

ESTRUCTURAS CRISTALINAS

INTRODUCCIÓN A LA INGENIERIA DE MATERIALES - **2015717 – 1** PROGRAMA DE INGENIERÍA QUÍMICA UNIVERSIDAD NACIONAL DE COLOMBIA

PROFESOR: JAIME AGUILAR ARIAS

JAIME AGUILAR - UNIVERSIDAD NACIONAL DE COLOMBIA

1

ESTRUCTURAS CRISTALINAS



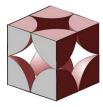
www.geoforum.fr

JAIME AGUILAR - UNIVERSIDAD NACIONAL DE COLOMBIA





ESTRUCTURAS CRISTALINAS

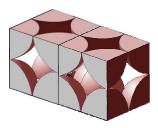


CELDA UNITARIA: UNIDAD BÁSICA QUE PERMITE REPRODUCIR POR RÉPLICA UNA ESTRUCTURA CRISTALINA.

JAIME AGUILAR - UNIVERSIDAD NACIONAL DE COLOMBIA

5

ESTRUCTURAS CRISTALINAS



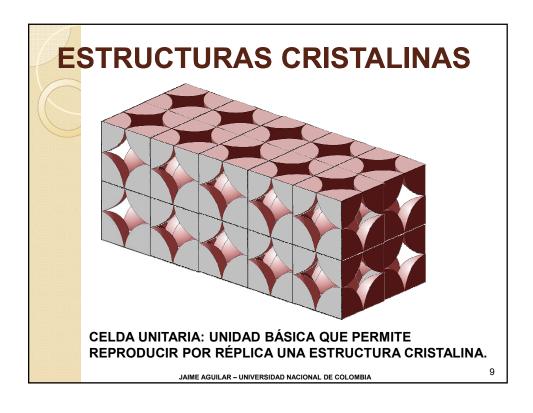
CELDA UNITARIA: UNIDAD BÁSICA QUE PERMITE REPRODUCIR POR RÉPLICA UNA ESTRUCTURA CRISTALINA.

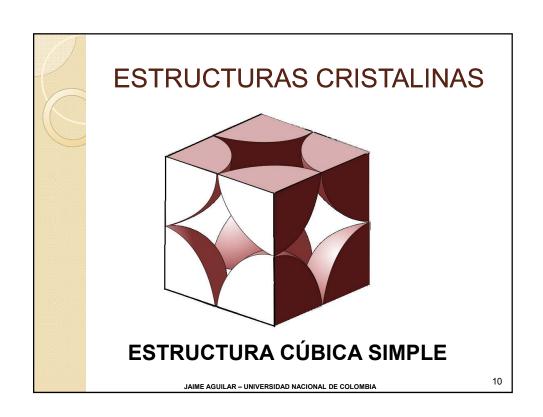
JAIME AGUILAR - UNIVERSIDAD NACIONAL DE COLOMBIA

i





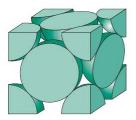








CÚBICA CENTRADA EN LAS CARAS



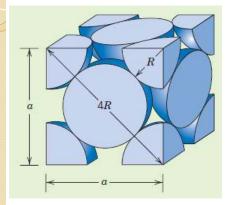
Tomado de: Callister

Face Cubic Centered - FCC

JAIME AGUILAR – UNIVERSIDAD NACIONAL DE COLOMBIA

13

VOLUMEN DE CELDA UNITARIA



Encontrar la expresión para el parámetro de celda

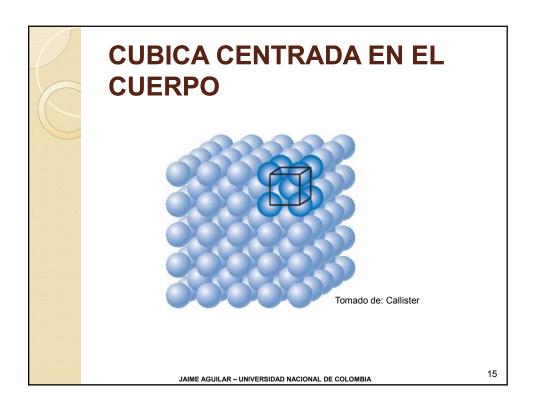
а

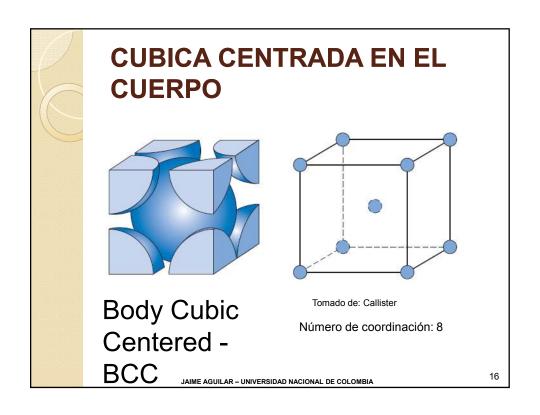
 $a = 2R\sqrt{2}$

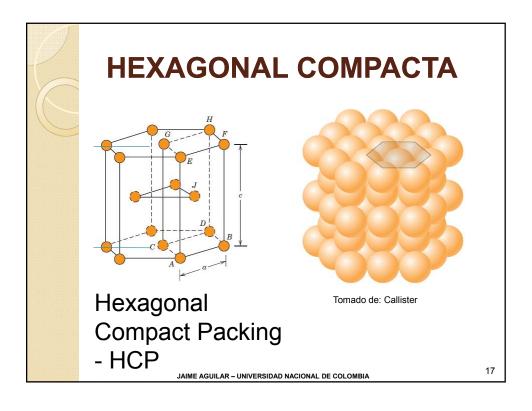
Tomado de: Callister

Calcular el volumen de la celda para la estructura (fase) FCC.

JAIME AGUILAR - UNIVERSIDAD NACIONAL DE COLOMBIA







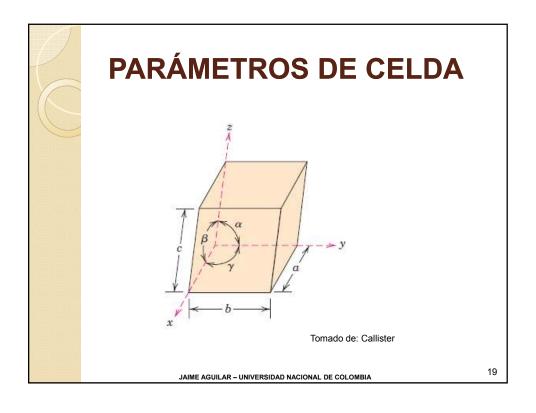
ALGUNOS ELEMENTOS

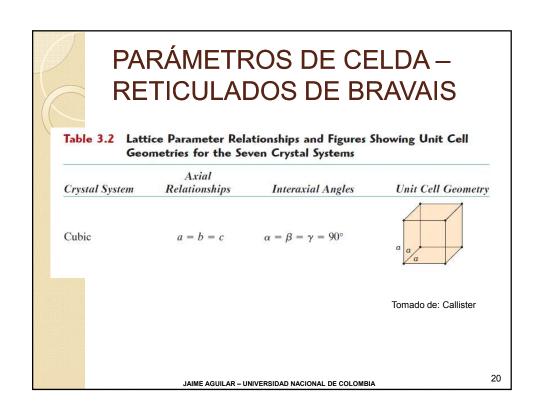
Table 3.1 Atomic Radii and Crystal Structures for 16 Metals

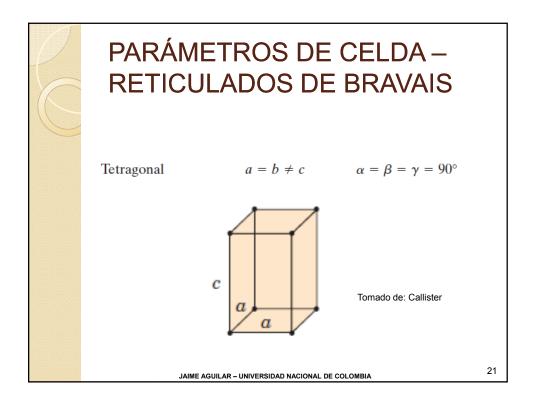
Metal	Crystal Structure ^a	Atomic Radius ^b (nm)	Metal	Crystal Structure	Atomic Radius (nm)
Aluminum	FCC	0.1431	Molybdenum	BCC	0.1363
Cadmium	HCP	0.1490	Nickel	FCC	0.1246
Chromium	BCC	0.1249	Platinum	FCC	0.1387
Cobalt	HCP	0.1253	Silver	FCC	0.1445
Copper	FCC	0.1278	Tantalum	BCC	0.1430
Gold	FCC	0.1442	Titanium (α)	HCP	0.1445
Iron (α)	BCC	0.1241	Tungsten	BCC	0.1371
Lead	FCC	0.1750	Zinc	HCP	0.1332

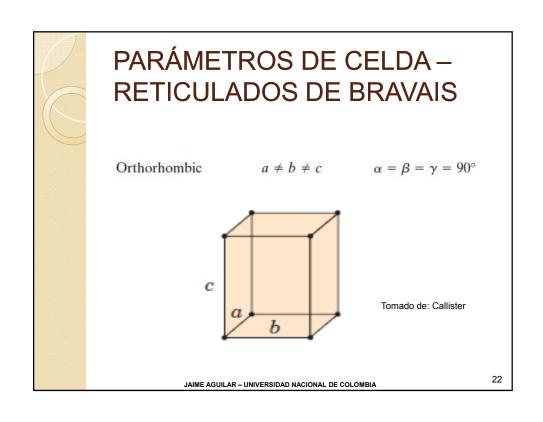
"FCC = face-centered cubic; HCP = hexagonal close-packed; BCC = body-centered cubic.
Tomado de: Callister

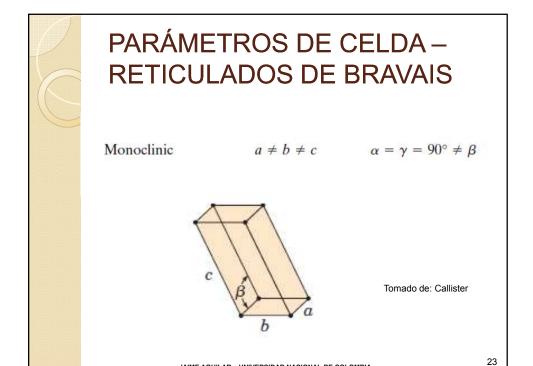
JAIME AGUILAR - UNIVERSIDAD NACIONAL DE COLOMBIA



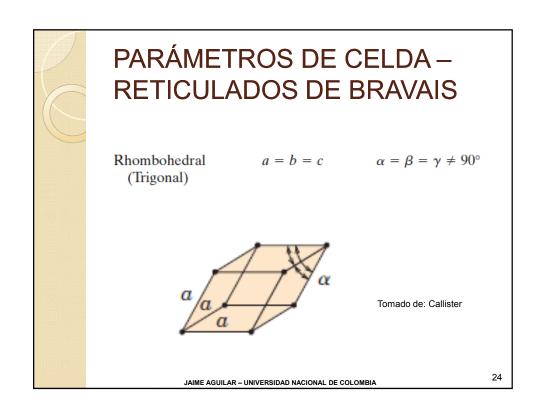








JAIME AGUILAR - UNIVERSIDAD NACIONAL DE COLOMBIA

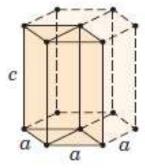




Hexagonal

$$a = b \neq c$$

$$a = b \neq c$$
 $\alpha = \beta = 90^{\circ}, \gamma = 120^{\circ}$



Tomado de: Callister

JAIME AGUILAR - UNIVERSIDAD NACIONAL DE COLOMBIA

25

FACTOR DE EMPAQUE

FRACCIÓN VOLUMÉTRICA OCUPADA POR ÁTOMOS EN LA **CELDA UNITARIA**

FEA = VOLUMEN DE ATOMOS CELDA / **VOLUMEN CELDA**

Calcular el FEA para la estructura (fase) FCC con las bolas de icopor.

Calcular el FEA si la fase fuera BCC

26

JAIME AGUILAR - UNIVERSIDAD NACIONAL DE COLOMBIA

DENSIDAD TEÓRICA

$$\rho = \frac{nA}{V_C N_A}$$

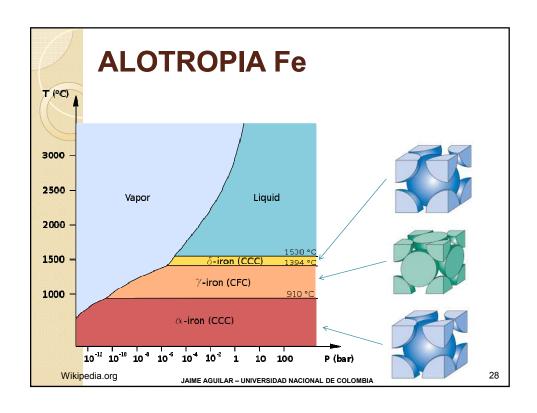
n : número de átomos en la celda unitaria

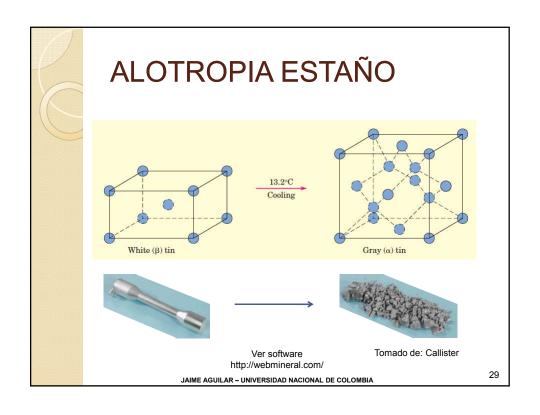
A: Peso atómico

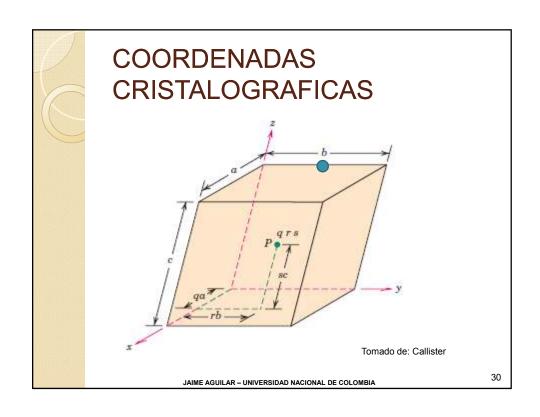
Vc : volumen de la celda

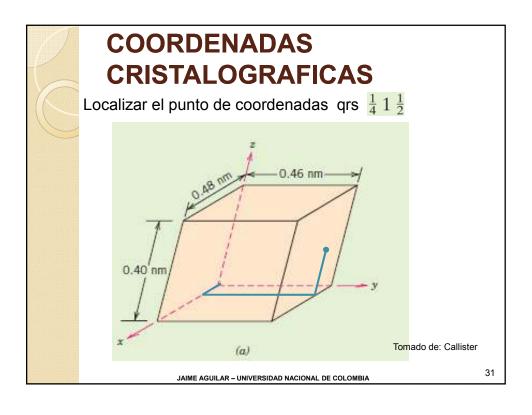
Na : Constante de Avogadro

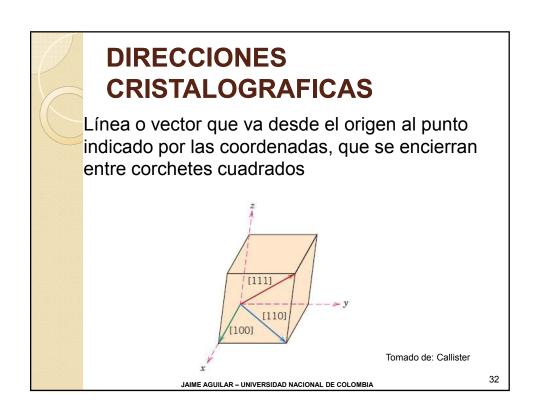
JAIME AGUILAR - UNIVERSIDAD NACIONAL DE COLOMBIA











PLANOS CRISTALOGRÁFICOS ÍNDICES DE MILLER (*hkl*)

- 1. Se toman los **inversos** de los interceptos del plano con los ejes coordenados.
- 2. Es posible simplificar los valores a los enteros más pequeños .
- 3. Los índices enteros se encierran entre paréntesis: (hkl).
- Números negativos con trazos sobre los valores.
- 5. Si el plano pasa por el origen seleccionado, se debe seleccionar cualquier otro plano paralelo dentro de la celda unidad por traslación.

JAIME AGUILAR - UNIVERSIDAD NACIONAL DE COLOMBIA

33

PLANOS CRISTALOGRÁFICOS ÍNDICES DE MILLER (hkl) Plano (110) Tomado de: Callister JAIME AGUILAR - UNIVERSIDAD NACIONAL DE COLOMBIA

