

Problema 276: ¿A qué grupo y periodo de la Tabla Periódica pertenece el elemento que tiene la siguiente configuración,  $[_Z\text{X}] = 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^1 5p^1$  ?

Su configuración termina en  $5p^1 5p^1$ , el elemento pertenece al bloque p, como tiene dos electrones en orbitales p, para calcular el grupo debemos sumar 2 del bloque s, 10 del bloque d y 2 del bloque p, por tanto pertenece al **grupo 14**. El número cuántico principal de este orbital es 5, indica que pertenece al **periodo 5**.

**El elemento está en la intersección del grupo 14 y el periodo 5.**