

ESQUEMA DE NIVELES PARA ÁTOMOS BIELECTRÓNICOS

Para denominar los estados de los electrones en átomos bielectrónicos se recurre a la suma de los momentos angulares de cada electrón, de forma que:

$$\vec{L} = \vec{L}_1 + \vec{L}_2$$

De esta forma, tenemos que:

Operador	Valor propio
\hat{L}^2	$L(L+1)$
\hat{L}_z	M_L

Los términos dependientes del valor del número cuántico bielectrónico de momento angular, se denominan según

$$2S+1 L,$$

donde S es el número cuántico de spin de forma que:

L	término
0	S
1	P
2	D
3	F