

Problema 284: ¿A qué grupo y periodo de la Tabla Periódica pertenece el elemento que tiene la siguiente configuración, $[zX] = 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^2 5p^2 5p^1$?

Su configuración termina en $5p^2 5p^2 5p^1$, el elemento pertenece al bloque p, como tiene cinco electrones en orbitales p, para calcular el grupo debemos sumar 2 del bloque s, 10 del bloque d y 5 del bloque p, por tanto pertenece al **grupo 17**. El número cuántico principal de este orbital es 5, indica que pertenece al **periodo 5**.

El elemento está en la intersección del grupo 17 y el periodo 5.