

MODELOS ATÓMICOS

Problema 273: ¿A qué grupo y periodo de la Tabla Periódica pertenece el elemento que tiene la siguiente configuración, $[_zX] = 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^6$?

Su configuración termina en $3d^6$, el elemento pertenece al bloque d, como tiene seis electrones en orbitales d, para calcular el grupo debemos sumar 2 del bloque s, y 6 del bloque d, por tanto pertenece al **grupo 8**. El número cuántico principal de este orbital es 3, pero hay un orbital con número cuántico principal 4, lo que nos indica que el elemento pertenece al **periodo 4**.

El elemento está en la intersección del grupo 8 y el periodo 4.