**BÀI 4: NGUYÊN TỬ**

1. **Nguyên tử là gì?**

* Nguyên tử là hạt vô cùng nhỏ và trung hòa về điện
* **Cấu tạo nguyên tử:**

Nguyên tử

Hạt nhân

Vỏ electron ( e;-)

Proton( p; +)

Notron (n; ko mang điện)

* **Khối lượng nguyên tử:**

mngtu= mhat nhan + mvo electron

mngtu= mp + mn + me *(Vì khối lượng e rất nhỏ=> bỏ qua)*

* mngtu= mp + mn
* mngtu= mhatnhan
* Vì nguyên tử trung hòa điện nên **số p= số e**
* Nguyên tử cùng loại là nguyên tử có cùng số proton trong hạt nhân.

1. **Lớp electron**

Electrong chuyển động xung quanh hạt nhân và sắp xếp thành từng lớp

**Bài 5**: **NGUYÊN TỐ HÓA HỌC**

1. **Nguyên tố hóa học là gì?**
2. **Định nghĩa**

* Nguyên tố hóa học là tập hợp những nguyên tử cùng loại, có cùng **số proton** trong hạt nhân.
* Các nguyên tử thuộc cùng một nguyên tố hóa học đều có tính chất hóa học giống nhau.

1. **Kí hiệu hóa học(KHHH)**

* Mỗi nguyên tố hoá học được biểu diễn bằng 1 kí hiệu hoá học .
* **Cách viết** : Gồm 1 hoặc 2 chữ cái trong đó chữ cái đầu viết in.

**Vd1**:

- Nguyên tố Hiđro: H

- Nguyên tố Oxi: O

- Nguyên tố Natri: Na

- Nguyên tố sắt: Fe

- **Kí hiệu hoá học dùng để :**

* + Biểu diển nguyên tố hoá học.
* Mỗi ký hiệu của nguyên tố còn chỉ 1 nguyên tử của nguyên tố đó

**Vd2:**

* 2 nguyên tử Hiđro: 2H
* 5 nguyên tử magie: 5Mg
* 1 nguyên tử đồng: Cu

1. **Có bao nhiêu nguyên tố hóa học?**

* Có trên 110 nguyên tố hóa học.
* Oxi là nguyên tố chiếm gần nửa khối lượng vỏ Trái Đất