

Alejandro Domínguez Tuya Física y Química.

Redacción: ¿Qué ocurre en el átomo?

La materia está formada por partículas muy pequeñas llamadas átomos. Estos están compuestos por protones y neutrones, agrupados en un núcleo, que son los que dan masa al átomo, y por electrones en la corteza atómica, que, junto a los protones, dan carga eléctrica al átomo. En condiciones normales la carga es nula, es decir, hay el mismo número de protones (carga positiva) que de electrones (carga negativa).

Sabemos todas esas cosas gracias a los modelos atómicos que estudian al electrón, que es una partícula subatómica, junto al protón y al neutrón, que también lo son. Los últimos modelos atómicos han sido el modelo de Bohr, que dice que los electrones giran alrededor del núcleo siguiendo una órbita fija, y el modelo atómico actual, que matiza que los electrones no siguen órbitas fijas y define un nuevo concepto, el orbital, que es una zona del espacio donde es muy fácil encontrar un electrón.

Gracias a estos descubrimientos los elementos se han clasificado en una tabla periódica, en función del número atómico y se ha descubierto que de cada elemento hay diferentes isótopos, cada isótopo con un número másico.