

Lista de Exercícios

Estrutura dos sólidos cristalinos

Lista de Exercícios

Resolução

1a. Fe (γ) CCC $\odot = 0,1241$ nm

massa molar = 55,85 g/mol

Volume da célula unitária:

$$4R = \sqrt{3} a$$

$$a = \frac{4 \times 0,1241}{\sqrt{3}} = 0,2866 \text{ nm}$$

$$V = a^3 = 0,0235 \text{ nm}^3 = 0,0235 \times 10^{-21} \text{ cm}^3$$

Número de átomos por célula = 2

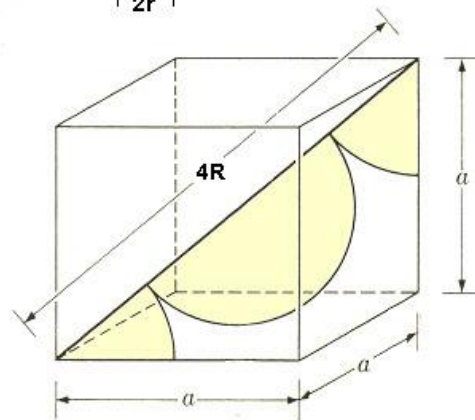
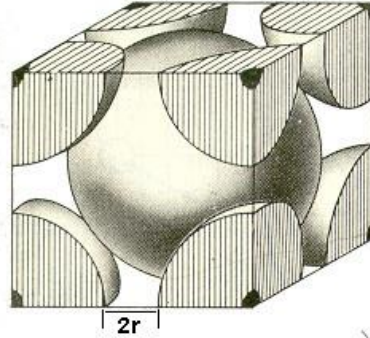
Massa de dois átomos:

$$6,022 \times 10^{23} \downarrow \downarrow \downarrow \downarrow 55,85 \text{ g}$$

$$2 \downarrow \downarrow \downarrow \downarrow x$$

$$x = 1,855 \times 10^{-22} \text{ g}$$

$$\rho = \frac{m}{V} = \frac{1,855 \times 10^{-22} \text{ g}}{0,0235 \times 10^{-21} \text{ cm}^3} = 7,89 \text{ g/cm}^3$$



1b.A1 CFC R = 0,143

massa molar = 26,98 g/mol

Volume da célula unitária:

$$4R = \sqrt{2}a$$

$$a = \frac{4 \times 0,143}{\sqrt{2}} = 0,4045 \text{ nm}$$

$$V = a^3 = 0,0662 \text{ nm}^3 = 0,0662 \times 10^{-21} \text{ cm}^3$$

Número de átomos por célula = 4

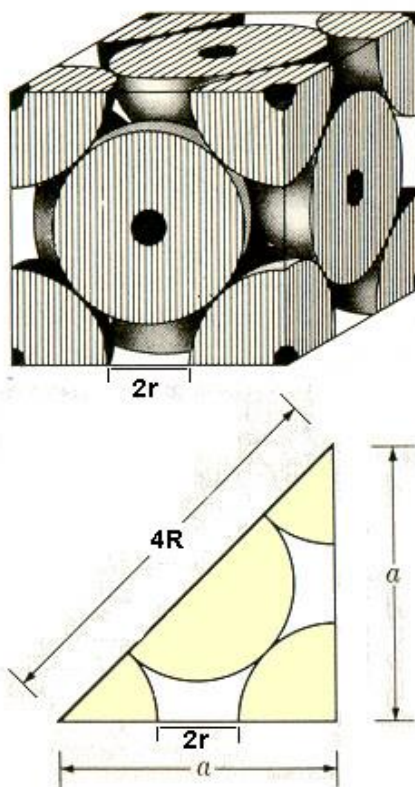
Massa de quatro átomos:

$$6,022 \times 10^{23} \downarrow \downarrow \downarrow \downarrow 26,98 \text{ g}$$

$$4 \downarrow \downarrow \downarrow \downarrow x$$

$$x = 1,792 \times 10^{-22} \text{ g}$$

$$\rho = \frac{m}{V} = \frac{1,792 \times 10^{-22} \text{ g}}{0,0662 \times 10^{-21} \text{ cm}^3} = 2,71 \text{ g/cm}^3$$



2a. A direção **A** é uma direção $[3\bar{3}\bar{1}]$ e para chegar a este valor precisa-se, primeiro, transladar o sistema de coordenadas até a origem do vetor direção A. Então, com o novo sistema de coordenadas, temos:

	\bar{x}	\bar{y}	\bar{z}
Projeções	a	b	$-c/3$
Projeções em termos de a, b e c	1	1	$-1/3$
Redução a inteiros	3	3	-1
Resultando em	$[3\bar{3}\bar{1}]$		

A direção **B** é uma direção $[\bar{4}0\bar{3}]$, e para chegar a este valor precisa-se, primeiro, transladar o sistema de coordenadas até a origem do vetor direção B. Então, com o novo sistema de coordenadas, temos:

	\bar{x}	\bar{y}	\bar{z}
Projeções	$-2a/3$	$0b$	$-c/2$
Projeções em termos de a, b e c	$-2/3$	0	$-1/2$
Redução a inteiros	-4	0	-3
Resultando em	$[\bar{4}0\bar{3}]$		

A direção **C** é uma direção $[\bar{3}\bar{6}\bar{1}]$. Para chegar a este valor, primeiro, é preciso transladar o sistema de coordenadas, até a origem do vetor direção C. Então, com o novo sistema de coordenadas, temos:

	\underline{x}	\underline{y}	\underline{z}
Projeções	$-a/2$	b	$c/6$
Projeções em termos de a, b e c	$-1/2$	1	$-1/6$
Redução a inteiros	-3	6	-1
Resultando em	$[\bar{3}\bar{6}\bar{1}]$		

A direção **D** é uma direção $[\bar{1}\bar{1}\bar{1}]$. Para chegar a este valor, primeiro, é preciso transladar o sistema de coordenadas, até a origem do vetor direção D. Então, com o novo sistema de coordenadas, temos:

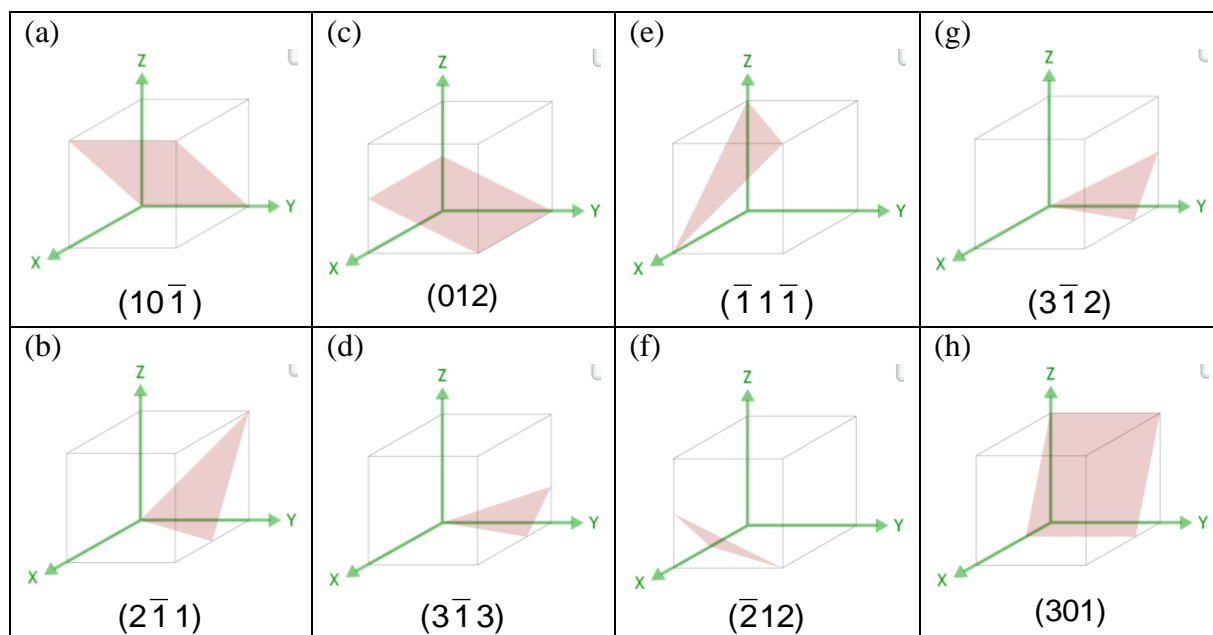
	\underline{x}	\underline{y}	\underline{z}
Projeções	$-a/2$	$b/2$	$-c/2$
Projeções em termos de a, b e c	$-1/2$	$1/2$	$-1/2$
Redução a inteiros	-1	1	-1
Resultando em	$[\bar{1}\bar{1}\bar{1}]$		

2b. Utilizando o sistema de coordenadas da Figura II, o plano **A** teria como índices de Miller $(2\bar{2}0)$. Para chegar a este valor o seguinte procedimento foi adotado:

	\underline{x}	\underline{y}	\underline{z}
Interceptos	$a/2$	$-b/2$	$0c$
Interceptos em termos de a, b e c	$1/2$	$-1/2$	0
Inverso dos interceptos	2	-2	0
Resultando em	$(2\bar{2}0)$		

Utilizando o mesmo processo para o plano **B**, temos os índices de Miller (122)

3



4.

(hkl)	λ	θ	sen θ	$d = \lambda/(2\text{sen}\theta)$	$a = d_{hkl} (h^2 + k^2 + l^2)^{1/2}$	$R = (\sqrt{2}/4)a$
111	0,1542	21,3	0,3624	0,2127	0,3685	0,1303
200	0,1542	25,0	0,4226	0,1824	0,3649	0,1290
220	0,1542	37,0	0,6018	0,1281	0,3624	0,1281
311	0,1542	45,0	0,7071	0,1090	0,3616	0,1279