

Bài 4: Cấu trúc lớp vỏ electron của nguyên tử

Câu 1: Vỏ nguyên tử gồm nhiều lớp electron, sự phân chia này dựa vào yếu tố nào sau đây là đúng?

- A. Khối lượng riêng của mỗi electron
- B. Năng lượng riêng của mỗi electron
- C. Khoảng cách của mỗi electron đến nhân
- D. Lực hút của từng electron đến nhân

Câu 2: Số electron tối đa ở mỗi lớp electron được tính theo công thức nào sau đây?

- A. $2n$
- B. n^2
- C. n
- D. $2n^2 (n \leq 4)$

Câu 3: Năng lượng của các electron trên các phân lớp s, p, d thuộc cùng 1 lớp được xếp theo thứ tự

- A. $d < s < p$
- B. $p < s < d$
- C. $s < p < d$
- D. $s < d < p$

Câu 4: Electron thuộc lớp nào sau đây liên kết kém chặt chẽ với hạt nhân nhất?

- A. Lớp K
- B. Lớp L
- C. Lớp M
- D. Lớp N

Câu 5: Số electron tối đa chứa trong các phân lớp s, p, d, f lần lượt là

- A. 1; 3; 5; 7
- B. 2; 6; 10; 14
- C. 2; 8; 18; 32
- D. 2; 8; 14; 20

Câu 6: Các electron trên cùng một phân lớp có mức có mức năng lượng như thế nào?

- A. Bằng nhau
- B. Không bằng nhau
- C. Gần bằng nhau
- D. KXĐ

Câu 7: Lớp M có bao nhiêu phân lớp?

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

Câu 8: Lớp electron nào có số electron tối đa là 18?

- A. K
- B. N
- C. M
- D. L

Câu 9: Trong các phân lớp sau, kí hiệu nào sai?

- A. 2s
- B. 3d
- C. 4d
- D. 3f

Câu 10: Nguyên tử của một nguyên tố có bốn lớp K, L, M, N. Trong đó lớp electron nào sau đây có mức năng lượng cao nhất ?

- A. K
- B. L
- C. M
- D. N