



Objetivos de esta guía:

- 1.- Comprender el concepto de átomo como la unidad más pequeña de la materia.
- 2.-Comprender que el átomo está constituido por partículas subatómicas.

Nombre: _____ Curso: _____ Fecha: _____

Introducción

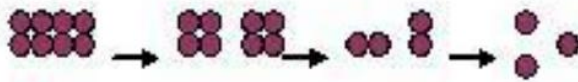
La materia es todo lo que nos rodea, ya sea visible (como la tetera con agua) o no (como el agua en estado gaseoso o el aire). Toda la materia está formada por átomos de diferentes clases, combinados de diversas formas. En cierto sentido, los átomos son como las letras del abecedario, que se unen en diferentes combinaciones para formar la gran cantidad de palabras de nuestro idioma.

Los átomos son las unidades fundamentales de la materia, es decir toda la materia está formada por átomos. El átomo está formado por un núcleo, constituido por protones (carga positiva) y neutrones (partícula neutra), y girando a su alrededor se sitúan los electrones con carga negativa. Si consideramos el modelo atómico del siglo XIX, podremos hacer la analogía del sistema planetario con el átomo:



Figura 2. Sistema planetario.

La idea de que la materia está constituida por átomos es muy antigua. Ya los griegos, particularmente el filósofo Demócrito de Abdera (460-370 a.C.), discípulo de Leucipo, supusieron que el átomo es la unidad más pequeña de toda la materia y significa “a”= sin; “tomo”= división. Lo que se puede representar de la siguiente manera:



Actividades: Verdadero o Falso (Justificar)

1. ___ La materia siempre es visible
2. ___ El átomo es la unidad fundamental de la materia
3. ___ La palabra átomo significa sin división
4. ___ Los protones tienen carga negativa
5. ___ Los neutrones giran en torno al núcleo

