

Julio 12 del 2021

Repaso: Comprender las características y las diferencias de los números cuánticos.

Números Cuánticos

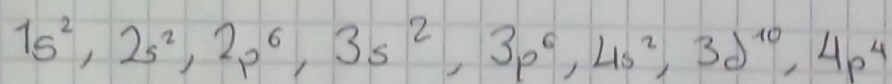
- Número cuántico principal (n)
- Número cuántico secundario (l)
- Número cuántico magnético (m)
- Número cuántico espín (s)

Número Cuántico principal (n):

Especifica el nivel energético del orbital, siendo el primer nivel el de menor energía, y se relaciona con la distancia promedio que hay del electrón al núcleo en un determinado orbital.

Ejemplo:

Selenio (Se), Número atómico: 34



Como el orbital $4p$ no llega a llenarse, ya que los electrones serían 36, no ponemos $4p^6$, sino $4p^4$.

morfil

Te $Z: 52: 5p^4$ $n=5$

Ge $Z: 32: 4p^2$ $n=4$

Ar $Z: 18: 3p^6$ $n=3$

Po $Z: 84: 6p^4$ $n=6$

Sr $Z: 38: 5s^2$ $n=5$