ 25	0,468596
2 Г 1	0,077579

$$GAP$$

$$\Gamma_{15} = 0,561774$$

$$\Gamma_{1} = 1,491665$$

.32.

Repre Irred	s.	Energias sem Correções	Energias Correções Darwin-Massa Velocidade	Repres. Gpo. Duplo	Energias Correções Spin õrbita	
1 _{Г1} 2 _{Г1}	1 2	-1,4916651 0,0775790	-1,5119878 0,0709860	г+ 6 г+ 6	-1,5119879 0,0709860	
³ r ₁	3	1,3999782	1,3951137	г+ 6	1,3551137	
r 12	. 4	0,5446892	0,5444350	г <mark>+</mark>	0,5444351	
	5		0,5444350	Ŭ	0,5444351	
	6		-0,5686446	Γ_6^-	-0,5791643	0.015750
1 ₁ 15	7	-0,5617740	-0,5686446	г <mark>°</mark>	-0,5633849	0;015779 Ry
	8		-0,5686446	r [_] 8	-0,5633849	= 0,215 eV
	· 9		0,8973914	r_6^-	0,8973910	
² ₁₅	10	0,8992990	0,8973914	Γ	0,8973916	
	11		0,8973914	г <mark>8</mark>	0,8973916	
[*] т 2	12	0,9195781	0,9195688	г 7	0,9195688	- - -
	13		0,4684058		0,4684059	
Γ [*] 25	14	0,4685960	0,4684058	$\Gamma_7^+ \equiv \Gamma_0^-$	0,4684059	
	15		0,4684058	/ 8	0,4684059	
					•	
• "!		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·			•	

I

TABELA V-4 - CORREÇÃO RELATIVÍSTICA - Energias em Ry

.33.

Niveis de energia	em I (Ry)
não relativísticos	relativísticos
Na(s) ³ F1 1.399978	Γ ₆ ⁺ 1.395114
Cr(f) F2 * 0,919578	1 7 0,919569
$N_{a}(f_{3p})^{2}\Gamma_{15}$ 0,899299	F 6 0.897391
CTT24) ∫ [12 0,544689	Γ_{8}^{+} 0.544435
(1307) [[25* 0.468596	F7.18 ⁺ 0.468406
Na(3s) 2 CIT(4s) 0,077579	Г6⁺ 0,070986 ⊘
GAP -	° GAP
CI-(3p) 1-15 -0,561274	Γ_{8}^{-} -0.563385
	1 6 [−] -0,579164
Cl ⁻ (3s) ¹ L ₁ -1.491665	Γ ₆ ⁺ −1,511988 ⁻

.34.

Em geral, o número de quadrivetores usados para um dado n<u>í</u> vel depende da boa convergência obtida para o valor da energia correspondente. Esse número e limitado, praticamente, pela capacidade de memória do computador de que se dispõe. Nos calculos feitos, o computador utilizado limitou em 15 o número máximo de quadrivetores para cada representação irredutível.

Os valores da energia, que anulam o determinante, são sol<u>u</u> ções do sistema de equações simultâneas, correspondentes à matriz secular APW. Para obtê-los, parte-se de um conjunto de energias, o<u>b</u> têm-se os valores do determinante, e , por interpolação, determina<u>m</u> se os valores da energia que são soluções da equação secular.

Para se calcular os elementos de matriz $\Lambda_{(E)}$ $\vec{K}\vec{K}$, \vec{e} necess $\underline{\vec{a}}$ rio truncar a soma infinita sobre 2, momento angular, apos um número finito de têrmos 2_{max}. Em geral, esse número depende da estrutura do material. Foram utilizados 13 valores de 2 para o NaCl, obte<u>n</u> do-se boa convergência.

Os valores da energia dos níveis eletrônicos obtidos no po<u>n</u> to Γ estão apresentados na Tabéla V-3.

V-4) <u>Distribuição da Densidade de Carga, para os Níveis</u> <u>de</u> <u>Energia no Ponto Γ</u>.

O cálculo da densidade de carga, para os vários níveis de energia no ponto Γ, acha-se apresentado na Tabela (V-6), e dá uma i<u>n</u> dicação da combinação de funções radiais que contribuem para cada a<u>u</u> to função. Esse cálculo foi dividido em duas partes: a contribuiçãoda densidade de carga da região fora das esferas - "ondas planas" e da densidade de carga dentro de cada esfera - cloro e sódio, respe<u>c</u> tivamente. As contribuições dentro de cada esfera foram separadas pelo número quântico do momento angular em relação ao centro da esfera, afim de indicar o caráter atômico das auto-funções. Os resultados obtidos coincidem aproximadamente, para os mesmos orbitais atômicos de um dado nível de energia, com os cálculos de Clark e Kliewer (30). TABELA V-6 - "Distribuição da Densidade de carga para os Niveis da Hamiltoniana não relativistica "

REPRESEN-	ENERGIA	ONDA	L	= 0	L =	= 1	L	= 2	L = 3		
TAÇÃO		PLANA	Cloro	Sódio	Cloro	Sódio	Cloro	Sodio	Cloro	Sódio	
^r 1,1	-149166512	0,03579	0,95614	0,00765	000000	0.00000	0,00000	000000	0,00000	000000	
^r 1,2	0.07757900	0,49997	0,20680	0,29275	000000	000000	000000	000000	000000	0.00000	
^{r.} 1,3	1,39997816	0,40341	0.02982	0,50750	000000	000000	0.00000	000000	0.00000	000000	
^r 12,1	0,54468906	019671	000000	000000	000000	000000	0,67722	012536	0.00000	000000	
^r 15,1	-0,56177401	0.03872	000000	000000	0,95208	; 000553	000000	00000	000006	0.00347	
Γ15,2	0,89929902	0,33668	000000	000000	0,04055	0,51247	000000	0,00000	Q10926	0,00007	
^г 2 *	0,91957807	0,82486	.0.00000	000000	000000	000000	00000	000000	Q14034	003478	
Γ ₂₅ *	046859604	0,34935	000000	000000	٥٥٥٥٥٥	000000	057031	0,07736	0.00000	00000	

.36.

2

V-5) <u>Calculo dos Elementos de Matriz do Momentum</u>

Para o cālculo das bandas de energia pelo mētodo Ř.P, ē necessārio resolver o determinante:

det $\{2\vec{k}.<\psi_{n}(\vec{k}_{0})|\vec{P}|\psi_{n},(\vec{k}_{0})> - \delta_{nn},\left[E_{n}(\vec{k}) - E_{n},(\vec{k}_{0})-\vec{k}^{2}\right]\}= 0 (V-12)$ onde $\vec{k}=\vec{k}-\vec{k}_{0}$.

O cristal de cloreto de sódio tem, como grupo de ponto, o grupo O_h, o qual apresenta centro de inversão. A utilização das re gras de seleção reduz muito os cálculos e os únicos elementos de matriz do momentum diferentes de zero, no caso de um material com centro de inversão, são os que relacionam bandas com paridades diferentes.

O cálculo dos elementos de matriz, no ponto $\Gamma(\vec{k}=0)$, pode ser feito, levando-se em conta que \vec{P} se transforma de acôrdo com a representação irredutivel \prod_{15} e utilizando-se as propriedades de tran<u>s</u> formação da Tabela (V-7). Os resultados desses cálculos acham-se apresentados na Tabela (V-8) onde as três expressões para cada elemento da matriz correspondem aos elementos de matriz de \vec{p}_x , \vec{p}_y e \vec{p}_z , respectiv<u>a</u> mente.

Foram calculados os onze elementos de matriz do momentum independentes, os quais são permitidos pela teoria de grupo, entre as bandas não relativísticas no ponto Γ.

Para verificar a convergência desses elementos de matriz, em função do número de SAPW's usados para a obtenção das funções de onda Γ , foram eles calculados com dez e quinze SAPW's, nas representaçõesirredutíveis $\Gamma_1,\Gamma_{25*},\Gamma_{15}$ e Γ_{12} . O cálculo na representação irredutível Γ_{2*} foi feito com apenas onze SAPW's. Os valores obtidos para os elementos de matriz acham-se apresentados na Tabela (V-9).

Embora se possa obter uma boa convergência para os valores das energias no ponto Γ, o mesmo não ocorre com os elementos de matriz TABELA V-7 Propriedades de transformação das transformações irredutíveis do grupo cúbico (grupo Γ)

Re	presentações	Propriedades de						
	Parceiro	transformações						
Г ₁		S						
Γ15	10 20	x						
	30 3	y z						
r	10	$\sqrt{3}(x^2-y^2)$						
12	29	$3z^2 - r^2$						
Γ 1 2		хуz						
	19	y z						
Γ' 25	20	× X Z						
	39	ху						

.38.

TABELA V-8- Elementos da matriz do momento entre as representações irredutíveis do grupo cúbico em Γ.

	Γ <mark>1</mark> 2	Γ 15,1	Γ 15,2	Г 15,3
Г	0 0	M 1;15 0	0 M 1;15	0 . 0 M
Γ _{12,1}	0	M _{12;15} 0 0	0 -M _{12;15} 0	0 0 0
Γ 12,2	0 0 0	-M / / -3 12;15	$ \begin{array}{c} 0 \\ -M \\ 12;15 \\ 0 \end{array} $	0 0 2M _{12;-15} / / 3
Γ' 25,1	M ^{25;2} 0,	0 0 0	0 0 M 25;15	0 M _{25;15} 0
Γ 25 , 2	0 M 25;2 0	0 0 M 25;15	0 0 0	M 25;15 0 0
Γ 25,3	0 0 M 2 5 ; 2	0 M 25;15 0	M 25;15 0 0	0 0 0

.39.

TABELA V-9 MATRIZES DO MOMENTO

E	lementos de matrizes n	ormalizadas	de $\frac{H}{m}$ \vec{p} entre	fun-
ções de base e	ем Г . Representaremos	< ⁿ r _i $\frac{h}{m}$	p ^m r _j >	por
が n;m m M _{i;j} e usa	amos unidades atomicas	•		
Elementos de matriz (u.a.)	Calculada com 10 SAPW	ı Ca	lculada com 15 SAPW	
1 ; 1 M 1; 15 H/m	- 0,760567	-	0,767332	
M ¹ ; ² M/m 1; ¹⁵	0,097722		0,097747	
M ² ; ¹ M/m 1; ¹⁵ K/m	0,715819		0,719985	
M ^{2;2} , 1/m 1;15	- 0,040422	-	0,039463	
M ^{3; 1} /m 1;15 √/m	- 0,140515	4 	0,134412	
M ^{3;2} 析/m 1; ¹⁵	- 1,174299	-	1,152127	
1; 1 M12;15K/m	- 0,965813	-	0,971589	
1 32 M 12,15 K/m	- 1,077927		1,074235	•
M ¹ ; ¹ , K/m 25; ² , K/m	- 1,107839	. -	1,107032	
M ¹ ; ¹ 25;15 f/m	- 0,970158	_	0,977250	
M ¹ ; ² M ²⁵ ; ¹⁵ M/m	0,544764		0,535707	

.40.

TABELA V-10 - Relações de compatibilidade entre as representações irredutíveis do grupo de Γ e os grupos de Δ , Σ e Λ , respectivamente.

PONTO	ΡΟΝΤΟ Γ		Γ ₁₂	Γ25	Γ 1	Г15
EIXO	Δ	Δ	$\Delta_1 + \Delta_2$	$\Delta_2^{\dagger} + \Delta_5$	Δ2	$\Delta_1 + \Delta_5$
EIXO	Σ	Σι	$\Sigma_1 + \Sigma_4$	$\Sigma_1 + \Sigma_2 + \Sigma_3$	Σ3	$\Sigma_1 + \Sigma_3 + \Sigma_4$
EIXO	٨	Λ1	Λ3	$\Lambda_1 + \Lambda_3$	Λı	• Λ ₁ +Λ ₃

1

.41.

do momentum, o que se pode ver pela Figura (V-3), onde as matrizes foram colocadas em função do número de SAPW's, não se levando em co<u>n</u> ta os seus valores relativos na escalavertical, mas apenas a sua di<u>s</u> tribuição, para comparação de convergência.

V-6) <u>Uso da Simetria na Resolução da Matriz</u> Ř.P

Para resolver a matriz secular $\vec{k}.\vec{P}$ ao longo dos eixos de s<u>i</u> metria da Z.B., devemos considerar a simetria do potencial cristalino inicial V(\vec{r}) e a do termo $\vec{k}.\vec{P}$. O potencial V(\vec{r}) e invariante sob todas as operações do grupo de Γ ; o têrmo $\vec{k}.\vec{P}$, onde $\vec{k}=\vec{k}-\vec{k}_0$, e invariante apenas sob o grupo do vetor de onda \vec{k} , pois, como \vec{p} e \vec{r} se transformam do mesmo modo, tanto para as rotações próprias como para **as** impróprias (32), então

 $\vec{k} \cdot R^{-1} \vec{r} = R\vec{k} \cdot RR^{-1} \vec{r} = R\vec{k} \cdot \vec{r}$

O grupo de \vec{k} e um subgrupo do grupo de ponto de \vec{k}_0 , isto \vec{e} , de Γ . A comparação entre o grupo de ponto de $\Gamma(\vec{k}=0)$ e os subgrupos correspondentes aos diferentes eixos e pontos da Z.B., leva ãs relações de compatibilidade: a representação irredutível Γ_i do subgrupo- \vec{e} compatível com a representação irredutível Γ_j do grupo de Γ , se e apenas se Γ_i está presente na decomposição de Γ_j em termos das repr<u>e</u> sentações irredutíveis do subgrupo.

As relações de compatibilidade entre as representações irr<u>e</u> dutíveis dos vários grupos do vetor de onda \vec{k} e as propriedades de transformação das suas funções de base podem ser utilizadas para fatorar a matriz $\vec{k}.\vec{P}$, ao longo dos eixos de simetria na Z.B.

A Tabela V-10 mostra as relações de compatibilidade entre as representações irredutíveis do grupo do ponto $\Gamma(\vec{k}=0)$ e os grupos Δ,Λ e Σ , respectivamente.

V-7) Calculo do Determinante Ř.P

As bandas ao longo do eixo Δ , de simetria C_{4V}, podem ser o<u>b</u>

.42.

TABELA V-11

Elementos <u>de m</u>atrizes do momento (u.a.) na matriz K.P

> $\frac{\hbar}{m} \left\langle \frac{1}{\Gamma_1} \right| P_{111} \left| \frac{1}{\Gamma_{15}} \right\rangle = A_1$ $\frac{\pi}{m} \left\langle \left| \frac{1}{\Gamma_1} \right| \right| \left| \frac{2}{\Gamma_{15}} \right\rangle = A_2$ $\frac{\hbar}{m} \left\langle \left| 2 \Gamma_{1} \right| \right\rangle P_{111} \left| \left| {}^{2} \Gamma_{15} \right\rangle = A_{4}$ $\frac{\hbar}{m} \left\langle 2 \Gamma_{1} \right| P_{111} \left| 1 \Gamma_{15} \right\rangle = A_{3}$ $\frac{\hbar}{m} \left\langle \left. {}^{3}\Gamma_{1} \right| P_{111} \left| {}^{1}\Gamma_{15} \right\rangle = A_{5}$ $\frac{\hbar}{m} \left\langle \frac{3\Gamma_1}{\Gamma_1} \right| P_{111} \left| \frac{2\Gamma_1}{\Gamma_5} \right\rangle = A_6$ $\frac{\hbar}{m} \left\langle \Gamma_{25*} \right| P_{111} \left| \Gamma_{2*} \right\rangle = D$ $\frac{\hbar}{m} \left\langle \Gamma_{25*} \right| \mathsf{P}_{111} \left| {}^{1}\Gamma_{15} \right\rangle = \mathsf{C}_{1}$ $\frac{\hbar}{m} \left\langle \left| \Gamma_{25*} \right| \right\rangle P_{111} \left| {}^{2} \left| \Gamma_{15} \right\rangle = C_{2}$ $\frac{\hbar}{m}\left\langle \left| \Gamma_{12} \right| \right| P_{111} \left| {}^{2}\Gamma_{15} \right\rangle = B_{2}$ $\frac{\hbar}{m} \langle \Gamma_{12} | P_{111} | \Gamma_{15} \rangle = B_1$

.43.

FIGURA V-3



.44.

	4	4	۱ •
-			-

		² Г ₁	³ [1	Γ _{12,1}	F _{12,2}	Γ ¹ 25,1	Γ ¹ 252	Γ <mark>1</mark> Γ253	Γ_2^1	¹ 15,1	¹ Г ₁₅₂	¹ Г ₁₅₃	² Г _{15,1}	² Г _{15,2}	² 15,3
1	0 0 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0	A ₁ 0 0	0 A ₁ 0	0 0 A1	A ₂ 0 0	0 A ₂ 0	0 0 A2
² Г ₁		0 0 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0	A3 0 0	0 A3 0	0 0 A 3	A ₄ 0 0	0 A ₄ 0	0 0 A4
³ Г ₁			0 0 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0	A5 0 0	0 A ₅ 0	0 0 A ₅	A ₆ 0 0	0 A ₆ 0	0 0 A ₆
F _{12,1}				0 0 0	0 0 0	> 0 0 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0	B1 0 0	0 -B ₁ 0	0 0 0	B2 0 0	0 -B2 0	0 0 0
F12,2					0 0 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0	- 1 √3'81 0 0	0 -1 V3'81 0	0 0 2 73' 81	-1 73' 82 0 0	0 -1 V3 62 0	0 0 <u>2</u> <u>73 82</u>
Γ _{25,1}						0 0 0	0 0 0	0 0 0	D 0 0	0 0 0	0 0 C ₁	0 C ₁ 0	0 0 0	0 0 C ₂	0 C2 0
Γ _{25,2} 1							0 0 0	0 0 0	0 D_ 0	0 0 C1	0 0 0	C1 0 0	0 0 C ₂	0 0 0	C2 0 0
Γ ¹ Γ ₂₅₃					1	, 		0 0 0	0 0 D	0 C1 0	C ₁ 0 0	0 0 0	0 C ₂ 0	C ₂ 0 0	0 0 0
Γ21									0 0 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0
¹ Г _{15,1}										0 0 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0
¹ Г ₁₅₂											0 0 0	0 0 . 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0
¹ Г ₁₅₃												0 0 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0
² Г _{15,1}													0 0 0	0 0 0	0 0 0
2 Г ₁₅₂														0 0 0	0 0 0
2 Г _{15,3}									•						0 0 0

Figura \mathbf{V}_{-} 4 Matriz \vec{K} . \vec{P}

,

				∆ <u>1+</u> ∆2					Δ5		Δ	5		.45	•
	1	² Г ₁	³ Г1	Γ _{12,1}	Γ _{12,2}	¹ Г _{15,1}	² 15,1	Γ ₂₅₂	¹ Г _{15,3}	² [15,3	[25,3	¹ 15,2	² [15,2	Γ ₂₅₁	Γ_2^1
15	0 0 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0	A ₁ 0 0	A ₂ 0 0	0 0 0	0 0 A1	0 0 A2	0 0 0	0 A ₁ 0	0 A ₂ 0	0 0 0	0 0 0
² Г ₁		0 0 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0	A3 0 0	A4 0 0	0 0 0	0 0 A2	0 0 A/	0 0 0	0 A3 0	0 A4 0	0 0 0	0 0 0
³ Г ₁			0 0 0	0 0 0	0 0 0	A5 0 0	A ₆ 0 0	0 0 0	0 0 As	0 0 Ac	0 0 0	0 A5 0	0 A6 0	0 0 0	0
F _{12,1}	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·			0 0 0	0 0 0	B 0 0	B 0 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0	0 -B ₁ 0	0 -B ₂ 0	0 0 0	0 0 0
F12,2					0 0 0	-1 13 ⁻ 61 0 0	1 √3` 8₂ 0 0	0 0 0	0	0	0 0 0	0 -1 √3 ⁶ 1 0	0 -1 √3 82 0	0 0 0	0 0 0
¹ Г _{15,1}						0 0 0	0 0 0	0 0 C ₁	0 0 0	0 0 0 0	0 C1 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0
² Г _{15,1}							0 0 0	0 0 C2	0 0 0	0 0 0	0 C ₂ 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0
F25,2								0 0 0	C1 0 0	C ₂ 0 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0	0 D 0
1 153									0 0 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0	0 C1 0	0 0 0
² Г _{15,3}										0 0 0	0 0 0	0 0 0	0 0 0	0 C2 0	0 0 0
F253											0 0 0	C ₁ 0 0	C 2 0 0	0 · 0 0	0 0 D
1 1 _{15,2}												0 0 0	0 0 0	0 0 C1	0 0 0
² 													0 0 0	0 0 C ₂	0 0 0
 														0 0 0	D 0 0
Γ_2^1								-							0 0 0

Figura V_5 Fatorização da matriz K.P

,



FIGURA V-6

.46.



FIGURA V-7





tidos fatorando-se a matriz secular $\vec{k}.\vec{P}$ pois, no eixo <100>, apenas a componente $\vec{k_x}$ de \vec{k} e diferente de zero. A diagonalização do determinante e obtida para cada grupo de níveis separadamente, reduzindoassim a dimensão e o tempo de computação da matriz secular resultante (Figura V-4)(Tabela V-11).

O determinante secular de ordem 15x15 pode ser fatorado em três determinantes menores, de ordem 7x7; 3x3; 2x2, que fornecem re<u>s</u> pectivamente os níveis $\Delta_1 + \Delta_2$, Δ_5 e Δ_2^+ . |Fig.(V-5)|.

Os valores dos níveis de energia calculados no ponto - $X\left[\frac{2\pi}{a}(1,0,0); D_{4h}\right]$, extremidade do eixo Δ da Z.B. apresentaram um - gap indireto, entre os pontos X_5' e ${}^2\Gamma_1$. Os resultados experimentais de Roessler e Walker (12) para o NaCl, mostram um gap direto no ponto Γ , entre os níveis ${}^1\Gamma_{15}$ e ${}^2\Gamma_1$.

As faixas Δ_5 dependem dos elementos de matriz do momentum :

¢.

 $C_1 + \langle \Gamma_{25*}^{(c)} | \vec{p} | \Gamma_{15}^{(v)} \rangle$

 $C_2 + \langle \Gamma_{25*}^{(c)} | \vec{p} |^2 \Gamma_{15}^{(c)} \rangle$

Observou-se no cálculo, que a influência de C_j é maior para o. Δ_5 de valência, e a figura V-6 e V-7 mostram os resultados obtidos para a banda Δ_5 e o ponto X'_5 , com a variação dos valores da matriz de momentum C_1 . A adição de 20% em C_1 , produz um gap direto no ponto Γ , entre os mesmos níveis calculados, coincidindo aproximadamente com os níveis experimentais.

A banda Δ_5 de valência depende da energia do nīvel $\Gamma_{25*}^{(c)}$, que de acôrdo com Page e Hygh (31) sofre correções devidas a termos "não muffin-tin".

O valor que se obteve para o gap foi de aproximadamente 14 eV

 $^{1}\Gamma_{15}^{(v)} \rightarrow \Gamma_{25*}^{(c)}$

enquanto o experimental é de 13,2 eV (12).

O cálculo das bandas A, correspondentes ao eixo $\Lambda(C_{3v})$ e dos níveis correspondentes ao ponto $L\left[\frac{2\pi}{a}\left(\frac{1}{2},\frac{1}{2},\frac{1}{2}\right);D_{3d}\right]$ foi efetuado como determinante $\vec{K}.\vec{P}$, de ordem 15x15. Os níveis obtidos, próximos qual<u>i</u> tativamente dos níveis experimentais (12), mostraram um gap indiretoentre os pontos $L_3^{(v)}$ e ${}^2r_1^{(c)}$. As figuras (V-8,9,10,11,12) mostram al guns resultados da variação dos valores das matrizes de momento e sua influência sobre a posição e forma desses níveis.

As bandas Σ , correspondentes ao eixo $\Sigma(C_{2v})$, e os níveis co<u>r</u> respondentes ao ponto $K\left[\frac{2\pi}{a}(\frac{3}{4},\frac{3}{4},0); C_{2v}\right]$, apresentam também a presençã de gap indireto entre os pontos $K_1^{(v)}$ e ${}^2\Gamma_1^{(c)}$. As figuras V-13,14 e 15 mostram o comportamento dos níveis no ponto K, e sua variação dev<u>i</u> do a alterações nos valores das matrizes de momentum responsáveis por suas posições. A figura V-16 mostra as bandas Δ, Λ, Σ iniciais.

V-8) <u>Calculo da Massa Efetiva</u>

Com as faixas obtidas, foram calculadas as massas efetivas para as bandas de condução e de valência, obtendo-se os valores de -0,56 m_e para a banda de condução, que concorda com o valor de 0,573 m_e calculado por Page e Hygh (31), e aproximadamente com o valor de -0,624 m_e calculado por Evseev (41), por um método diferente de cálculo. Para a massa efetiva de valência foi obtido o valor 0,45 m_e. Nossos valores mostram que tanto as bandas de valência, como a de condução, são bandas esféricas, nas proximidades de $\vec{K} = 0$.

.50.



• FIGURA V-9

.51.



FIGURA V-10

.52.



FIGURA V-11



FIGURA V-12



FIGURA V-13

.55.



FIGURA V-14



FIGURA V-15



FIGURA V-16

.58.

CAPITULO VI

TRABALHOS SOBRE O NaC1.

Na tabela VI.l, acham-se, justamente com os nossos resulta dos, os valores obtidos por vários autores, nos cálculos e medidas e<u>x</u> perimentais para as transições banda-banda.

Kunz (33-36) utilizou o método OPW e um potencial, que é umasuperposição de fons livres para os fons Cl⁻ e Na⁺.

Page e Hygh (31) usaram nos seus cālculos o mētodo APW, incl<u>u</u> Indo termos não esfēricos no potencial e variaram o exchange de Slater (15), afim de obter o gap experimental de Roessler e Walker (12). Observaram que os termos não esfēricos têm aproximadamente um efeito de O,4 eV nas energias do NaCl eque é necessário também uma variação de aproximadamente 10% no exchange, para se ter o gap experimental.

Fong e Cohen (37) utilizaram um método pseudo-potencial empírico, enquanto que Lipari e Kunz (38) investigaram as bandas do NaCl, usando o método não relativístico com base mixta. Neste método, os ní veis de energia de Hartree-Fock são calculados, usando orbitais locais. Os efeitos de correlação são levados em conta no cálculo do exchange e mostram ter importância na redução do gap de energia e na largura da banda de valência.

F.Perrot (39) utilizou o método APWHF, no qual são levados em conta efeitos de polarização , através de uma generalização para os s<u>ó</u> lidos, do potencial de polarização de Mittleman.

Experimentalmente, Roessler e Walker (12) e Gout e Pradal (13) obtiveram resultados que se mostraram um pouco incoerentes, especialmente nas transições mais altas.

Clark e Kliewer (30) obtiveram as bandas do NaCl pelo método-APW e utilizaram um método "mufin-tin", resultado de uma superposição de ions livres. Ajustaram o potencial constante fora das esferas, até se obter o valor experimental de Baldini e Bosacchi(42). As transições obtidas com essas bandas não se encontram na Tabela, devido à falta de dados para calculá-las.

.59.

TRANSIÇÕES BANDA - BANDA NO NaCl (em eV)

TABELA VI-1

							<u> </u>			
		:	Teórico	os						
		OPW KUNZ	APW PAGE e H	PSEUDO FONG-CO	P. OHEN	LIP.KUNZ	APW H.F PERROT	APW-K.P [*] Este Trab.		
^Г 15→	rl	7.4	8.8*	9.0	,	10.0	8.4	8,69*		
l₁_→	L'2	8.9	11.3	9.9		12.7	10.3	10,9		
د ' X 5	X 1	11.7	11.9	10.4		14.2	12.3	10,5		
x' ₅ →	х 3	10.1	12.8	10.3	,	14.2	11.3	11,3		
$L_3 \rightarrow$	L'3	14.7		.12.2		17.3	14.4	13,5		
^Γ 15→	r¦ 25	13.9	15.7	12.7	•	17.6	14.0	14,0		
1		_	E	perimental						
			ROES	SLER.W.	GOUT. PRAD.					
	r ₁₅	[→] Γ1	9	.0		8.7				
	L ₃ -) [⊥] 2	9	• 5	1	0.2				
	x;-	,X1	10	.5	1	3.0	- Aji	istados para		
	X'-	→X ₂	11	.8	1	1.4	se	produzir o		
		J →Ľ3	12	.3	1	6.0	gar	p experimental.		
	Г15	5→ ^Γ 25	13	.2	1	5.2		·		
					ļ.,,		I	,		
A	Te	eóricos								
OPW	A. -	.B.KUNZ	, PHYS.	REV. 175	,114	7 (1968) 7 (1968)	(1070)			
APW	L.J.PAGE e E.H.HYGH, PHYS. REV.B1,34						(1210)			

Pseud: C.Y.FONG e M.L.COHEN, PHYS.REV.LETTERS, 21, 22 (1968)

N.O.LIPARI e A.B.KUNZ, PHYS.REV.<u>B2</u>,491(1970)

APW-H.F. F.PERROT, PHYS.STAT.SOL. (b) 52,163(1972)

APW-R.P THEREZINHA T.SANS e N.J.PARADA - este trabalho

Experimentais

D.M.ROESSLER e W.C.WALKER, PHYS.REV. 166,599(1968).

G.GOUT e F.PRADAL , J.PHYS.CHEM.SOLIDS 29,581(1968)

Os resultados de Kunz e de Cohen se assemelham bastante qual<u>i</u> tativamente e diferem dos de Clark e Kliewer e dos de Hygh e Page.Nos cālculos de Clark e Kliewer e de Hygh e Page, os nīveis de condução – d : $(\Gamma_{25*},\Gamma_{12})$ acham-se muito mais distantes da banda s (Γ_1) , do que – nos cālculos de Kunz e Cohen.

Para Clark e Kliewer e para Hygh e Page, no ponto X, o nīvel - X_1 acha-se mais baixo que X_3 , enquanto que Kunz e Cohen encontraram o opôsto. Os trabalhos dêsses autores concordam qualitativa e quantitat<u>i</u> vamente ,com os resultados experimentais de Roessler e Walker.(12), e<u>n</u> quanto que os nossos resultados são mais consistentes com os calculosde Perrot e com as medidas de Gout e Pradal. Todos eles demonstram, ao contrario do que afirmaram Kunz et al.(40), que o método APW da melhores resultados para as faixas de energia do NaCl.

.61.

CONCLUSÕES

Ao analisarmos os resultados apresentados na Tabela VI-l, d<u>e</u> vemos observar essencialmente que:

 Nossos resultados apresentam uma pequena discrepância quanto ao ajuste do gap em relação ao valor experimental apresentado por Gout e Pradal (diferença de 0,01 eV);

 Utilizamos, no nosso calculo, a aproximação de Slater para o têrmo de exchange ;

 Correções não esféricas ao potencial muffin-tin dentro das esferas podem ser importantes , e

 Correções ao potencial constante fora das esferas podem influir nos resultados.

Page e Hygh fizeràm o ajuste do gap teórico ao gap experimen tal, variando o potencial de exchange. Utilizaram a aproximação :

 $V_{exch}(r) = -6\alpha [(3/8\pi)\rho(r)]^{1/3}$

para o potencial de exchange de Slater, onde α foi o parâmet<u>r</u>o ajustável. Verificaram que êste deslocamento do potencial de exchange não modifica essencialmente a forma das bandas.

Possivelmente o potencial de exchange de Ferreira (43), deri vado do operador de massa da teoria de muitos corpos , que depende da energia cinética dos elétrons e inclui o efeito de correlação cou lombiana entre êles, podera influenciar mais fortemente a forma das bandas.

De acôrdo com Page e Hygh, a inclusão de têrmos não esféricos no potencial, desloca as bandas do NaCl mais ou menos rigidamente, e tem seu maior efeito, principalmente nos estados do tipo s ,e um ef<u>e</u> ito um pouco menor , nos estados p e d . O efeito maior se encontra no ponto X. Deste modo, a banda de condução é mais afetada que a banda de valência.

.62.

De Cicco (16), no estudo da influência das correções do pote<u>n</u> cial constante fora da esfera, no cálculo das bandas de energia do -KCl, pelo método APW, verificou que essas correções não são despresíveis e que talvez sejam mais importantes do que as correções ao potencial esfericamente simétrico dentro das esferas. Se esses efeitos tiv<u>e</u> rem a mesma importância para o NaCl, pensamos que essas correções se jam mais importantes nas bandas de condução, cujas funções de onda são menos centralizadas nos centros iônicos.

A observação da figura (V-3), que nos mostra a falta de conve<u>r</u> gência em quase todas as matrizes do momento, calculadas no ponto Г,leva a necessidade de aumentar o número de APW's, usadas no cálculo da função de onda.

Deve haver, porém, um compromisso, entre as considerações acima, e o número de APW's necessários para se ter funções de onda conve<u>r</u> gentes no ponto $\Gamma(\vec{k}_0=0)$. Sõ então se podera pensar na necessidade de um calculo auto consistente dos potenciais e das energias.

Pela concordância entre os nossos resultados, e os dados experimentais existentes, concluimos que o método APW-Ř.P é um bom método, para o cálculo de faixas de energia para compostos iônicos. Quanto àscorreções discutidas acima, não se pode, à priori, concluir pela suanecessidade, em vista da discrepância existente entre os dados exper<u>i</u> mentais de Roessler e Walker e de Gout e Pradal. Por outro lado, nossos resultados se assemelham teoricamente àqueles obtidos pelos outros autores.

.63.

= <u>BIBLIOGRAFIA</u>

=

1 -	-	G.N. Pratt, Jr. e N.J. Parada, Int. J. Quantum Chem. IS, 589 (1967).
2 ·		N.J. Parada, Tese de Doutoramento (MIT), 1968.
3	-	N.J. Parada, Phys. Rev. B3 , 2042 (1971)
4 •		J.M. Luttinger e W. Kohn, Phys.Rev. 97, 869 (1955).
5 ·		M. Cardona e F.H. Pollak, Phys. Rev. 142, 530 (1966).
6.	-	N.P. Ahmad, Tese de Mestrado - Unicamp - 1972.
7.	-	a;b,G.D. Menezes, Tese de Mestrado - Unicamp - 1972.
8 •	-	Ivan C.C. Lima, Tese de Mestrado - Unicamp - 1972.
9.	-	L.M. Brescansin, Tese de Mestrado - Unicamp - 1972.
10 ·	-	J.C. Slater, Phys.Rev. 51, 151 (1937).
11 ·		, Nature 173, 345 (1954).
12 ·	_	D.M. Roessler, W.C. Walker, Phys.Review 166, 599 (1968).
13 -		G.Gout e F.Pradal, J.Phys. Chem. Solids 29, 581 (1968).
14 ·	_	F.Herman e S. Skillman, "Atomic Structure Calculations", Prentice
		Hall
15 ·	-	J.C. Slater, Phys.Review 81, 385 (1951).
16 •	_	P.D. De Cicco, Phys. Review 153, 931 (1967).
17 •		A. Barry Kunz, Phys. Review 159, 738 (1967).
18 -	_	N.J. Parada, Technical Report nº8. Material Theory Group, MIT.
		ng, 51 (1968).
19		$J_{\rm L}R_{\rm c}$ Pereira, Tese de Doutoramento - U.S.P. (1971).
20	_	E_{0} , Kane, Phys. Review 84, 1917 (1971).
21 .		Dina Lida, Tese de Mestrado, ILS, P. (1972) .
22 .	-	F.C. Von der Lage e H. Bethe, Phys. Rev. 71, 612 (1947).
22	_	M Hammermesh Group Theory and its Application to Physical
23		Problems Addison Wesley 1962
24 .	_	L E Mattoise Phys Poviow 133 Al 399 (1964)
25		T P Conklin Ir J F Johnson and C W Bratt Jr Dhug Peview
23		137 A 1282 (1965)
26	-	$\frac{157}{1202}$ (1905).
20	_	I. D. Piorkon o C. D. Droll "Polativistic Overtum Mechanics"
21		(MeCrave - Mill P. Co. 1964)
20		(McGraw - Hill B.Co. 1964).
28	-	C.Kittel, Introduction to Solid State Physics, 2. Edição, pg.//.
29	-	P.O. Lowdin, Adv. Phys. <u>5</u> , 1 (1956).
30 -	-	T.D. Clark e K. L. Kliewer, Phys. Letters, <u>27A</u> , 167 (1968).
31	-	L.J. Page e F.H. Hygh, Phys. Review <u>B1</u> , 3472 (1970).
32	-	M. Tinkham, "Group Theory and Quantum Mechanics", Mc Graw-Hill
~ ~		Book Co.
33 -		A. Barry Kunz, Phys. Rev., vol. 175, pg.1147 (1968).

.64.
- 34 -- A. B. Kunz, Phys. Letters, vol. 25A, pg.538 (1967).
- 35 A. B. Kunz, W. B. Fowler e P. M. Schneider , Phys. Letters, vol. <u>28A</u>, pg. 553 (1969).
- 36 A. B. Kunz, Phys. Rev. vol. 159, pg. 738 (1967).
- 37 C. Y. Fong e Marvin L. Cohen, Phys. Rev. Lett., vol. <u>21</u> pg. 22 (1968).
- 38 Nuzio O. Lipari e A. B. Kunz, Phys. Rev. B., vol. <u>3</u>, pg. 491 (1971).
- 39) F. Perrot, Phys. Stat. Sol. (b), <u>52</u>, 163 (1972).
- 40 A. B. Kunz, W. B. Fowler e P.M. Schneider, Phys. Lett., vol. <u>28A</u> pg. 553 (1969).
- 41 Z. Ya. Evseev, Fiz. Tverd. Tela, <u>5</u>, 2345 (1963); English Transl. Soviet Phys. - Solid State <u>5</u>, 1705 (1964).
- 42 G. Baldini e G. Bosacchi, Phys. Rev.
- 43 L. G. Ferreira e J. R. Leite, Phys. Rev. 3, A 1224 (1971).