

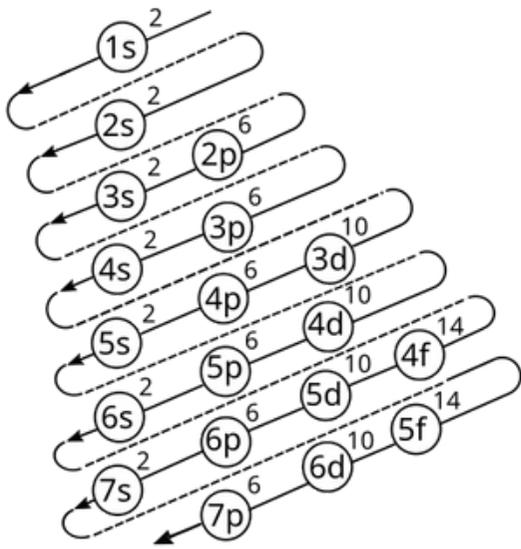


INFOGRAFÍA

MELANY ROSMARY

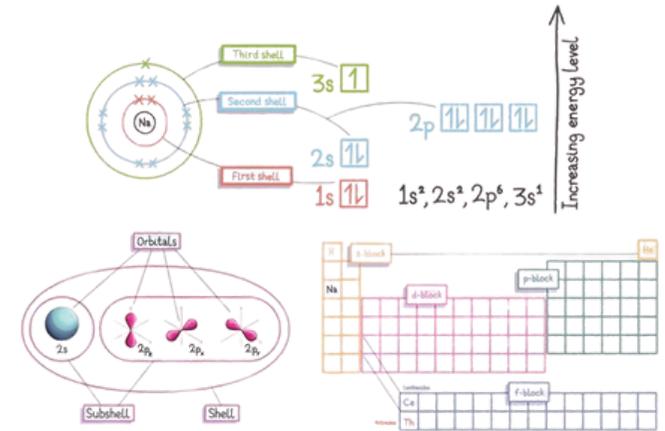
NORIEGA MORALES

QUIMICA



Regla de las diagonales

es un método visual que te ayuda a ordenar el llenado de los orbitales atómicos según su nivel de energía, es decir, te dice en qué orden se van acomodando los electrones en los subniveles



¿Qué es la Configuración Electrónica?

- ◆ Es la distribución de los electrones en los orbitales de cada subnivel energético.
- ◆ Permite identificar un elemento a nivel práctico o microscópico.
- ◆ Se basa en tres principios básicos que determinan cómo se acomodan los electrones.

Partícula Clave: El electrón (e⁻)

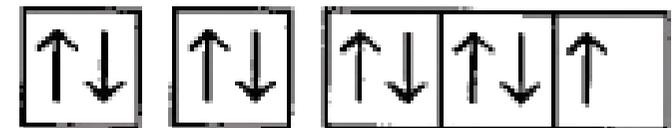
- ◆ Carga: Negativa (-)
- ◆ Es la parte fundamental de un elemento.

Configuración Electrónica



Principios fundamentales

- Principio de Aufbau
- Los electrones ocupan primero los orbitales de menor energía y suben según la suma ($n + l$)
- Si dos orbitales tienen igual ($n + l$), se llena primero el que tenga menor n
 - Principio de Pauli
- Un orbital puede tener como máximo dos electrones con espines opuestos
 - Regla de Hund
- En orbitales degenerados (igual energía), los electrones se distribuyen con el máximo número de no apareados, teniendo el mismo espín



- Psicología y Mente. (2021). Diagrama de Moeller: qué es, cómo se usa en Química, y ejemplos. Psicología y Mente. Recuperado el 25 de junio de 2025, de LINK
- Wikipedia contributors. (2024, abril 15). Configuración electrónica. Wikipedia, La enciclopedia libre. Recuperado el 25 de junio de 2025, de LINK
- Quimitube. (s.f.). Configuración electrónica: Reglas de Madelung, Pauli y Hund. Recuperado el 25 de junio de 2025, de Agregar algo de texto
- Educaplus. (s.f.). Configuración electrónica de los elementos. Recuperado el 25 de junio de 2025, de LINK