

### **Modelo Atómico de Dalton**

Primer modelo atómico con bases científicas. Fue formulado por John Dalton, en 1808, quien imaginaba a los átomos como diminutas esferas sólidas.

Este primer modelo atómico, postuló:

- ✓ La materia está formada por partículas muy pequeñas llamadas átomos, que son indivisibles y no se pueden destruir.
- ✓ Los átomos de un mismo elemento son iguales entre sí, tienen su propio peso y cualidades propias. Los átomos de los diferentes elementos tienen pesos diferentes.
- ✓ Los átomos permanecen sin división, aun cuando se combinen en las reacciones químicas.
- ✓ Los átomos, al combinarse para formar compuestos guardan relaciones simples.
- ✓ Los átomos de elementos diferentes se pueden combinar en proporciones distintas y formar más de un compuesto.
- ✓ Los compuestos químicos se forman al unirse átomos de dos o más elementos distintos.

Sin embargo desapareció ante el modelo de Thomson, ya que no pudo explicar la existencia de los rayos catódicos, la radioactividad ni la presencia de los electrones ( $e^-$ ) o protones ( $H^+$ ) en el átomo.



Modelo Atómico de Dalton