

La constitución de la materia

1-Elementos y compuestos:

-Elemento → es una sustancia que no se puede descomponer químicamente en otras más simples (mercurio, oro, plata, cobre, oxígeno, hidrógeno, nitrógeno...).

-Compuesto → es una sustancia que da lugar a otras más simples (agua, amoníaco...).

2-Teoría atómica de Dalton:

Dalton elaboró una teoría sencilla:

1. La materia está formada por átomos → indivisibles
↳ Indestructibles

2. Los átomos se diferencian en → masa
↳ propiedades

3. Los átomos se combinan para formar compuestos.

3-Partículas subatómicas:

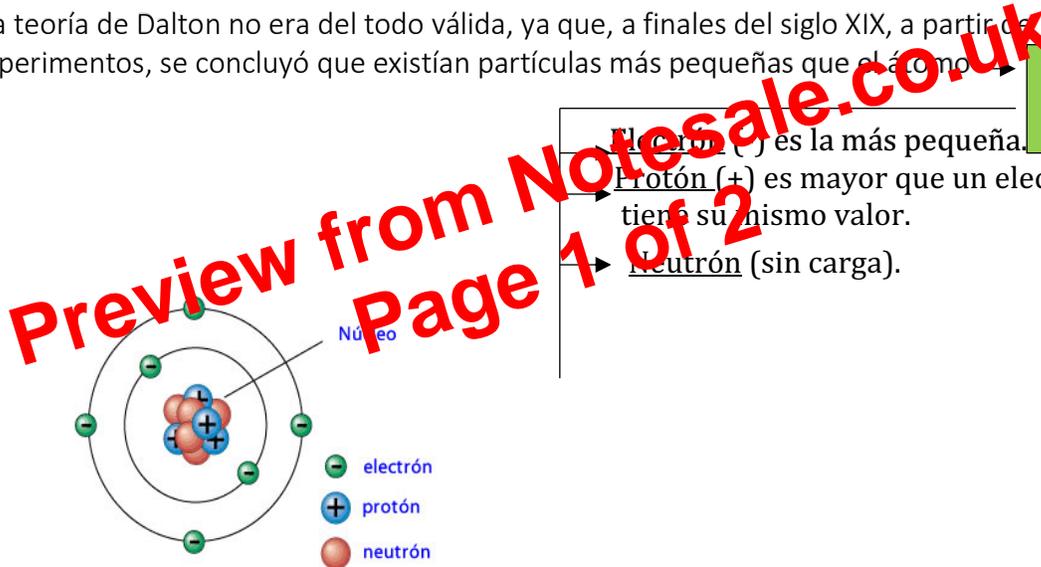
-La teoría de Dalton no era del todo válida, ya que, a finales del siglo XIX, a partir de unos experimentos, se concluyó que existían partículas más pequeñas que el átomo.

Partículas subatómicas

→ Electrón (-) es la más pequeña.

→ Protón (+) es mayor que un electrón y tiene su mismo valor.

→ Neutrón (sin carga).



4-Los primeros modelos de átomo:

-Thomson → es una esfera maciza de carga positiva donde se incrustaban electrones (-).

-Rutherford → propuso un "modelo planetario" con un núcleo positivo (+), formado por protones y alrededor giran los electrones (e) (-).