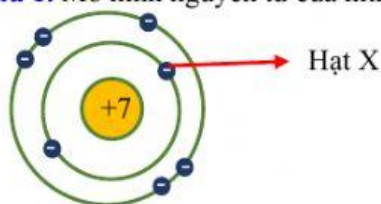


CHỦ ĐỀ: CẤU TẠO NGUYÊN TỬ

CÁC HẠT CƠ BẢN TRONG NGUYÊN TỬ

Câu 1. Mô hình nguyên tử của nitrogen được mô tả như ảnh dưới, hạt X là hạt



Tên:

Lớp:

Câu 2. Trong nguyên tử, hạt mang điện dương là

Câu 3. Trong nguyên tử, hạt không mang điện là.....

Câu 4. Trong nguyên tử, giá trị điện tích +1 và khối lượng 1 amu là của hạt

Câu 5. Trong nguyên tử, giá trị điện tích 0 và khối lượng 1 amu là của hạt

Câu 6. Trong nguyên tử, giá trị điện tích -1 và khối lượng 0,0059 amu là của hạt

Câu 7. Trong nguyên tử, hạt..... nào có khối lượng không đáng kể so với các hạt còn lại.

Câu 8. Nguyên tử được cấu tạo bởi loại hạt cơ bản.

Câu 9. Vỏ nguyên tử được cấu tạo bởiloại hạt cơ bản.

Câu 10. Nguyên tử có đường kính gấp 10.000 lần đường kính hạt nhân. Nếu ta phóng to hạt nhân lên thành một quả bóng có đường kính 2cm thì đường kính nguyên tử là

Câu 11. Điện tích của hạt nhân do hạt quyết định.

Câu 12. Nguyên tử nguyên tố A có 13 proton trong hạt nhân vậy điện tích của hạt nhân nguyên tử (theo điện tích tương đối e_0) là

Câu 13. Nguyên tử nguyên tố A có 11 proton trong hạt nhân vậy điện tích ở lớp vỏ electron (theo điện tích tương đối e_0) là

Câu 14. Tổng điện tích hạt nhân của nguyên tử R bằng $+30,4 \cdot 10^{-19}C$. Số electron trong nguyên tử R là

Câu 15. Tổng điện tích lớp vỏ của nguyên tử R có điện tích bằng $-39,84 \cdot 10^{-19}C$. Số proton trong hạt nhân nguyên tử R là