

Problema 272: ¿A qué grupo y periodo de la Tabla Periódica pertenece el elemento que tiene la siguiente configuración, $[_zX] = 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1 3p^1 3p^1$?

Su configuración termina en $3p^1 3p^1 3p^1$, el elemento pertenece al bloque p, como tiene tres electrones en orbitales p, para calcular el grupo debemos sumar 2 del bloque s, 10 del bloque d y 3 del bloque p, por tanto pertenece al **grupo 15**. El número cuántico principal de este orbital es 3, indica que pertenece al **periodo 3**.

El elemento está en la intersección del grupo 15 y el periodo 3.