

Problema 277: ¿A qué grupo y periodo de la Tabla Periódica pertenece el elemento que tiene la siguiente configuración,  $[_zX] = 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^1$  ?

Su configuración termina en  $6s^1$ , el elemento pertenece al bloque s, como tiene un electrón en este orbital s, el elemento pertenece al **grupo 1**. El número cuántico principal de este orbital es 6, lo que nos indica que el elemento pertenece al **periodo 6**.

**El elemento está en la intersección del grupo 1 y el periodo 6.**