UỶ BAN NHÂN DÂN QUẬN PHÚ NHUẬN

**TRƯỜNG THCS ĐỘC LẬP**

**HƯỚNG DẪN TỰ HỌC TUẦN 3**

**MÔN: HOÁ 8**

**NĂM HỌC: 2021-2022**

**NỘI DUNG**

***( Các con ghi bài học này nghiên cứu trước rồi Cô sẽ giảng ở tiết học Online nhé)***

***Bài 4* Nguyên tử**

1. ***Nguyên tử là gì?***

*- Nguyên tử là hạt vô cùng nhỏ, trung hoà về điện, tạo ra mọi chất.*

*- Nguyên tử gồm*

*+ Hạt nhân mang điện tích dương*

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

1. ***Hạt nhân nguyên tử***

*Hạt nhân nguyên tử tạo bởi:*

*- proton (p, +)*

*- notron (n)*

***\* Lưu ý***

*- Trong 1 nguyên tử số p = số e*

*- Vì khối lượng của electron rất bé xem như bằng không nên khối lượng của hạt nhân được coi là khối lượng của nguyên tử.*

*- Những nguyên tử cùng loại có cùng số proton trong hạt nhân*

***III. Lớp electron***

*Trong nguyên tử electron luôn chuyển động rất nhanh quanh hạt nhân và sắp xếp thành từng lớp. Mỗi lớp có 1 số electron nhất định.*

*VD: Xem SGK*

***Bài 4* NGUYÊN TỐ HÓA HỌC**

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

*Nguyên tố hoá học là tập hợp những nguyên tử cùng loại, có cùng số proton trong hạt nhân.*

*Các nguyên tử thuộc cùng một nguyên tố hoá học có cùng số p → cùng số e nên có tính chất hoá học giống nhau.*

1. ***Kí hiệu hoá học (KHHH)***

*Kí hiệu hoá học dùng để biểu diễn nguyên tố hoá học.*

*VD:*

*- KHHH nguyên tố hydrogen là ….*

*- KHHH nguyên tố carbon là …..*

*- KHHH nguyên tố chlorine là ……*

*- KHHH ngyên tố Aluminium là …..*

*\* Kí hiệu hoá học chỉ một nguyên tử của nguyên tố.*

***VD:***

*- H là KHHH của hydrogen và chỉ một nguyên tử hydrogen.*

 *- Muốn biểu diễn hai nguyên tử hydrogen ta viết: ….. ( số 2 gọi là hệ số, hệ số bằng 1 thì không phải ghi).*

**BT1.** *Cho biết các cách viết sau có ý gì?*

*a/ 3 Ca*

*b/ 5 Hg*

*c/ 7 Mn*

*d/ 8 Ag*

*e/ 9 Ne*

**BT 2.** *Dùng chữ số và KHHH diễn đạt các ý sau:*

* *Hai nguyên tử Oxygen:*
* *Bốn nguyên tử Nitrogen:*
* *Sáu nguyên tử Lead:*
* *Tám nguyên tử Copper:*
* *Mười nguyên tử Zinc:*