



PHIẾU BÀI HỌC SỐ 1

I. Cấu tạo nguyên tử

Các hạt cấu tạo nguyên tử

Nguyên tử nhỏ xíu – ai cũng từng nghe

Có ba hạt chính, nhớ cái này nhe

Proton dương điện – nằm ở trong **nhân** (*hạt nhân*)

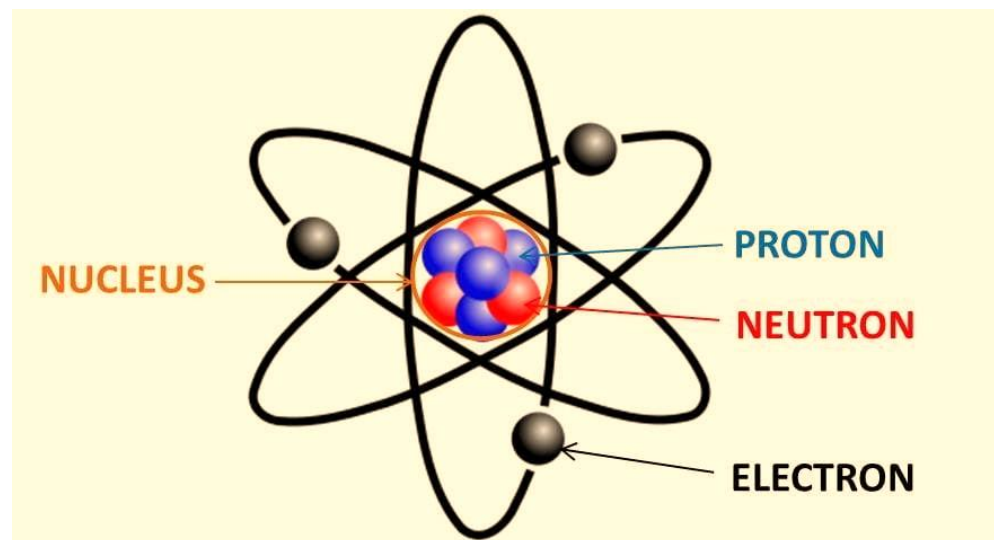
Neutron không điện – nằm chung anh Pro (*proton*)

Em E (*Electron*) bé nhỏ – bay quanh như điên

Mang điện tích âm – lòng vòng ngoài biên

Ba hạt cơ bản, thế giới thành hình

Dừng lại một chút, ta học cho tinh



Cấu tạo nguyên tử

Cấu trúc

1. Rỗng
2. Trung hoà về điện (số p = số e)

Hạt nhân (ở giữa NT)

1. Điện dương
2. Chiếm phần lớn KLNT

Proton (p) mang điện dương (+1)
Neutron (n) không mang điện

Lớp vỏ

1. Điện âm
2. KL rất nhỏ

Electron (e) mang điện âm (-1)
Chuyển động rất nhanh xung quanh hạt nhân

Made with Whimsical





BÀI TẬP ÁP DỤNG

1. Điền từ thích hợp vào chỗ trống

1. Nguyên tử gồm 3 hạt cơ bản là: _____, _____, _____.
2. Hạt nhân gồm _____ và _____, mang điện tích _____.
3. Vỏ nguyên tử gồm các _____ mang điện tích _____.
4. Nguyên tử trung hòa về điện vì số _____ bằng số _____.

2. Đúng hay Sai? (Ghi Đ hoặc S)

Câu hỏi	Đ/S
a. Hạt nhân nằm ở giữa nguyên tử, chứa electron.	
b. Electron có khối lượng rất nhỏ so với proton và neutron.	
c. Vỏ nguyên tử là nơi tập trung gần như toàn bộ khối lượng của nguyên tử.	
d. Nguyên tử có cấu trúc rỗng.	
e. Proton mang điện tích âm.	





3. Trắc nghiệm (khoanh tròn chữ cái đúng)

1. Trong nguyên tử, thành phần nào mang điện tích âm?
A. Proton B. Neutron C. Electron D. Hạt nhân
2. Vì sao nguyên tử trung hòa về điện?
A. Số neutron = số electron
B. Số proton = số electron
C. Số proton = số neutron
D. Vì electron không có điện tích
3. Phần nào của nguyên tử chiếm gần như toàn bộ khối lượng?
A. Vỏ nguyên tử
B. Các electron
C. Hạt nhân
D. Toàn bộ nguyên tử



ĐÁP ÁN

Câu 1.

1. Proton – Neutron – Electron
2. Proton – Neutron – dương
3. Electron – âm
4. Proton – Electron





Câu 2.

- a – S (hạt nhân không chứa electron)
- b – Đ
- c – S (KLNT tập trung ở hạt nhân, KL electron rất nhỏ, không đáng kể)
- d – Đ
- e – S (Proton mang điện tích dương)

Câu 3. 1C – 2B – 3C

