

Câu 7: Số thứ tự chu kì trong bảng hệ thống tuần hoàn cho biết:

- A. Số thứ tự của nguyên tố B. số hiệu nguyên tử
C. Số electron lớp ngoài cùng D. số lớp electron

Câu 8: Chu kì 3 của bảng hệ thống tuần hoàn có

- A. 2 nguyên tố. B. 8 nguyên tố. C. 10 nguyên tố. D. 18 nguyên tố.

Câu 9: Nguyên tử của nguyên tố Y có 2 lớp electron, trong đó lớp ngoài cùng có 4 electron. Vị trí của Y trong bảng tuần hoàn là

- A. chu kì 2, nhóm IVA. B. chu kì 4, nhóm IIA.
C. chu kì 2, nhóm IIA. D. chu kì 4, nhóm IVA.

Câu 10: Nguyên tố nào sau đây là nguyên tố là phi kim?

- A. Na. B. S. C. Al. D. Be.

Câu 11: Phát biểu nào sau đây là đúng?

- A. Bảng tuần hoàn gồm 116 nguyên tố hóa học.
B. Bảng tuần hoàn gồm 6 chu kì.
C. Bảng tuần hoàn gồm 8 nhóm A và 8 nhóm B.
D. Các nguyên tố trong bảng tuần hoàn được xếp theo chiều tăng dần khối lượng nguyên tử.

Câu 12: Cho các nguyên tố sau: Ge, S, Br, Pb, C, Mo, Ba, Ar, Hg. Số nguyên tố kim loại, phi kim, khí hiếm lần lượt là

- A. 4, 4, 1. B. 4, 3, 2. C. 5, 2, 2. D. 5, 3, 1.

II. TỰ LUẬN

Câu 1: Nguyên tử của nguyên tố X có tổng số hạt p, n và e là 40, số hạt không mang điện nhiều hơn số hạt mang điện dương là 1

Câu 2: Nguyên tố phosphorus (P) có $Z = 15$, có trong thành phần một loại phân bón, diêm, pháo hoa; nguyên tố calcium (Ca) có $Z = 20$ đóng vai trò quan trọng đối với cơ thể, đặc biệt là xương và răng.

- (a) Hãy xác định vị trí của hai nguyên tố trên trong bảng tuần hoàn.
(b) Cho biết chúng thuộc loại nguyên tố kim loại, phi kim hay khí hiếm?

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiai

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiaiha

Loigiaihay.com