

Problema 279: ¿En qué termina la configuración de un elemento que está en el grupo = 12 y periodo = 5?

Si el elemento pertenece al grupo 12 está en el bloque d, lo sabemos sumando los 2 electrones del bloque s con los 10 del bloque d. Si el periodo es el 5 indica que el orbital d es el 4d. Ya que los orbitales d tienen un número cuántico una unidad inferior al del periodo. Por tanto debe terminar en una configuración:

