

ÁTOMOS Y MOLÉCULAS

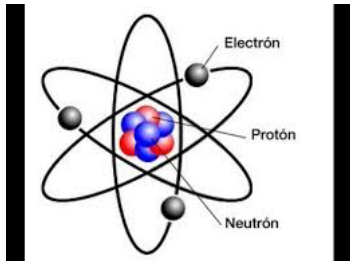
REALIZA ESTA LECTURA Y COMPLETA LOS EJERCICIOS

Un filósofo llamado Demócrito pensó que si partimos una piedra en pedazos cada vez más pequeños, llega un momento en que no puede dividirse más. A esas pequeñas partículas las llamó **átomos**.

Así **podemos afirmar** que:

- La **materia** está **hecha de átomos**
- Un **átomo** es la **partícula más pequeña** de una sustancia que **conserva todas sus propiedades**.

Los átomos son tan pequeños que **solo pueden verse con microscopios**. Para explicarlos se usan estos dibujos.



ESTRUCTURA DEL ÁTOMO

Toda la materia está compuesta de átomos. Los átomos se dividen en partículas más pequeñas que ya **no conservan** todas sus **propiedades**.

Los átomos están compuestos por un núcleo y una corteza.

El **núcleo**: conpuesto por los protonesy neutrones.

- Los **protones (p)** son partículas con **carga eléctrica positiva (+)**.
- Los **neutrones (n)** son partículas sin carga eléctrica.

La **corteza**: moviéndose alrededor del núcleo están los **electrones (e)** que tienen **carga eléctrica negativa (-)**.

PREGUNTAS.

1. ¿Cómo se llaman las **partículas más pequeñas** de materia?

2. ¿**Qué es** un átomo?

3. ¿Porqué **no podemos ver** los átomos?

4. ¿Con qué **instrumento** podemos **ver los átomos**?

5. Haz un **dibujo** de un **átomo**.

6. ¿Porqué **está compuesto** el **núcleo** de un átomo?

7. ¿Porqué **está compuesta** la **corteza** del átomo?

8. Relaciona cada partícula con su carga eléctrica:

Protones

Carga neutra

Neutrones

Carga negativa

Electrones

Carga positiva