

# *Introdução à Física do Estado Sólido*

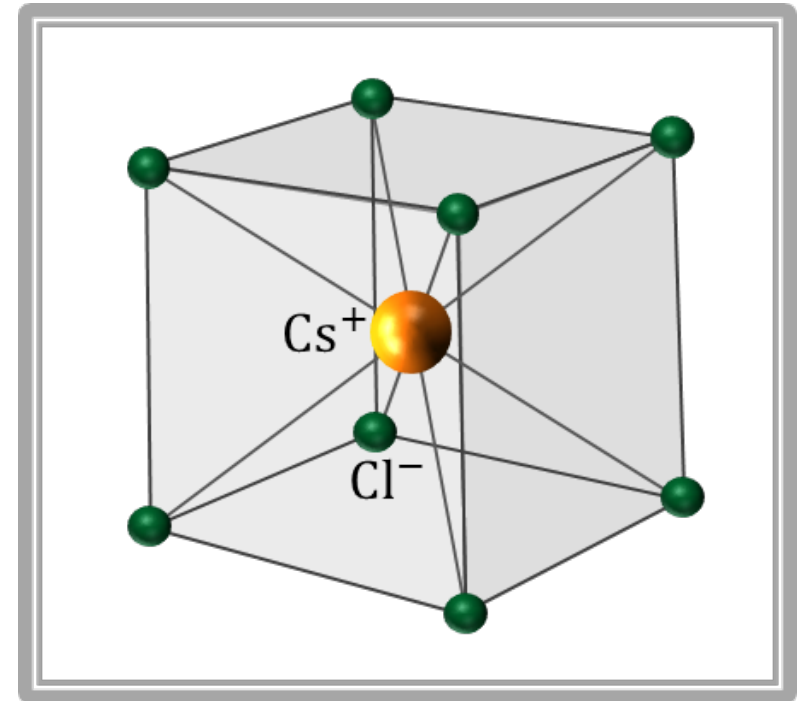
*Lucy V. C. Assali*

*Escritório: Edifício Alessandro Volta, Bloco C, sala 210.  
Fone: 3091-7041 (celular:98346-3882)  
e-mail: lassali@if.usp.br*

# Estruturas Cristalinas: Rede+Base

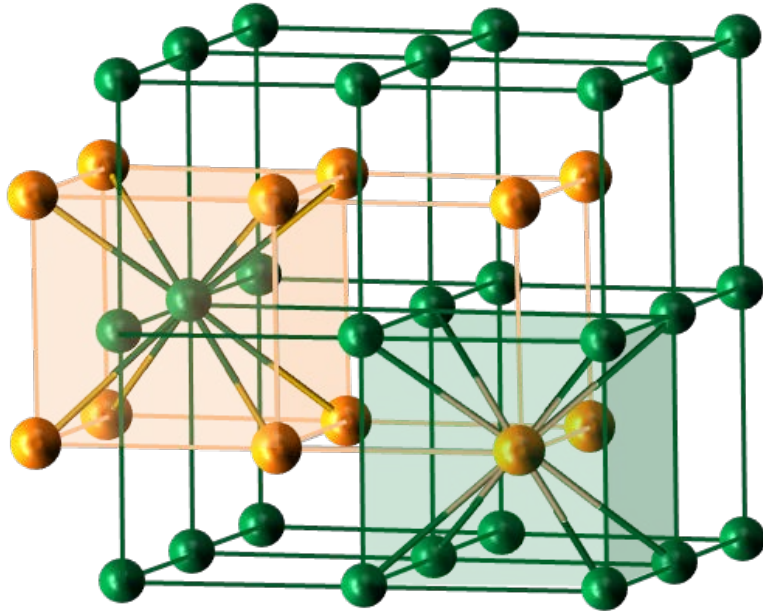
## 1. Estrutura Cristalina do Cloreto de Césio (CsCl)

A estrutura cristalina do cloreto de césio é uma rede de Bravais **CS** com uma base de dois átomos: um íon  $\text{Cl}^-$  na posição  $(0, 0, 0)$  e um íon  $\text{Cs}^+$  na posição  $(1/2, 1/2, 1/2)a$ . A rede de Bravais do cloreto de césio é **CS** pois o vetor  $a/2(1, 1, 1)$ , que leva o  $\text{Cl}^-$  no  $\text{Cs}^+$ , não é um vetor de translação da rede, pois  $\text{Cl}^- \neq \text{Cs}^+$ . Cada íon de  $\text{Cs}^+$  tem como primeiros vizinhos, na rede, 8 íons de  $\text{Cl}^-$ , posicionados nos vértices de um cubo, enquanto que cada íon de  $\text{Cl}^-$  tem como primeiros vizinhos, na rede, 8 íons de  $\text{Cs}^+$ .



# Estruturas Cristalinas: Rede+Base

## 1. Estrutura Cristalina do Cloreto de Césio (CsCl)



Cada átomo de uma espécie se encontra no centro de um cubo formado por átomos da espécie oposta. A estrutura cristalina do CsCl pode ser imaginada como duas redes CS, de parâmetro de rede  $a$ , deslocadas de metade da diagonal do cubo, cada uma delas com átomos de uma espécie em seus vértices.

Vetores primitivos  $\left\{ \begin{array}{l} \vec{a}_1 = a\hat{i}, \quad \vec{a}_2 = a\hat{j}, \quad \vec{a}_3 = a\hat{k} \end{array} \right.$

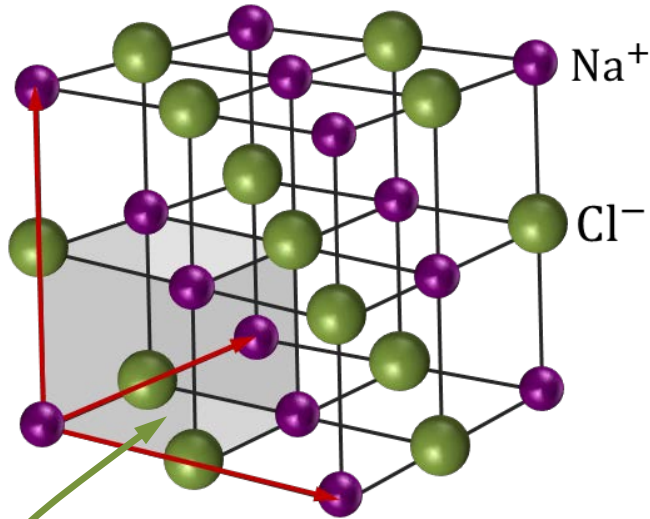
Coordenadas dos átomos da base  $\left\{ \begin{array}{l} \vec{r}_{\text{Cl}^-} = \ell_1\vec{a}_1 + \ell_2\vec{a}_2 + \ell_3\vec{a}_3 \\ \vec{r}_{\text{Cs}^+} = (\ell_1 + \frac{1}{2})\vec{a}_1 + (\ell_2 + \frac{1}{2})\vec{a}_2 + (\ell_3 + \frac{1}{2})\vec{a}_3 \end{array} \right.$

# *Cristais que apresentam estrutura cristalina do cloreto de césio*

Cristal	$a$ (Å)	Cristal	$a$ (Å)
BeCu	2,70	AlNi	2,88
CuZn	2,94	CuPd	2,99
AgMg	3,28	LiHg	3,29
NH <sub>4</sub> Cl	3,87	TlBr	3,97
CsCl	4,11	TlI	4,20

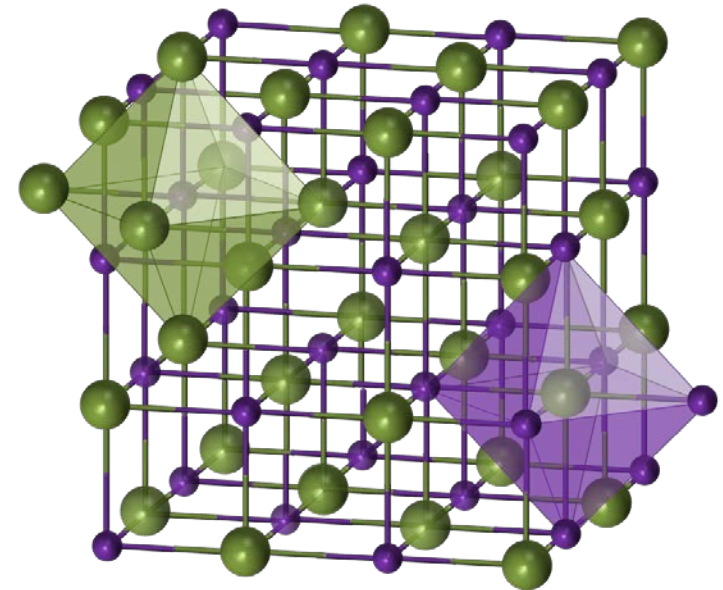
# Estruturas Cristalinas: Rede+Base

## 2. Estrutura Cristalina do Cloreto de Sódio (NaCl)



Esta estrutura pode ser imaginada como duas redes CFC, de parâmetro de rede  $a$ , deslocadas de metade da diagonal do cubo, cada uma delas com átomos de uma espécie em seus pontos de rede. A célula convencional CS possui 8 átomos na base.

A rede de Bravais do cloreto de sódio não é CS, pois  $\text{Cl}^- \neq \text{Na}^+$ . Cada íon de  $\text{Na}^+$  tem como primeiros vizinhos, na rede, 6 íons de  $\text{Cl}^-$ , posicionados nos vértices de um octaedro regular, enquanto que cada íon de  $\text{Cl}^-$  tem como primeiros vizinhos, na rede, 6 íons de  $\text{Na}^+$ .



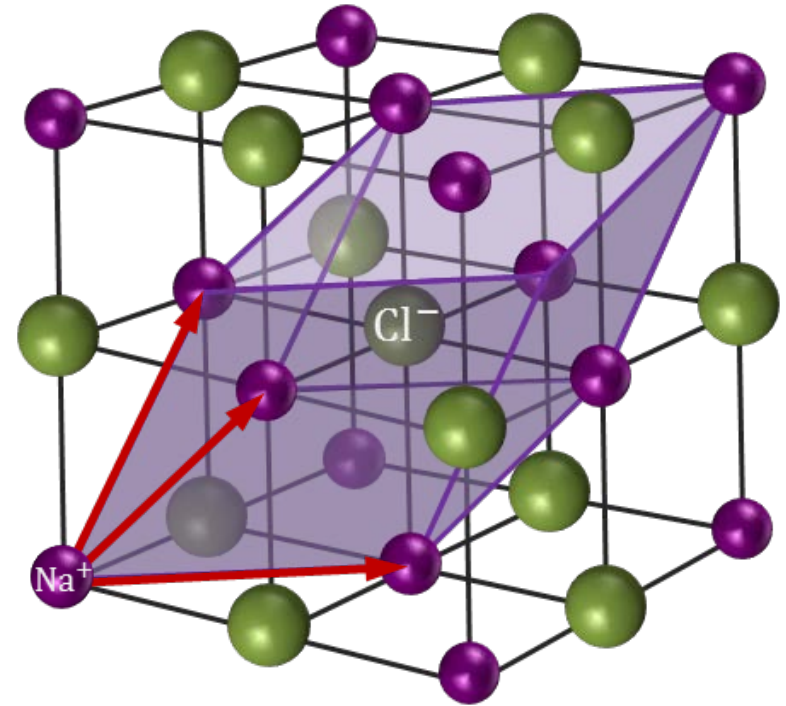
# Estruturas Cristalinas: Rede+Base

## 2. Estrutura Cristalina do Cloreto de Sódio (NaCl)

A célula primitiva CFC possui 2 átomos na base, um íon de  $\text{Na}^+$  na posição  $(0, 0, 0)$  e um íon de  $\text{Cl}^-$  na posição  $(1/2, 1/2, 1/2)a$ .

$$\text{Vetores primitivos} \begin{cases} \vec{a}_1 = a/2(\hat{i} + \hat{j}) \\ \vec{a}_2 = a/2(\hat{j} + \hat{k}) \\ \vec{a}_3 = a/2(\hat{i} + \hat{k}) \end{cases}$$

$$\text{Coordenadas dos átomos da base} \begin{cases} \vec{r}_{\text{Na}^+} = \ell_1 \vec{a}_1 + \ell_2 \vec{a}_2 + \ell_3 \vec{a}_3 \\ \vec{r}_{\text{Cl}^-} = (\ell_1 + 1/2) \vec{a}_1 + (\ell_2 + 1/2) \vec{a}_2 + (\ell_3 + 1/2) \vec{a}_3 \end{cases}$$



# *Cristais que apresentam estrutura cristalina do cloreto de sódio*

Cristal	$a$ (Å)	Cristal	$a$ (Å)
LiH	4,08	MgO	4,20
MnO	4,43	NaCl	5,63
AgBr	5,77	PbS	5,92
KCl	6,29	KBr	6,59

# *Estruturas Cristalinas: Rede+Base*

## *3. Estruturas Cristalinas Compactas:*

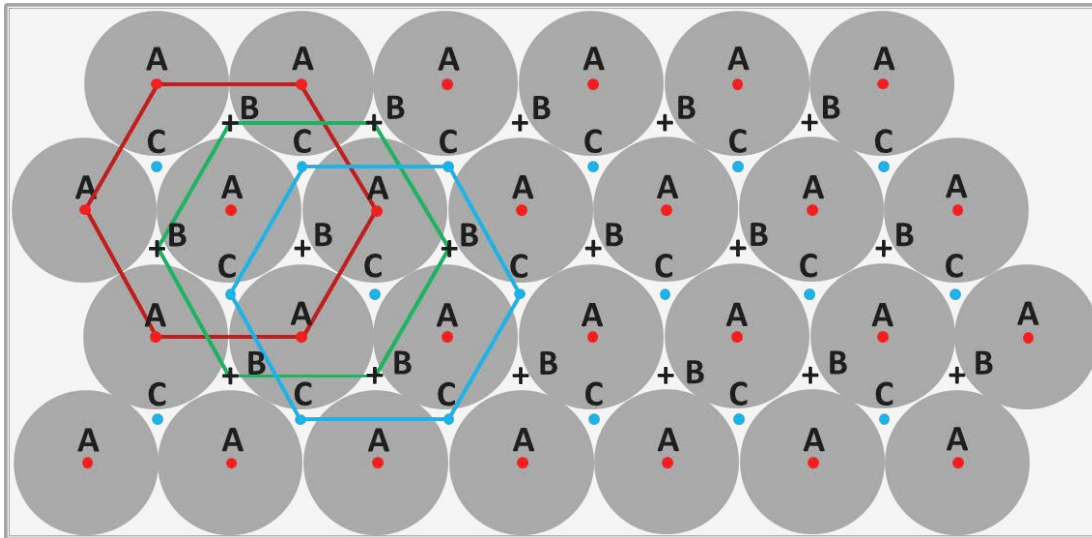
Existem dois modos de agrupar esferas rígidas em camadas regulares e alinhadas a fim de se minimizar o volume do espaço vazio (intersticial). Um dos modos conduz à uma estrutura cuja rede já foi descrita: a rede com estrutura **CFC**, também conhecida como estrutura cúbica com agrupamento compacto ( $f = 0,74$ ). O outro modo conduz à uma estrutura com simetria hexagonal, denominada estrutura hexagonal com agrupamento compacto (**hcp**), que também tem  $f = 0,74$



# Estruturas Cristalinas: Rede+Base

## 3. Estruturas Cristalinas Compactas

A figura mostra uma camada com agrupamento compacto de esferas rígidas, com seus centros nos pontos **A**. Uma segunda e idêntica camada de esferas pode ser superposta a esta, com os seus centros colocados nas posições marcadas pelos pontos **B**. Existem, então, duas possibilidades, não equivalentes, de se empilhar uma terceira camada de esferas: centradas nos pontos **A** ou centradas nos pontos **C**. Se os centros estiverem em **C**, a sequência será **ABCABCABC...** e a estrutura será uma rede **CFC** (família de planos  $\{111\}$ ). Se centradas em **A**, a sequência será **ABABAB...** e a estrutura será hexagonal com agrupamento compacto (**hcp**).

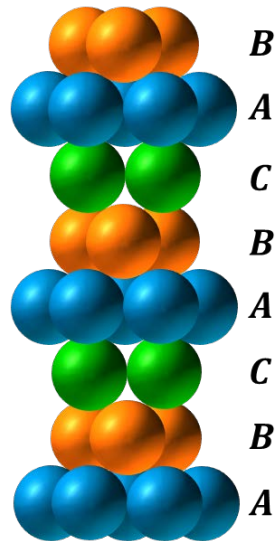


Em ambos tipos de empilhamento, cada esfera tem 6 esferas como vizinhas mais próximas.

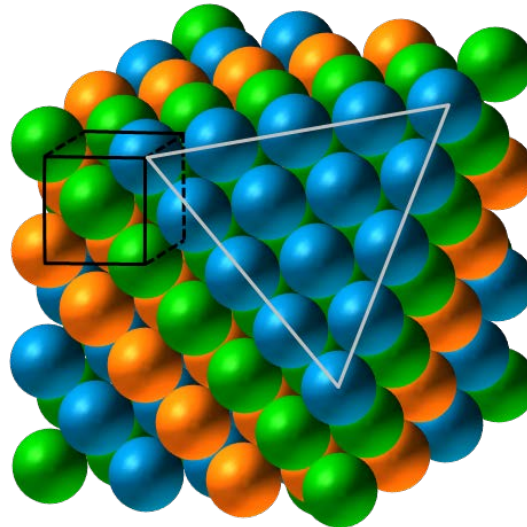
# Estruturas Cristalinas: Rede+Base

## 3. Empilhamento compacto ABCABCABC... $\Rightarrow$ estrutura cristalina CFC na direção [111]

Para a estrutura cristalina CFC, os centros do terceiro plano de átomos estão situados sobre os sítios **C** do primeiro plano e o empilhamento compacto se dá na direção dos planos (111) do cristal.



Sequência de empilhamento compacto para a estrutura cristalina CFC

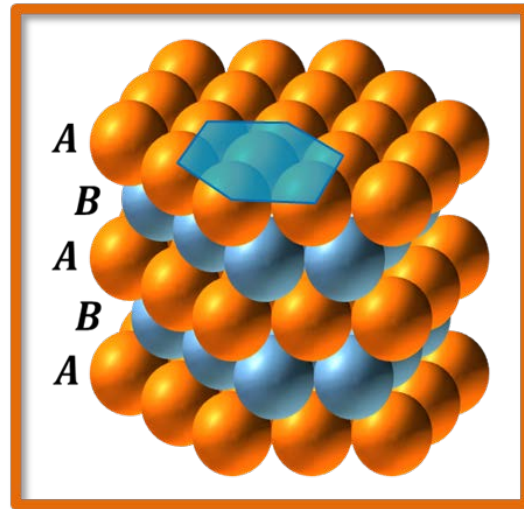
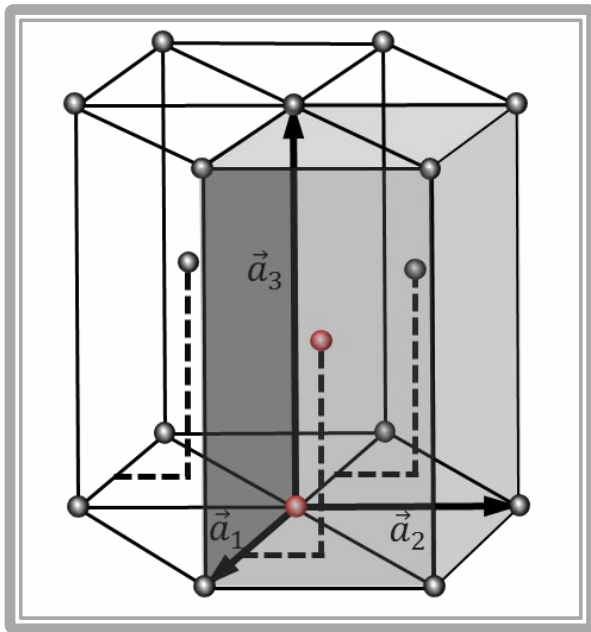


Sistema CFC mostrando a relação entre o sistema cúbico (destacado pelas linhas pretas) e o empilhamento compacto na direção [111], onde o plano (111) está destacado pelo triângulo cinza, após a remoção de um dos vértices da estrutura cúbica.

# Estruturas Cristalinas: Rede+Base

## 3. Estrutura Cristalina hcp

A estrutura hcp possui uma rede de Bravais hexagonal com uma base de dois átomos: um na posição  $(0, 0, 0)$  e um na posição  $(2/3, 1/3, 1/2)$ , como mostram os pontos vermelhos na figura abaixo, na célula primitiva.



Como

$$|\vec{a}_1| = |\vec{a}_2| = a$$

$$|\vec{a}_3| = c$$

A relação ideal entre  $c$  e  $a$  é

$$c/a = \sqrt{\frac{8}{3}} \approx 1,633$$

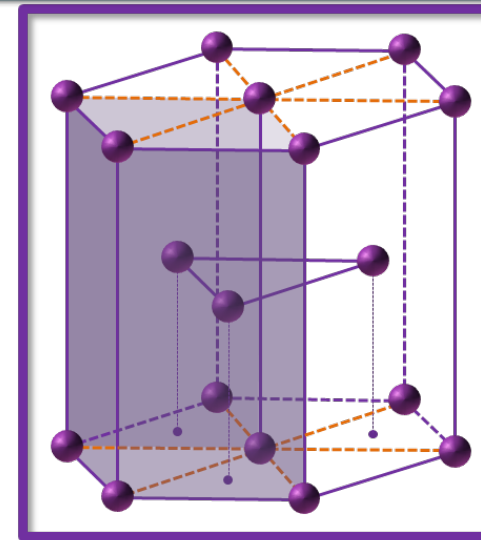
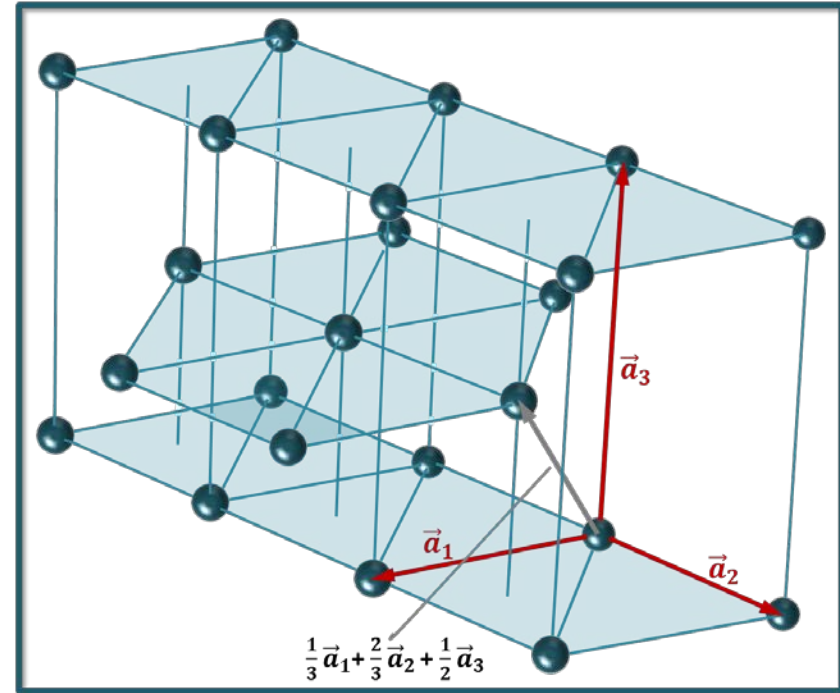
Vetores primitivos  $\left\{ \begin{array}{l} \vec{a}_1 = a/2 (\hat{i} - \sqrt{3} \hat{j}) \\ \vec{a}_2 = a/2 (\hat{i} + \sqrt{3} \hat{j}) \\ \vec{a}_3 = c \hat{k} \end{array} \right.$

Coordenadas dos átomos da base  $\left\{ \begin{array}{l} \vec{r}_1 = \ell_1 \vec{a}_1 + \ell_2 \vec{a}_2 + \ell_3 \vec{a}_3 \\ \vec{r}_2 = (\ell_1 + \frac{2}{3}) \vec{a}_1 + (\ell_2 + \frac{1}{3}) \vec{a}_2 + (\ell_3 + \frac{1}{2}) \vec{a}_3 \end{array} \right.$

# Estruturas Cristalinas: Rede+Base

## 3. Estrutura Cristalina hcp

Essa estrutura pode, também, ser imaginada como duas redes de Bravais hexagonais deslocadas, primeiro, verticalmente de metade do parâmetro  $c$  ( $c = |\vec{a}_3|$ ) e, em seguida, horizontalmente, de modo que os pontos de uma rede caíam diretamente acima do centro dos triângulos formados pelos pontos da outra rede.



# Estruturas Cristalinas: Rede+Base

## 3. Estrutura Cristalina hcp: Fator $f$

Na estrutura hcp, a menor distância entre duas esferas rígidas é  $a$ . Assim, o volume de cada uma das esferas será:

$$V_{\text{esf.}} = \frac{4}{3} \pi R^3 = \frac{4}{3} \pi \left(\frac{a}{2}\right)^3 = \frac{\pi a^3}{6}$$

O volume da célula primitiva é

$$V = |\vec{a}_1 \times \vec{a}_2 \cdot \vec{a}_3| = \frac{\sqrt{3}}{2} a^2 c \xrightarrow{c/a = \sqrt{\frac{8}{3}}} V = \sqrt{2} a^3$$

Assim, o FEA é

$$f = \frac{\pi a^3}{6} \left(\frac{2}{\sqrt{2} a^3}\right) = \frac{\pi}{2\sqrt{3}} \approx 0,74$$

# *Elementos com estrutura cristalina hcp*

Elemento	$c/a$	Elemento	$c/a$
Be	1,581	Co	1,622
Mg	1,623	Y	1,570
Ti	1,586	Zr	1,594
Zn	1,861	Gd	1,592
Cd	1,886	Lu	1,586

Relação ideal  $c/a = \sqrt{\frac{8}{3}} \approx 1,633$

# Estruturas Cristalinas: Rede+Base

## 4. Estrutura Cristalina do Diamante e do ZnS

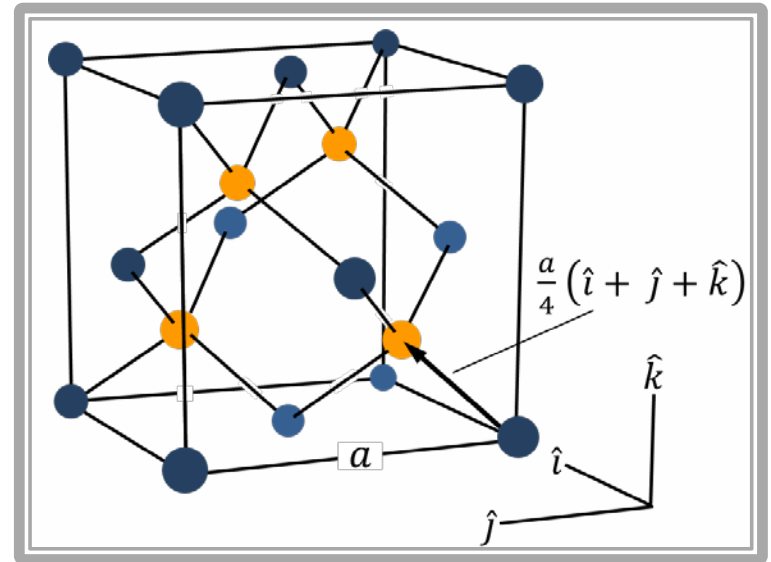
É uma rede de Bravais CFC com uma base de dois átomos: um átomo na posição  $(0, 0, 0)$  e outro na posição  $(1/4, 1/4, 1/4)a$ . Esta estrutura pode ser imaginada como duas redes CFC, de parâmetro de rede  $a$ , deslocadas de  $1/4$  da diagonal do cubo, cada uma delas com átomos de uma mesma espécie (diamante) ou de espécies diferentes (blenda), nos pontos da rede.

Exemplo: base com 2 átomos iguais:

Silício:  $a = 5,43 \text{ \AA}$  (estrutura do diamante)

Exemplo: base com 2 átomos diferentes:

GaAs:  $a = 5,65 \text{ \AA}$  (estrutura blenda - ZnS)



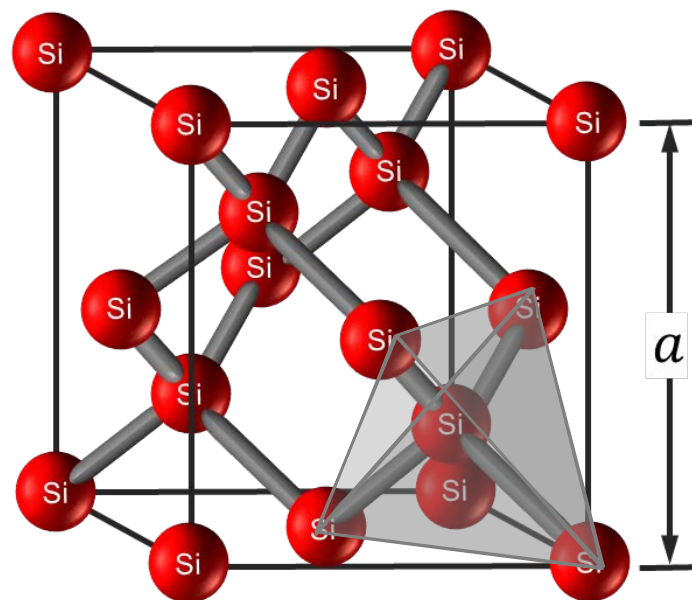
Vetores primitivos  $\left\{ \begin{array}{l} \vec{a}_1 = a/2 (\hat{i} + \hat{j}), \quad \vec{a}_2 = a/2 (\hat{j} + \hat{k}), \quad \vec{a}_3 = a/2 (\hat{i} + \hat{k}) \end{array} \right.$

Coordenadas dos átomos da base  $\left\{ \begin{array}{l} \vec{r}_1 = \ell_1 \vec{a}_1 + \ell_2 \vec{a}_2 + \ell_3 \vec{a}_3 \\ \vec{r}_2 = (\ell_1 + \frac{1}{4}) \vec{a}_1 + (\ell_2 + \frac{1}{4}) \vec{a}_2 + (\ell_3 + \frac{1}{4}) \vec{a}_3 \end{array} \right.$

# Estrutura Cristalina do Diamante

Cristal	$a$ (Å)	Cristal	$a$ (Å)
Diamante	3,57	Silício	5,43
Germânio	5,66	$\alpha$ -Estanho	6,49

O número de primeiros vizinhos na rede é conhecido como número de coordenação e, para a estrutura cristalina do diamante, o número de coordenação é 4. Cada átomo de Si é tetraedricamente rodeado por 4 átomos de Si primeiros vizinhos, como se ele estivesse centrado em um tetraedro regular e seus vizinhos nos vértices desse tetraedro.

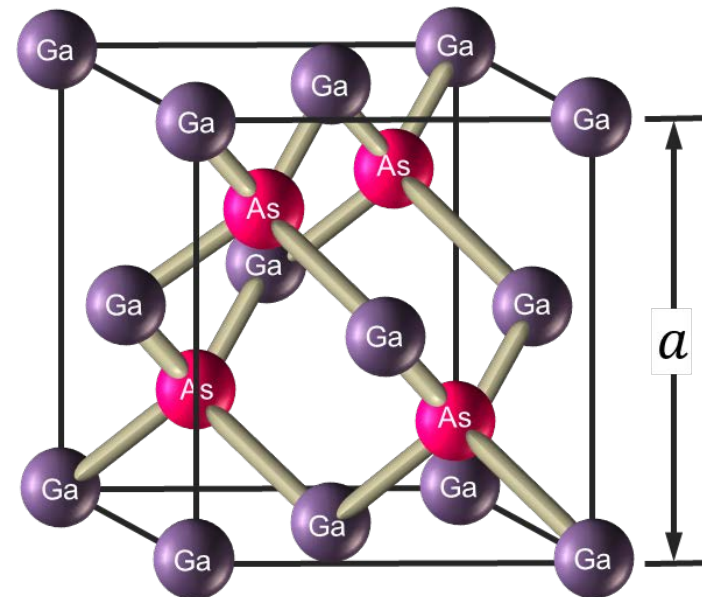




# Estrutura cristalina ZnS

Cristal	$a$ (Å)	Cristal	$a$ (Å)
SiC	4,35	ZnSe	5,65
ZnS	5,41	GaAs	5,65
AlP	5,45	AlAs	5,66
GaP	5,45	InSb	6,46

Na estrutura cristalina blenda, cada átomo de uma espécie é rodeado por 4 átomos da espécie oposta, à igual distância, dispostos nos vértices de um tetraedro regular.



# Densidade do cristal de Silício

- Qual é o número de átomos de Si em  $1 \text{ cm}^3$ ?

Dados:  $a = 5,43 \text{ \AA}$  e estrutura cristalina **Diamante**

$$n = \frac{8 \text{ átomos}}{a^3} = 5 \times 10^{22} \frac{\text{átomos}}{\text{cm}^3}$$

- Qual é a densidade do Si?

Como a massa atômica do átomo de Si é  $A = 28,1$ , então 1 mol ( $N_A = 6,023 \times 10^{23}$  átomos) de Si tem massa igual a 28,1 g e a densidade  $\rho$  do cristal é:

$$\rho = \frac{5 \times 10^{22} \left( \frac{\text{átomos}}{\text{cm}^3} \right) \times 28,1 \left( \frac{\text{g}}{\text{mol}} \right)}{6,023 \times 10^{23} \left( \frac{\text{átomos}}{\text{mol}} \right)} \rightarrow \rho = 2,33 \text{ g/cm}^3$$

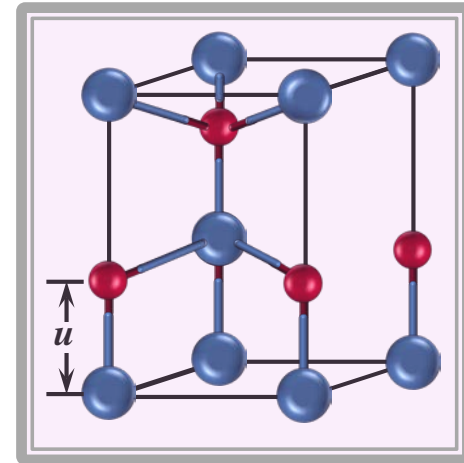
# Estruturas Cristalinas: Rede+Base

## 5. Estrutura Cristalina Hexagonal do ZnS (wurtzita)

É uma rede hcp com uma base de dois átomos: um átomo na posição  $(0, 0, 0)$  e outro na posição  $(0, 0, u)$ , ou, é uma rede de Bravais hexagonal com 4 átomos na base:

Vetores primitivos  $\left\{ \vec{a}_1 = a/2 (\hat{i} - \sqrt{3} \hat{j}), \vec{a}_2 = a/2 (\hat{i} + \sqrt{3} \hat{j}), \vec{a}_3 = c \hat{k} \right.$

Coordenadas dos átomos da base  $\left\{ \begin{array}{l} \vec{r}_{\text{Zn}} = \{(0, 0, 0), (2/3, 1/3, 1/2)\} \\ \vec{r}_{\text{S}} = \{(0, 0, u), (2/3, 1/3, 1/2 + u)\} \end{array} \right.$



Se a relação  $c/a$  for a ideal, então  $u = 3c/8$ . Neste caso, como no caso da estrutura blenda, cada átomo de uma espécie é rodeado por 4 átomos da espécie oposta, à igual distância, dispostos nos vértices de um tetraedro regular.

Cristal	$c$ (Å)	$a$ (Å)	$c/a$	Cristal	$c$ (Å)	$a$ (Å)	$c/a$
ZnO	5,12	3,25	1,575	SiC	5,21	3,25	1,603
ZnS	6,23	3,81	1,635	GaN	5,18	3,18	1,629
ZnTe	6,53	3,98	1,641	CdS	6,75	4,13	1,634
ZnTe	6,99	4,27	1,637	CdSe	7,02	4,30	1,633

# O Espaço Recíproco

## Funções Periódicas e a Rede Recíproca

Como acabamos de ver, um cristal perfeito deve ser invariante sob qualquer translação da rede. Como os átomos estão distribuídos no espaço de maneira periódica, qualquer propriedade física do cristal também deve ser periódica, ou seja, a densidade de carga eletrônica, a densidade de massa, a concentração de cargas, etc., são grandezas invariantes sob qualquer translação do cristal. Como consequência, qualquer função no espaço formado pelo arranjo periódico de átomos deve satisfazer

$$f(\vec{r}) = f(\vec{r} + \vec{\ell})$$

para todo ponto  $\vec{r}$  do espaço e para todas as translações  $\{\vec{\ell}\}$  da rede.

Vamos, inicialmente, tratar uma estrutura cristalina monoatômica unidimensional com parâmetro de rede  $a$ , para rever alguns conceitos sobre propriedades de funções periódicas. Neste caso,  $a$  é o parâmetro de rede e, ao mesmo tempo, o período da função:

$$f(x) = f(x + \ell a) \quad (\ell = \text{inteiro})$$

Se a função é periódica, ela pode ser expandida (desenvolvida) em uma série de Fourier.

# O Espaço Recíproco

## Funções Periódicas e a Rede Recíproca

garante que  $f(x)$  tenha período  $a$

$$f(x) = \sum_n f_n e^{i\left(n\frac{2\pi}{a}\right)x} = \sum_g f_g e^{igx} \quad (n = \text{inteiro})$$

onde  $f_g = \frac{1}{a} \int_0^a f(x) e^{-igx} dx$  e  $g = \frac{2\pi n}{a}$

É fácil verificar que a função  $f(x)$  assim definida é periódica, com período  $a$ :

$$f(x + la) = \sum_g f_g e^{ig(x+la)} = \sum_g f_g [(e^{igx}) (e^{igla})] = f(x)$$

$$e^{i\frac{2\pi n}{a}la} = e^{i2\pi n\ell} = e^{i2\pi N} = 1$$

Os pontos  $g = (2\pi n)/a$  (dimensão  $m^{-1} \rightarrow$  vetor de onda) são pontos no espaço de Fourier ou pontos do espaço recíproco de  $x$ , espaçados de  $2\pi/a$ , definindo uma rede de pontos, chamada rede recíproca.

# O Espaço Recíproco

## Funções Periódicas e a Rede Recíproca

Se tomarmos uma rede tridimensional, onde os vetores de translação da rede são

$$\vec{\ell} = \ell_1 \vec{a}_1 + \ell_2 \vec{a}_2 + \ell_3 \vec{a}_3 \quad \text{com} \quad \ell_1, \ell_2, \ell_3 = n^{\text{os}} \text{ inteiros}$$

então, uma função periódica desenvolvida em uma série de Fourier fica

$$f(\vec{r}) = \sum_{\vec{G}} f_{\vec{G}} e^{i \vec{G} \cdot \vec{r}} \quad \text{com} \quad f_{\vec{G}} = \frac{1}{V} \int_{\mathcal{V}} f(\vec{r}) e^{-i \vec{G} \cdot \vec{r}} d^3 r$$

 volume da célula primitiva

para que  $f(\vec{r}) = f(\vec{r} + \vec{\ell})$  devemos ter que  $e^{i \vec{G} \cdot \vec{\ell}} = 1$ , ou seja,  $\vec{G} \cdot \vec{\ell} = 2\pi N$

Vamos escolher, então,

$$\vec{G} = g_1 \vec{b}_1 + g_2 \vec{b}_2 + g_3 \vec{b}_3 \quad \text{com} \quad \vec{b}_i \cdot \vec{a}_j = \delta_{ij} 2\pi \quad \text{e} \quad g_1, g_2, g_3 = n^{\text{os}} \text{ inteiros}$$

Esta escolha nos mostra que:

- $\vec{b}_1 \perp$  ao plano formado por  $\vec{a}_2$  e  $\vec{a}_3$
- $\vec{b}_2 \perp$  ao plano formado por  $\vec{a}_1$  e  $\vec{a}_3$
- $\vec{b}_3 \perp$  ao plano formado por  $\vec{a}_1$  e  $\vec{a}_2$

# O Espaço Recíproco

## Funções Periódicas e a Rede Recíproca

Qualquer conjunto de vetores primitivos  $\vec{a}_1, \vec{a}_2, \vec{a}_3$  de uma dada rede no espaço direto, conduz a um conjunto de pontos no espaço recíproco de  $\vec{r}$  (espaço de Fourier) que apresentam vetores de translação

$$\vec{G} = g_1 \vec{b}_1 + g_2 \vec{b}_2 + g_3 \vec{b}_3 \quad (g_1, g_2, g_3 = n^{\text{os}} \text{ inteiros}),$$

onde  $\vec{b}_1, \vec{b}_2, \vec{b}_3$  são os vetores primitivos da rede recíproca. Assim, cada estrutura cristalina tem duas redes: a rede direta e a rede recíproca. Como  $\vec{b}_i \cdot \vec{a}_j = 2\pi \delta_{ij}$ , então:

Vetores primitivos da  
rede recíproca

$$\vec{b}_1 = \frac{2\pi(\vec{a}_2 \times \vec{a}_3)}{(\vec{a}_1 \cdot \vec{a}_2 \times \vec{a}_3)}$$

$$\vec{b}_2 = \frac{2\pi(\vec{a}_3 \times \vec{a}_1)}{(\vec{a}_1 \cdot \vec{a}_2 \times \vec{a}_3)}$$

$$\vec{b}_3 = \frac{2\pi(\vec{a}_1 \times \vec{a}_2)}{(\vec{a}_1 \cdot \vec{a}_2 \times \vec{a}_3)}$$

# O Espaço Recíproco

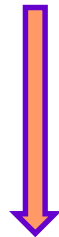
## Funções Periódicas e a Rede Recíproca

### Propriedades da rede recíproca

1. O volume de uma célula primitiva da rede recíproca ( $V_R$ ) é inversamente proporcional ao volume da célula primitiva da rede direta ( $V_D$ ):

$$V_R = \frac{(2\pi)^3}{V_D}$$

2. A rede recíproca de uma rede recíproca é a rede direta.
3. A rede recíproca é uma rede de Bravais.
4. Cada vetor de translação da rede recíproca é perpendicular à uma família de planos da rede direta e o módulo do menor deles ( $G_0$ ) é igual à distância entre dois planos consecutivos dessa família de planos.

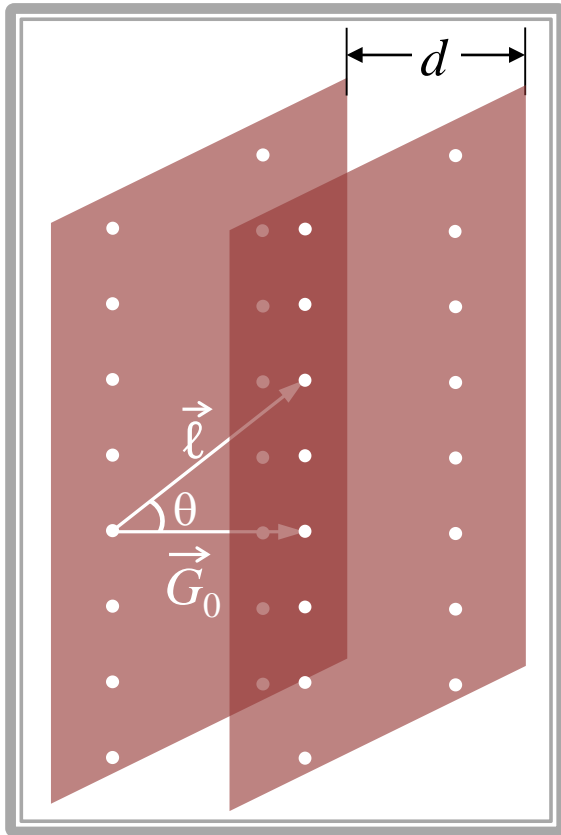


Demonstração



# O Espaço Recíproco

## Demonstração da propriedade 4. da rede recíproca



Para que a função fosse periódica encontramos que  $\vec{G} \cdot \vec{\ell} = 2\pi N = \text{constante}$ . Pela figura podemos notar que

$$\vec{G} \cdot \vec{\ell} = |\vec{G}| \underbrace{|\vec{\ell}| \cos \theta}_d = 2\pi N$$

Assim, para  $N = 1$  ( $\vec{G}_0$ ) teremos

$$d = \frac{2\pi}{|\vec{G}_0|}$$

Qualquer vetor de translação  $\vec{\ell}$  que leve um ponto da rede direta de um plano à outro paralelo e consecutivo à ele, ambos pertencentes a uma mesma família, têm sua projeção sobre um vetor de translação  $\vec{G}$  da rede recíproca, cujo valor é a distância  $d$  entre os planos.

# A Rede Recíproca

## Exemplos:

1. Vamos encontrar a rede recíproca de uma rede de Bravais CS de parâmetro de rede  $a$ :

$$\begin{array}{l} \text{Vetores} \\ \text{primitivos} \\ \text{(espaço direto)} \end{array} \left\{ \begin{array}{l} \vec{a}_1 = a\hat{i} \\ \vec{a}_2 = a\hat{j} \\ \vec{a}_3 = a\hat{k} \end{array} \right.$$

$$\begin{array}{l} \text{Volume da} \\ \text{célula primitiva} \\ \text{(espaço direto)} \end{array} \left\{ V = |\vec{a}_1 \times \vec{a}_2 \cdot \vec{a}_3| = a^3 \right.$$

Utilizando as expressões dos vetores primitivos no espaço recíproco temos:

$$\begin{array}{l} \text{Vetores} \\ \text{primitivos} \\ \text{(espaço recíproco)} \end{array} \left\{ \begin{array}{l} \vec{b}_1 = \frac{2\pi}{a^3} (a\hat{j} \times a\hat{k}) = \frac{2\pi}{a} \hat{i} \\ \vec{b}_2 = \frac{2\pi}{a^3} (a\hat{k} \times a\hat{i}) = \frac{2\pi}{a} \hat{j} \\ \vec{b}_3 = \frac{2\pi}{a^3} (a\hat{i} \times a\hat{j}) = \frac{2\pi}{a} \hat{k} \end{array} \right.$$

$$\begin{array}{l} \text{Volume da} \\ \text{célula primitiva} \\ \text{(espaço recíproco)} \end{array} \left\{ V_R = |\vec{b}_1 \cdot \vec{b}_2 \times \vec{b}_3| = \frac{(2\pi)^3}{a^3} = \frac{(2\pi)^3}{V} \right.$$

rede recíproca  
de uma rede CS  
é uma rede CS  
com parâmetro  
de rede  $2\pi/a$

# A Rede Recíproca

## Exemplos:

2. Vamos encontrar a rede recíproca de uma rede de Bravais CFC de parâmetro de rede  $a$ :

$$\begin{array}{l} \text{Vetores} \\ \text{primitivos} \\ \text{(espaço direto)} \end{array} \left\{ \begin{array}{l} \vec{a}_1 = a/2 (\hat{i} + \hat{j}) \\ \vec{a}_2 = a/2 (\hat{j} + \hat{k}) \\ \vec{a}_3 = a/2 (\hat{i} + \hat{k}) \end{array} \right. \quad \begin{array}{l} \text{Volume da} \\ \text{célula primitiva} \\ \text{(espaço direto)} \end{array} \left\{ V = | \vec{a}_1 \times \vec{a}_2 \cdot \vec{a}_3 | = a^3/4 \right.$$

Utilizando as expressões dos vetores primitivos no espaço recíproco temos:

$$\begin{array}{l} \text{Vetores} \\ \text{primitivos} \\ \text{(espaço recíproco)} \end{array} \left\{ \begin{array}{l} \vec{b}_1 = \frac{2\pi}{(a^3/4)} \left[ \frac{a}{2} (\hat{j} + \hat{k}) \times \frac{a}{2} (\hat{i} + \hat{k}) \right] = \frac{2\pi}{a} (+\hat{i} + \hat{j} - \hat{k}) \\ \vec{b}_2 = \frac{2\pi}{(a^3/4)} \left[ \frac{a}{2} (\hat{i} + \hat{k}) \times \frac{a}{2} (\hat{i} + \hat{j}) \right] = \frac{2\pi}{a} (-\hat{i} + \hat{j} + \hat{k}) \\ \vec{b}_3 = \frac{2\pi}{(a^3/4)} \left[ \frac{a}{2} (\hat{i} + \hat{j}) \times \frac{a}{2} (\hat{j} + \hat{k}) \right] = \frac{2\pi}{a} (+\hat{i} - \hat{j} + \hat{k}) \end{array} \right. \left. \begin{array}{l} \text{rede recíproca} \\ \text{de uma rede CFC} \\ \text{é uma rede CCC} \\ \text{com parâmetro} \\ \text{de rede } 4\pi/a \end{array} \right.$$
$$\begin{array}{l} \text{Volume da} \\ \text{célula primitiva} \\ \text{(espaço recíproco)} \end{array} \left\{ V_R = | \vec{b}_1 \cdot \vec{b}_2 \times \vec{b}_3 | = \frac{(2\pi)^3}{(a^3)/4} = \frac{(2\pi)^3}{V} \right.$$

# *A Rede Recíproca: Célula primitiva*

A célula primitiva no espaço recíproco, diferentemente daquela definida no espaço direto (rede de Bravais), é, convencionalmente, obtida através da construção de Wigner-Seitz e é chamada 1ª Zona de Brillouin. O porquê desta escolha e o porquê do nome dado à célula primitiva ficará claro depois de apresentarmos o próximo tópico, que será sobre difração de Raios-X por um cristal e a relação, do espectro obtido, com a Rede Recíproca.