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 sao đây là đúng?

A. Khối luongkw riêng của mỗi electron

B. Năng lượng riêng của mỗi electron

C. Khoảng cách của mỗi electron đến nhân

D. Lực hút cảu 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. $2n^2(n<=4)$

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: Sô 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?

LIVEWORKSHEETS

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 ức năng lực cao nhất ?

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

LIVEWORKSHEETS