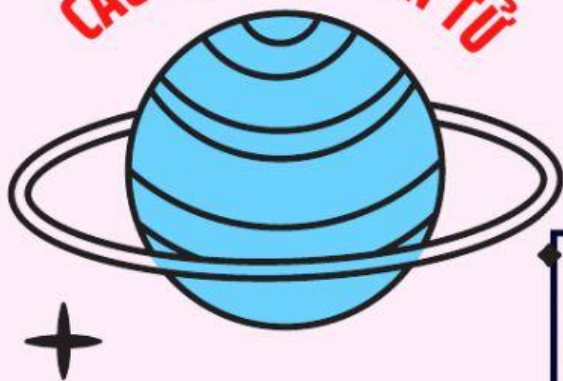


CẤU TẠO NGUYÊN TỬ



Điền từ hoặc cụm từ vào chỗ trống để hoàn thành nội dung giới thiệu về nguyên tử.

ĐẶC ĐIỂM CẤU TẠO

Nguyên tử là hạt vô cùng nhỏ, về điện, gồm mang điện tích dương và lớp vỏ gồm một hay nhiều hạt mang điện tích âm.

Nguyên tử có cấu tạo, với ở trung tâm và có kích thước rất nhỏ so với kích thước của nguyên tử nhưng tập trung hầu như khối lượng của toàn nguyên tử.

Hạt nhân nguyên tử được tạo thành bởi các và nơtron. Vì không mang điện, số trong hạt nhân bằng số đơn vị điện tích dương của hạt nhân và bằng số quay xung quanh hạt nhân.

ELECTRON

- Khối lượng:

- Điện tích:

PROTON

- Khối lượng:

- Điện tích:

NƠTRON

- Khối lượng:

- Điện tích:

ĐIỆN TÍCH HẠT NHÂN (Z)

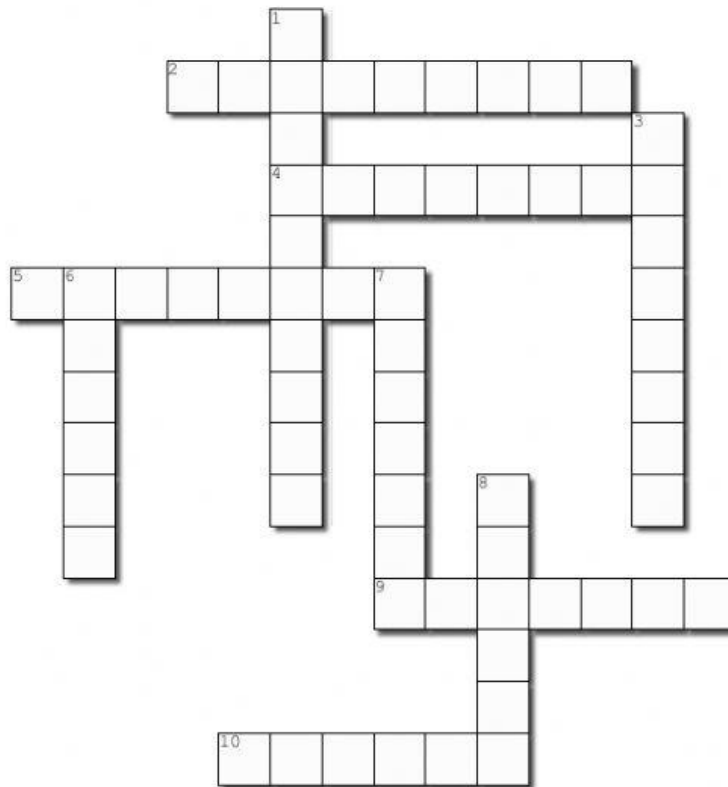
Số đơn vị điện tích hạt nhân (Z) = =

Ví dụ: Nguyên tử Oxi có $Z = 8$, vậy nguyên tử Oxi có proton và electron; và điện tích hạt nhân nguyên tử Oxi là

SỐ KHỐI ($A = Z + N$)

Số khối là tổng số hạt (Z) và tổng số hạt (N) của hạt nhân nguyên tử.

Ví dụ: Nguyên tử Al có $A = 27$ và $Z = 13$, vậy nguyên tử Al có proton, electron và nơtron.

Hoàn thành ô chữ hóa học dưới đây.

Created using the Crossword Maker on TheTeachersCorner.net

Across

2. Hạt vô cùng nhỏ, trung hòa về điện cấu tạo nên mọi vật chất.
4. Phần mang điện tích dương có kích thước rất nhỏ nhưng tập trung phần lớn khối lượng nguyên tử ở đó.
5. Hạt mang điện âm trong nguyên tử.
9. Nhà bác học phát hiện ra sự có mặt của electron trong nguyên tử.
10. Hạt không mang điện có trong thành phần của hạt nhân nguyên tử.

Down

1. Nhà bác học phát hiện ra sự có mặt của hạt nhân nguyên tử và hạt proton.
3. Đơn vị thường dùng để đo kích thước nguyên tử.
6. Phần mang điện tích âm trong nguyên tử, chứa các hạt electron chuyển động tự do.
7. Đơn vị độ dài có giá trị gấp 10 lần angstrom, thường dùng đo kích thước nguyên tử.
8. Hạt mang điện tích trái dấu với electron trong nguyên tử.