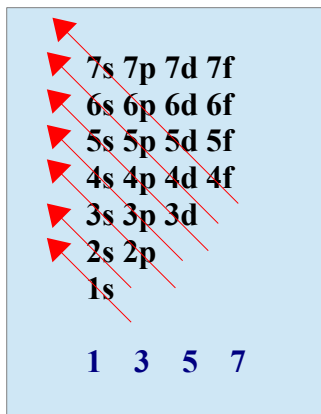


Problema0331: ¿Qué se entiende por estructura fundamental de un átomo? La estructura electrónica $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4p^1$ ¿es fundamental? ¿por qué? Razona la respuesta.



La estructura fundamental del átomo es la configuración electrónica de más baja energía, es la que seguiría la regla de llenado de orbitales.

La estructura electrónica $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4p^1$ no es fundamental, es un estado excitado, ya que después de los orbitales 3p se debería llenar el orbital 4s, que tiene menor energía que el 4p.