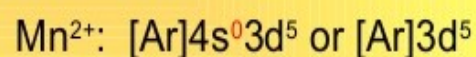
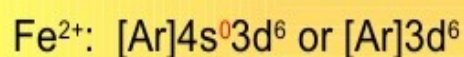
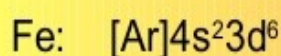


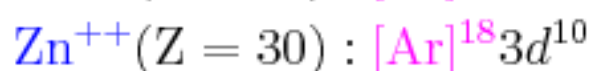
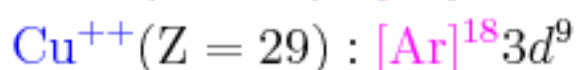
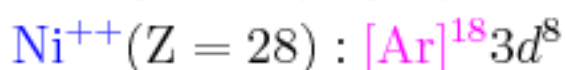
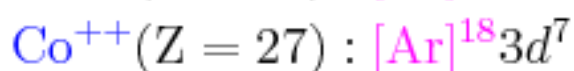
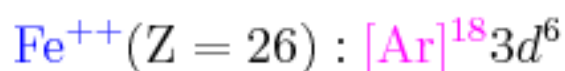
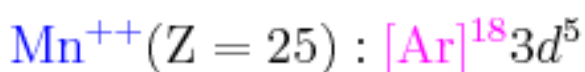
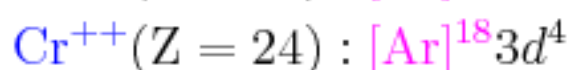
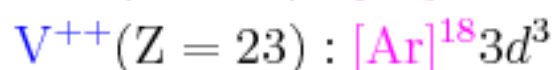
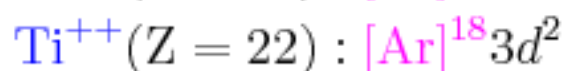
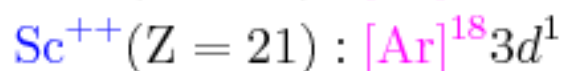
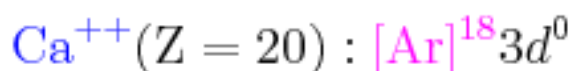
Configuración iones metales transición

(1)

Cuando un átomo metálico se transforma en un catión los electrones primeramente son retirados del orbital ns y después de los orbitales $(n - 1)d$.



(2) Ejemplos

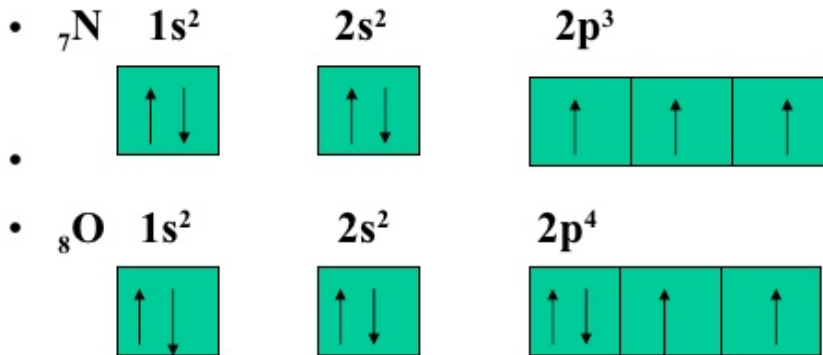


Principio máxima multiplicidad de Hund

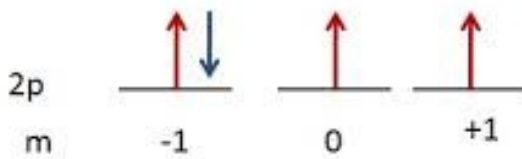
(1)

- **La Regla de Hund** establece que la distribución más estable de electrones en los subniveles es aquella que tenga mayor número de espines paralelos.

- **Ejemplos:**



(2) Ejemplo



Una vez que se ubican los primeros 3 electrones (color rojo), el cuarto electrón, se ubicaría en el orbital con $m = -1$ (color azul)

Irregularidades configuraciones electrónicas

En algunos casos, aparecen alteraciones a las reglas anteriormente comentadas. Esto ocurre, por ejemplo, en los casos del cromo y del cobre:

Elemento	Configuración esperada	Configuración encontrada
Cr (Z= 24)	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^4 4s^2$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^5 4s^1$
Cu (Z= 29)	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^9 4s^2$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^1$

Esta circunstancia se explica debido a la pequeña diferencia de energía que existe entre los orbitales 3d y 4s, que queda compensada por la estabilidad adicional que la semioocupación u ocupación completa de los orbitales 3d confiere a los respectivos átomos.

