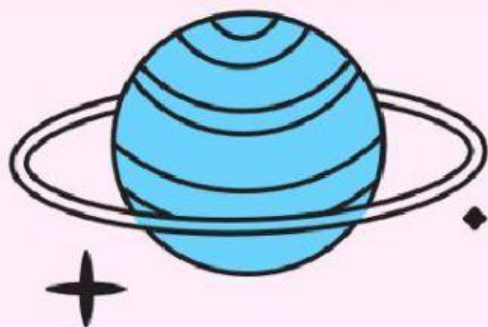




KIỂM TRA MIỆNG

(Thời gian: 10 phút)

HÃY CHỌN 1 ĐÁP ÁN ĐÚNG CHO MỖI CÂU TRẮC NGHIỆM BÊN DƯỚI

Câu 1: Hạt cơ bản cấu tạo nên hạt nhân của hầu hết các nguyên tử là

- A. các hạt electron và proton.
- B. các hạt proton.
- C. các hạt proton và nơtron.
- D. các hạt electron.

Câu 2: Loại hạt mang điện trong hầu hết các nguyên tử là

- A. electron và proton.
- B. proton và nơtron.
- C. nơtron và electron.
- D. electron, proton và nơtron.

Câu 3: Các hạt cơ bản cấu tạo nên hầu hết các nguyên tử là

- A. electron và proton.
- B. proton và nơtron.
- C. nơtron và electron.
- D. electron, proton và nơtron.

Câu 4: Loại hạt không mang điện trong hầu hết các nguyên tử là

- A. electron.
- B. proton.
- C. nơtron.
- D. electron và nơtron.

Câu 5: Số khối của hạt nhân nguyên tử được xác định bằng

- A. số p + số e + số n.
- B. Số p + số n.
- C. số p + số e.
- D. Số e + số n.

Câu 6: Nguyên tử của nguyên tố X có 17p và 18n. Điện tích hạt nhân của X là

- A. 17.
- B. 17+.
- C. 17-.
- D. 18+.

HÃY TÍCH VÀO CÁC NHẬN ĐỊNH ĐÚNG BÊN DƯỚI?

Nguyên tử là vi hạt trung hòa về điện.

Proton và nơtron có khối lượng xấp xỉ nhau.

Trong nguyên tử, số proton luôn bằng số nơtron.

Trong nguyên tử, số proton luôn bằng số electron.

Tất cả các hạt nhân nguyên tử của các nguyên tố đều được tạo thành từ các proton và nơtron.

Vỏ nguyên tử gồm các electron chuyển động xung quanh hạt nhân.

Nguyên tử có cấu tạo rỗng, gồm hai phần: hạt nhân và vỏ nguyên tử.



HÃY ĐIỀN TỪ HOẶC CỤM TỪ CÒN THIẾU TRONG ĐOẠN VĂN SAU?

- 1) Nguyên tố là những nguyên tử có cùng
- 2) Đồng vị của cùng một nguyên tố hóa học là những nguyên tử có cùng số proton nhưng khác nhau, do đó của chúng khác nhau.
- 3) Số đơn vị điện tích hạt nhân nguyên tử của một nguyên tố được gọi là của nguyên tố đó.