Hanoi Adelaide School

Phiếu học tập: Nguyên tử cấu tạo như thế nào?

Họ và tên:.....

Nhiệm vụ 1: Điền từ thích hợp vào chỗ trống về **cấu tạo của nguyên tử.**

Nguyên tử được coi như một quả cầu, gồm.....và .....

Vỏ nguyên tử được tạo bởi một hay nhiều.....chuyển động xung quanh hạt nhân.

Electron :

- kí hiệu là.....,
- mang điện tích âm (-),
- có giá trị bằng một điện tích nguyên tố, mỗi electron quy ước bằng **-1.**

Hạt nhân nguyên tử nằm ở tâm được tạo thành từ các.....và.....

Proton

- kí hiệu là.....,
- mang điện tích dương (+),
- có giá trị bằng một điện tích nguyên tố, mỗi proton quy ước bằng **+1.** ***(Điện tích của proton bằng điện tích của..... nhưng khác dấu)***

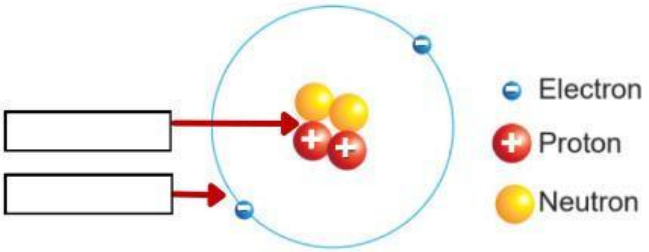
Neutron

- kí hiệu là.....,
- không mang điện tích.

=> Trong nguyên tử:

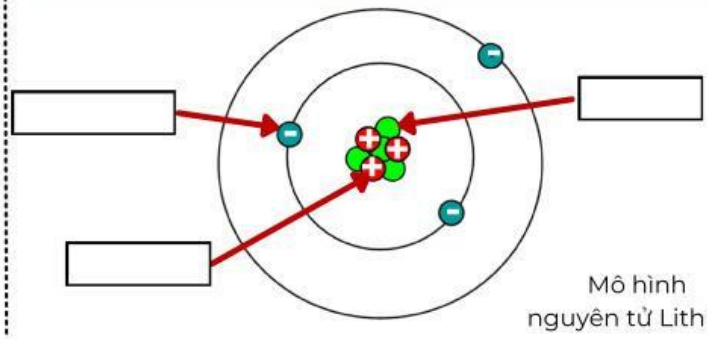
Điện tích hạt nhân *= Tổng điện tích của các hạt .....*

Nhiệm vụ 2: Chú thích thành phần của nguyên tử helium.



Mô hình nguyên tử Helium

Nhiệm vụ 3: Chú thích các thành phần trong cấu tạo của nguyên tử lithium (Li).



Mô hình nguyên tử Lithium

Nhiệm vụ 4: Hoàn thành bảng

Nguyên tử	Số proton	Số neutron	Số electron	Điện tích hạt nhân
Hydrogen	1	0	?	?
Carbon	?	6	6	?
Phosphorus	15	16	?	?

LIVEWORKSHEETS