

de ktra thuong xuyne khtn 7 kntt bai 4

Câu 1 Nguyên tử là gì?

- A. Hạt vô cùng nhỏ, trung hòa về điện
- B. Hạt mang điện tích dương
- C. Hạt mang điện tích âm
- D. Hạt không mang điện

Câu 2 Hạt nhân nguyên tử được cấu tạo từ những loại hạt nào?

- A. Proton và electron
- B. Proton và neutron
- C. Electron và neutron
- D. Proton, neutron và electron

Câu 3 Trong nguyên tử, hạt nào mang điện tích âm?

- A. Proton
- B. Neutron
- C. Electron
- D. Hạt nhân

Câu 4 Khối lượng của nguyên tử tập trung chủ yếu ở đâu?

- A. Electron
- B. Hạt nhân
- C. Vỏ nguyên tử
- D. Cả vỏ và hạt nhân

Câu 5 Số proton trong nguyên tử bằng số nào sau đây?

A. Số neutron

B. Số electron

C. Số khối

D. Số hiệu nguyên tử

Câu 6 Nguyên tố hóa học là tập hợp những nguyên tử có cùng:

A. Số neutron

B. Số proton

C. Số electron

D. Số khối

Câu 7 Kí hiệu hóa học của nguyên tố oxi là:

A. O

B. Ox

C. O₂

D. Oxi

Câu 8 Nguyên tử khối là khối lượng của nguyên tử tính bằng đơn vị nào?

A. gam

B. kilogam

C. đvC

D. mol

Câu 9 Cho nguyên tử X có 8 proton, 8 neutron và 8 electron. Số khối của X là:

A. 8

B. 16

C. 24

D. 32

Câu 10 Nguyên tử của nguyên tố Y có tổng số hạt là 34, trong đó số hạt mang điện nhiều hơn số hạt không mang điện là 10. Số proton của Y là:

A. 10

B. 11

C. 12

D. 13

Muốn tự tạo bài trắc nghiệm như thế này?



Quét QR hoặc truy cập: diemdanh.app/tao-bai-trac-nghiem

diemdanh.app