

MODELOS ATÓMICOS

Problema 274: ¿A qué grupo y periodo de la Tabla Periódica pertenece el elemento que tiene la siguiente configuración, $[zX] = 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2$?

Su configuración termina en $5s^2$, el elemento pertenece al bloque s, como tiene dos electrones en este orbitale s, el elemento pertenece al **grupo 2**. El número cuántico principal de este orbital es 5, lo que nos indica que el elemento pertenece al **periodo 5**.

El elemento está en la intersección del grupo 2 y el periodo 5.