



**Nombre del alumno: Kimberly  
Hernández De La Torre.**

**Nombre del profesor: Beatriz López.**

**Nombre del trabajo: Bloque I  
Identificar las aportaciones químicas  
y tecnológicas en la satisfacción de  
necesidades básicas, en la salud y  
en el ambiente**

**Materia: Química I**

**Grado: 1er Cuatrimestre.**

**Grupo: "A"**

# ATOMO

## ¿Qué es un átomo?

Es la unidad mínima de la materia, de lo que se componen los sólidos, líquidos y gases. Los átomos se agrupan, pudiendo ser del mismo tipo o diferentes, para formar moléculas, las cuales, a su vez constituye la materia de la que están compuestos los cuerpos que existen.

Está conformado por un núcleo, donde existe al menos un protón e igual cantidad de neutrones (a cuya unión se le denomina "nucleón"), y al menos un 99,94% de su masa se encuentra en dicho núcleo.

## Elementos de un átomo.

Los átomos tienen otros componentes que los conforman denominados partículas subatómicas, las cuales, no pueden existir independientemente, a menos que sea bajo condiciones especiales y controladas.

**Protones:** Esta partícula se encuentra en el núcleo del átomo.

**Electrones:** Son las partículas negativas.

**Neutrones:** Es la partícula subatómica neutra del átomo.

## ¿Cómo se definen los elementos de un átomo?

**Cantidad de protones:** la variación en este número, puede resultar en otro elemento diferente, ya que determina a qué elemento químico pertenece.

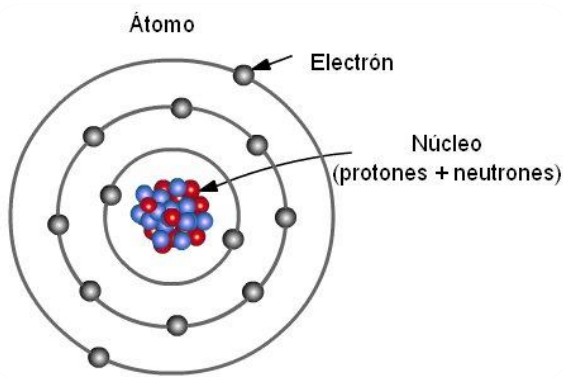
**Cantidad de neutrones:** especifica el isótopo del elemento

La fuerza con la que los protones atraen a los electrones, es la electromagnética; mientras que la que atrae a los protones y neutrones es la nuclear, cuya intensidad es mayor a la primera, que repele a los protones cargados positivamente entre sí.

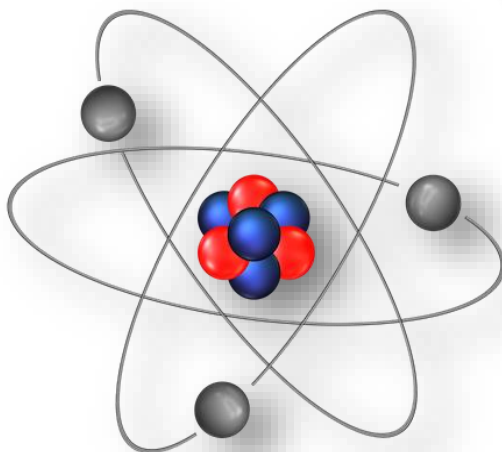
## Numero atomico.

Se representa con la letra Z, y se refiere a la cantidad de protones contenidos en un átomo, que es el mismo número de electrones en el mismo.

La Tabla Periódica de los Elementos de Mendeléiev de 1869, se encuentra ordenada de menor a mayor de acuerdo al número atómico



*A lo largo de los siglos, los conocimientos limitados que se tenían sobre el átomo, sólo fueron objeto de conjeturas y suposiciones, por lo que no se pudieron obtener datos concretos sino hasta muchos años después.*



*Es la unidad mínima de la materia, de lo que se componen los sólidos, líquidos y gases. Los átomos se agrupan, pudiendo ser del mismo tipo o diferentes, para formar moléculas, las cuales, a su vez constituye la materia de la que están compuestos los cuerpos que existen*

Está conformado por un núcleo, donde existe al menos un protón e igual cantidad de neutrones. Su tamaño es tan pequeño (de aproximadamente la diez mil millonésima parte de un metro) que si se dividiera un objeto una cantidad considerable de veces, ya no quedaría nada del material del que estaba compuesto, sino que quedarían los átomos de los elementos que, en combinación, lo formaban, y éstos son prácticamente invisibles.