

## HƯỚNG DẪN TỰ HỌC MÔN HOÁ HỌC 8 – TUẦN 3

*Các em ghi nội dung ghi bài vào vở học và làm phần bài tập vận dụng để củng cố kiến thức.*

### **A. NỘI DUNG GHI BÀI**

#### **Tiết 5+6: NGUYÊN TỬ**

##### **I. Nguyên tử:**

Nguyên tử là hạt vô cùng nhỏ, trung hoà về điện.

Nguyên tử gồm 2 phần:

- Hạt nhân mang điện tích dương
- Vỏ tạo bởi 1 hay nhiều electron mang điện tích âm.
- Electron: Kí hiệu là (e)

Điện tích : âm (-)

$$m = 9,1095.10^{-28}g$$

##### **II. Hạt nhân nguyên tử:**

Hạt nhân được tạo bởi 2 loại hạt: proton và neutron

-Hạt proton:

- + Kí hiệu : p
- + Điện tích: +1
- +  $m = 1,6726. 10^{-24}g$

-Hạt Neutron:

- + Kí hiệu: n
- + Điện tích: không mang điện
- +  $m = 1,6748.10^{-24}g$

-Các nguyên tử có cùng số proton trong hạt nhân được gọi là các nguyên tử cùng loại.

- Trong 1 nguyên tử thì **Số p = Số e**

-Khối lượng của hạt nhân được coi là khối lượng của nguyên tử

$$\rightarrow m_{\text{nguyên tử}} = m_{\text{hạt nhân}}$$

##### **III. Lớp electron**

-Trong nguyên tử electron luôn chuyển động rất nhanh xung quanh hạt nhân và sắp xếp thành từng lớp.

- Mỗi lớp có 1 số electron nhất định.

##### **B. Củng cố, ôn tập:**

**Câu 1:** Nguyên tử là gì? Nguyên tử được cấu tạo từ những hạt nào?

**Câu 2:** Nguyên tử cùng loại là gì? Vì sao khối lượng của hạt nhân được coi là khối lượng của nguyên tử?

**Câu 3:**

<b>Nguyên tử</b>	<b>Số p</b>	<b>Số e</b>	<b>Số lớp e</b>	<b>Số e lớp ngoài cùng</b>
<b>Heli</b>				
<b>Cacbon</b>				
<b>Nhôm</b>				
<b>Canxi</b>				

**Dẫn dò:** Các em học bài và làm bài tập 1, 2, 3/SGK 15