

Problema 282: ¿En qué termina la configuración de un elemento que está en el grupo = 8 y periodo = 4?

Si el elemento pertenece al grupo 8 está en el bloque d, lo sabemos sumando los 2 electrones del bloque s con 6 del bloque d. Si el periodo es el 4 indica que el orbital d es el 3d. Ya que los orbitales d tienen un número cuántico una unidad inferior al del periodo. Por tanto debe terminar en una configuración:

