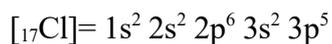
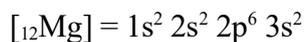


Problema0334: Considerando el elemento alcalinotérreo del tercer período y el segundo elemento del grupo de los halógenos. Escribe sus configuraciones electrónicas y los cuatro números cuánticos posibles para el último electrón de cada elemento.



Los posibles números cuánticos (n, l, m, s) para el último electrón del magnesio serán:

$$(3, 0, 0, +1/2)$$

$$(3, 0, 0, -1/2)$$

Los posibles números cuánticos (n, l, m, s) para el último electrón del cloro serán:

$$(3, 1, +1, +1/2)$$

$$(3, 1, +1, -1/2)$$

$$(3, 1, 0, +1/2)$$

$$(3, 1, 0, -1/2)$$

$$(3, 1, -1, +1/2)$$

$$(3, 1, -1, -1/2)$$