

TALLER CONFIGURACIÓN ELECTRONICA

1. Escriba los símbolos, números atómicos, grupo y período de los átomos que tienen las siguientes configuraciones electrónicas
 - a) $1s^2 2s^2 2p^3$
 - b) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$
 - c) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$
 - d) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$
2. Utilizando solo la tabla periódica, determine cual subcapa se llena primero:
 - a) 5s o 5p
 - b) 6s o 5p
 - c) 6s o 4f
3. ¿A qué grupo y a qué período pertenece el elemento cuya notación espectral es $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$, ¿cuántos electrones de valencia tiene?
4. Escriba las configuraciones electrónicas completas para cada uno de los siguientes átomos y diga el grupo y periodo en el que se encuentra en la tabla periódica:
 - a) C,
 - b) N,
 - c) He,
 - d) Ge,
 - e) As,
 - f) Rb,
5. Ilustrar la aplicación de la regla de Hund y el Principio de Exclusión de Pauli a la distribución de los electrones en los orbitales del elemento, (Graficar):
 - a) vanadio, $Z= 23$;
 - b) plata, $Z= 47$;
 - c) fósforo, $Z=15$;
 - d) mercurio $Z= 80$

