

Câu 1: Đặc điểm của mô hình nguyên tử do Rơ-dơ-pho (E.Rutherford) đề xuất

- A. Nguyên tử có cấu tạo rỗng.
- B. Nguyên tử có hạt nhân ở tâm mang điện tích dương và các electron mang điện tích âm.
- C. Các electron chuyển động xung quanh hạt nhân như các hành tinh quay xung quanh Mặt Trời.
- D. Tất cả các phương án trên.

Câu 2: Rơ-dơ-pho (E.Rutherford) đã xác định được nguyên tử có cấu tạo rỗng và có hạt nhân ở tâm qua thí nghiệm

- A. Thí nghiệm bắn phá lá vàng.
- B. Các thí nghiệm vật lý
- C. Thí nghiệm chiếu sáng
- D. Thí nghiệm bắn phá các hạt nhân nguyên tử

Câu 3: Bằng cách bắn phá các hạt nhân nguyên tử, Rơ-dơ-pho (E.Rutherford) Chat-úych (J.Chadwick) đã tìm ra

- A. Electron là một thành phần tạo nên nguyên tử và mang điện tích âm.
- B. Hạt nhân nguyên tử cấu tạo từ hạt proton mang điện tích dương, hạt neutron không mang điện.
- C. Hạt nhân nguyên tử cấu tạo từ hạt proton mang điện tích dương, hạt electron mang điện tích âm.
- D. Nguyên tử có cấu tạo rỗng và có hạt nhân ở tâm.

Câu 4: Các electron chuyển động xung quanh hạt nhân

- A. Theo từng đường thẳng.
- B. Theo từng cặp.
- C. Theo từng lớp khác nhau.
- D. Không theo quy luật.

Câu 5: Lớp electron trong cùng chứa tối đa bao nhiêu electron

- A. 1.

B. 2.

C. 3.

D. 4.