

Nội dung bài viết

1. [Lớp m có số phân lớp là?](#)
2. [Kiến thức tham khảo về phân lớp electron](#)

Lớp m có số phân lớp là?

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

Đáp án đúng là: A

Kiến thức tham khảo về phân lớp electron

- Mỗi lớp e phân chia thành các phân lớp được kí hiệu bằng các chữ cái viết thường: s, p, d, f...
- Các e trên cùng một phân lớp có năng lượng bằng nhau.
- Số phân lớp trong mỗi lớp bằng số thứ tự của lớp đó. Lớp thứ n có n phân lớp e. Tuy nhiên, trên thực tế, với các nguyên tố đã biết, chỉ có số e đi vào 4 phân lớp: s, p, d và f.

Lớp	n	Phân lớp
K	1	1 phân lớp: 1s
L	2	2 phân lớp: 2s, 2p
M	3	3 phân lớp: 3s, 3p, 3d
N	4	4 phân lớp: 4s, 4p, 4d, 4f
O	5	5s, 5p, 5d, 5f
P	6	6s, 6p, 6d, 6f
Q	7	7s, 7p, 7d, 7f

- Các e ở phân lớp s được gọi là các electron s, các e ở phân lớp p được gọi là các electron p....