

Ejercicios de configuraciones electrónicas

1) Escribe las configuraciones electrónicas de los siguientes elementos

- a) N
- b) P
- c) Ar
- d) Ti
- e) V
- f) Ge
- g) Br
- h) Sr
- i) Au
- j) Be
- k) Xe
- l) K
- m) S
- n) Sb

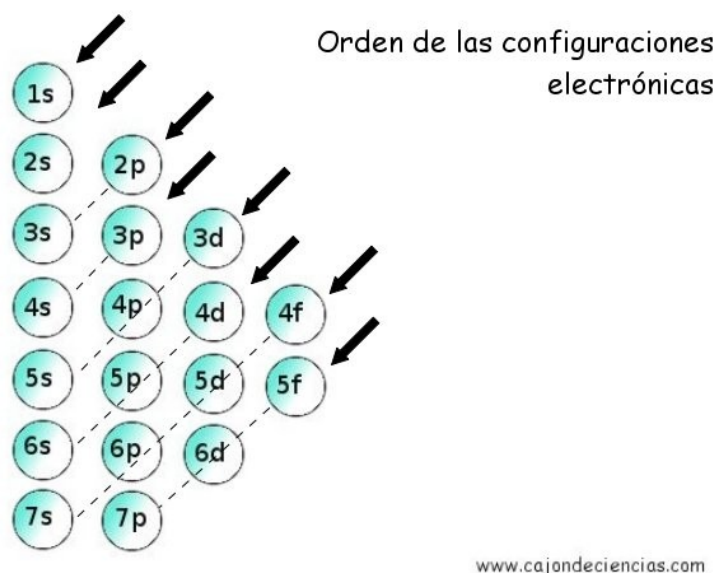
2) Escribe la configuración electrónica de los siguientes iones:

- a) F⁻
- b) Ca²⁺
- c) O²⁻
- d) Co³⁺
- e) Fe²⁺
- f) N³⁻
- g) Na⁺
- i) Cl⁻
- j) Al³⁺
- k) Se²⁻
- l) H⁺
- m) Ba²⁺
- n) P³⁻

Cajón de Ciencias

Soluciones

Para resolver estos ejercicios tienes que recordar el diagrama de Müller, que nos dice en qué orden se van llenando los orbitales:



(Como ves, este diagrama puedes descargarlo también en nuestra página.)

También debes recordar cuántos electrones caben en cada tipo de orbital:

Orbitales s	→	2 electrones
Orbitales p	→	6 electrones
Orbitales d	→	10 electrones
Orbitales f	→	14 electrones

Sabiendo esto, debes ir rellenando los orbitales en el orden correcto hasta que te quedes sin electrones. Los electrones de cada elemento son iguales a su número atómico (salvo cuando se trate de iones, lo veremos en el ejercicio 2). Y por cierto, salvo que tu profesor decida lo contrario, los números atómicos te los daría el enunciado del ejercicio o podrías consultarlo en la tabla periódica.