

integrantes: Agustin Barifusa,
Diego Martinez, Santino
Sancassani, Jorge Ontivero

configuración electrónica



¿CÓMO SE REALIZA LA CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA DE UN ELEMENTO?

Para determinar la configuración electrónica de un elemento, basta con calcular cuántos electrones hay que acomodar y entonces distribuirlos en los subniveles empezando por los de menor energía, e ir llenando hasta que todos los electrones estén distribuidos.

Niveles	1	2	3	4	5	6	7
1	1s ²						
2	2s ²	2p ⁶					
3	3s ²	3p ⁶	3d ¹⁰				
4	4s ²	4p ⁶	4d ¹⁰	4f ¹⁴			
5	5s ²	5p ⁶	5d ¹⁰	5f ¹⁴			
6	6s ²	6p ⁶	6d ¹⁰	6f ¹⁴			
7	7s ²	7p ⁶	7d ¹⁰	7f ¹⁴			

¿cómo es útil la C.E para saber la química de un elemento?

Es útil ya que nos permite saber la distribución de electrones en un elemento, ayuda a describir y entender sus propiedades

Niveles de Energía de un Átomo:

Niveles: Los electrones se organizan en niveles de energía (n=1, n=2, etc.) n=1: hasta 2 electrones - n=2: hasta 8 electrones - n=3: hasta 18 electrones - n=4*: hasta 32 electrones.

Ejercicio: Representa la configuración electrónica del elemento Vanadio

$${}_{23}\text{V} = 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^3$$

¿CÓMO ESTA INFORMACION ES UTIL PARA COMPRENDER LA QUÍMICA DE LOS ELEMENTOS?

La configuración electrónica de un átomo es esencial para comprender su química porque proporciona información sobre cómo se organizan los electrones y cómo esto afecta el comportamiento del átomo en reacciones químicas.

Es decir, al conocer la configuración electrónica de un átomo, puedes comprender mejor sus propiedades químicas y físicas, así como sus interacciones con otros átomos y moléculas.