

A. 1.

B. 2.

C. 3.

D. 4.

Câu 7. X và Y là hai nguyên tố cùng thuộc một phân nhóm chính thuộc hai chu kì kế tiếp nhau trong bảng tuần hoàn. Tổng số proton trong hạt nhân của hai nguyên tố bằng 58. Số hiệu nguyên tử của X và Y lần lượt là

A. 25, 33.

B. 19, 39

C. 20, 38. D. 24, 34.

Câu 8. X và Y là hai nguyên tố thuộc hai nhóm A kế tiếp nhau trong bảng tuần hoàn, ở trạng thái đơn chất X và Y phản ứng được với nhau. Tổng số proton trong hạt nhân nguyên tử của X và Y là 23. Biết rằng X đứng sau Y trong bảng tuần hoàn. X là

A. O.

B. S.

C. Mg.

D. P.

Câu 9. Nguyên tử của nguyên tố X khi mất 2 electron lớp ngoài cùng thì tạo thành ion X^{2+} có cấu hình electron lớp ngoài cùng là $3p^6$. Số hiệu nguyên tử X là

A. 18.

B. 20.

C. 38. D. 40.

Câu 10. Cation X^+ và anion Y^{2-} đều có cấu hình electron lớp ngoài cùng là $3s^23p^6$. Vị trí của các nguyên tố trong bảng tuần hoàn là:

A. X có số thứ tự 19, chu kì 4, nhóm IA; Y có số thứ tự 17, chu kì 3, nhóm VIIA.

B. X có số thứ tự 19, chu kì 4, nhóm IA; Y có số thứ tự 17, chu kì 3, nhóm VIIA.

C. X có số thứ tự 18, chu kì 3, nhóm VIIIA; Y có số thứ tự 17, chu kì 3, nhóm VIIA.

D. X có số thứ tự 18, chu kì 3, nhóm VIIIA; Y có số thứ tự 16, chu kì 3, nhóm VIA.

II. Tự luận

Câu 1: Cấu hình electron của:

- Nguyên tử X: $1s^22s^22p^63s^23p^64s^1$;

- Nguyên tử Y: $1s^22s^22p^63s^23p^4$.

(a) Mỗi nguyên tử X và Y chứa bao nhiêu electron?

(b) Hãy cho biết số hiệu nguyên tử của X và Y.

(c) Lớp electron nào trong nguyên tử X và Y có mức năng lượng cao nhất?

(d) Mỗi nguyên tử X và Y có bao nhiêu lớp electron, bao nhiêu phân lớp electron?

(e) X và Y là nguyên tố kim loại, phi kim hay khí hiếm?

Câu 2: Trong tự nhiên, bromine có 2 đồng vị có hàm lượng 50,7% và có hàm lượng 49,3%. Tính nguyên tử khối trung bình của bromine.

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiai

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiaiha

Loigiaihay.com

hay.