1. **Kiến thức nguyên tử, phân tử, chất:**

**1. Khái niệm**

- Nguyên tử là những hạt vô cùng nhỏ và trung hòa về điện.

VD: Kim loại natri được cấu tạo từ rất nhiều nguyên tử natri

- Đường nguyên tử vào khoảng 10-8 cm

- Nguyên tử gồm:

    + Hạt nhân mang điện tích dương

    + Vỏ tạo bởi một hay nhiều electron mang điện tích âm.

- Electron, kí hiệu là e, có điện tích âm nhỏ nhất và quy ước ghi bằng dấu (-)

**2. Hạt nhân nguyên tử:**

- Được cấu tạo bởi proton và notron.

    + Proton được kí hiệu là p, có điện tích như electtron nhưng khác dấu, ghi bằng dâu (+)

    + Notron không mang điện, kí hiệu là n

- Trong một nguyên tử:

Số p = số e

**3. Phân tử:**

Phân tử là hạt đại diện cho chất gồm một số nguyên tử liên kết với nhau và thể hiện tính chất hóa học của chất

Phân tử khối: Là khối lượng cảu phân tử tính bằng đơn vị cacbon

**4. Chất:**

- Đơn chất: Đơn chất là những chất được tạo nên từ một nguyên tố hóa học

Ví dụ : khí Oxi, kim loại bạc, kim loại vàng

* Hợp chất: Hợp chất là những chất được cấu tạo từ 2 nguyên tố trở lên

Ví dụ : Muối ăn, nước ngọt, axit