

MODELOS ATÓMICOS

Problema 278: ¿En qué termina la configuración de un elemento que está en el grupo = 2 y periodo = 4?

Si el elemento pertenece al grupo 2 está en el bloque s, y tiene dos electrones en orbitales s. Si el periodo es el 4 indica que el orbital s es el 4s. Por tanto debe terminar en una configuración:

$$[{}_Z\text{X}] = \dots 4s^2$$