



ESCOLA POLITÉCNICA DA UNIVERSIDADE DE SÃO PAULO

Departamento de Engenharia Metalúrgica e de Materiais

Estrutura dos sólidos cristalinos – pte 1

Prof. Dr. Mateus Botani de Souza Dias

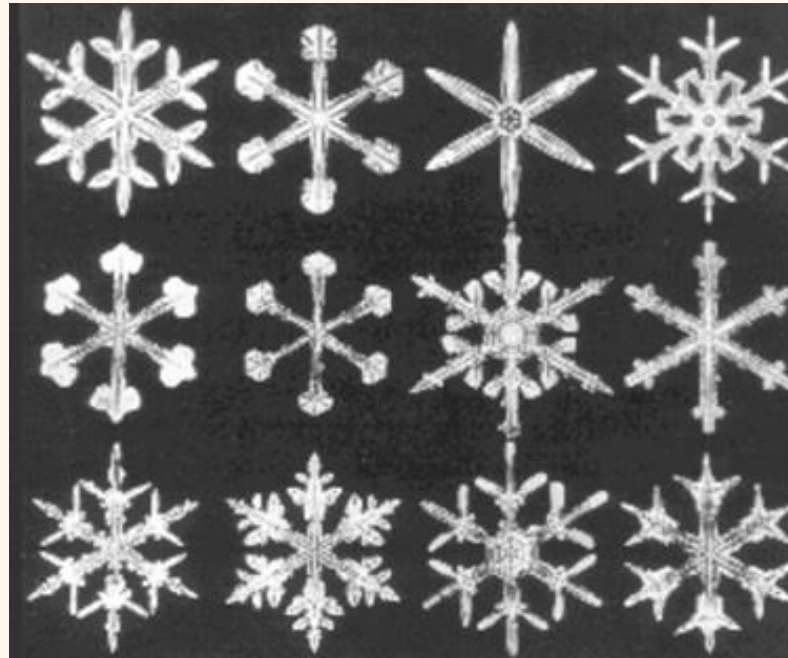
PMT 3301 – Fundamentos de Cristalografia e Difração;



Estrutura dos sólidos cristalinos

Formato dos flocos de neve

- O que há de semelhante com as imagens de flocos de neve abaixo?
- Todos possuem um formato hexagonais;
- Esse formato é aleatório?

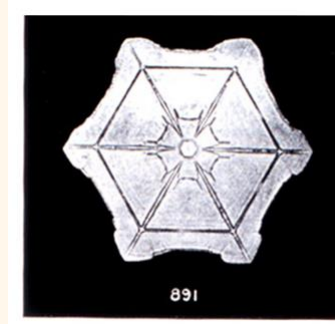
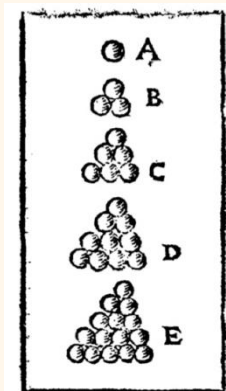
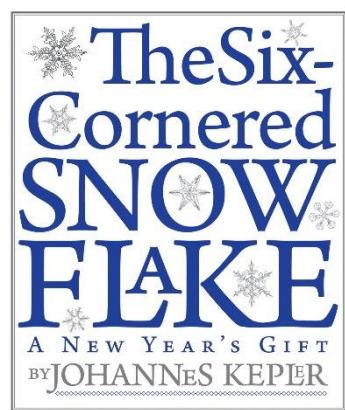




Estrutura dos sólidos cristalinos

Vamos voltar no tempo até 1611

- Johannes Kepler;
- Primeira pessoa que tentou explicar o formato dos cristais, estudando os flocos de neve;
- Ele especula que os flocos de neve são compostas por pequenas esferas;
- Ele sugere que a forma mais compacta para agrupar essas esferas teria 6 lados.





Estrutura dos sólidos cristalinos

Vamos avançar até 1784

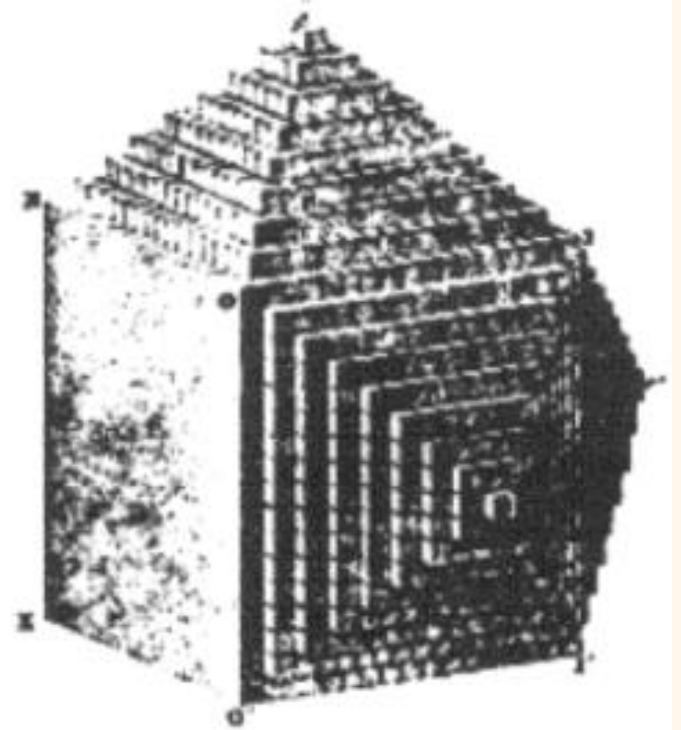
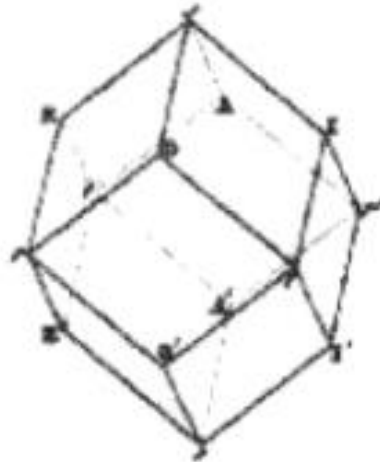
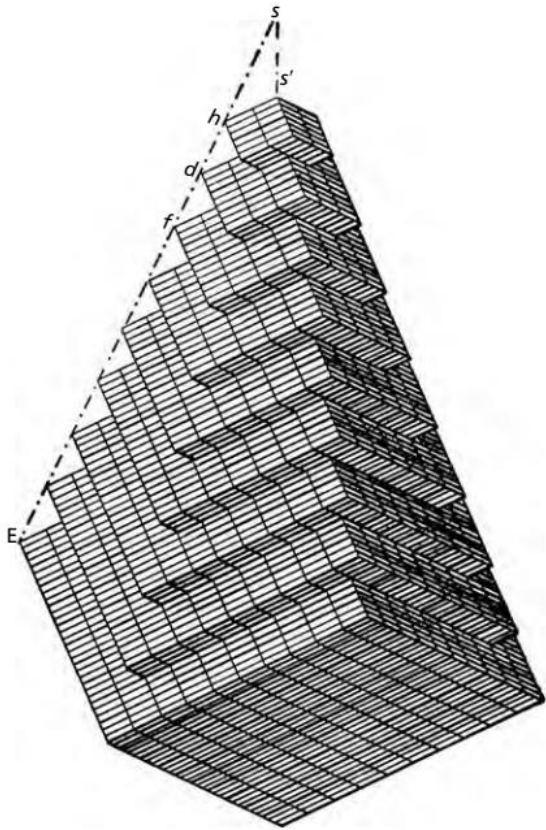
- René Just Haüy (padre francês e mineralogista);
- Foi a primeira pessoa a sugerir que os cristais formados por arranjos de blocos menores;
- Na época ele chamou de integral molecules;
- Ele mostrou que replicar esse blocos menores em diferentes organizações poderia formar diferentes formas externas;
- Além disso, ele mostrou que a simetria do cristal macroscópicos deveria ser igual a da sua parte constituinte;
- Hoje em dia, as integral molecules são chamadas de estruturas cristalinas.





Estrutura dos sólidos cristalinos

Vamos avançar até 1784





Estrutura dos sólidos cristalinos

Pirita – Ouro dos tolos

- Qual é o formato da pirita?
- **Todos são cubos;**
- Esse formato é aleatório?



- O mesmo tem a ver com a estrutura cristalina da pirita.



Estrutura dos sólidos cristalinos

Qual é o objetivo dessa aula?

- Entender o que é essa tal de estrutura cristalina;
- Como montar um rede cristalina – vetor de translação;
- Definir as 4 redes cristalinas em 2-D;
- Montar os 7 sistemas cristalinos 3-D com base nos sistemas 2-D;
- Diferenciar sistema cristalino e rede cristalina.



Estrutura dos sólidos cristalinos

O que é uma estrutura cristalina?

- É um arranjo regular de átomos ou moléculas;
- Qual o significado da palavra “regular”?
- Que se repete;
- Qual o significado da palavra “arranjo”?
- Presença de um padrão;
- Entretanto, existem diversos tipos de padrão.



Estrutura dos sólidos cristalinos

Exemplos de padrão

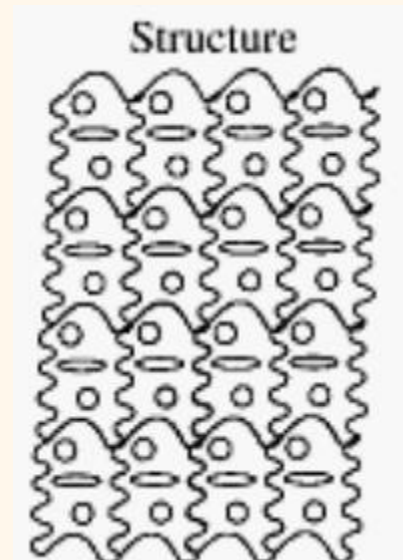




Estrutura dos sólidos cristalinos

Precisamos definir mais rigorosamente então o que é um arranjo regular

- Vamos estabelecer inicialmente um tema (*motif*);
- Agora vamos estabelecer um padrão bidimensional (*net lattice*);
- Agora é só “decorar” o padrão bidimensional com o tema específico para obtermos a estrutura;
- Obs: Esta ideia de arranjo regular é um exercício abstrato que pode ser usado para qualquer aplicação;
- Vamos fazer um experimento?





Estrutura dos sólidos cristalinos

A partir do conceito previamente discutido, como podemos definir estrutura cristalina?

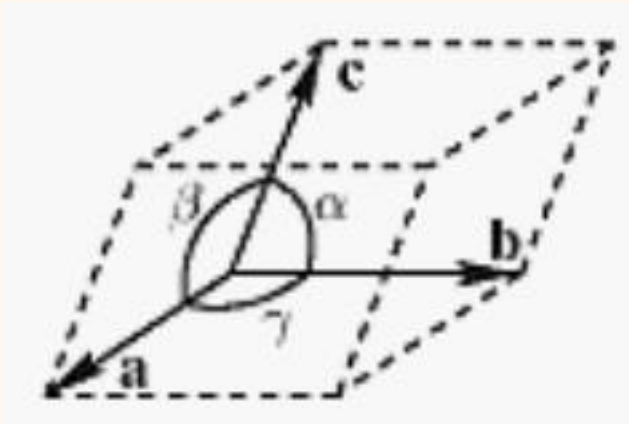
- **Arranjo tridimensional de átomos ou moléculas em uma rede;**
- **Precisamos apenas definir o que é uma rede corretamente.**



Estrutura dos sólidos cristalinos

Vetor de translação

- Vamos ver um bloco com o formato mais genérico possível;
- Vamos escolher um dos cantos do bloco como origem;



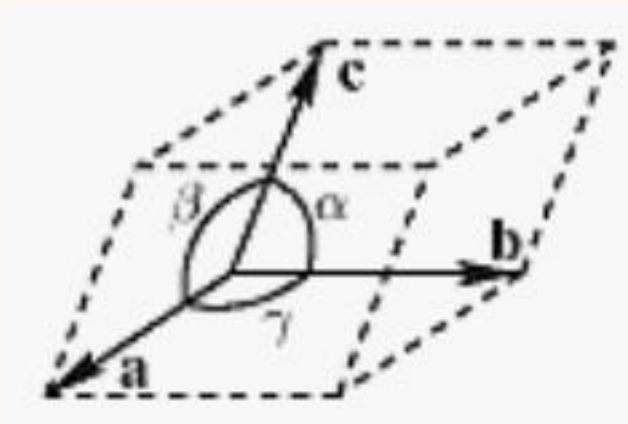
- Podemos definir 3 vetores ao longo dos eixos do bloco (a, b e c);
- Com esses vetores, podemos identificar as coordenadas de todos os cantos do bloco;
- O comprimento dos vetores “a”, “b” e “c” podem ser diferentes;
- Os ângulos “ α ”, “ β ” e “ γ ” não precisam ser iguais a 90° .



Estrutura dos sólidos cristalinos

Vetor de translação

- Nós podemos ir da origem do bloco até qualquer coordenada (u, v, w) usando o vetor de translação;



$$\mathbf{t} = ma + nb + oc;$$

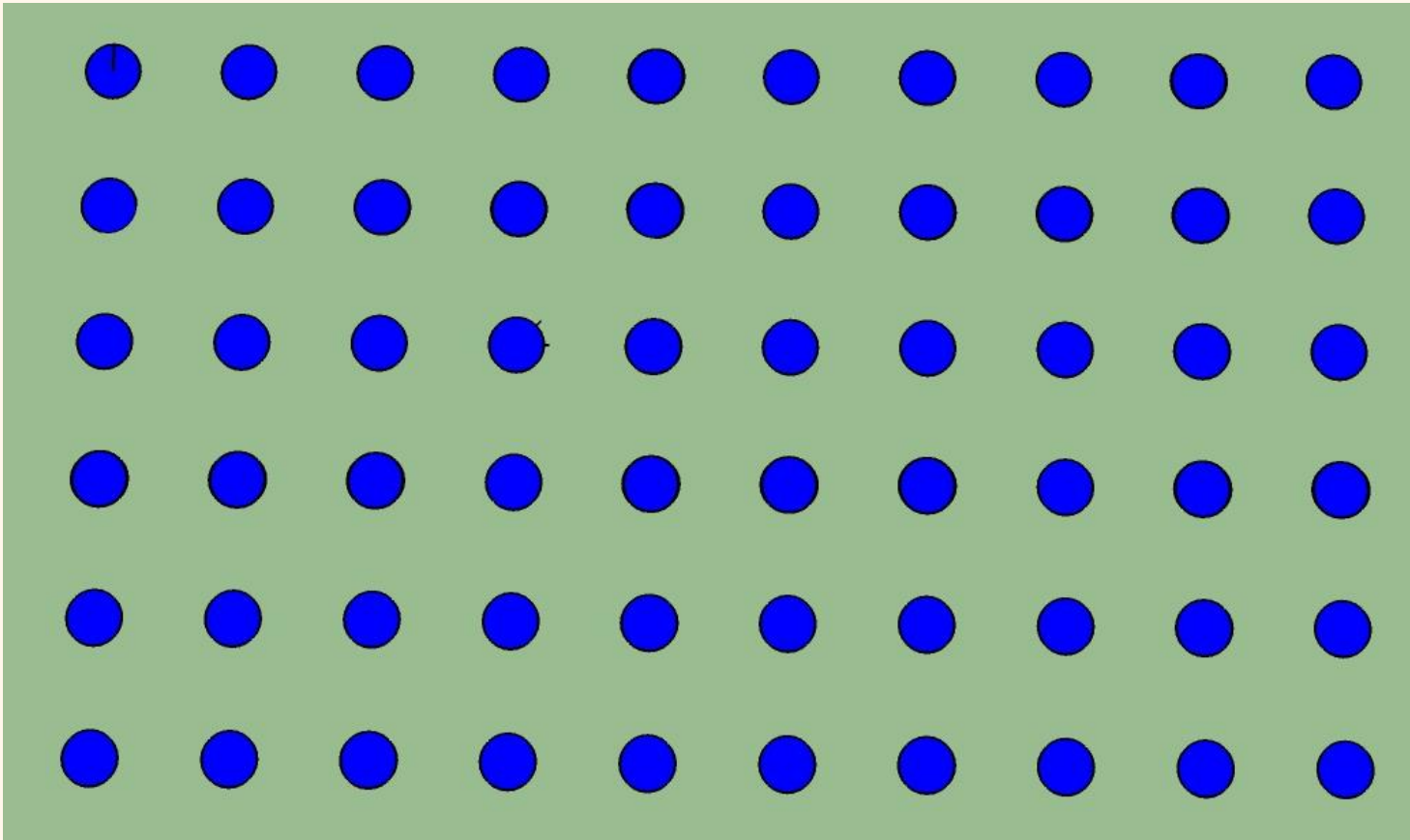
- Cada ponto “t” é chamado de “ponto da rede”;
- Por exemplo: $t_{111} = 1.a + 1.b + 1.c$, gerando a coordenada $(1,1,1)$;
- A junção de todos os “pontos da rede” é chamada de “rede espacial”;
- A “rede espacial” é portanto um conjunto de pontos, que estão espaçados por um vetor de translação;
- Esses são os pontos que podem ser decorados com qualquer tema.



Estrutura dos sólidos cristalinos

Exercício

- Relacione o vetor de translação, os pontos da rede e a rede espacial.

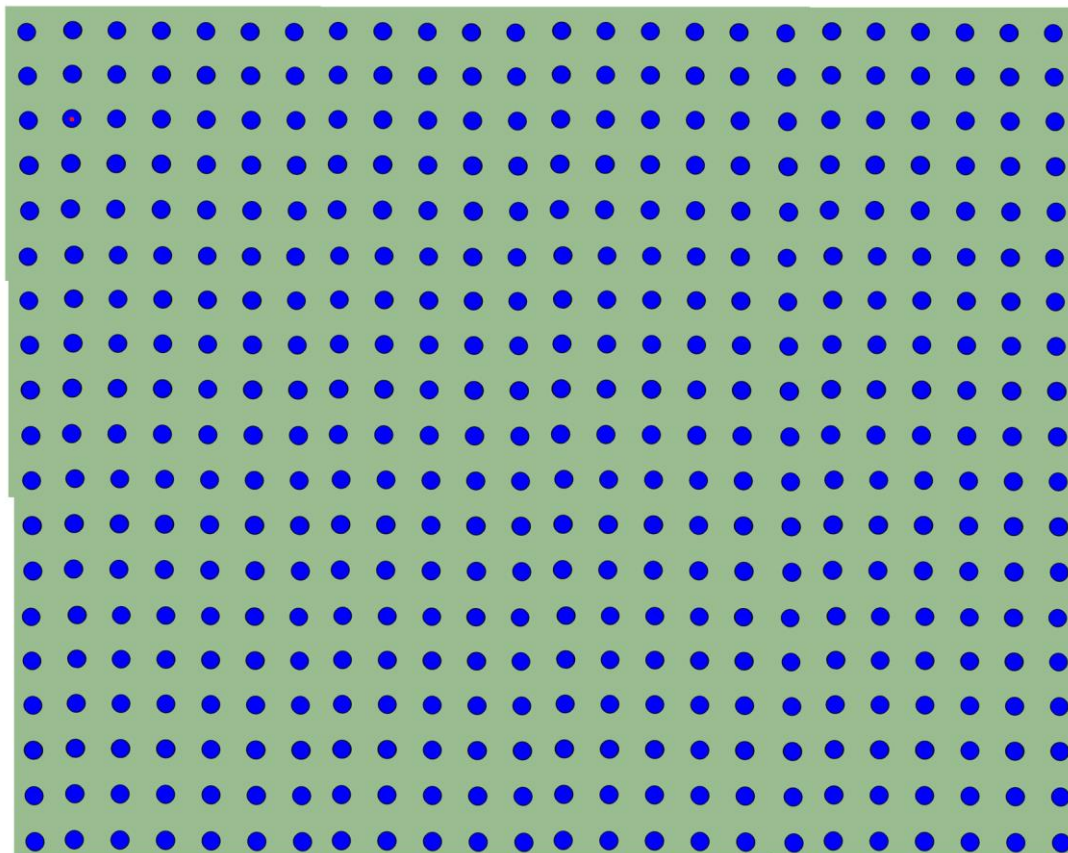




Estrutura dos sólidos cristalinos

Vamos fazer um experimento para entender o vetor de translação

- **Você consegue diferenciar se houve mudança na rede espacial?**





Estrutura dos sólidos cristalinos

Quais são as consequências dessa definição de rede

- Imagine que você está em um ponto da rede aleatório;
- Ao redor desse ponto existe uma rede espacial ou rede cristalina;
- **Caso você se mova por um vetor de translação qualquer;**
- A mesma rede espacial deve existir e você não conseguiria dizer se existiu alguma variação;
- Isso significa que todos os pontos da rede são idênticos;
- Podemos considerar que a rede espacial é:

$$\tau = \{t \mid t = ma + nb + oc, (m, n, o) \text{ inteiros}\}$$

- Essa expressão pode ser lida como: Tau é o conjunto de vetores “t” que podem ser escritos com base na combinação linear do vetor $ma + nb + oc$, considerando que “m”, “n” e “o” precisam ser números inteiros.

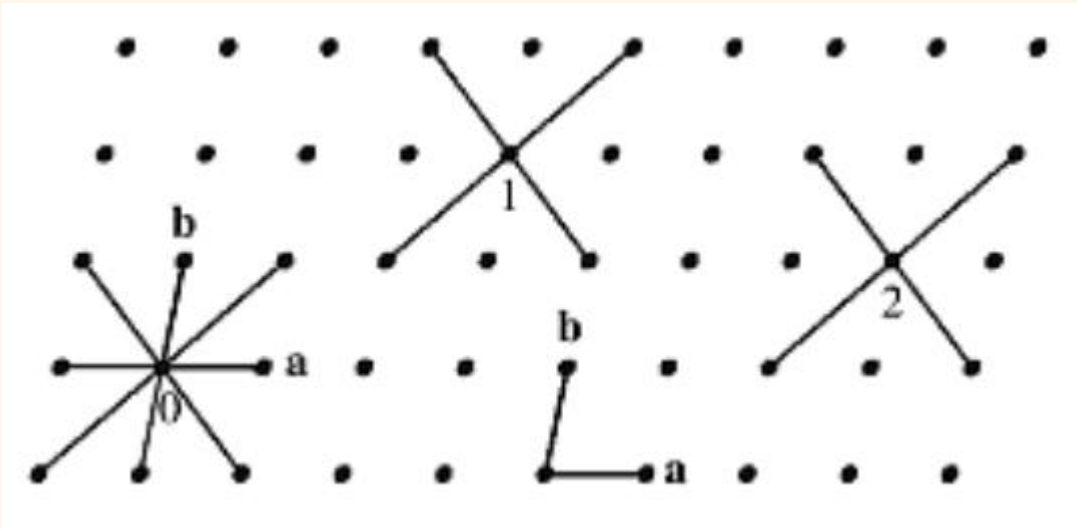


Estrutura dos sólidos cristalinos

Por exemplo

- Você pode escolher qualquer ponto da rede como origem e a rede espacial ao redor será a mesma;

- Esse conceito também pode ser expandido para uma rede tridimensional;
- A mesma rede espacial deve existir e você não conseguiria dizer se existiu alguma variação;
- Isso significa que todos os pontos da rede são idênticos.

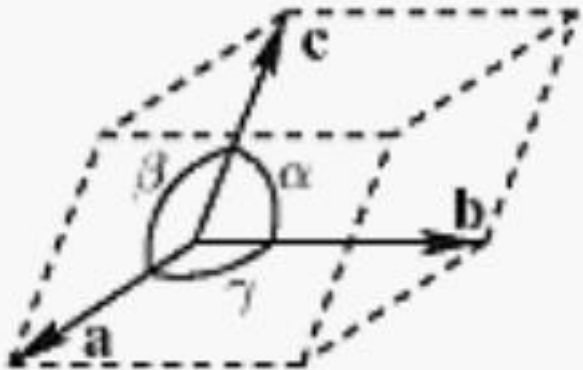




Estrutura dos sólidos cristalinos

O volume definido pelos 3 parâmetro de rede

- É conhecido como “célula unitária” da rede espacial;
- Dessa forma, quantas redes espaciais existem?



a = length of **a**;

b = length of **b**;

c = length of **c**;

α = angle between **b** and **c**;

β = angle between **a** and **c**;

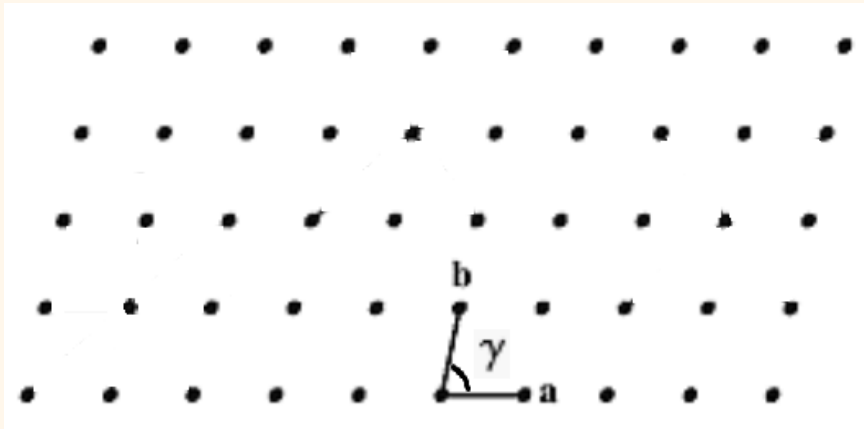
γ = angle between **a** and **b**.



Estrutura dos sólidos cristalinos

Quantas redes espaciais podem existir para 2-D?

- Considere que a rede: $\tau = \{t \mid t = ma + nb, (m, n) \text{ inteiros}\}$



$a = \text{length of } \mathbf{a};$

$b = \text{length of } \mathbf{b};$

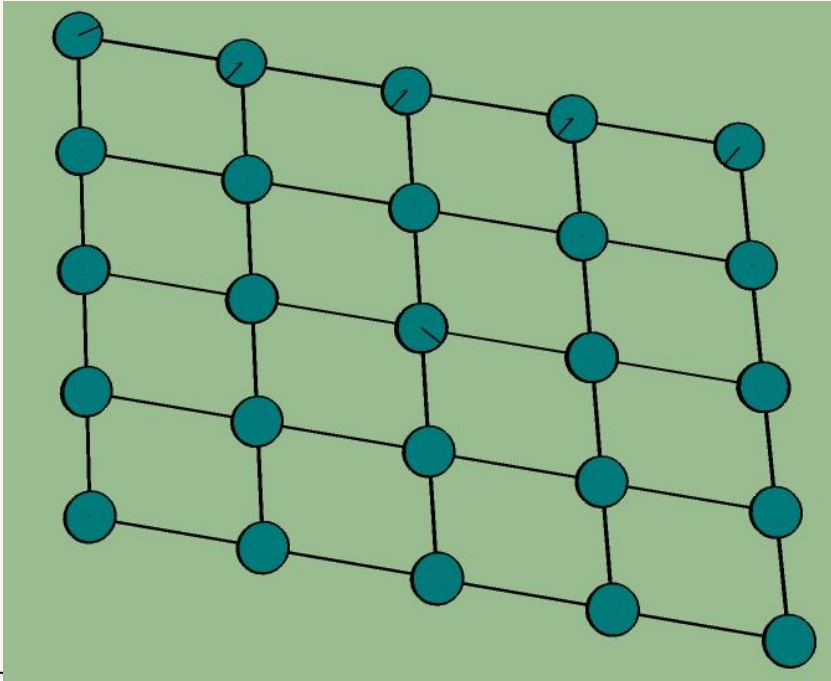
$\gamma = \text{angle between } \mathbf{a} \text{ and } \mathbf{b}.$



Estrutura dos sólidos cristalinos

Os 4 sistemas cristalinos em 2-D

- Considere os seguintes parâmetros de rede (a , b , γ);



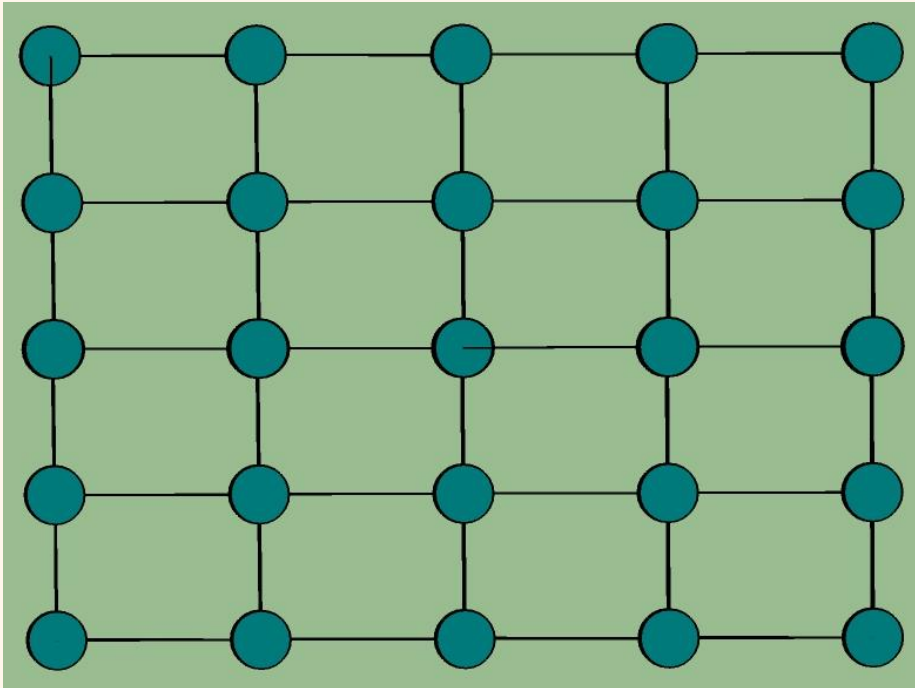
- Se os parâmetros forem totalmente arbitrários teremos uma rede chamada “obliqua”;
- Essa rede apresenta baixa simetria;
- Somente após 180° a rede retornará a uma posição idêntica a original.



Estrutura dos sólidos cristalinos

Os 4 sistemas cristalinos em 2-D

- Considere os seguintes parâmetros de rede (a , b , γ);



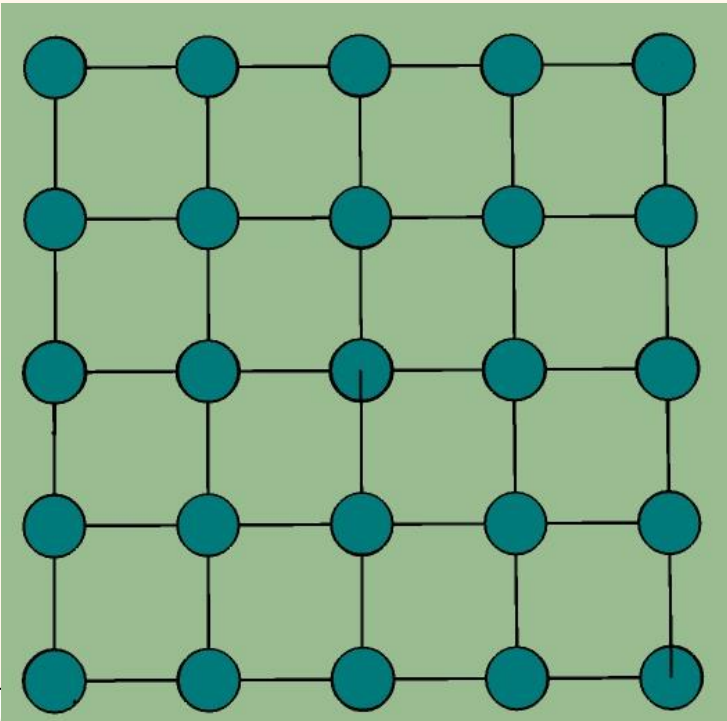
- Se os comprimentos a e b forem totalmente arbitrários e o ângulo = 90° teremos uma rede chamada “retangular”;
- Essa rede também apresenta uma simetria de 180° ;
- Além disso, o mesmo possui uma simetria espelhada.



Estrutura dos sólidos cristalinos

Os 4 sistemas cristalinos em 2-D

- Considere os seguintes parâmetros de rede (a , b , γ);



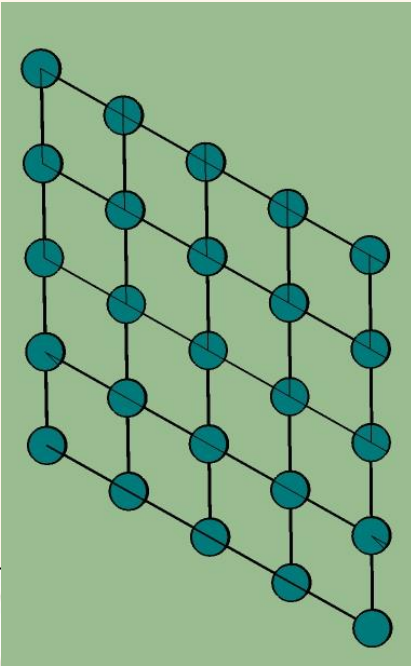
- Se os comprimentos a e b forem iguais e o ângulo = 90° teremos uma rede chamada “quadrada”;
- Essa rede apresenta uma simetria de 90° ;
- Além disso, o mesmo possui uma simetria espelhada.



Estrutura dos sólidos cristalinos

Os 4 sistemas cristalinos em 2-D

- Considere os seguintes parâmetros de rede (a , b , γ);



- Se os comprimentos a e b forem iguais e o ângulo = 120° teremos uma rede chamada “hexagonal”;
- Essa rede apresenta uma simetria de 60° .



Estrutura dos sólidos cristalinos

Os 4 sistemas cristalinos em 2-D

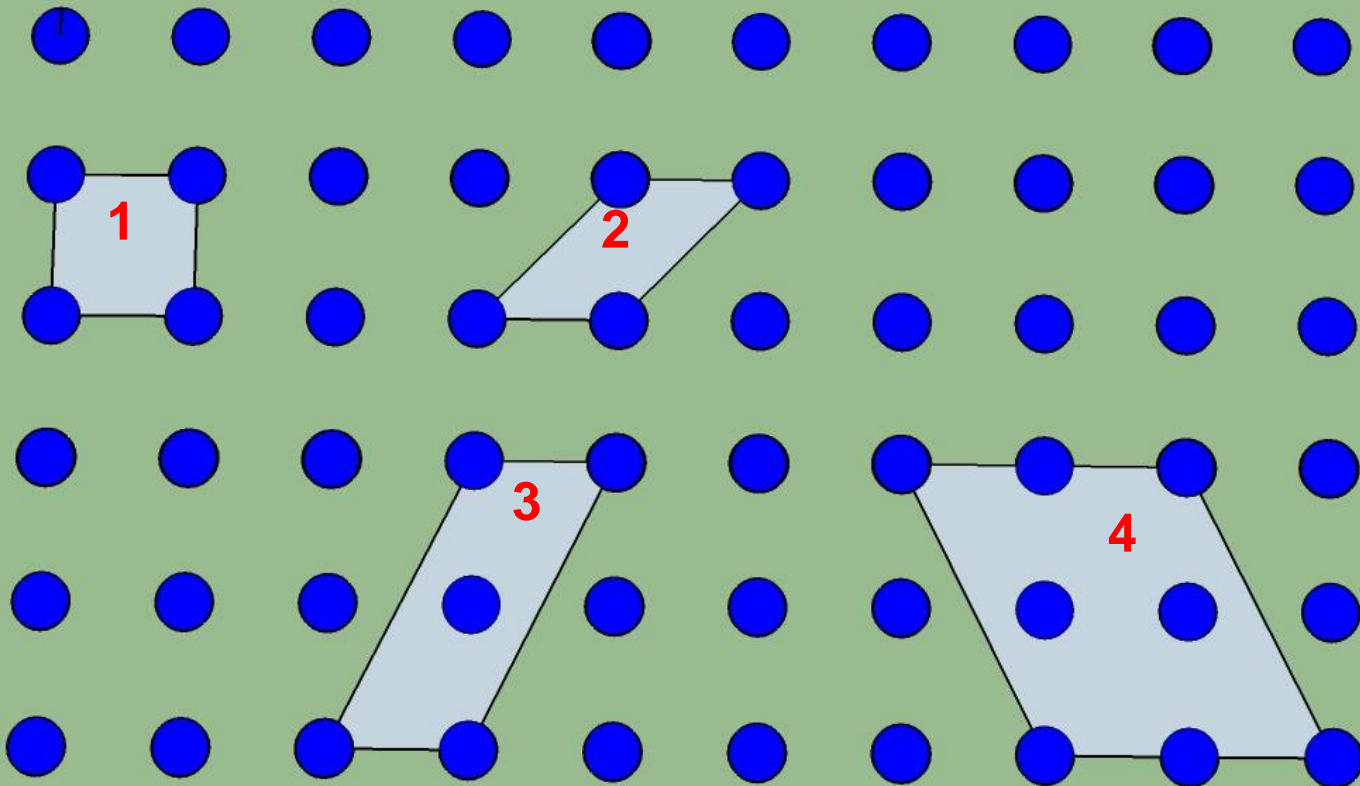
Condition/symbol	Crystal system	Drawing
no condition, { a, b, γ }	OBLIQUE	
$\gamma = 90^\circ$, { $a, b, 90^\circ$ }	RECTANGULAR	
$a = b, \gamma = 120^\circ$, { $a, a, 120^\circ$ }	HEXAGONAL	
$a = b, \gamma = 90^\circ$, { $a, a, 90^\circ$ }	SQUARE	



Estrutura dos sólidos cristalinos

As 5 redes de Bravais em 2-D

- Qual célula pode representar o padrão abaixo?
- Deverá ser uma célula primitiva e com a maior simetria.

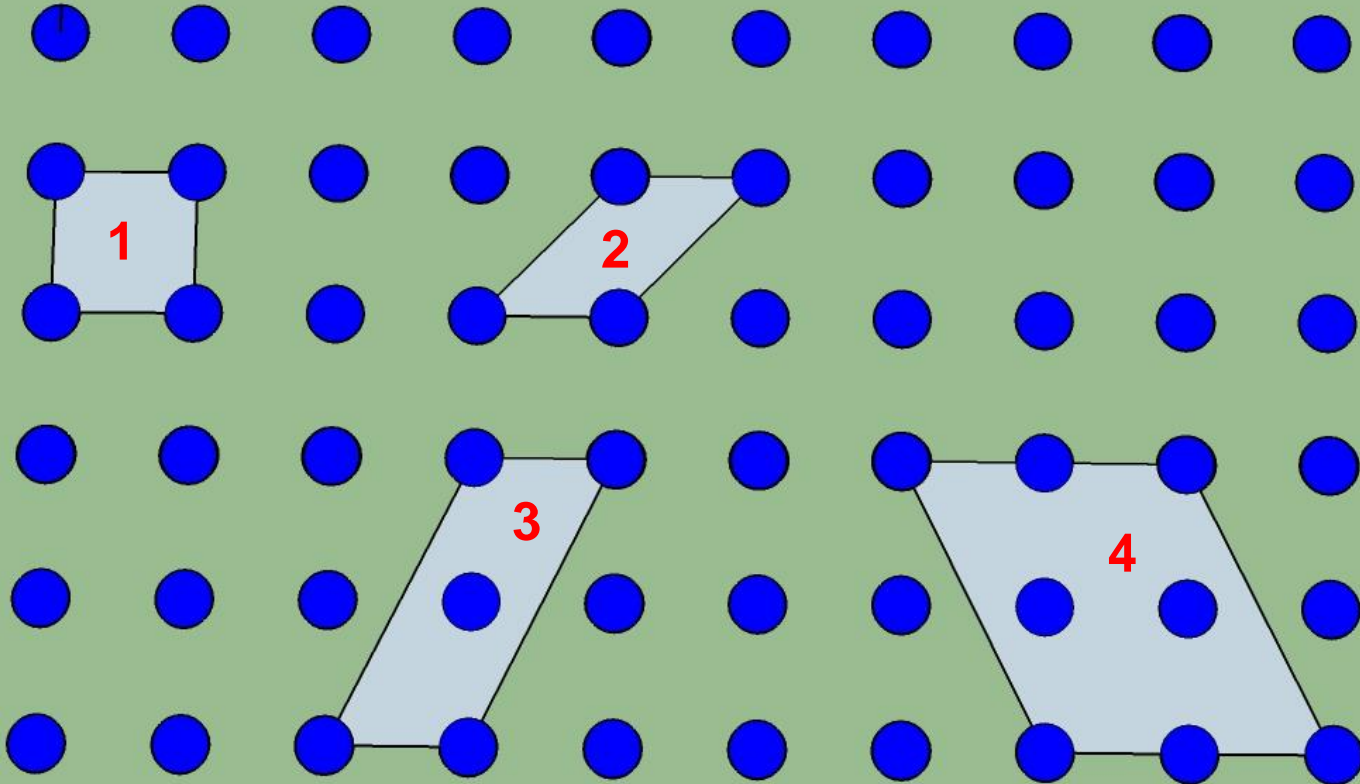




Estrutura dos sólidos cristalinos

As 5 redes de Bravais em 2-D

- Como definir uma célula primitiva?
- É a célula que apresenta um único ponto da rede.

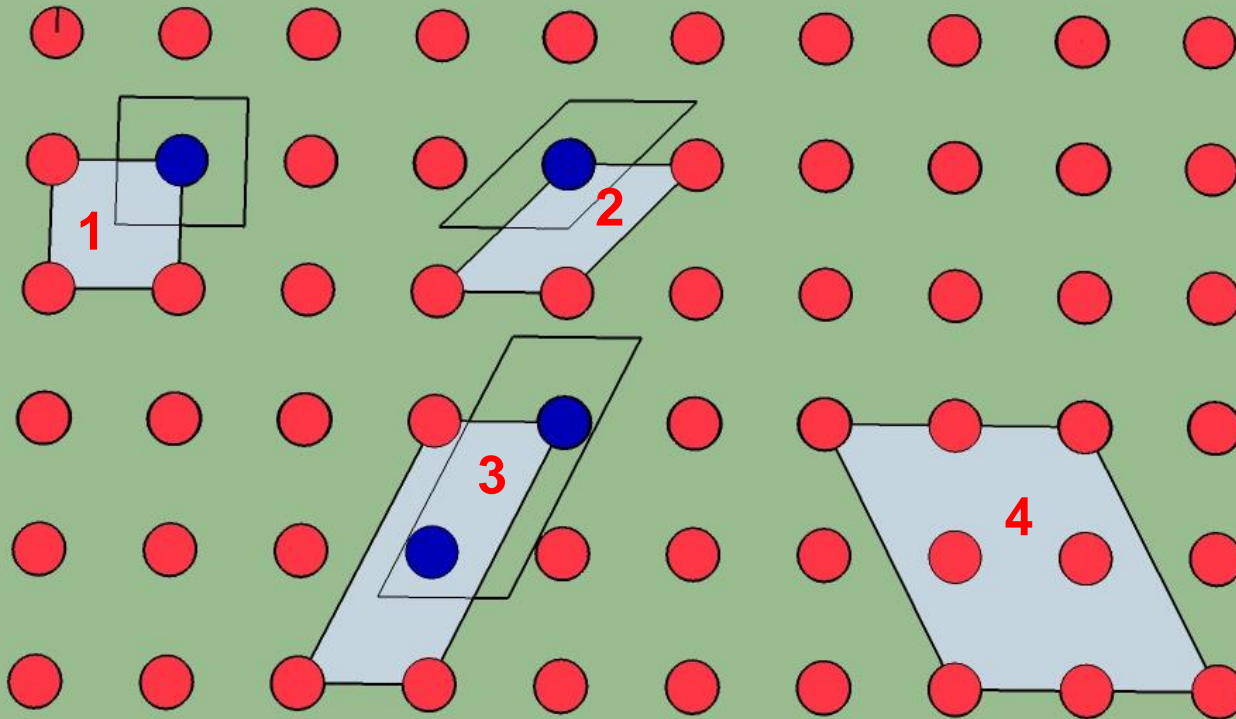




Estrutura dos sólidos cristalinos

As 5 redes de Bravais em 2-D

- Basta fazer uma projeção da célula com um deslocamento qualquer;
- E contar o número de pontos de rede dentro da célula.

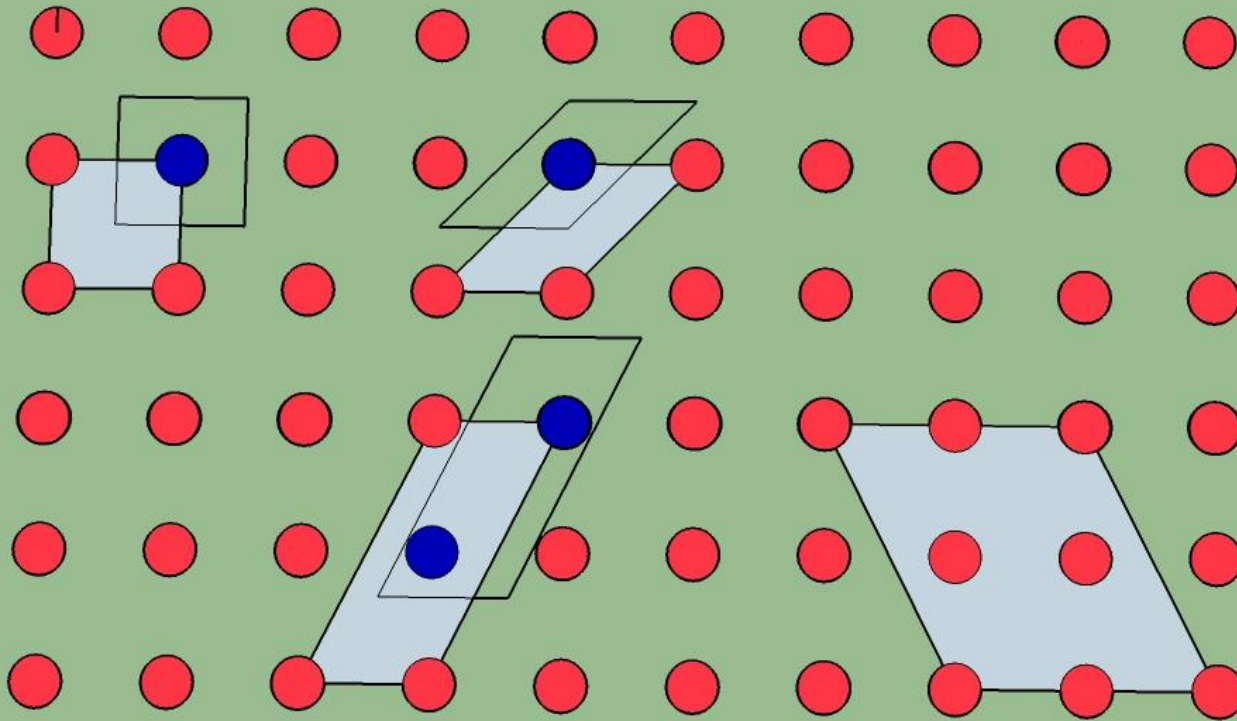




Estrutura dos sólidos cristalinos

Exercício

- Com base no conceito de célula primitiva e simetria, qual célula abaixo pode representar a rede espacial?

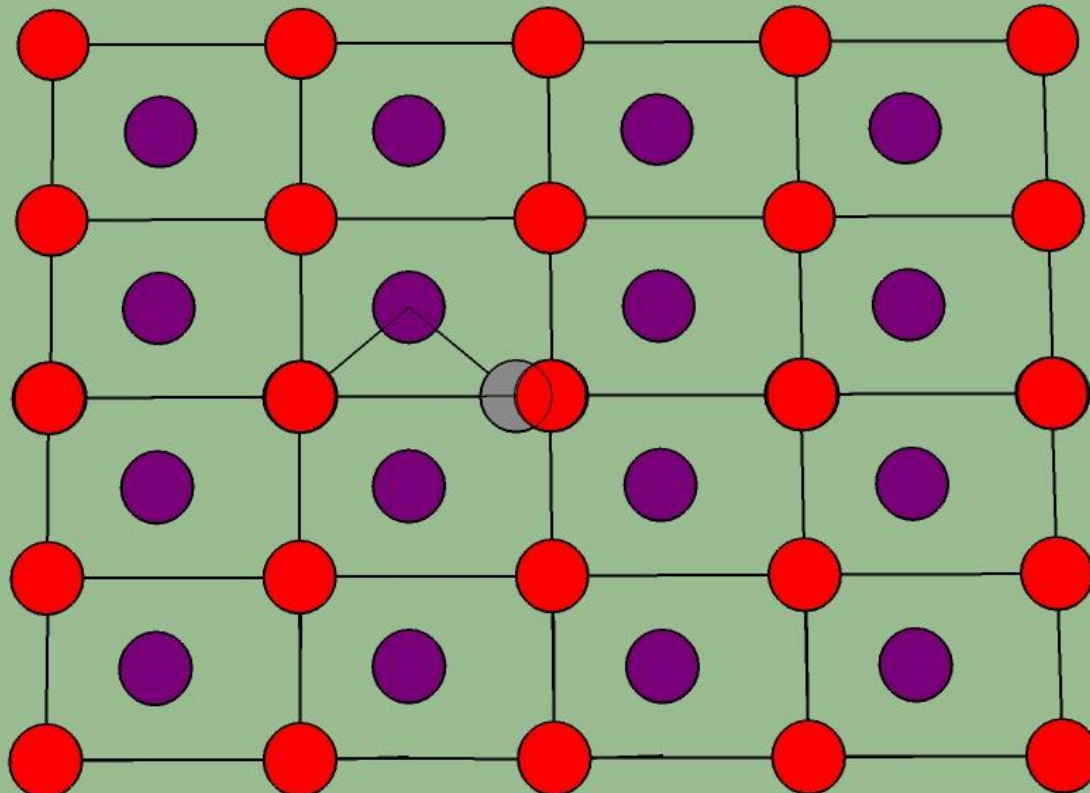




Estrutura dos sólidos cristalinos

As 5 redes de Bravais em 2-D

- É possível adicionar algum ponto de rede em uma célula primitiva de forma que o sistema continue o mesmo?
- **Vamos colocar um ponto de rede não centralizado.**

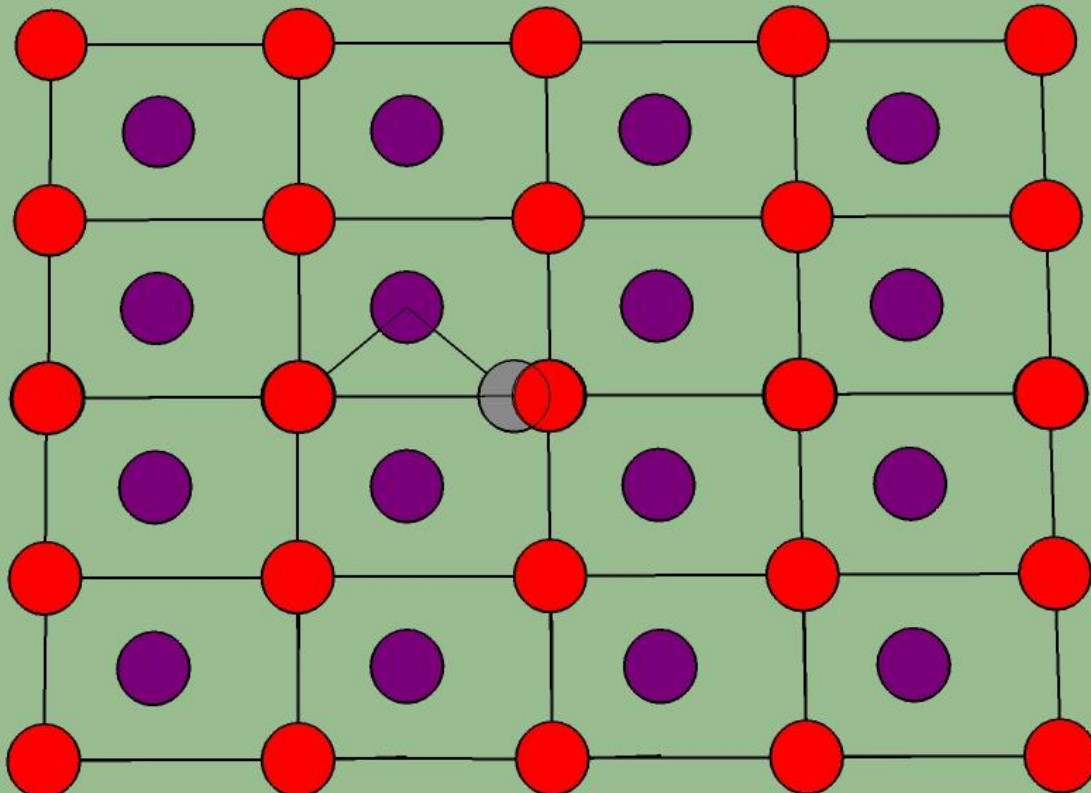




Estrutura dos sólidos cristalinos

Exercício

- Com base no conceito de rede espacial, a figura abaixo pode ser considerada uma rede espacial?

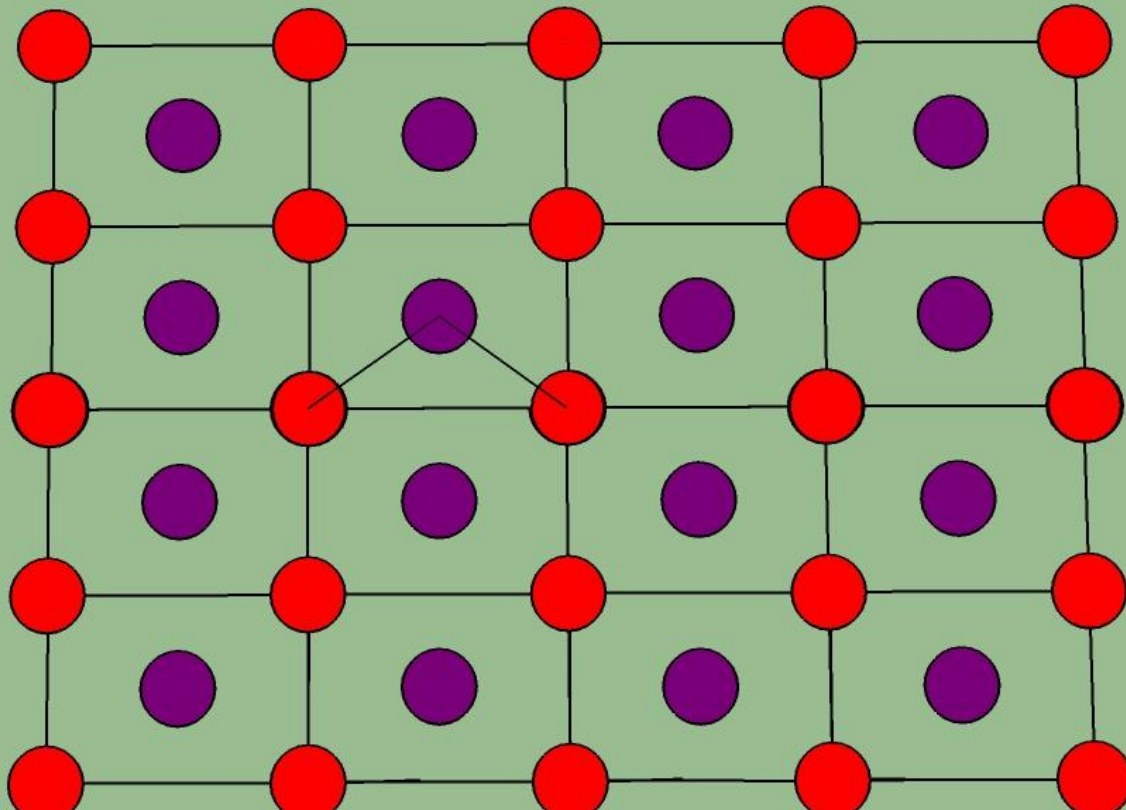




Estrutura dos sólidos cristalinos

As 5 redes de Bravais em 2-D

- É possível adicionar algum ponto de rede em uma célula primitiva de forma que o sistema continue o mesmo?
- Somente se esse ponto de rede for centralizado.

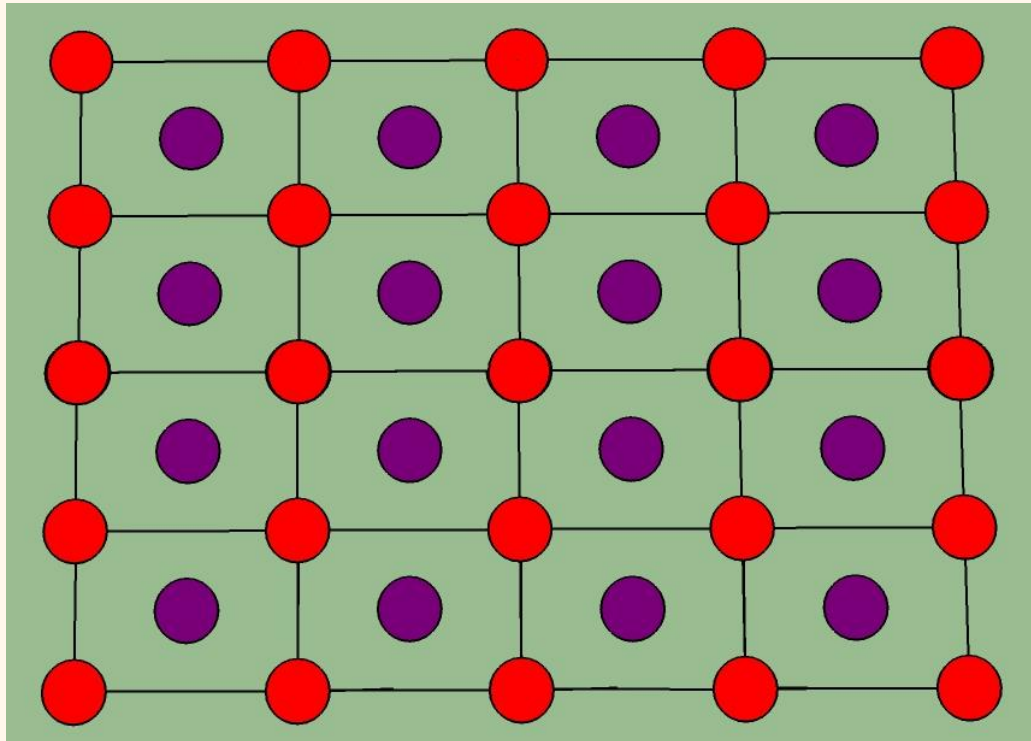




Estrutura dos sólidos cristalinos

As 5 redes de Bravais em 2-D

- A figura abaixo é realmente uma nova configuração de rede?



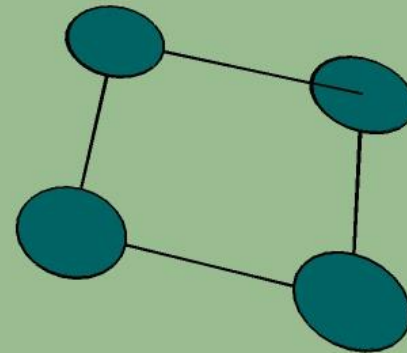
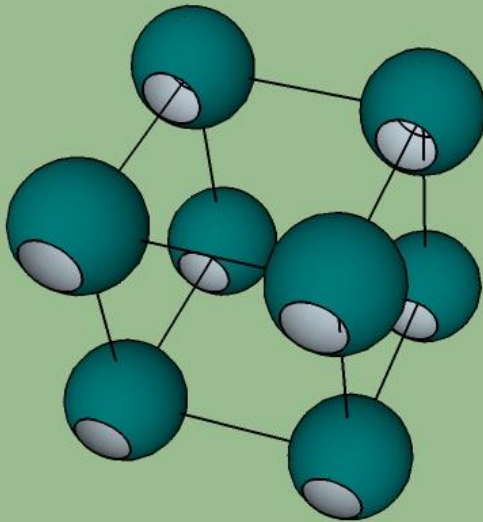
Crystal system	Drawing
OBLIQUE	
RECTANGULAR	
HEXAGONAL	
SQUARE	



Estrutura dos sólidos cristalinos

Os 7 sistemas cristalinos em 3-D

- Os mesmo são construídos com base nos 4 sistemas cristalinos em 2-D;
- **Por exemplo: Vamos usar o sistema quadrado (2-D);**
- Se outra camada for adicionada com a mesma distância teremos um cubo.





Estrutura dos sólidos cristalinos

Os 7 sistemas cristalinos em 3-D

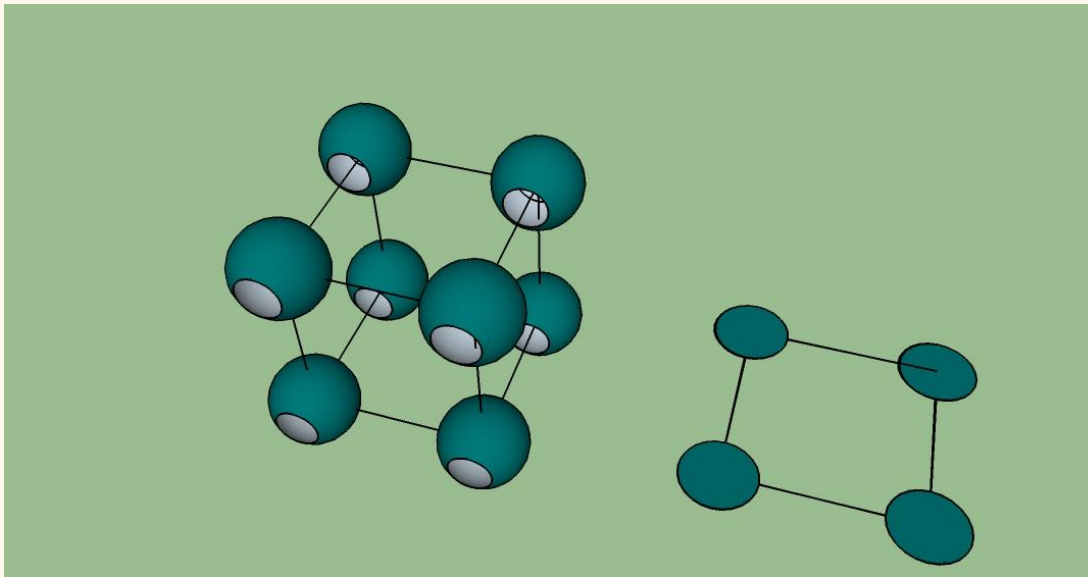
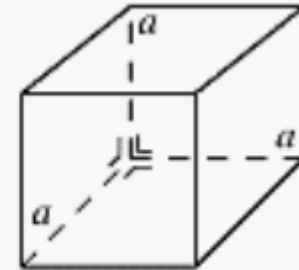
- **Sistema cúbico** possui todos os lados iguais e todos os ângulos iguais a 90° ;

$$a = b = c,$$

$$\alpha = \beta = \gamma = 90^\circ$$

$$\{a, a, a, 90, 90, 90\}$$

CUBIC

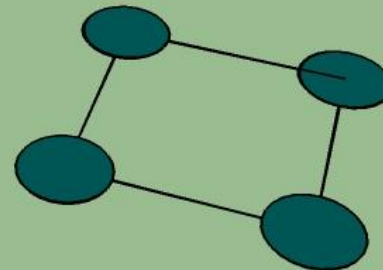
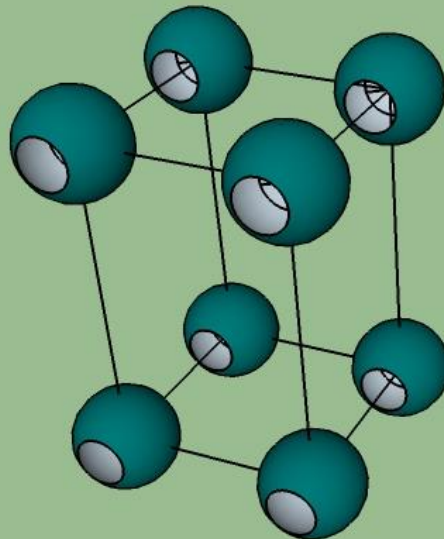




Estrutura dos sólidos cristalinos

Os 7 sistemas cristalinos em 3-D

- **Por exemplo: Vamos usar o sistema quadrado (2-D);**
- Se outra camada for adicionada com uma distância diferente das arestas teremos um paralelepípedo.





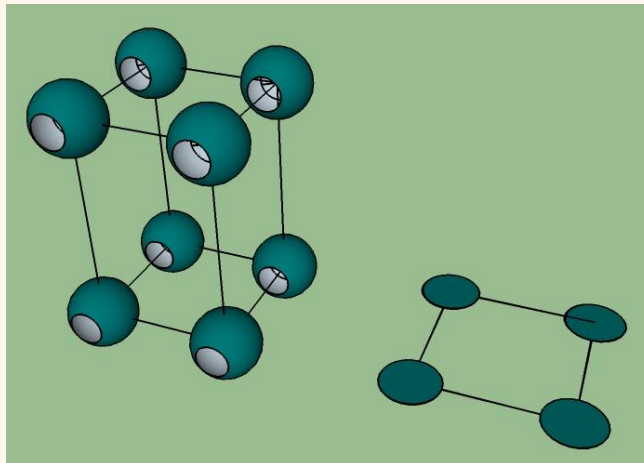
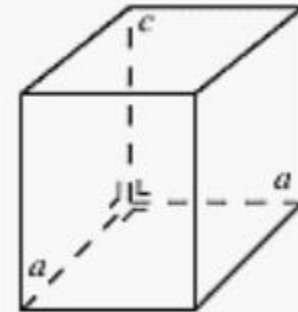
Estrutura dos sólidos cristalinos

Os 7 sistemas cristalinos em 3-D

- **Sistema tetragonal** possui dois lados iguais somente um diferente;
- Todos os ângulos iguais a 90° .

$$a = b,$$
$$\alpha = \beta = \gamma = 90^\circ$$
$$\{a, a, c, 90, 90, 90\}$$

TETRAGONAL

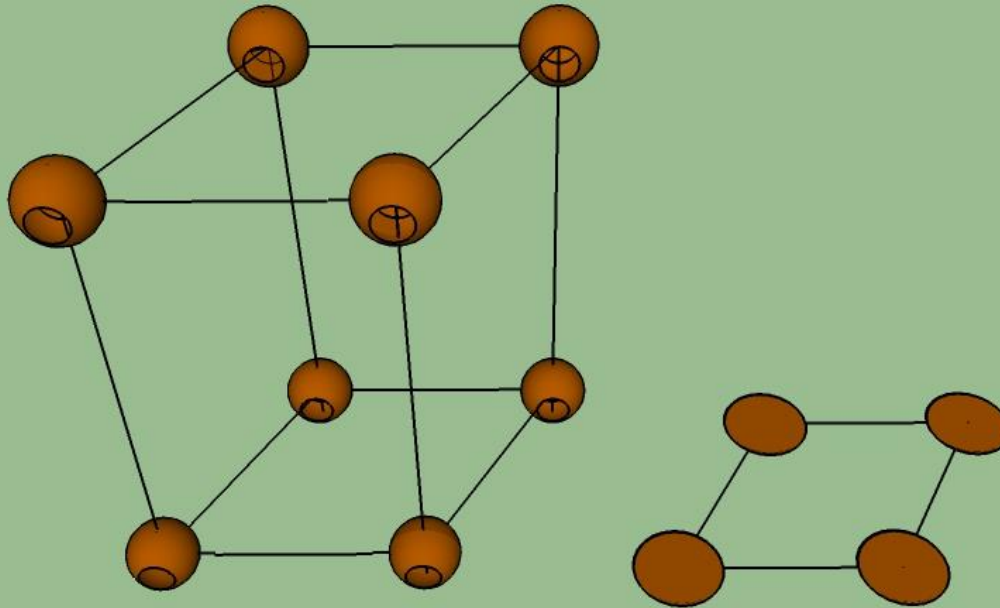




Estrutura dos sólidos cristalinos

Os 7 sistemas cristalinos em 3-D

- **Por exemplo: Vamos usar o sistema hexagonal (2-D);**
- **Se outra camada for adicionada com uma distância diferente das arestas teremos um hexágono.**





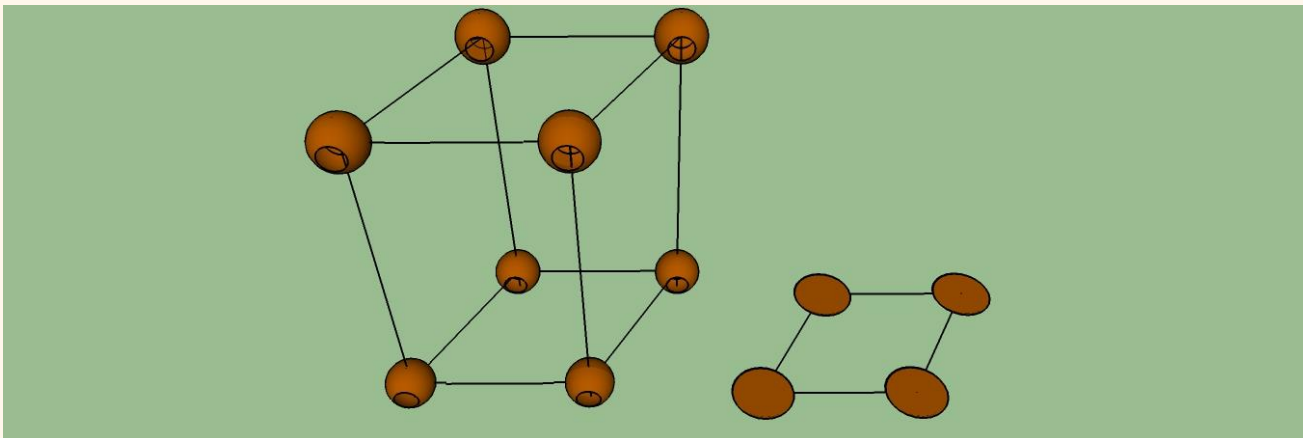
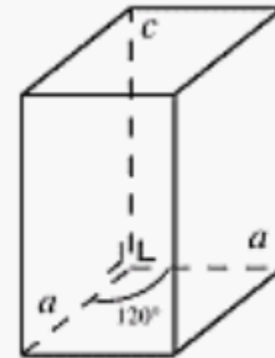
Estrutura dos sólidos cristalinos

Os 7 sistemas cristalinos em 3-D

- Sistema hexagonal possui dois lados iguais e somente um diferente;
- Dois ângulos são iguais a 90° e um 120° .

$$\begin{aligned}a &= b, \\ \alpha &= \beta = 90^\circ, \\ \gamma &= 120^\circ \\ \{a, a, c, 90, 90, 120\}\end{aligned}$$

HEXAGONAL





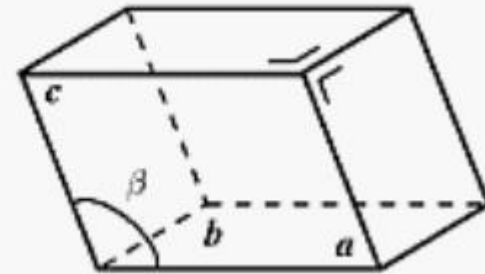
Estrutura dos sólidos cristalinos

Os 7 sistemas cristalinos em 3-D

- Aplicaremos para esse sistema genérico, condições para aumentar a simetria (de maneira análoga ao caso em 2D).

$$\alpha = \gamma = 90^\circ \dagger$$
$$\{a, b, c, 90, \beta, 90\}$$

MONOCLINIC



- Sistema monoclínico.



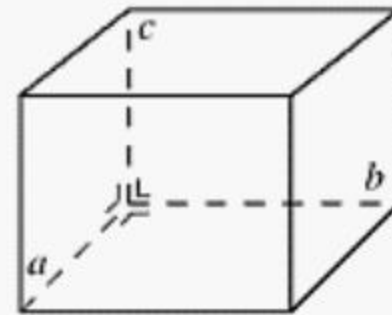
Estrutura dos sólidos cristalinos

Os 7 sistemas cristalinos em 3-D

- Baseado no sistema monoclinico, se todos os ângulo forem iguais a 90° ;

$$\alpha = \beta = \gamma = 90^\circ$$
$$\{a, b, c, 90, 90, 90\}$$

ORTHORHOMBIC



- Sistema ortorrômbico.



Estrutura dos sólidos cristalinos

Os 7 sistemas cristalinos em 3-D

- Quando todos os comprimentos são iguais e todos os ângulos são iguais;

$$\begin{aligned} a &= b = c, \\ \alpha &= \beta = \gamma \\ \{a, a, a, \alpha, \alpha, \alpha\} \end{aligned}$$

**RHOMBOHEDRAL
(TRIGONAL)**



- Sistema romboédrico.



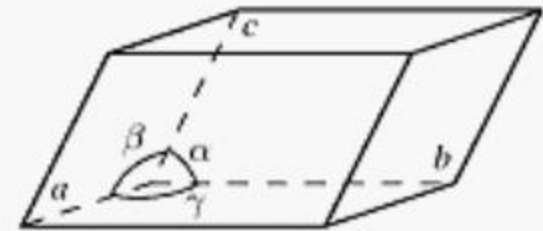
Estrutura dos sólidos cristalinos

Os 7 sistemas cristalinos em 3-D

- O caso mais geral consiste em selecionar números arbitrários para os parâmetros de rede;

no conditions
{ $a, b, c, \alpha, \beta, \gamma$ }

**TRICLINIC
(ANORTHIC)**



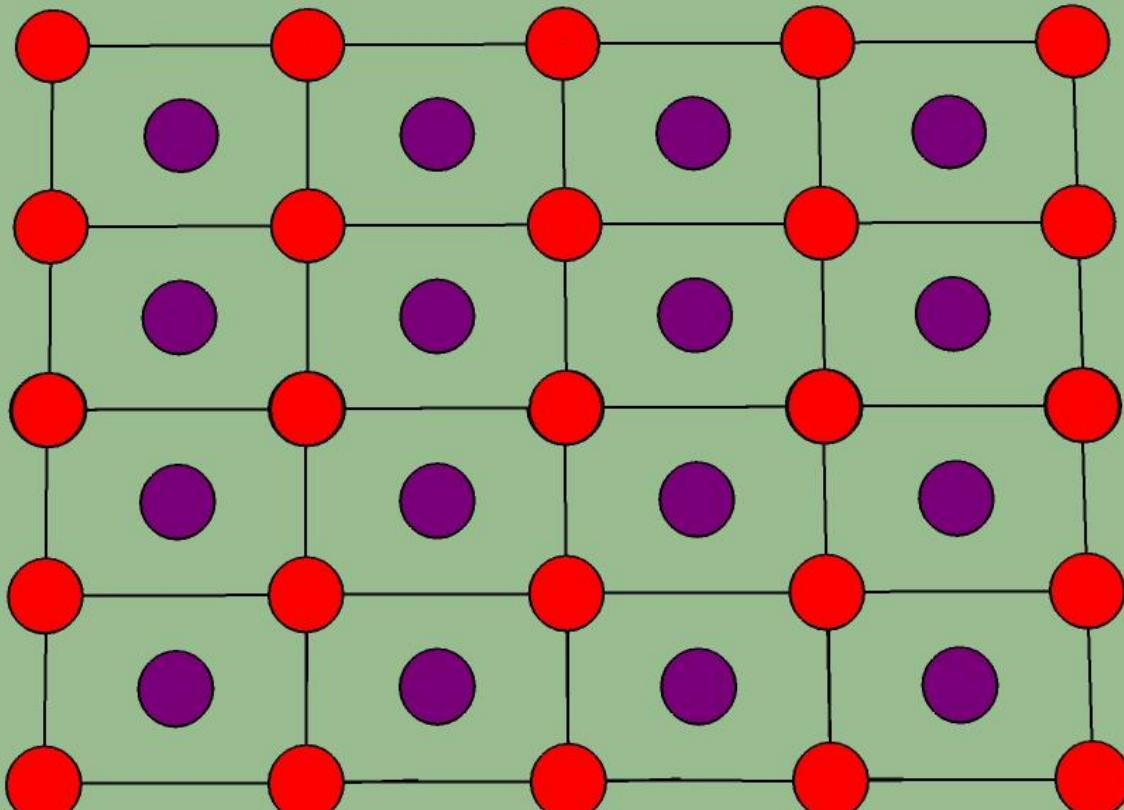
- Sistema triclinico.



Estrutura dos sólidos cristalinos

Os 7 sistemas cristalinos em 3-D

- É possível adicionar algum ponto de rede em uma célula primitiva de forma que o sistema continue o mesmo?
- Havíamos feito essa análise para os sistemas 2-D.

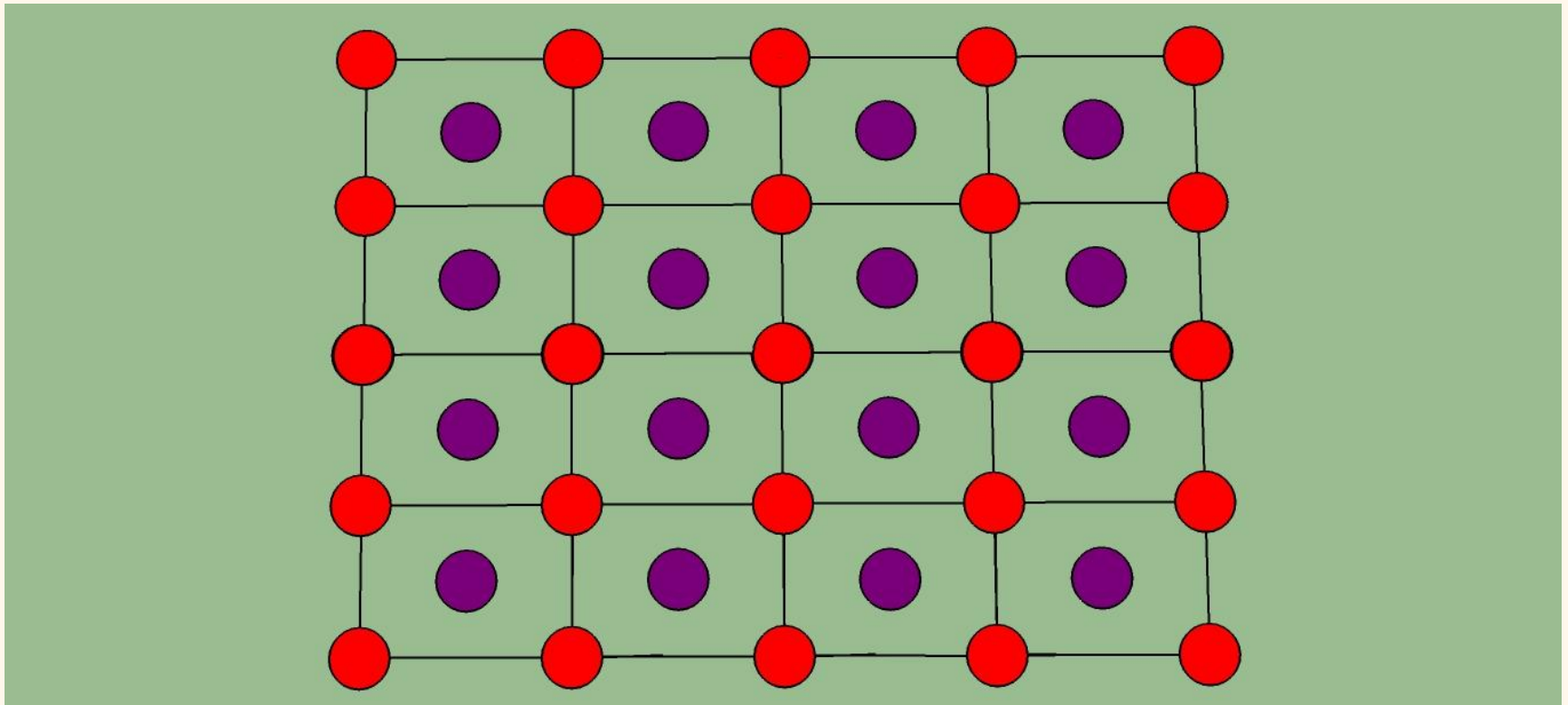




Estrutura dos sólidos cristalinos

As 5 redes de Bravais em 2-D

Qual era a razão pela qual somente o ponto somente poderá ser adicionado se for centralizado?

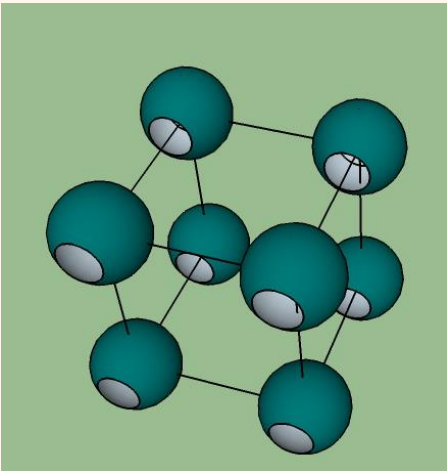




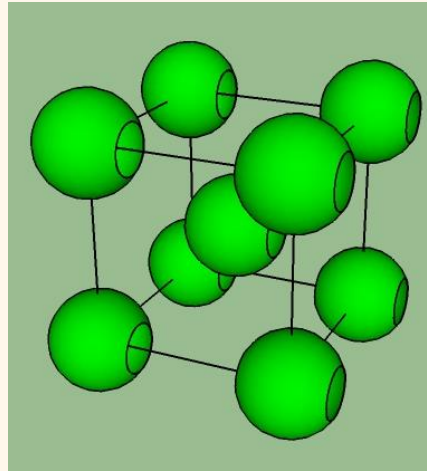
Estrutura dos sólidos cristalinos

As 14 redes de Bravais em 3-D

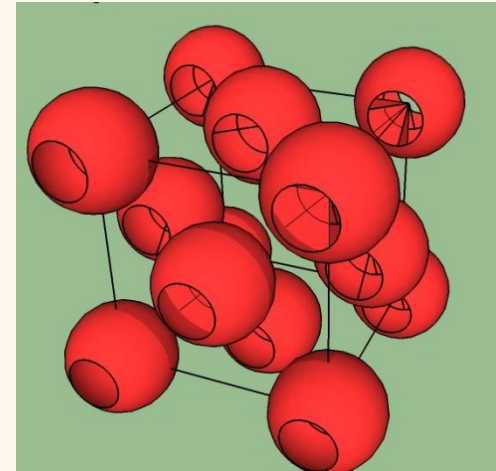
- O sistema cúbico possui 3 estruturas.



**Cúbica simples
(CS)**



**Cúbica de
corpo centrado
(CCC)**



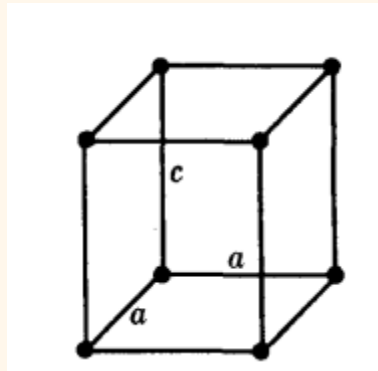
**Cúbica de
face centrada
(CFC)**



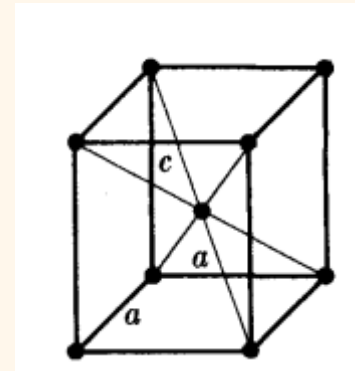
Estrutura dos sólidos cristalinos

As 14 redes de Bravais em 3-D

- O sistema tetragonal possui 2 estruturas.



**Tetragonal simples
(TS)**



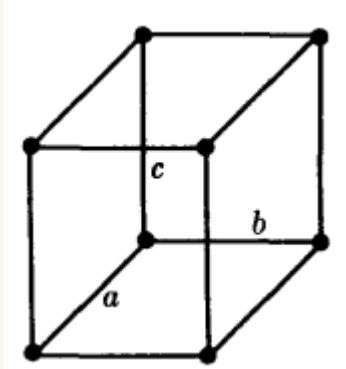
**Tetragonal de
corpo centrado
(TCC)**



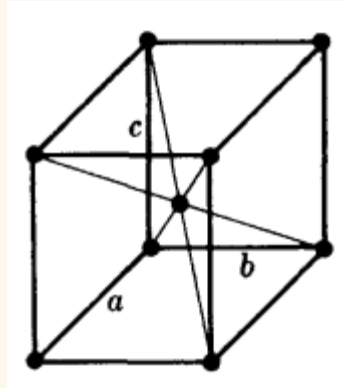
Estrutura dos sólidos cristalinos

As 14 redes de Bravais em 3-D

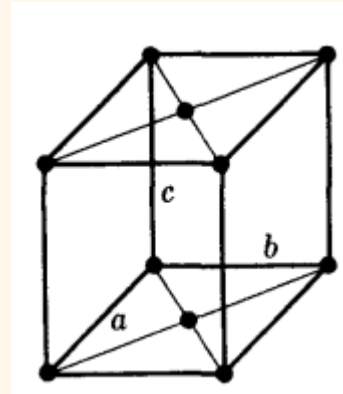
- O sistema ortogonal possui 4 estruturas.



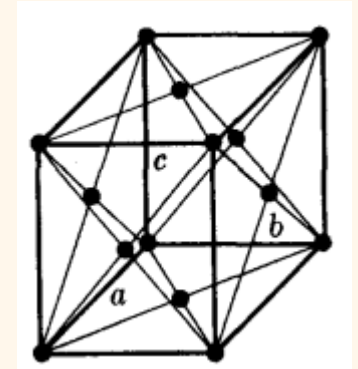
**Ortogonal simples
(OS)**



**Ortogonal de
corpo centrado
(OCC)**



**Ortogonal de
base centrada
(OBC)**



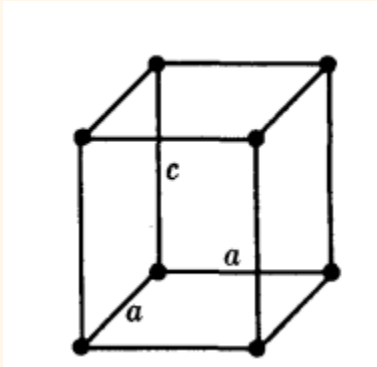
**Ortogonal de
face centrada
(OFC)**



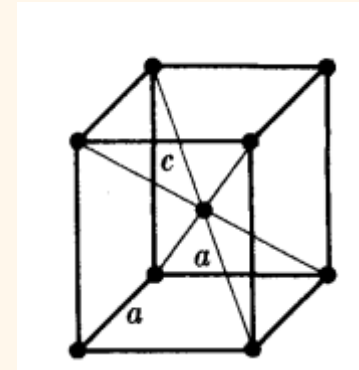
Estrutura dos sólidos cristalinos

As 14 redes de Bravais em 3-D

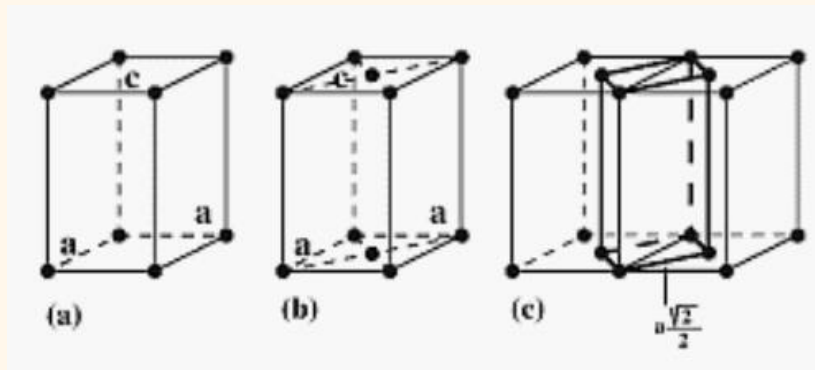
- Qual a razão do sistema tetragonal não ter a rede de base centrada?



Tetragonal simples (TS)



Tetragonal de corpo centrado (TCC)

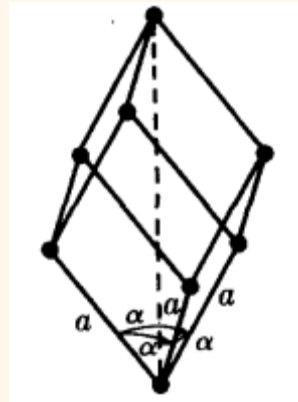




Estrutura dos sólidos cristalinos

As 14 redes de Bravais em 3-D

- O sistema romboédrico possui 1 estruturas (primitiva).



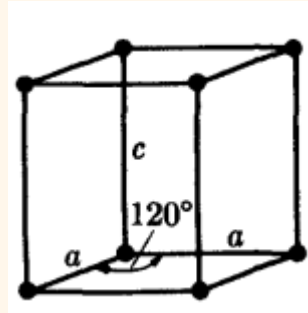
Romboédrico
(RS)



Estrutura dos sólidos cristalinos

As 14 redes de Bravais em 3-D

- O sistema hexagonal possui 1 estruturas (primitiva).



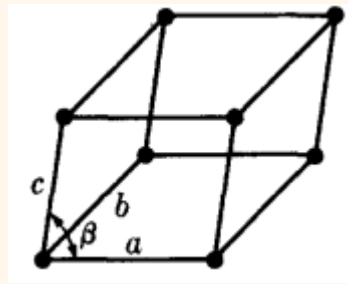
**Hexagonal
(HS)**



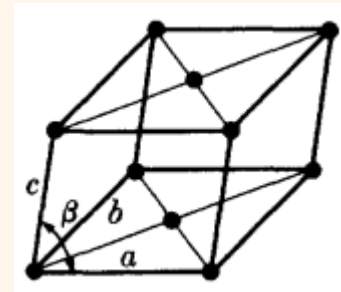
Estrutura dos sólidos cristalinos

As 14 redes de Bravais em 3-D

- O sistema monoclínico possui 2 estruturas.



**Monoclínico simples
(MS)**



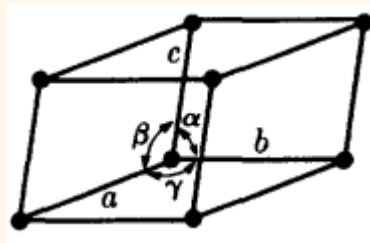
**Monoclínico de
base centrada
(MBC)**



Estrutura dos sólidos cristalinos

As 14 redes de Bravais em 3-D

- O sistema triclínico possui 1 estruturas (primitiva);



**Triclínico
(TS)**



Estrutura dos sólidos cristalinos

As 14 redes de Bravais em 3-D

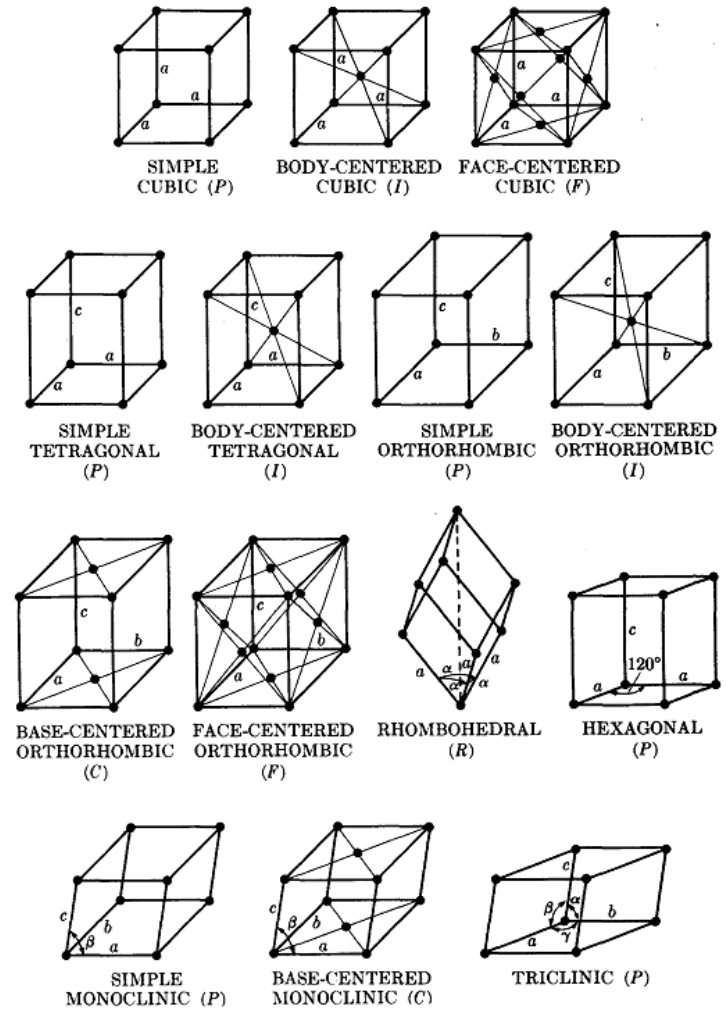


Fig. 2-3 The fourteen Bravais lattices.



Estrutura dos sólidos cristalinos

Qual a razão do nome: 14 redes de Bravais

- **Moritz Frankenheim (1801-1869) – cristalógrafo alemão;**
- **Foi o primeiro a propor as 14 possíveis redes que apresentam alta simetria;**
- **Infelizmente, a lista dele continha um erro (havia duas iguais).**





Estrutura dos sólidos cristalinos

Qual a razão do nome: 14 redes de Bravais

- August Bravais (1811-1863) – Oficial da marinha francesa e cientista;
- Observou que haviam duas redes iguais e corrigiu a lista;
- Assim, ficou conhecido como as 14 redes de Bravais.





Estrutura dos sólidos cristalinos

Qual a diferença entre sistema e rede cristalina?

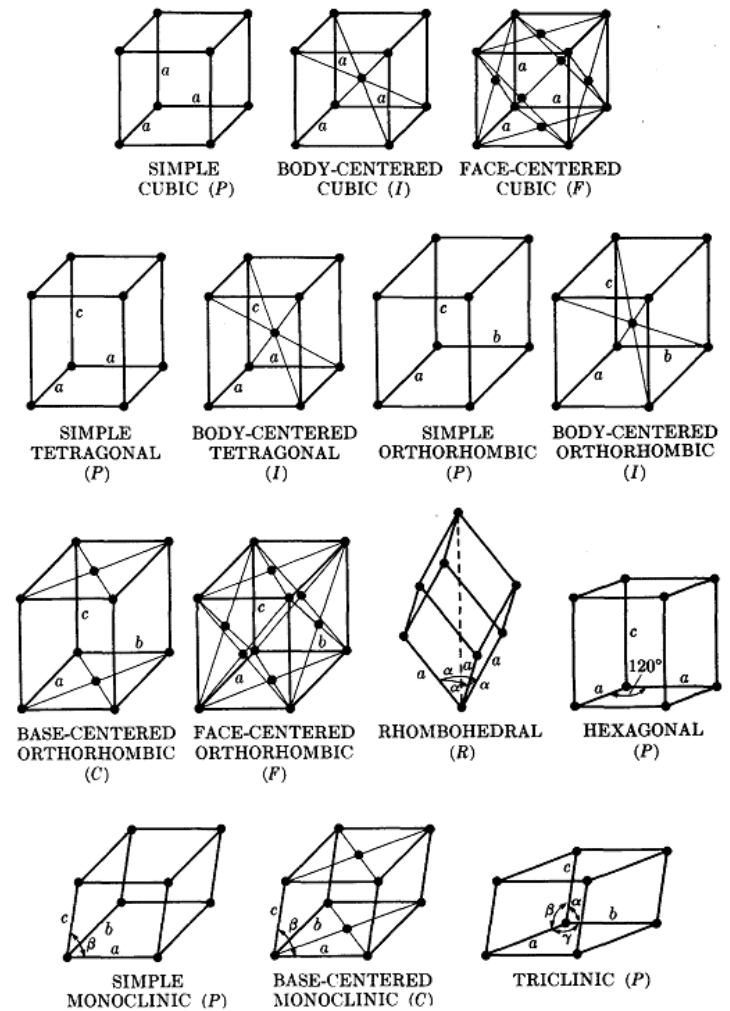


Fig. 2-3 The fourteen Bravais lattices.

