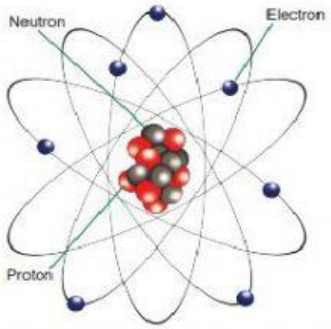
BÀI 3: NGUYÊN TỐ HÓA HỌC

1.Hạt nhân nguyên tử



Hình 3.1. Mô hình nguyên tử nitrogen theo Rutherford

1.Quan sát hình 3.1, cho biết nguyên tử nitrogen có: ……. proton; ……neutron; ……. electron.

2. Điện tích hạt nhân của nguyên tử Nitrogen =……

3. Bổ sung dữ liệu còn thiếu trong bảng 3.1

Tên nguyên tố	Kí hiệu	P	N	Số khối (A)	E
Helium	He	2	2	4	2
Lithium	Li	3	4	7	
Nitrogen	N	7		14	7
Oxygen	O	8	8		8

Kết luận :

- Số đơn vị điện tích hạt nhân (Z) …. số proton (P) ….số electron (E).
- Điện tích hạt nhân= …
- Số khối (A) …. số proton (P) … số neutron (N)

2. Nguyên tố hóa học

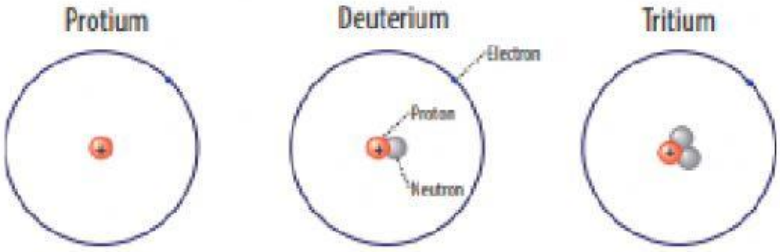
- Số đơn vị …… nguyên tử của một nguyên tố được gọi là …… của nguyên tố đó.

- Mỗi nguyên tố hóa học có…….

VD: Nguyên tố C có số hiệu nguyên tử 6, điện tích hạt nhân của nguyên tử này bằng …

Kéo thả số p, e, n, ĐTHN vào loại nguyên tử tương ứng

Protium, deuterium và tritium là các loại nguyên tử của nguyên tố hydrogen.



Hình 3.2. Các loại nguyên tử của nguyên tố hydrogen

P=1, N=1,E=1, ĐTHN = +1

P=1, N=2,E=1, ĐTHN = +1

P=1, N=0,E=1, ĐTHN = 1+

P=1, N=0,E=1, ĐTHN = +1

- Nguyên tố hóa học là tập hợp ……..

Kí hiệu nguyên tử: $^{A}_{Z}X$ Z là ……; A là ……; X là ……..

Hoàn thành bảng sau:

Nguyên tử	Số proton	Số neutron	Kí hiệu nguyên tử
Y	6	6	
X			$^{23}_{11}X$
Z	15	16	

LIVEWORKSHEETS

LIVEWORKSHEETS