

**Tabla 1. Algunos cristales tratados en el curso. Base y motivo**

<b>CRISTAL</b> Denominación del tipo (geometría)	<b>EJEMPLOS</b>	<b>BASE O MOTIVO</b>	<b>RED de Bravais, según denominación de su celda convencional</b>
Tipo Diamante (NO es un cristal CCC)	C, Si y Ge diamante.	2 átomos por nodo Posiciones: (0 0 0) y (1/4 1/4 1/4)	CCC, cúbica centrada en las caras
CCC	Cu, Fe $\gamma$ , Al, Ni, etc.	1 átomo por nodo Posición: (0 0 0)	CCC, cúbica centrada en las caras
CC	Fe $\alpha$ , Cr, etc.	1 átomo por nodo Posición: (0 0 0)	CC, cúbica centrada en el cuerpo
HC, hexago- nal compacto (NO es un cristal hexagonal)	Zn, Cd, Ti, etc,	2 átomos por nodo Posiciones: (0 0 0) y (1/3 1/3 1/2)	Hexagonal P (primitiva o simple)
Tipo NaCl	NaCl	2 átomos por nodo Posiciones: Na (000) y Cl (1/2 0 0)	CCC, cúbica centrada en las caras
Tipo CsCl	CsCl	2 átomos por nodo Posiciones: Cs (000) y Cl (1/2 1/2 1/2)	C, cúbica primitiva o simple

Nota Importante: el cristal puede recibir la misma denominación de la red nodal correspondiente sólo si el motivo contiene 1 único átomo. Por ejemplo, esto no se puede hacer para el cristal de diamante.