

## Apuntes detallados sobre la estructura atómica Química UNAM

1. **Átomo:** Es la unidad más pequeña de un elemento que mantiene las propiedades de ese elemento. Los átomos están compuestos por protones, neutrones y electrones.
2. **Protones:** Son partículas subatómicas con carga positiva que se encuentran en el núcleo del átomo. El número de protones en un átomo determina el número atómico y, por lo tanto, el elemento.
3. **Neutrones:** Son partículas subatómicas neutras (sin carga) que también se encuentran en el núcleo del átomo. El número de neutrones puede variar en los átomos de un mismo elemento, dando lugar a diferentes isótopos.
4. **Electrones:** Son partículas subatómicas con carga negativa que orbitan alrededor del núcleo en regiones llamadas orbitales.
5. **Núcleo:** Es el centro del átomo y contiene los protones y neutrones. Casi toda la masa del átomo está en el núcleo.
6. **Niveles de energía (capas):** Los electrones en un átomo existen en niveles de energía específicos. Cada nivel de energía puede contener un número específico de electrones.
7. **Orbitales:** Son regiones alrededor del núcleo donde es probable que se encuentre un electrón. Cada orbital puede contener hasta dos electrones.
8. **Configuración electrónica:** Es la distribución de los electrones de un átomo en sus orbitales. La configuración electrónica de un átomo puede proporcionar información sobre las propiedades químicas del elemento.
9. **Modelos atómicos:** A lo largo de la historia, ha habido varios modelos para describir la estructura del átomo, incluyendo el modelo de Dalton, el modelo de Thomson, el modelo de Rutherford, el modelo de Bohr y el modelo de la mecánica cuántica.