

**Vị trí của kim loại trong bảng tuần hoàn và cấu tạo của kim loại cực hay có đáp án.**

**Câu 1:** Phát biểu nào sau đây là sai?

- A. Trong một chu kì, khi điện tích hạt nhân tăng thì tính kim loại tăng dần.
- B. Trong một nhóm theo chiều tăng dần của điện tích hạt nhân, tính kim loại tăng.
- C. Kim loại có độ âm điện bé hơn phi kim trong cùng chu kì.
- D. Đa số các kim loại đều có cấu tạo tinh thể.

**Câu 2:** Nguyên tố X ở ô số 24 của bảng tuần hoàn. Một học sinh đã đưa ra các nhận xét về nguyên tố X như sau:

- (1) X có 6 e hoá trị và là nguyên tố kim loại.
- (2) X là một nguyên tố nhóm d.
- (3) X nằm ở chu kì 4 của bảng tuần hoàn.
- (4) Ở trạng thái cơ bản, X có 6 e ở phân lớp s;

Trong các nhận xét trên, số nhận xét đúng là

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

**Câu 3:** Xét 2 nguyên tố ở vị trí 19 và 29 trong bảng tuần hoàn. Kết luận nào sau đây là sai?

- A. Hai nguyên tố này cùng là kim loại.
- B. Hai nguyên tố này thuộc cùng một chu kì.
- C. Hai nguyên tố này có cùng số e lớp ngoài cùng ở trạng thái cơ bản.
- D. Hai nguyên tố này cùng là nguyên tố s.

**Câu 4:** Cấu hình electron nguyên tử của ba nguyên tố X, Y, Z lần lượt là  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$ ,  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$ ,  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$ . Nếu xếp theo chiều tăng dần tính kim loại thì cách sắp xếp nào sau đây đúng?

- A.  $Y < Z < X$ .                                      B.  $X < Z < Y$ .  
C.  $X \leq Y \leq Z$ .                                      D.  $Z < X < Y$ .

**Câu 5:** Kết luận nào sau đây sai?

- A. Các nguyên tố nhóm A có cấu hình e lớp ngoài cùng  $ns^2$  đều là các kim loại.
- B. Nguyên tố có  $Z = 19$  có bán kính lớn hơn nguyên tố có  $Z = 11$ .
- C. Li là kim loại có độ âm điện lớn nhất trong số các kim loại kiềm.
- D. Các nguyên tố nhóm B đều là kim loại.

**Câu 6:** Nhóm A bao gồm các nguyên tố:

- A. Nguyên tố s.
- B. Nguyên tố p.
- C. Nguyên tố d và nguyên tố f.
- D. Nguyên tố s và nguyên tố p.

**Câu 7:** Cho nguyên tố có kí hiệu là  ${}_{12}\text{X}$ . Vị trí của X trong bảng tuần hoàn:

- A. Nhóm IIA, chu kì 3.
- B. Nhóm IA, chu kì 3.
- C. Nhóm IIIA, chu kì 2.
- D. Nhóm IA, chu kì 2.

- Câu 8:** X, Y là 2 muối cacbonat của kim loại nhóm IIA thuộc hai chu kì liên tiếp trong bảng tuần hoàn. Hoà tan 28,4 gam hỗn hợp X, Y bằng dung dịch HCl thu được 6,72 lít khí  $\text{CO}_2$  (đktc). Các kim loại nhóm IIA là:
- A. Be và Mg.                      B. Mg và Ca.  
C. Ca và Sr.                      D. Sr và Ba.
- Câu 9:** Bán kính nguyên tử các nguyên tố: Na, Li, Be,. B. Xếp theo chiều tăng dần là:
- A.  $\text{B} < \text{Be} < \text{Li} < \text{Na}$ .  
B.  $\text{Na} < \text{Li} < \text{Be} < \text{B}$ .  
C.  $\text{Li} < \text{Be} < \text{B} < \text{Na}$ .  
D.  $\text{Be} < \text{Li} < \text{Na} < \text{B}$ .
- Câu 10:** Cho các nguyên tố:  $_{11}\text{Na}$ ,  $_{12}\text{Mg}$ ,  $_{13}\text{Al}$ ,  $_{19}\text{K}$ . Dãy các nguyên tố nào sau đây được xếp theo chiều tính kim loại tăng dần:
- A. Al, Mg, Na, K.  
B. Mg, Al, Na, K.  
C. K, Na, Mg, Al.  
D. Na, K, Mg, Al.

Hết