

# Configuración electrónica

Se han de tener en cuenta las siguientes reglas a la hora de escribir la configuración electrónica de un átomo o un ion monoatómico.

1.- Dos puntos, en lugar de igual, flecha o cualquier otro símbolo

Correcto  
Na:  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$

Incorrecto  
Na=  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$

2.- Nada de comas ni otros elementos para separar niveles

Correcto  
Na:  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$

Incorrecto  
Na:  $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^1$

Al decir de viva voz la configuración electrónica de un átomo o ion monoatómico, los superíndices deben entenderse como la ocupación electrónica de los distintos niveles, no como exponentes. Por ese motivo se debe decir, por ejemplo, "dos ese dos", y no "dos ese cuadrado".



@docenteflipado